



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 21517. Andreia de Oliveira Pereira [***.646.732-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:22:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A questão não possui alternativa para marcar

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1GV7u-ITMACSWdpmkie9I27JjhNTY71yqb>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato alega que “a questão não possui alternativa para marcar”. Tal alegação não procede.

A alternativa (e) expressa corretamente os conceitos científicos envolvidos, pois reconhece que: (i) A evaporação é uma mudança de estado físico; (ii) Mudanças de estado envolvem trocas de energia; (iii) Forças intermoleculares são objeto de estudo da Química; (iv) Fenômenos físicos também fazem parte do escopo da ciência química.

Por outro lado, as demais alternativas apresentam erros conceituais: (a) e (b) excluem indevidamente fenômenos físicos do campo da Química; (c) afirma incorretamente que a evaporação não envolve energia mensurável; (d) atribui exclusivamente à Física fenômenos que também são estudados pela Química. O recurso deve ser indeferido, pois a questão apresenta uma alternativa correta e inequívoca, a letra (e).

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 80. Gabriela Miyuki de Messias Akimoto [***.214.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:15:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 36

Questionamento (Candidato):

Possui duas alternativas corretas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O recurso do candidato alega a existência de duas alternativas corretas, porém essa interpretação não se sustenta.

A mistura contém quatro componentes: limalha de ferro, cloreto de sódio, areia e etanol. A sequência da alternativa (d) permite separar todos os componentes preservando suas identidades químicas: (i) Imantação: remove a limalha de ferro; (ii) Dissolução fracionada em água: dissolve o cloreto de sódio, enquanto a areia permanece insolúvel; (iii) Filtração: separa a areia da solução aquosa de cloreto de sódio; Destilação simples: separa a água do cloreto de sódio, recuperando o sal e o líquido destilado.

Trata-se da única alternativa que utiliza métodos compatíveis com as propriedades físicas dos componentes da mistura.

O recurso deve ser indeferido, pois apenas a alternativa (d) de acordo com o gabarito.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 21187. Joao Chaves Coelho [***.324.072-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:30:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

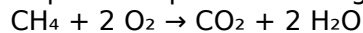
Questão: 36

Questionamento (Candidato):

À Comissão Organizadora do PSC,

Venho, respeitosamente, solicitar a anulação da questão 36, referente a combustão completa do metano, ou, alternativamente, a consideração das alternativas B e D como corretas, uma vez que ambas estão de acordo com os cálculos estequiométricos exigidos pelo enunciado.

A questão apresenta a seguinte reação química:



São fornecidos 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 .

Inicialmente, calcula-se a quantidade de matéria de cada reagente:

Massa molar do $\text{CH}_4 = 16 \text{ g/mol}$

Massa molar do $\text{O}_2 = 32 \text{ g/mol}$

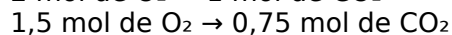
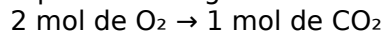
Logo:

$$n(\text{CH}_4) = 16/16 = 1 \text{ mol}$$

$$n(\text{O}_2) = 48/32 = 1,5 \text{ mol}$$

Pela equação balanceada, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mol de O_2 para reagir completamente. Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

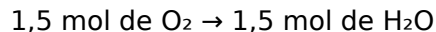
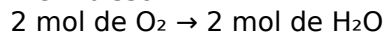
A partir do reagente limitante, calcula-se a quantidade de produtos formada:



Massa de CO_2 :

$$0,75 \times 44 = 33 \text{ g}$$

Além disso:



Massa de H_2O :

$$1,5 \times 18 = 27 \text{ g}$$

Também é possível determinar o excesso de metano:

1,5 mol de O_2 consomem:

$$1,5/2 = 0,75 \text{ mol de CH}_4$$

Como havia inicialmente 1 mol de CH_4 :

$$1 - 0,75 = 0,25 \text{ mol de CH}_4 \text{ em excesso}$$

Massa em excesso:

$$0,25 \times 16 = 4 \text{ g}$$

Dessa forma, verifica-se que:

A alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

A alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas descrevem resultados verdadeiros e compatíveis com a mesma situação química. Não existe contradição entre elas; pelo contrário, ambas representam conclusões corretas obtidas a partir dos cálculos estequiométricos da questão.

Em uma questão de múltipla escolha com apenas uma resposta possível, a existência de duas alternativas corretas compromete a objetividade do item e impossibilita a identificação de uma única resposta válida.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão por apresentar mais de uma alternativa correta.

Subsidiariamente, caso não seja adotada a anulação, solicita-se a atribuição de pontuação aos candidatos que tenham assinalado tanto a alternativa B quanto a alternativa D, uma vez que ambas estão cientificamente corretas e decorrem diretamente dos cálculos exigidos pelo enunciado.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1N_d3PVTz6XNplujwRUv2pDOwqIA3htb5

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O recurso do candidato alega a existência de duas alternativas corretas, porém essa interpretação não se sustenta.

A mistura contém quatro componentes: limalha de ferro, cloreto de sódio, areia e etanol. A sequência da alternativa (d) permite separar todos os componentes preservando suas identidades químicas: (i) Imantação: remove a limalha de ferro; (ii) Dissolução fracionada em água: dissolve o cloreto de sódio, enquanto a areia permanece insolúvel; (iii) Filtração: separa a areia da solução aquosa de cloreto de sódio; Destilação simples: separa a água do cloreto de sódio, recuperando o sal e o líquido destilado.

Trata-se da única alternativa que utiliza métodos compatíveis com as propriedades físicas dos componentes da mistura.

O recurso deve ser indeferido, pois apenas a alternativa (d) de acordo com o gabarito.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22463. Gabriela Oliveira Lemos [***.098.202-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:59:54

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

Análise da Afirmativa I: VERDADEIRA

"O modelo de John Dalton baseava-se em evidências experimentais relacionadas às leis ponderais, mas não previa a existência de partículas subatômicas."

Fundamentação: Correto. Dalton formulou seu modelo em 1803 baseado nas Leis de Lavoisier e Proust. O átomo daltoniano era maciço, indivisível e sem carga. Elétron só foi descoberto por Thomson em 1897, próton por Rutherford em 1919. Livro didático: Sardegna, Química v.1, p.42.

Análise da Afirmativa II: FALSA

"O modelo de Ernest Rutherford explicou a estabilidade do átomo segundo a eletrodinâmica clássica."

Fundamentação: Esta é a falha do modelo de Rutherford. Segundo a Física Clássica/Maxwell, elétron em movimento acelerado circular emite energia e deveria colapsar no núcleo em frações de segundo. Rutherford NÃO explicou a estabilidade. Quem resolveu foi Niels Bohr em 1913 com a quantização de energia. Isso é ponto clássico de vestibular/ENEM. Fonte: Atkins, Princípios de Química, cap. Átomo.

Análise da Afirmativa III: VERDADEIRA

"O modelo de Niels Bohr introduziu níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio."

Fundamentação: Correto. Bohr propôs 3 postulados em 1913: 1º - elétron só fica em órbitas com energia fixa; 2º - não irradia energia nessas órbitas; 3º - ao saltar de órbita emite/absorve fóton. Com isso ele calculou e explicou perfeitamente as linhas do espectro do H. É a principal contribuição do modelo de Bohr. Fonte: USBERCO & SALVADOR, Química Geral, p.55.

CONCLUSÃO:

Como a afirmativa II é nitidamente FALSA e as afirmativas I e III são VERDADEIRAS, a alternativa correta é a Letra C.

Diante do exposto, solicito a alteração do gabarito para Letra C, ou, subsidiariamente, a anulação da questão por apresentar mais de uma alternativa correta, caso a banca entenda que há divergência bibliográfica.

Atenciosamente, Gabriela Oliveira Lemos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O recurso do candidato não procede. A redação das afirmativas é objetiva e compatível com o conteúdo tradicional dos modelos atômicos estudados no Ensino Médio. A afirmativa II contém um erro conceitual bem definido, enquanto as afirmativas I e III são reconhecidamente corretas na literatura científica e didática.

Dessa forma, existe apenas uma alternativa que representa adequadamente o conjunto de afirmações.

O recurso deve ser indeferido, mantendo-se o gabarito letra (c), pois somente as afirmativas I e III são verdadeiras, não havendo ambiguidade, dupla interpretação ou ausência de alternativa correta que justifique alteração do gabarito ou anulação da questão.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20709. Ricardo Emmanuel Benicio Pereira [***.453.192-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 11:02:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

37. Considere as seguintes afirmativas sobre os modelos atômicos:

I. O modelo de John Dalton baseava-se em evidências experimentais relacionadas às leis ponderais, mas não previa a existência de partículas subatômicas. CORRETA

III. O modelo de Niels Bohr introduziu níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio. INCORRETA: A assertiva associa diretamente os níveis de energia quantizados à explicação do espectro do hidrogênio. Entretanto, a existência de níveis quantizados, por si só, não é suficiente para explicar as linhas espectrais observadas. Tal explicação depende também das transições eletrônicas entre estados estacionários e da relação entre a diferença de energia dos níveis e a radiação emitida ou absorvida. Além disso, os níveis de energia quantizados constituem um dos fundamentos centrais do modelo de Bohr, estando relacionados não apenas à explicação do espectro, mas também à resolução da instabilidade prevista pelo modelo de Rutherford. Dessa forma, a redação atribui a esse postulado uma função específica e simplificada, sem apresentar a contextualização necessária.

Diante do exposto, a assertiva apresenta formulação conceitualmente reducionista, pois associa diretamente a quantização dos níveis de energia à explicação do espectro do hidrogênio sem mencionar os demais postulados indispensáveis para essa explicação. Tal simplificação pode induzir o candidato a uma compreensão incompleta dos fundamentos do modelo atômico de Bohr, comprometendo a objetividade esperada da questão. Portanto, solicita-se a alteração do gabarito da alternativa C para a alternativa A, por ser esta a única compatível com o texto. Conforme evidenciado acima

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1iG-7QszUmXGvCMiOOgpD2AEotLzixbcE>

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "A"

Parecer (Banca):

O recurso do candidato não procede. A afirmativa III é claramente verdadeira, pois a introdução de níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio constitui uma das características fundamentais do modelo de Bohr. Assim, não é possível considerar apenas a afirmativa I como correta.

O recurso deve ser indeferido, mantendo-se o gabarito letra (c), pois somente as afirmativas I e III são verdadeiras, não havendo ambiguidade, dupla interpretação ou ausência de alternativa correta que justifique alteração do gabarito.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20709. Ricardo Emmanuel Benicio Pereira [***.453.192-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 11:10:57

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

37. Considere as seguintes afirmativas sobre os modelos atômicos: I. O modelo de John Dalton baseava-se em evidências experimentais relacionadas às leis ponderais, mas não previa a existência de partículas subatômicas. CORRETA III. O modelo de Niels Bohr introduziu níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio. INCORRETA: A assertiva associa diretamente os níveis de energia quantizados à explicação do espectro do hidrogênio. Entretanto, a existência de níveis quantizados, por si só, não é suficiente para explicar as linhas espectrais observadas. Tal explicação depende também das transições eletrônicas entre estados estacionários e da relação entre a diferença de energia dos níveis e a radiação emitida ou absorvida. Além disso, os níveis de energia quantizados constituem um dos fundamentos centrais do modelo de Bohr, estando relacionados não apenas à explicação do espectro, mas também à resolução da instabilidade prevista pelo modelo de Rutherford. Dessa forma, a redação atribui a esse postulado uma função específica e simplificada, sem apresentar a contextualização necessária. Diante do exposto, a assertiva apresenta formulação conceitualmente reducionista, pois associa diretamente a quantização dos níveis de energia à explicação do espectro do hidrogênio sem mencionar os demais postulados indispensáveis

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1SfmRmXE1Gxle9zAL7AnL-vWLo2n6s4Ru>

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "A"

Parecer (Banca):

O recurso do candidato não procede. A afirmativa III é claramente verdadeira, pois a introdução de níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio constitui uma das características fundamentais do modelo de Bohr. Assim, não é possível considerar apenas a afirmativa I como correta.

O recurso deve ser indeferido, mantendo-se o gabarito letra (c), pois somente as afirmativas I e III são verdadeiras, não havendo ambiguidade, dupla interpretação ou ausência de alternativa correta que justifique alteração do gabarito.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20709. Ricardo Emmanuel Benicio Pereira [***.453.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:38:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

37. Considere as seguintes afirmativas sobre os modelos atômicos:

I. O modelo de John Dalton baseava-se em evidências experimentais relacionadas às leis ponderais, mas não previa a existência de partículas subatômicas. CORRETA

III. O modelo de Niels Bohr introduziu níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio. INCORRETA: A assertiva associa diretamente os níveis de energia quantizados à explicação do espectro do hidrogênio. Entretanto, a existência de níveis quantizados, por si só, não é suficiente para explicar as linhas espectrais observadas. Tal explicação depende também das transições eletrônicas entre estados estacionários e da relação entre a diferença de energia dos níveis e a radiação emitida ou absorvida. Além disso, os níveis de energia quantizados constituem um dos fundamentos centrais do modelo de Bohr, estando relacionados não apenas à explicação do espectro, mas também à resolução da instabilidade prevista pelo modelo de Rutherford. Dessa forma, a redação atribui a esse postulado uma função específica e simplificada, sem apresentar a contextualização necessária.

Diante do exposto, a assertiva apresenta formulação conceitualmente reducionista, pois associa diretamente a quantização dos níveis de energia à explicação do espectro do hidrogênio sem mencionar os demais postulados indispensáveis para essa explicação. Tal simplificação pode induzir o candidato a uma compreensão incompleta dos fundamentos do modelo atômico de Bohr, comprometendo a objetividade esperada da questão. Portanto, solicita-se a alteração do gabarito da alternativa C para a alternativa A, por ser esta a única compatível com o texto. Conforme evidenciado acima

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1IXwO6GK1ZrLt_RMSzMPEufYoR_56g5jX

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "A"

Parecer (Banca):

O recurso do candidato não procede. A afirmativa III é claramente verdadeira, pois a introdução de níveis de energia quantizados para explicar o espectro do hidrogênio constitui uma das características fundamentais do modelo de Bohr. Assim, não é possível considerar apenas a afirmativa I como correta.

O recurso deve ser indeferido, mantendo-se o gabarito letra (c), pois somente as afirmativas I e III são verdadeiras, não havendo ambiguidade, dupla interpretação ou ausência de alternativa correta que justifique alteração do gabarito.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14272. Thayssa Marinho Galvão [***.604.398-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:58:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

Incorreto

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O recurso do candidato não procede. A redação das afirmativas é objetiva e compatível com o conteúdo tradicional dos modelos atômicos estudados no Ensino Médio. A afirmativa II contém um erro conceitual bem definido, enquanto as afirmativas I e III são reconhecidamente corretas na literatura científica e didática. Dessa forma, existe apenas uma alternativa que representa adequadamente o conjunto de afirmações. O recurso deve ser indeferido, mantendo-se o gabarito letra (c), pois somente as afirmativas I e III são verdadeiras, não havendo ambiguidade, dupla interpretação ou ausência de alternativa correta que justifique alteração do gabarito ou anulação da questão.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19263. Abrahão Almeida de Queiroz [***.713.112-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:00:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22099. Alana Gomes de Oliveira [***.532.232-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:15:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1m3zcitZTe8sayYrcOclYVEyMPI0q7AK>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

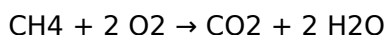
Candidato(a): 12334. Alana Sophia Matias Cortez de Alencar [***.695.882-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:50:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14016. Alanys Karoline de Souza Novo Gama [***.837.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:41:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois ela apresenta duas alternativas corretas. Pelos cálculos estequiométricos, o O_2 é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso. Portanto, tanto a alternativa B quanto a alternativa D estão corretas, impossibilitando a identificação de uma única resposta válida. Dessa forma, requer-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15816. Alicia Bahia Costa [***.138.972-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:01:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois ela apresenta duas alternativas corretas. Pelos cálculos estequiométricos, o O_2 é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso. Portanto, tanto a alternativa B quanto a alternativa D estão corretas, impossibilitando a identificação de uma única resposta válida. Dessa forma, requer-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25545. Amanda da Silva Viana de Oliveira [***.672.712-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:06:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1eVy5O7rELD-MEQogXvsLTY58RtDABM0W>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20894. Ana Beatriz de Souza Guimarães [***.354.562-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:54:26

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 38123851. Ana Carolina Fernandes Costa [***.242.672-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:18:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$; 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O_2 para 1 mol de CH_4 ; havendo apenas 1,5 mol de O_2 , este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O_2 formam-se 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH_4 (12 g), restando 4 g de CH_4 em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO_2 e 4 g de CH_4 em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO_2 e 27 g de H_2O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO_2 implica necessariamente a formação de 27 g de H_2O (estequiometria fixa $1 \text{ CO}_2 : 2 \text{ H}_2\text{O}$); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19992. Ana Clara Cruz Belleza [***.222.232-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:44:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38

Ao realizar os cálculos estequiométricos com base na proporção apresentada na questão e considerando 48 g de O_2 como reagente limitante, verifica-se o consumo de 12 g de CH_4 e a formação de aproximadamente 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Dessa forma, os resultados obtidos permitem a interpretação de mais de uma alternativa como correta, especificamente as letras B e D, o que compromete a objetividade da questão e impossibilita a identificação de uma única resposta correta.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão 38.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 8517. Ana Karolina Oliveira Sousa [***.996.942-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:38:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Revisei a questão 38.
Vamos sugerir anulação. Há duas respostas: B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

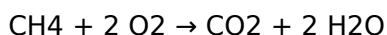
Candidato(a): 16829. Ana Lara da Silva e Silva [***.061.602-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:13:56

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22092. Ana Laura Muller Alves da Silva [***.006.252-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 06:47:45

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14293. Ana Lydia Queiroz de Azevedo [***.686.072-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:54:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

questão errada

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18553. Ana Sofia Fonseca Cid [***.737.872-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:53:43

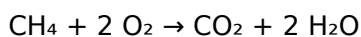
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol de CH_4
- 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33$ g de CO_2
- 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27$ g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10824. Ana Vivian de Carvalho Cavalcante [***.834.572-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 22:46:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão possui duas alternativas corretas, tanto B quanto D estão corretas

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1snwetxxandXjr3SW-YI1tuWOVp6HOGXs>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

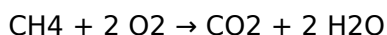
Candidato(a): 9038. André Lucas Bilac da Rocha Batista [***.768.812-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:55:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19749. André Luís Ribeiro dos Santos [***.751.092-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:53:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

À Banca Organizadora do PSC 2026

Solicito a anulação da questão 38 de Química por apresentar duplo gabarito (duas alternativas corretas).

Motivo:

Ao realizar o cálculo estequiométrico a partir dos dados fornecidos (16 g de CH₄ e 48 g de O₂), determina-se que o oxigênio (O₂) é o reagente limitante. A partir do consumo total das 48 g de O₂, os cálculos indicam que:

1. Reagem 12 g de CH₄, restando 4 g de CH₄ em excesso.
2. Formam-se exatamente 33 g de CO₂.
3. Formam-se exatamente 27 g de H₂O.

Diante disso, tanto a alternativa B quanto a alternativa D trazem afirmações cientificamente verdadeiras e baseadas estritamente nos cálculos da reação. A presença de duas alternativas corretas invalida a objetividade do item, sendo necessária a sua anulação.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1SHWvVslUEckaS4xjaGgdGcLUzXkNAIYX>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6880. André Pimentel Ferreira [***.106.152-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:08:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Relação estequiométrica Massas de alimentação $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
16g 16g 2 . 32g 48g 44g 2 . 18g Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das
Proporções Constantes) 16g CH_4 ----- 64g O_2 x ----- 48g O_2 x = 16. ,48/64 = 12g
 CH_4 , logo, o CH_4 (metano) está em excesso 16g - 12g = 4g de excesso Conhecendo-se o reagente em
excesso e o limitante (O_2), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente
limitante(O_2) Aplicando a Lei das Proporções Constantes 2. 32g O_2 ----- 44g CO_2 48g O_2 -----
m1 m1 = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO_2 Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas),
determina-se a massa de H_2O 12g CH_4 (massa que reage) + 48g de O_2 = 33g de CO_2 + m2 g H_2O 60 = 33
+ m2 m2 = 60 - 33 m2 = 27g As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução
(destacadas em vermelho). Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA
QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 26204. Anna Beatriz Ferreira de Oliveira Marques [***.795.242-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:53:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

* Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

* Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA). Dadas tais conclusões logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas. Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10537. Anna Clara Birman Turenko Beça [***.992.902-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:02:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O_2 , serão consumidos 12g de CH_4 e serão formados 33g de CO_2 ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17166. Anna Gabriela Maia Carneiro [***.889.882-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 22:30:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

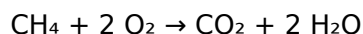
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

À Banca Examinadora,

Venho, respeitosamente, apresentar recurso referente à Questão 38, solicitando a revisão do gabarito e a possível anulação do item, em razão de inconsistência e ambiguidade nas alternativas apresentadas.

A questão aborda a reação de combustão completa do metano:



Considerando os dados fornecidos, temos 16 g de CH_4 , que correspondem a 1 mol da substância, e 48 g de O_2 , correspondentes a 1,5 mol de oxigênio. Pela proporção estequiométrica da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mol de O_2 para reagir completamente. Dessa forma, o oxigênio atua como reagente limitante, enquanto parte do metano permanece em excesso.

A partir do consumo de 48 g de O_2 , ocorre a formação proporcional de aproximadamente 33 g de CO_2 , resultado indicado tanto na alternativa B quanto na alternativa D. Assim, observa-se que ambas apresentam uma afirmação parcialmente compatível com o cálculo estequiométrico, diferenciando-se apenas pela informação adicional sobre a quantidade de água formada.

Entretanto, a alternativa D afirma a formação de 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , enquanto a alternativa B afirma a formação de 33 g de CO_2 e excesso de CH_4 . Como a questão não deixa explícito se deve ser considerada a quantidade efetivamente formada de água após o consumo do reagente limitante ou apenas a identificação do limitante e excesso, há margem para diferentes interpretações, comprometendo a objetividade do item. Além disso, em uma questão de múltipla escolha, a existência de duas alternativas com informações coerentes ou parcialmente coerentes com a análise química prejudica a determinação de uma única resposta correta.

Diante do exposto, solicito a anulação da questão 38, garantindo a isonomia entre os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10812. Anna Letícia Farias Maio [***.996.802-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:27:42

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Texto simples,

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20675. Anna Luiza Rouze Brito Ramos [***.758.592-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:04:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=18Ux2wRAJrpNOORC-aIPUXnp2bRVstfDy>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 11037. Anna Rebeca Brelaz Tavares [***.626.882-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:24:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38

Motivo: Existência de duas alternativas corretas.

Solicito a anulação da questão 38, pois as alternativas B e D podem ser consideradas corretas.

Pelos cálculos estequiométricos da reação, o O_2 é o reagente limitante. Com 48 g de O_2 , reagem 12 g de CH_4 , formando 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso.

Assim, a alternativa B está correta ao afirmar que são formados 33 g de CO_2 e sobram 4 g de CH_4 . Da mesma forma, a alternativa D também está correta ao afirmar que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Dessa forma, a questão apresenta duas respostas corretas, comprometendo sua validade e justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 12698. Anne Macedo Gomes [***.311.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:33:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Duas respostas corretas

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1inbg5ne3rOmtfWz1iKI99sn6le8ZT7QP>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

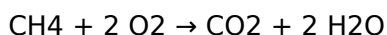
Candidato(a): 14589. Antonio Henrique do Vale Rocha [***.798.622-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:16:56

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18948. Ariane Amaral Teixeira [***.826.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:37:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

O valor correto de 373K não está entre as alternativas.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1EGOY4SjU3gaze57DFI4xnb2ifLzEl-zd>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17341. Arthur Calebe Pereira Albuquerque de Souza [***.297.432-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:19:01

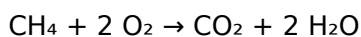
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Peço a anulação da questão 38, pois mais de uma alternativa pode ser considerada correta.

A reação fornecida é:



Sabendo que:

- 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol;
- 48 g de O_2 correspondem a 1,5 mol.

Pela relação estequiométrica da equação, são necessários 2 mols de O_2 para reagir completamente com 1 mol de CH_4 . Como há somente 1,5 mol de O_2 disponível, conclui-se que o oxigênio é a substância limitante da reação.

Dessa forma, 1,5 mol de O_2 reage com 0,75 mol de CH_4 , produzindo:

- 33 g de CO_2 ;
- 27 g de H_2O .

Além disso, sobra 0,25 mol de CH_4 , equivalente a 4 g.

Sendo assim, a alternativa B está correta ao indicar o oxigênio como reagente limitante, informar a produção de 33 g de CO_2 e apontar a permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também apresenta dados compatíveis com os cálculos realizados, pois afirma corretamente que o oxigênio é o reagente limitante e que são gerados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Dessa maneira, verifica-se a existência de duas opções que podem ser consideradas corretas. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma resposta válida, solicita-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18381. Arthur da Cunha Cerrutti [***.864.772-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 10:44:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5812. Brenda da Costa Lima [***.471.862-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:37:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Dupla resposta

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14618. Bruno de Melo Tapajos [***.082.162-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 22:22:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Duas alternativas são iguais, letra b e letra d

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18538. Bryan Raykone de Oliveira Coelho [***.494.722-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:48:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Existem duas alternativas corretas

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=13cylAs-V7_Vv4z79qoqhpKKjAxmY5kGO

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19903. Camila Souza da Conceição [***.009.292-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:35:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois ela apresenta duas alternativas corretas. Pelos cálculos estequiométricos, o O_2 é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso. Portanto, tanto a alternativa B quanto a alternativa D estão corretas, impossibilitando a identificação de uma única resposta válida. Dessa forma, requer-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1020. Carlos Eduardo Fragata Tavares Costa [***.180.372-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:57:57

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, pois ela apresenta mais de uma alternativa correta. A partir da reação química, verifica-se que o oxigênio é o reagente limitante. Com 48 g de , formam-se 33 g de e 27 g de , restando ainda 4 g de em excesso. Dessa forma, tanto a alternativa B ("o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso") quanto a alternativa D ("o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O") estão corretas e são compatíveis com os cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, há duplicidade de respostas, justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17298. Clara Helena Gaia de Souza Leão [***.399.812-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 12:46:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Na questão, tem-se que, em proporções estequiométricas (em anexo), para cada 48g de O₂, reagem apenas 12g de CH₄. Como na questão há 16g de CH₄, conclui-se que: 1)O gás oxigênio (O₂) é o reagente limitante. 2)O gás metano está em excesso, reagindo apenas 12g, sobrando 4g. Aplicando as leis das proporções constantes (em anexo), tem-se que foi produzido 33g de CO₂ e 27g de H₂O. Com base nisso, conclui-se que tanto a letra B como a D estão corretas e, portanto, a questão deve ser anulada.

Desde já, agradeço pela atenção e me coloco à disposição para quaisquer esclarecimentos adicionais. Atenciosamente,
Clara Helena Gaia de Souza Leão

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1uiLuymsgph7L64sGBcLlg_C12VRQJeS5

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 24442. Cristian Nyenhuis [***.018.438-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:16:21

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10763. Dafrantz Adrien [***.980.892-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:57:22

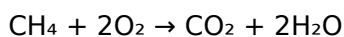
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, pois há duplicidade de alternativas corretas.

A reação apresentada é:



Foram fornecidos 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 . Considerando as massas molares $\text{CH}_4 = 16 \text{ g/mol}$ e $\text{O}_2 = 32 \text{ g/mol}$, tem-se:

16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$

48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mol de O_2 para reagir completamente. Como há apenas 1,5 mol de O_2 , o oxigênio é o reagente limitante.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18159. Daniella Guerra Barbosade Medeiros [***.688.212-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:47:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

segue foto com justificativa.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1C9p0tm88PfoHkGsZaSLgl6-Gt3UziUCp>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14674. Danilo Gomes de Lima [***.823.912-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:49:54

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Esta questão segue a Lei das Proporções Definidas (Lei de Proust), pois quando as quantidades de reagentes misturados não seguem a proporção estequiométrica exata da equação química balanceada, um dos reagentes será totalmente consumido primeiro, interrompendo a formação de produtos, sendo denominado reagente limitante. O reagente que permanece após a cessação da reação é o reagente em excesso.

Toda e qualquer predição de massa de produtos obtidos, bem como o cálculo da sobra de reagentes, deve basear-se estritamente na quantidade do reagente limitante. Ao analisarmos o caderno de provas, constata-se que tanto a alternativa "B" quanto a alternativa "D" descrevem com precisão massas decorrentes do processo reacional, o que gera duplicidade de resposta correta. Segue em anexo o cálculo

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1rt6cf-1DcY23t5Nfub_JtTPtWdkPgwggu

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1284. Davi Cohen Sicchar [***.958.552-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 23:16:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho). Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1cT29xa0fO8mVcGeGD_-7KHra1huyEsw1

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14854. Davi Mateus Barbosa Vieira [***.323.353-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:43:37

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

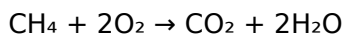
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

RECURSO - QUESTÃO 38 (QUÍMICA) - PSC 1

Venho, respeitosamente, apresentar recurso contra a Questão 38 da prova de Química do PSC 1, solicitando sua anulação em razão da existência de duas alternativas corretas, o que impossibilita a definição de um gabarito único.

A questão apresenta a reação de combustão completa do metano:



Considerando as massas molares das substâncias envolvidas:

- $\text{CH}_4 = 16 \text{ g/mol}$
- $\text{O}_2 = 32 \text{ g/mol}$
- $\text{CO}_2 = 44 \text{ g/mol}$
- $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$

O enunciado informa que reagem 16 g de CH_4 com 48 g de O_2 .

Inicialmente, observa-se que 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de metano, enquanto 48 g de O_2 correspondem a 1,5 mol de oxigênio. Pela equação balanceada, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mol de O_2 para reagir completamente. Assim, conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

A quantidade de metano efetivamente consumida é de 0,75 mol, equivalente a 12 g. Portanto, permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

A partir da quantidade de reagente limitante, obtêm-se:

- 0,75 mol de CO_2 , correspondendo a 33 g;
- 1,5 mol de H_2O , correspondendo a 27 g.

Dessa forma, verifica-se que:

Alternativa B:

"O oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 em excesso."

A afirmação está correta.

Alternativa D:

"O oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O ."

A afirmação também está correta.

Ambas as alternativas decorrem diretamente dos cálculos estequiométricos da reação e não apresentam qualquer informação incorreta ou contraditória. Assim, a questão admite mais de uma resposta correta, contrariando o princípio da objetividade exigido em questões de múltipla escolha.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da Questão 38 e a atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Nestes termos,

Pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7776. David Paz Nogueira [***.650.892-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:57:01

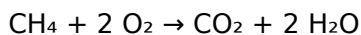
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol de CH_4
- 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33$ g de CO_2
- 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27$ g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 23598. Elmer Cavalcante Queiroz Filho [***.721.172-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 10:53:16

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22684. Eloisa dos Santos Guimarães [***.111.382-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:39:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "D"

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22684. Eloisa dos Santos Guimarães [***.111.382-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:43:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22684. Eloisa dos Santos Guimarães [***.111.382-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:06:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13881. Emanuele Thuany Tavares Abreu [***.646.242-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:50:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

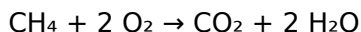
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol de CH_4
- 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33$ g de CO_2
- 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27$ g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 24224. Emanuelle Cristina Vieira Simões [***.253.782-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:58:40

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Há duas respostas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 23735. Emanuelle Vinholte Chagas [***.812.562-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:25:28

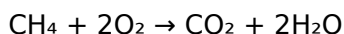
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser anulada por apresentar duas alternativas corretas, comprometendo a objetividade da avaliação.

Pela equação química:



16 g de CH_4 necessitam de 64 g de O_2 para reagirem completamente. Como o enunciado fornece apenas 48 g de O_2 , conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

Realizando os cálculos estequiométricos, obtêm-se:

- * 33 g de CO_2 ;
- * 27 g de H_2O ;
- * sobra de 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, formando 33 g de CO_2 e restando 4 g de CH_4 . Da mesma forma, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Portanto, por existir mais de uma alternativa correta, a questão apresenta ambiguidade de gabarito e deve ser anulada.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

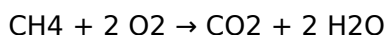
Candidato(a): 10635. Emmanuelle Farias da Silva [***.598.162-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:16:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$$60 = 33 + m_2$$

$$m_2 = 60 - 33$$

$$m_2 = 27\text{g}$$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 29887216. Enzo Gabriel Pereira dos Santos [***.425.272-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:37:15

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Há a presença de Duas alternativas corretas.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1rbjvTbzjuc8pD_3Ljb3sL-OBfvnN0uTN

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20066. Enzo Parpinelli Knijnik [***.208.620-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:36:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5107. Erika Lorena Cruz Moreira [***.744.752-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 22:16:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser anulada por não apresentar alternativa que corresponda adequadamente aos resultados obtidos a partir dos dados fornecidos no enunciado. A incompatibilidade entre os resultados corretos e as opções de resposta impossibilita a identificação de uma alternativa válida, comprometendo a objetividade da avaliação e justificando a anulação da questão.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1fKZuvwelAGceuDac4qmZngKyBTfysgV3>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10975. Ester de Lima Angelim [***.434.412-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:30:46

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

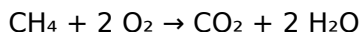
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4234. Eyshila Stony Albuquerque Cruz [***.149.652-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:18:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15149. Fabiana Clara Lima da Cunha [***.639.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 17:00:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

16g de CH₄ = 1 mol; 48 g de O₂ = 1,5 mol. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O₂ para 1 mol de CH₄; havendo apenas 1,5 mol de O₂, este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O₂ formam-se 0,75 mol de CO₂ (33g) e 1,5 mol de H₂O (27g); consomem-se 0,75 mol de CH₄ (12g), restando 4 g de CH₄ em excesso. Logo a alternativa B e a alternativa D são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO₂ implica necessariamente a formação de 27 gramas de H₂O; portanto, sendo a B verdadeira a D também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo duas alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 141157. Fernanda Veiga Araújo [***.086.342-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:18:22

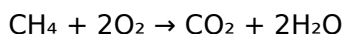
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser anulada por apresentar duas alternativas corretas, comprometendo a objetividade da avaliação.

Pela equação química:



16 g de CH_4 necessitam de 64 g de O_2 para reagirem completamente. Como o enunciado fornece apenas 48 g de O_2 , conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

Realizando os cálculos estequiométricos, obtêm-se:

- * 33 g de CO_2 ;
- * 27 g de H_2O ;
- * sobra de 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, formando 33 g de CO_2 e restando 4 g de CH_4 . Da mesma forma, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Portanto, por existir mais de uma alternativa correta, a questão apresenta ambiguidade de gabarito e deve ser anulada.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18344. Gabriel Arteiro Bulbol do Vale [***.104.202-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:03:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da questão em razão de apresentar inconsistências que comprometem a objetividade e a segurança na identificação da resposta correta.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1SDiN5Ofkj-7DawsQd7yLDWbUXWQif__r

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 80. Gabriela Miyuki de Messias Akimoto [***.214.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:11:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Possui duas corretas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22463. Gabriela Oliveira Lemos [***.098.202-**]

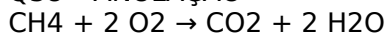
Recurso em: 16/06/2026 às 13:40:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho). Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

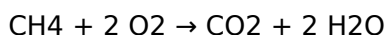
Candidato(a): 16255. Geovana Izabelle Fernandes de Souza Santos [***.808.332-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:36:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



$$16\text{g} \quad 2 \cdot 32\text{g} \quad 44\text{g} \quad 2 \cdot 18\text{g}$$

16g 48g Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

$$16\text{g CH}_4 \text{ ----- } 64\text{g O}_2 \quad x \text{ ----- } 48\text{g O}_2$$

$$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4, \text{ logo, o CH}_4 \text{ (metano) está em excesso } 16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g de excesso}$$

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

$$2 \cdot 32\text{g O}_2 \text{ ----- } 44\text{g CO}_2 \quad m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2 \cdot 32} = 33\text{g CO}_2$$

$$48\text{g O}_2 \text{ ----- } m_1$$

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

$$12\text{g CH}_4 \text{ (massa que reage)} + 48\text{g de O}_2 = 33\text{g de CO}_2 + m_2 \text{ g H}_2\text{O}$$

$$60 = 33 + m_2$$

$$m_2 = 60 - 33$$

$$m_2 = 27\text{g}$$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4042. Graziela Teixeira Negreiros de Oliveira [***.809.782-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:24:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4031. Guilherme Cavalcante de Almeida [***.452.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:43:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$; 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O_2 para 1 mol de CH_4 ; havendo apenas 1,5 mol de O_2 , este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O_2 formam-se 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH_4 (12 g), restando 4 g de CH_4 em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO_2 e 4 g de CH_4 em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO_2 e 27 g de H_2O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO_2 implica necessariamente a formação de 27 g de H_2O (estequiometria fixa $1 \text{ CO}_2 : 2 \text{ H}_2\text{O}$); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19961. Gustavo Henrique Barros Silva [***.216.402-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 17:16:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1SSLY1BAMpRQaEGsWT-tTZOFJOaRIHfNs>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17969. Gustavo Soares Pessoa Linhares [***.104.772-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:42:46

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17969. Gustavo Soares Pessoa Linhares [***.104.772-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:58:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17842. Helio Victor Almeida Barros [***.686.922-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:49:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1848. Heloisa Ferreira Paz [***.945.122-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:24:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1DXO4VPcTMnsJBvlqf4tKqjFZnZZpASHg>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14636. Heloísa Silva Vitoriano [***.361.152-**]

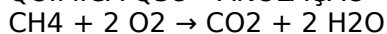
Recurso em: 16/06/2026 às 16:48:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1005. Heloíse Cristiana Pereira da Silva [***.662.562-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:11:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

PEDIDO: ANULAÇÃO (dupla resposta)

Gabarito preliminar: alternativa B

Enunciado / contexto: Combustão completa do metano: $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$. Em um experimento, 16 g de CH_4 reagem com 48 g de O_2 , em sistema fechado. Massas molares: C=12, H=1, O=16. Alternativas em questão: (b) o oxigênio e o reagente limitante, formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 em excesso; (d) o oxigênio e o reagente limitante, formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Fundamentação: 16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$; 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O_2 para 1 mol de CH_4 ; havendo apenas 1,5 mol de O_2 , este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O_2 formam-se 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH_4 (12 g), restando 4 g de CH_4 em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO_2 e 4 g de CH_4 em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO_2 e 27 g de H_2O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO_2 implica necessariamente a formação de 27 g de H_2O (estequiometria fixa 1 CO_2 : 2 H_2O); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5288. Ian Cavalcante Agra [***.663.782-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 14:16:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10462. Isabella Crubellati Lima Sousa [***.009.612-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:09:48

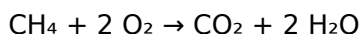
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da Questão 38, pois há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta, comprometendo a objetividade da avaliação.

A reação apresentada é:



Dados:

- * 16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$
- * 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$

Pela proporção estequiométrica, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Realizando os cálculos:

- * 48 g de O_2 (1,5 mol) reagem com 12 g de CH_4 (0,75 mol);
- * Formam-se 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33 \text{ g}$ de CO_2 ;
- * Formam-se 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27 \text{ g}$ de H_2O ;
- * Permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também apresenta corretamente o reagente limitante e as massas dos produtos formados (33 g de CO_2 e 27 g de H_2O), sendo igualmente compatível com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos.

Assim, existem duas alternativas que conduzem a conclusões cientificamente válidas sobre o mesmo experimento, gerando ambiguidade na escolha da resposta única exigida pela questão.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da Questão 38 e a consequente atribuição da pontuação correspondente a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 37652265. Isabella Gomes Teixeira [***.042.962-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:58:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

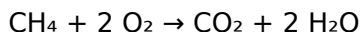
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol de CH_4
- 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33$ g de CO_2
- 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27$ g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 2188. Isabelle Mendonça de Queiroz [***.046.682-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:39:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

* Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

* Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas. Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13792. Isadora Brandão Campelo [***.198.422-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:48:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6699. Isadora Danielle Azevedo dos Santos [***.741.862-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:53:46

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{32} = 66\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

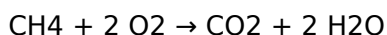
Candidato(a): 17345. Ivan Lucas Coutinho e Silva [***.150.802-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:07:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução. Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15962. Izabella Farias Alves [***.392.122-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 11:56:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20910. Joao Victor Marques Dias Mello [***.767.602-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:13:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUIMICA QUESTÃO 38

formulação permite identificar duas alternativas corretas.

Venho requerer a revisão da questão 38, pois sua

Com base na equação química apresentada, observa-se que 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de metano e que 48 g de O_2 equivalem a 1,5 mol de oxigênio. Pela proporção estequiométrica da reação, o oxigênio é consumido integralmente antes do metano, caracterizando-se como reagente limitante.

A resolução conduz aos seguintes resultados: formação de 33 g de CO_2 , produção de 27 g de H_2O e permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Esses dados confirmam a veracidade da alternativa B, que menciona o reagente limitante, a massa de CO_2 produzida e o excesso de metano. Entretanto, a alternativa D também está de acordo com os resultados obtidos, ao indicar corretamente o reagente limitante e as quantidades de CO_2 e H_2O formadas.

Diante disso, há mais de uma alternativa correta, comprometendo a objetividade da questão e justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6472. Joaquim Corrêa Mourão [***.747.342-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 21:55:49

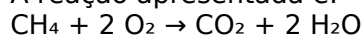
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão 38 deve ser anulada, pois apresenta duas alternativas corretas (letras B e D), o que fere o princípio de unicidade de resposta exigido em provas objetivas.

A reação apresentada é:



Foram fornecidos 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 .

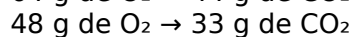
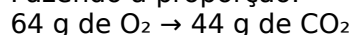
Calculando a quantidade necessária de oxigênio para consumir totalmente o metano:

16 g de CH_4 correspondem a 1 mol;

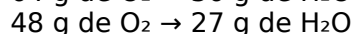
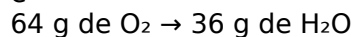
Pela equação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 , equivalentes a 64 g de O_2 .

Como há apenas 48 g de O_2 , conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante, e o metano está em excesso.

Fazendo a proporção:

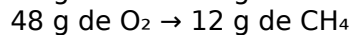
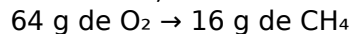


e



Portanto, são produzidos 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , exatamente como afirma a alternativa D.

Além disso, o metano consumido é:



Como inicialmente havia 16 g de CH_4 , permanecem 4 g de CH_4 em excesso, e formam-se 33 g de CO_2 , exatamente como afirma a alternativa B.

Assim, as alternativas B e D apresentam afirmações cientificamente corretas, apenas descrevendo aspectos diferentes da mesma reação. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir uma única alternativa correta, a presença de duas respostas válidas torna a questão ambígua e passível de anulação.

Dessa forma, solicita-se a anulação da questão 38 por apresentar duplicidade de resposta correta.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Ur2-Yean1QyoxAb0vbXXjzn9NCTMMndB>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 11396. Joel Antonio Ribeiro da Silva [***.837.402-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:54:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois nela tem-se que, em proporções estequiométricas, conforme demonstrado em anexo, para cada 48 g de O_2 reagem apenas 12 g de CH_4 . Como na questão há 16 g de CH_4 , conclui-se que o gás oxigênio é o reagente limitante e que o gás metano está em excesso, sobrando 4 g desse reagente.

Aplicando-se as leis das proporções constantes, conforme demonstrado em anexo, tem-se que foram produzidos 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Com base nisso, tanto a letra B quanto a letra D estão corretas, pois trazem respostas compatíveis com as resoluções apresentadas no anexo. Portanto, a questão deve ser anulada.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1VRkUC9aeGRfjcM9bloclONe7Fk5jnOjQ>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18511. Johanna Marinho Coelho [***.415.462-**]

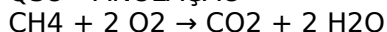
Recurso em: 16/06/2026 às 13:26:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot \frac{32}{32} = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14899. Jose Ricardo Oliveira da Silva [***.022.212-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:18:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Química: 38. A reação de combustão completa do metano é dada por: $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
Considerando que, em um experimento, 16 g de CH_4 são colocados para reagir com 48 g de O_2 , em um sistema fechado, podemos afirmar que:

- a) a massa total dos produtos será menor que a massa total dos reagentes devido à liberação de energia durante a combustão.
- (b) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 , em excesso.
- c) o metano é o reagente limitante e são formados 44 g de CO_2 .
- (d) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .
- e) os reagentes estão em proporção estequiométrica, formando 44 g de CO_2 e 36 g de H_2O .

H2O. WELGABA

@profwelffjr

PARTE 01

$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2$

B 3 DE BBZES E

16g 2.3g

=11 D DE DHENYPHER48

ANULAR!!!

16.2.32

>

16.48

EXCESSO
LIMITANTE

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 12445. Josimar Martins Marinho Junior [***.508.302-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:58:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

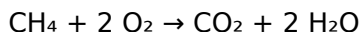
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15993. José Henrique Duarte Pontes [***.068.062-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:46:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Revisei a questão.

Há duas respostas: B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18369. João Guilherme Castro da Silva [***.239.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:33:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir), analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão:

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10589. João Marcos dos Reis Valentim [***.200.152-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:22:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 12290. João Mateus Melo Braga de Oliveira [***.116.713-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 11:11:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta duas alternativas verdadeiras. A letra B e a letra D estão corretas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25895. Juan Nina Nogueira Lima [***.395.312-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 21:37:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6254. Julia Belota dos Reis [***.855.632-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:09:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15686. Julia Lima Mory de Figueiredo [***.115.742-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 22:56:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Encontra-se como resposta no gabarito a letra D, porém duas alternativas estão corretas, B e D.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1q6we_cd6X2iUdSncGTe1V6Tq2JY4kCDf

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 9151. Julia de Sá Agra e Souza [***.705.662-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:34:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão possui duplo gabarito. A alternativa B está correta (O_2 é limitante porque $48\text{ g} = 1,5\text{ mol}$, mas seriam necessários 2 mol para reagir com todo o CH_4).

Com $1,5\text{ mol}$ de O_2 formam-se 33 g de CO_2 .

Dos 16 g de CH_4 iniciais, apenas 12 g reagem, sobrando 4 g de CH_4 .)

Porém, a alternativa D também está correta (O_2 continua sendo o reagente limitante).

Já vimos que se formam 33 g de CO_2 .

Pela estequiometria: $2O_2 = 2H_2O$

Massa de H_2O : $1,5 \times 18 = 27\text{g}$

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 3649. Juliany Yasmim Nunes de Souza Fernandes [***.031.402-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:05:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1ArXZZrplZO5xaSm-2ATDIg_9ubhryaad

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 2301. Júlia Nascimento Perez [***.632.482-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 09:55:48

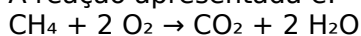
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão 38 deve ser anulada, pois apresenta duas alternativas corretas (letras B e D), o que fere o princípio de unicidade de resposta exigido em provas objetivas.

A reação apresentada é:



Foram fornecidos 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 .

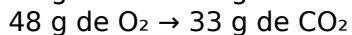
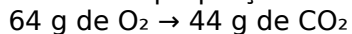
Calculando a quantidade necessária de oxigênio para consumir totalmente o metano:

16 g de CH_4 correspondem a 1 mol;

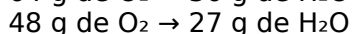
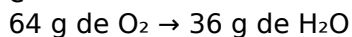
Pela equação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 , equivalentes a 64 g de O_2 .

Como há apenas 48 g de O_2 , conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante, e o metano está em excesso.

Fazendo a proporção:

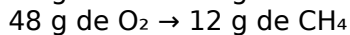
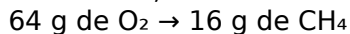


e



Portanto, são produzidos 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , exatamente como afirma a alternativa D.

Além disso, o metano consumido é:



Como inicialmente havia 16 g de CH_4 , permanecem 4 g de CH_4 em excesso, e formam-se 33 g de CO_2 , exatamente como afirma a alternativa B.

Assim, as alternativas B e D apresentam afirmações cientificamente corretas, apenas descrevendo aspectos diferentes da mesma reação. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir uma única alternativa correta, a presença de duas respostas válidas torna a questão ambígua e passível de anulação.

Dessa forma, solicita-se a anulação da questão 38 por apresentar duplicidade de resposta correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22229. Júlia Sofia de Oliveira Barros [***.477.222-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:39:31

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Venho apresentar recurso formal contra a formulação da Questão 38 da prova de Química do PSC 1, solicitando a sua anulação devido à presença de duas alternativas totalmente corretas, as letras B e D, o que inviabiliza a definição de um gabarito único.

A questão aborda a reação de combustão completa do metano, descrita pela reação entre metano e oxigênio gerando gás carbônico e água.

A proporção em massa de acordo com as massas molares dos reagentes e produtos é:

1 mol de metano equivale a 16 gramas.

2 mols de oxigênio equivalem a 64 gramas.

1 mol de gás carbônico equivale a 44 gramas.

2 mols de água equivalem a 36 gramas.

O enunciado propõe a reação entre 16 gramas de metano e 48 gramas de oxigênio. Para reagir totalmente com os 16 gramas de metano, seriam necessários 64 gramas de oxigênio. Como foram fornecidos apenas 48 gramas de oxigênio, conclui-se rigorosamente que o oxigênio é o reagente limitante.

A quantidade de metano que efetivamente reage é de 12 gramas, conseqüente, a massa de metano em excesso é igual a 16 gramas iniciais menos 12 gramas que reagiram, totalizando 4 gramas de metano em excesso. Em progresso, a massa de gás carbônico gerada a partir do reagente limitante é de 33 gramas. Já a massa de água gerada a partir do reagente limitante é de 27 gramas.

Dessa forma, a alternativa B afirma que o oxigênio é o reagente limitante, formam-se 33 gramas de gás carbônico e permanecem 4 gramas de metano em excesso. Esta afirmação é quimicamente verdadeira.

A alternativa D afirma que o oxigênio é o reagente limitante, formam-se 33 gramas de gás carbônico e 27 gramas de água. Esta afirmação também é quimicamente verdadeira.

Diante do exposto, está demonstrado que as alternativas B e D trazem afirmações absolutamente verdadeiras e dedutíveis dos dados fornecidos pelo problema.

Portanto, por não apresentar uma resposta única e objetiva, gerando ambigüidade e prejuízo aos candidatos, solicita-se a anulação da Questão 38 e a conseqüente atribuição da pontuação correspondente a todos os candidatos.

Nestes termos, pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14523. Kadu Oliveira Gomes [***.835.912-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:40:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

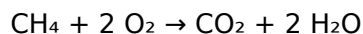
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

À banca examinadora,

Venho, respeitosamente, por meio deste, solicitar a revisão da questão 38, que aborda a combustão completa do metano, em razão de inconsistências nas alternativas apresentadas frente aos princípios da estequiometria química.

A equação química fornecida é:



Inicialmente, procede-se à conversão das massas fornecidas em quantidade de matéria:

- Para o metano (CH_4):
 $16 \text{ g} \div 16 \text{ g/mol} = 1 \text{ mol}$

- Para o oxigênio (O_2):
 $48 \text{ g} \div 32 \text{ g/mol} = 1,5 \text{ mol}$

De acordo com a equação balanceada, a proporção estequiométrica indica que 1 mol de CH_4 reage com 2 mol de O_2 . No entanto, há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, evidenciando que o oxigênio atua como reagente limitante.

Aplicando a razão estequiométrica:

- 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1 \text{ mol de CO}_2$
- 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 0,75 \text{ mol de CO}_2$

Convertendo para massa:

- CO_2 : $0,75 \times 44 \text{ g/mol} = 33 \text{ g}$

Para a água:

- 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ mol de H}_2\text{O}$ (razão 1:1)
- 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1,5 \text{ mol de H}_2\text{O}$
- H_2O : $1,5 \times 18 \text{ g/mol} = 27 \text{ g}$

Quanto ao consumo de metano:

- 2 mol de O_2 consomem 1 mol de CH_4
- 1,5 mol de O_2 consomem 0,75 mol de CH_4

Logo, há excesso de metano:

- $1 - 0,75 = 0,25 \text{ mol} \rightarrow 4 \text{ g de CH}_4$ em excesso

Dessa forma, a análise completa da reação indica simultaneamente:

- Formação de 33 g de CO_2



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

- Formação de 27 g de H_2O
- Presença de 4 g de CH_4 em excesso
- Identificação do O_2 como reagente limitante

Entretanto, ao analisar as alternativas propostas:

- A alternativa B apresenta corretamente o reagente limitante e o excesso de CH_4 , porém omite a formação de H_2O , produto essencial da reação.
- A alternativa D apresenta corretamente as massas de CO_2 e H_2O , porém omite a informação sobre o excesso de CH_4 , que decorre diretamente da limitação do reagente.

Assim, observa-se que nenhuma alternativa contempla de forma completa e simultânea todos os resultados obtidos pela análise estequiométrica, gerando ambiguidade interpretativa e comprometendo a objetividade da questão, assim o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicito a anulação da questão, por ausência de alternativa plenamente correta conforme os princípios da estequiometria química.

Atenciosamente,
Candidato

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

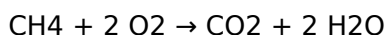
Candidato(a): 788. Kalline Aimee Gonçalves Crispim [***.534.712-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:53:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7000. Kamily Gabriely Oliveira Maciel [***.524.102-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:07:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

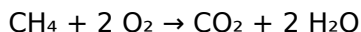
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 21890. Kauê Diego Silva de Oliveira [***.536.372-**]

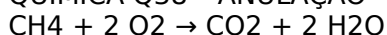
Recurso em: 16/06/2026 às 16:35:42

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO₂

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

60 = 33 + m₂

m₂ = 60 - 33

m₂ = 27g

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 21890. Kauê Diego Silva de Oliveira [***.536.372-**]

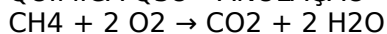
Recurso em: 16/06/2026 às 16:37:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5774. Kevin Lucas de Almeida Silva [***.706.762-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:56:54

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol; 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O_2 para 1 mol de CH_4 ; havendo apenas 1,5 mol de O_2 , este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O_2 formam-se 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH_4 (12 g), restando 4 g de CH_4 em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO_2 e 4 g de CH_4 em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO_2 e 27 g de H_2O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO_2 implica necessariamente a formação de 27 g de H_2O (estequiometria fixa 1 CO_2 : 2 H_2O); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

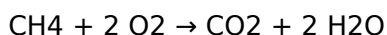
Candidato(a): 8050. Lara Letícia Costa da Silva [***.614.752-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:31:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15902. Lara Ribeiro de Araújo Barbosa [***.389.812-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:41:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

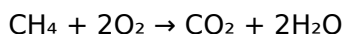
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recursos PSC 2026

PSC 1 - Questão 38 QUÍMICA

38. A reação de combustão completa do metano é dada por:



Considerando que, em um experimento, 16 g de CH_4 são colocados para reagir com 48 g de O_2 , em um sistema fechado, podemos afirmar que:

- a) a massa total dos produtos será menor que a massa total dos reagentes devido à liberação de energia durante a combustão.
- b) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 em excesso.
- c) o metano é o reagente limitante e são formados 44 g de CO_2 .
- d) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .
- e) os reagentes estão em proporção estequiométrica, formando 44 g de CO_2 e 36 g de H_2O .

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O_2 consomem 12g de CH_4 , gerando 33g de CO_2 e 27g de H_2O e deixando 4g de CH_4 sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O ." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

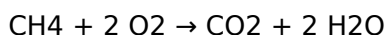
Candidato(a): 1881. Lara Tayna Oliveira Costa [***.675.862-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:12:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot \frac{32}{32} = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19605. Larissa Tavares [***.104.122-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:18:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Há duas respostas: B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 11393. Larissa de Oliveira Lima [***.941.692-**]

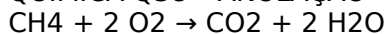
Recurso em: 16/06/2026 às 16:05:18

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO₂

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

60 = 33 + m₂

m₂ = 60 - 33

m₂ = 27g

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10679. Laura Maria Almeida Alves [***.105.032-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:35:37

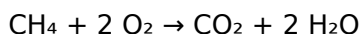
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Venho solicitar a anulação da questão 38, pois a análise dos dados fornecidos permite concluir que existem duas alternativas passíveis de serem consideradas corretas.

A equação química apresentada é:



Dados fornecidos:

16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de CH_4 ;

48 g de O_2 correspondem a 1,5 mol de O_2 .

Observando a proporção estequiométrica da reação, verifica-se que 1 mol de CH_4 reage com 2 mols de O_2 . Como a quantidade disponível de oxigênio é de apenas 1,5 mol, conclui-se que o O_2 é o reagente limitante.

A partir dessa condição:

1,5 mol de O_2 consomem 0,75 mol de CH_4 ;

são produzidos 0,75 mol de CO_2 , equivalentes a 33 g de CO_2 ;

são formados 1,5 mol de H_2O , equivalentes a 27 g de H_2O .

Além disso, permanecem sem reagir 0,25 mol de CH_4 , o que corresponde a 4 g de metano em excesso.

Dessa forma, a alternativa B pode ser considerada correta, pois identifica adequadamente o oxigênio como reagente limitante, informa a produção de 33 g de CO_2 e indica a permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Por outro lado, a alternativa D também apresenta informações compatíveis com os resultados obtidos, ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que a reação produz 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Assim, ambas as alternativas estão de acordo com os cálculos estequiométricos realizados. Considerando que uma questão objetiva deve admitir apenas uma resposta correta, a presença de duas alternativas válidas torna o item ambíguo, justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14883. Laura Veiga Munin [***.708.272-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 16:34:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Tem mais de uma resposta

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=10rjOF_9qZaFGJDicNnJpt9FMph-1fMDt

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 26151. Lauren Stephany Bendahan da Silva Negrão [***.127.802-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:17:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Enunciado / contexto: Combustão completa do metano: $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$. Em um experimento, 16 g de CH_4 reagem com 48 g de O_2 , em sistema fechado. Massas molares: C=12, H=1, O=16. Alternativas em questão: (b) o oxigênio e o reagente limitante, formam-se 33 g de CO_2 e permanecem 4 g de CH_4 em excesso; (d) o oxigênio e o reagente limitante, formam-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Fundamentação: 16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$; 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O_2 para 1 mol de CH_4 ; havendo apenas 1,5 mol de O_2 , este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O_2 formam-se 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH_4 (12 g), restando 4 g de CH_4 em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO_2 e 4 g de CH_4 em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO_2 e 27 g de H_2O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO_2 implica necessariamente a formação de 27 g de H_2O (estequiometria fixa 1 CO_2 : 2 H_2O); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20304. Laís de Lima Barroso [***.378.992-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:46:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir, analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20304. Laís de Lima Barroso [***.378.992-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:46:26

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

O valor 373 K, resultado correto, não consta entre as alternativas disponibilizadas.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1VUOFMZORVTkw25dbSFrlGq3Sg18C0Vay>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10633. Laísa da Silva Lima [***.447.842-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:39:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Prezada Banca Examinadora,

Na qualidade de candidata do Processo Seletivo Contínuo (PSC 1), venho respeitosamente solicitar a anulação da Questão 38, cuja temática aborda a estequiometria da reação de combustão completa do metano. A presente solicitação fundamenta-se na existência de duplicidade de alternativas corretas, o que impossibilita a marcação de uma resposta única e objetiva.

A reação diz que 1 mol de CH_4 reage com 2 mols de O_2 .

Em massa, isso significa que 16 gramas de CH_4 precisam de 64 gramas de O_2 para reagir totalmente.

Cálculo do Reagente Limitante:

Como o problema forneceu apenas 48 gramas de O_2 , fazemos uma regra de três:

Se 16 gramas de CH_4 precisam de 64 gramas de O_2 , quantos gramas de CH_4 vão reagir com 48 gramas de O_2 ?

Conta: $(48 \text{ vezes } 16) \text{ dividido por } 64 = 12 \text{ gramas de } \text{CH}_4$.

Como tínhamos 16 gramas iniciais de CH_4 e apenas 12 gramas reagiram, a massa em excesso é: $16 \text{ menos } 12 = 4 \text{ gramas de } \text{CH}_4$.

Isso prova que o O_2 acabou primeiro (reagente limitante) e sobraram 4 gramas de CH_4 .

Cálculo do CO_2 formado:

Sabendo que 64 gramas de O_2 produzem 44 gramas de CO_2 , calculamos para 48 gramas de O_2 :

Conta: $(48 \text{ vezes } 44) \text{ dividido por } 64 = 33 \text{ gramas de } \text{CO}_2$.

Cálculo da H_2O formada:

Sabendo que 64 gramas de O_2 produzem 36 gramas de H_2O , calculamos para 48 gramas de O_2 :

Conta: $(48 \text{ vezes } 36) \text{ dividido por } 64 = 27 \text{ gramas de } \text{H}_2\text{O}$.

A alternativa B está correta porque afirma que o O_2 é limitante, formam-se 33 gramas de CO_2 e sobram 4 gramas de CH_4 . A alternativa D também está correta porque afirma que o O_2 é limitante, formam-se 33 gramas de CO_2 e 27 gramas de H_2O . Duas alternativas corretas anulam a questão.

A ocorrência de duas proposições absolutamente verdadeiras e coerentes com as leis da estequiometria invalida a estrutura de múltipla escolha da questão. Desse modo, solicita-se o deferimento deste recurso com a consequente anulação da Questão 38 e a atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19964. Leonardo Costa Figueiredo [***.056.672-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:24:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Venho, respeitosamente, requerer a anulação da Questão 46, por apresentar insuficiência de dados e margem para interpretações distintas, comprometendo a objetividade exigida em uma prova de múltipla escolha.

Inicialmente, a resolução da questão depende diretamente da velocidade de propagação do som no ar, grandeza física indispensável para o cálculo solicitado. Entretanto, esse valor não foi informado no enunciado nem entre os dados fornecidos pela prova, embora outras constantes físicas necessárias para resolução de diferentes questões tenham sido disponibilizadas pela própria banca.

Além disso, a questão afirma que o observador “vê as marretadas e ouve o som das batidas simultaneamente”, mas não especifica de forma inequívoca se a simultaneidade ocorre entre a imagem e o som da mesma marretada ou entre a imagem de uma marretada e o som de uma marretada anterior.

Como o operário realiza duas marretadas por segundo, existe um intervalo de 0,5 segundo entre golpes consecutivos. Dessa forma, a conclusão pretendida pela banca depende de uma interpretação implícita acerca da correspondência entre os eventos observados e os sons percebidos. Tal pressuposto não está expressamente estabelecido no enunciado.

Em questões objetivas, todas as informações necessárias para a obtenção de uma única resposta correta devem estar claramente definidas. A ausência da velocidade do som e a necessidade de assumir hipóteses não explicitadas pelo texto comprometem a precisão da resolução e permitem diferentes interpretações por parte dos candidatos.

Diante dessas inconsistências, solicita-se a anulação da Questão 46, com a consequente atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos.

Nestes termos, pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19964. Leonardo Costa Figueiredo [***.056.672-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:29:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recurso - Questão 38

Venho, respeitosamente, solicitar a anulação da Questão 38, tendo em vista a existência de mais de uma alternativa compatível com os resultados obtidos a partir da resolução correta do problema.

A reação apresentada é:



O enunciado informa que foram utilizados 16 g de CH₄ e 48 g de O₂. Pela proporção estequiométrica da reação, 16 g de CH₄ exigiriam 64 g de O₂ para reagir completamente. Como há apenas 48 g de O₂ disponíveis, conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

A partir dessa condição, obtêm-se os seguintes resultados:

- * Formação de 33 g de CO₂;
- * Formação de 27 g de H₂O;
- * Permanência de 4 g de CH₄ em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO₂ e permanecendo 4 g de CH₄ em excesso.

Entretanto, a alternativa D também se mostra correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O, valores que igualmente decorrem da resolução estequiométrica da reação.

Assim, as alternativas B e D apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos a partir dos dados fornecidos pelo enunciado. Em consequência, a questão deixa de possuir resposta única, requisito indispensável para a validade de uma questão objetiva de múltipla escolha.

Diante da existência de duas alternativas corretas, solicita-se a anulação da Questão 38, com a consequente atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos.

Nestes termos, pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22577. Leticia Albertino Marques [***.605.222-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:59:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão devido à duplicidade de alternativas corretas (B e D), o que invalida a existência de um gabarito único e induz o candidato ao erro.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1aEnK091hnqe2vaNScqfr1MzyKJH5dRCE>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 12774. Leticia Marinho Araújo [***.172.722-**]

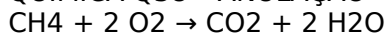
Recurso em: 16/06/2026 às 16:52:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO₂

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

60 = 33 + m₂

m₂ = 60 - 33

m₂ = 27g

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

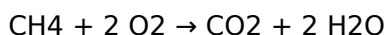
Candidato(a): 2107. Letícia Correia Alves [***.016.922-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:16:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10683. Letícia Harraquian Cabo Verde [***.063.142-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:47:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D), portanto deve ser anulada com base nas razões do recurso anexadas.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1JfEMUB_b_VoiD0mhOy-RZer8DIwLH39z

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7004. Letícia Silva Nunes [***.877.682-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:32:37

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

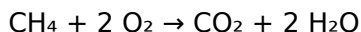
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17847. Letícia Sofia Barros Tavares [***.529.792-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:52:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

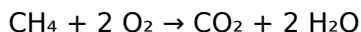
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16759. Letícia Sofia Melo Santos [***.382.572-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:21:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5807. Livia Duarte Souza [***.710.962-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:16:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18886. Lorena Enid Reis Batista [***.447.352-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:03:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válida

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1_QxV2-3TkoPVgsKxegYk2D7xAbyzvh2F

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 8267. Lorenza Fogaça Marques [***.900.782-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:21:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

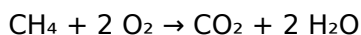
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recurso - PSC 1 - Questão 38 (Química)

Solicito a anulação da Questão 38, pois há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta, comprometendo a objetividade da avaliação.

A reação apresentada é:



Dados:

- * 16 g de $\text{CH}_4 = 1 \text{ mol}$
- * 48 g de $\text{O}_2 = 1,5 \text{ mol}$

Pela proporção estequiométrica, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Realizando os cálculos:

- * 48 g de O_2 (1,5 mol) reagem com 12 g de CH_4 (0,75 mol);
- * Formam-se 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33 \text{ g}$ de CO_2 ;
- * Formam-se 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27 \text{ g}$ de H_2O ;
- * Permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também apresenta corretamente o reagente limitante e as massas dos produtos formados (33 g de CO_2 e 27 g de H_2O), sendo igualmente compatível com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos.

Assim, existem duas alternativas que conduzem a conclusões cientificamente válidas sobre o mesmo experimento, gerando ambiguidade na escolha da resposta única exigida pela questão.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da Questão 38 e a consequente atribuição da pontuação correspondente a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20577. Luana Pietra Gomes da Costa [***.464.282-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:42:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 23007. Lucas Corrêa Vasconcelos [***.848.962-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:31:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTIONAMENTO EM ANEXO!

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1RHnXxwnl960rl5a3ue9TZBxoXHKgxSkY>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7419. Lucas Manussakis Rodrigues [***.940.938-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:34:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão: Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16708. Luciany Silva de Souza [***.265.702-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:12:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15356. Luiz Felipe Feijó de Andrade [***.390.912-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 10:23:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Levando em consideração a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Nesse sentido, a questão 38 fica sujeita a duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6154. Luiza Duarte Souza [***.710.542-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:55:46

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão 38 possui 2 alternativas corretas logo anulação

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 159. Luna Vitoria Farias Bentes [***.019.252-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:22:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38

Motivo: Existência de duas alternativas corretas.

Solicito a anulação da questão 38, pois as alternativas B e D podem ser consideradas corretas.

Pelos cálculos estequiométricos da reação, o O_2 é o reagente limitante. Com 48 g de O_2 , reagem 12 g de CH_4 , formando 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso.

Assim, a alternativa B está correta ao afirmar que são formados 33 g de CO_2 e sobram 4 g de CH_4 . Da mesma forma, a alternativa D também está correta ao afirmar que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Dessa forma, a questão apresenta duas respostas corretas, comprometendo sua validade e justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14240. Lunna Maia Matoso [***.483.848-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:39:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1420. Lunna Maia Matoso [***.483.848-**]

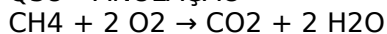
Recurso em: 16/06/2026 às 13:23:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot 48/64 = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot 44/2 \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho). Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7277. Luís Henrique Simões Trunkl [***.017.942-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:15:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recursos PSC 2026
PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 26419. Luísa Thaisa dos Santos Reis [***.763.622-**]

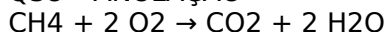
Recurso em: 16/06/2026 às 15:04:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot \frac{32}{32} = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho). Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6207. Manuela Filgueiras da Silva [***.499.542-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:43:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

O gabarito preliminar sugere a letra b como resposta, mas a letra d também está correta. Logo, deve-se anular a questão 38.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20849. Manuela Lima da Silva [***.176.052-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:45:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10693. Marcio Vitor de Sousa Martins [***.958.692-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:30:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1vLsmd77NkM7yhubH1BG20OQGtlyRCIde>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13222. Marcos Rafael Moreira Gandra Filho [***.615.702-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:58:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O

e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso.

" (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂.

" (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o

mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candida

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1ZkqVFT_Za1Xt9gxl5e8bwhLJgm0xu14a

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4953. Maria Alice Mutti Guttemberg [***.626.362-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:43:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da Questão 38, tendo em vista que o enunciado permite mais de uma interpretação correta, resultando em duas alternativas compatíveis com os cálculos estequiométricos. Considerando a reação de combustão do metano e adotando 48 g de O_2 como reagente limitante, verifica-se que serão consumidos 12 g de CH_4 , com formação de aproximadamente 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O . Dessa forma, os valores obtidos permitem enquadramento em mais de uma alternativa apresentada na questão, especificamente as alternativas "B" e "D", gerando duplicidade de resposta correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18499. Maria Clara Brandão de Medeiros [***.958.592-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:33:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recurso - Questão 38

Venho, respeitosamente, solicitar a anulação da Questão 38, tendo em vista a existência de mais de uma alternativa compatível com os resultados obtidos a partir da resolução correta do problema.

A reação apresentada é:



O enunciado informa que foram utilizados 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 . Pela proporção estequiométrica da reação, 16 g de CH_4 exigiriam 64 g de O_2 para reagir completamente. Como há apenas 48 g de O_2 disponíveis, conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

A partir dessa condição, obtêm-se os seguintes resultados:

- * Formação de 33 g de CO_2 ;
- * Formação de 27 g de H_2O ;
- * Permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e permanecendo 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também se mostra correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , valores que igualmente decorrem da resolução estequiométrica da reação.

Assim, as alternativas B e D apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos a partir dos dados fornecidos pelo enunciado. Em consequência, a questão deixa de possuir resposta única, requisito indispensável para a validade de uma questão objetiva de múltipla escolha.

Diante da existência de duas alternativas corretas, solicita-se a anulação da Questão 38, com a consequente atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos.

Nestes termos, pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4597. Maria Clara Guerreiro [***.035.322-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:25:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recursos PSC 2026
PSC 1 - Questão 38

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15545. Maria Clara de Souza Castro [***.085.722-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:38:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois ela apresenta duas alternativas corretas. Pelos cálculos estequiométricos, o O_2 é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso. Portanto, tanto a alternativa B quanto a alternativa D estão corretas, impossibilitando a identificação de uma única resposta válida. Dessa forma, requer-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7909. Maria Clara de Vasconcelos Norte [***.620.132-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:29:57

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta duas alternativas corretas, sendo elas letra b) e letra d). Isso ocorre porque de fato o oxigênio é o reagente limitante (informação expressa em ambas), formam-se 33g de CO₂ (informação expressa na letra b) e sobram 4g de CH₄, ou seja, está em excesso (informação expressa na letra d).

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=13dtGjNx3kpGlw70cXnQMkKmsM2VLChu9>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4291. Maria Clara dos Santos Costa [***.794.482-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:06:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27 g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 9426. Maria Eduarda Barros Gomes [***.365.362-**]

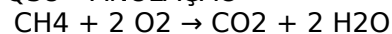
Recurso em: 16/06/2026 às 13:49:45

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot \frac{32}{32} = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16393. Maria Eduarda Souza Diniz da Silva [***.532.982-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:30:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1mVi6e00UIYC_tFCuMbj_y-JEuSG7_T5B

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5641. Maria Eduarda Souza de Abreu [***.346.208-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:20:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 2113. Maria Heloisa Vieira da Silva [***.747.772-**]

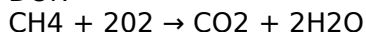
Recurso em: 15/06/2026 às 17:08:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A reação de combustão completa do metano é dada
DOr.



Considerando que, em um experimento, 16 g de CH₄ são colocados para reagir com 48g de O₂, em um sistema fechado, podemos afirmar que:

- a) a massa total dos produtos será menor que a massa total dos reagentes devido à liberação de energia durante a combustão.
- b) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso.
- c) o metano é o reagente limitante e são formados 44 g de CO₂.
- d) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O.

e) os reagentes estão em proporção estequiométrica, formando 44 g de CO₂ e 36 g de H₂O.

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão
Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas validas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 9351. Maria Izabelly Lopes Silva [***.767.337-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:18:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:
Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)
Conclusão
Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.
Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente. Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso. Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta. Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

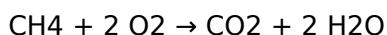
Candidato(a): 18777. Maria Laura Reis do Nascimento [***.608.282-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:05:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14242. Maria Letícia Oliveira Sampaio [***.366.692-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:06:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 23580. Maria Lucia Freitas Dacio [***.501.402-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:46:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, pois apresenta mais de uma alternativa correta.

Na reação $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, considerando 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 , o oxigênio é o reagente limitante. Os cálculos indicam a formação de 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , com 4 g de CH_4 em excesso.

Assim, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso. Da mesma forma, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Como há duas alternativas corretas, a questão não possui resposta única, motivo pelo qual se solicita sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1096. Maria Luiza Cunha Lima [***.618.222-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 05:57:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.
Dessa forma, a questão 38 fica sem respostas possíveis

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

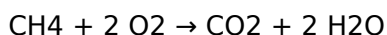
Candidato(a): 14632. Maria Ritta Barroncas Silvestre [***.521.252-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:54:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14850. Mariana de Sousa Bastos [***.402.082-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:47:31

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 3351. Mariele Vitória da Silva [***.388.062-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:58:48

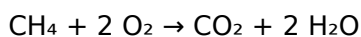
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de $\text{CH}_4 = 1$ mol de CH_4
- 48 g de $\text{O}_2 = 1,5$ mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de $\text{CO}_2 = 33$ g de CO_2
- 1,5 mol de $\text{H}_2\text{O} = 27$ g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13240. Marina Franco Cardoso [***.400.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:42:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Prezada Universidade de Manaus, solicito cancelamento da questão 38 de química pois a mesma possui duas respostas, B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13240. Marina Franco Cardoso [***.400.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:40:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Prezada Universidade do Amazonas, venho solicitar, respeitosamente, a anulação da questão 38. 16 g de CH₄ = 1 mol; 48 g de O₂ = 1,5 mol. A proporção estequiométrica exige 2 mol de O₂ para 1 mol de CH₄; havendo apenas 1,5 mol de O₂, este é o reagente limitante. Com 1,5 mol de O₂ formam-se 0,75 mol de CO₂ (33 g) e 1,5 mol de H₂O (27 g); consomem-se 0,75 mol de CH₄ (12 g), restando 4 g de CH₄ em excesso. Logo, a alternativa (b) [33 g de CO₂ e 4 g de CH₄ em excesso] e a alternativa (d) [33 g de CO₂ e 27 g de H₂O] são AMBAS integralmente verdadeiras. A formação de 33 g de CO₂ implica necessariamente a formação de 27 g de H₂O (estequiometria fixa 1 CO₂ : 2 H₂O); portanto, sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa. Havendo DUAS alternativas corretas, a questão deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente. Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso. Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta. Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 3588773. Maysa Torres Vasconcelos [***.165.852-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:29:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

possui duas corretas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 11022. Mayttê Brelaz Paulino [***.631.242-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:57:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

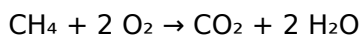
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38 (Anulação)

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão 38, por apresentar mais de uma alternativa correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1811. Melissa Oliveira Feijó [***.625.332-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:49:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Recurso - Questão 38

Venho, respeitosamente, solicitar a anulação da Questão 38, tendo em vista a existência de mais de uma alternativa compatível com os resultados obtidos a partir da resolução correta do problema.

A reação apresentada é:



O enunciado informa que foram utilizados 16 g de CH_4 e 48 g de O_2 . Pela proporção estequiométrica da reação, 16 g de CH_4 exigiriam 64 g de O_2 para reagir completamente. Como há apenas 48 g de O_2 disponíveis, conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

A partir dessa condição, obtêm-se os seguintes resultados:

- * Formação de 33 g de CO_2 ;
- * Formação de 27 g de H_2O ;
- * Permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e permanecendo 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também se mostra correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , valores que igualmente decorrem da resolução estequiométrica da reação.

Assim, as alternativas B e D apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos a partir dos dados fornecidos pelo enunciado. Em consequência, a questão deixa de possuir resposta única, requisito indispensável para a validade de uma questão objetiva de múltipla escolha.

Diante da existência de duas alternativas corretas, solicita-se a anulação da Questão 38, com a consequente atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos.

Nestes termos, pede deferimento.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

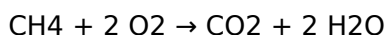
Candidato(a): 19989. Melissa Vitória Sampaio do Nascimento [***.781.102-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:23:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 1931. Miguel Olimpio Avilar de Queiroga [***.613.692-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 00:24:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

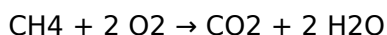
Candidato(a): 18952. Mikael Bruno Lopes Santana [***.926.062-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:21:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6216. Natanael Picanço Freire [***.183.572-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:38:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

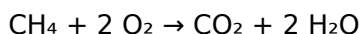
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUIMICA QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, tendo em vista que os cálculos estequiométricos permitem validar mais de uma alternativa.

A reação apresentada é:



Convertendo as massas fornecidas para quantidade de matéria, obtém-se 1 mol de CH_4 e 1,5 mol de O_2 . Como a proporção da equação exige 2 mols de O_2 para cada mol de CH_4 , conclui-se que o oxigênio é o reagente limitante.

A partir dessa relação, 1,5 mol de O_2 reagem com 0,75 mol de CH_4 , produzindo 0,75 mol de CO_2 (33 g) e 1,5 mol de H_2O (27 g). Além disso, permanecem 0,25 mol de CH_4 sem reagir, correspondendo a 4 g de metano em excesso.

Dessa forma, a alternativa B apresenta informações corretas ao indicar o reagente limitante, a massa de CO_2 formada e o excesso de CH_4 . Entretanto, a alternativa D também expressa resultados compatíveis com os cálculos ao informar o reagente limitante e as massas produzidas de CO_2 e H_2O .

Assim, verifica-se a existência de duas alternativas compatíveis com a resolução da questão, situação incompatível com o princípio da resposta única em questões objetivas. Por esse motivo, solicito a anulação do item.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7480. Natália Pachalian Farias [***.210.552-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:18:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Vide arquivo em anexo

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1_v5-JT1cbKWCYoGa-rF3MDig1DeS_0Te

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15044. Neander Bagata Pereira [***.710.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:03:42

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, pois ela apresenta duas alternativas possíveis como corretas (B e D), o que torna a interpretação ambígua e compromete a existência de uma única resposta correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15518. Nicole Landi Souza [***.725.332-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:00:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1XuRLh8aywGBwdcGZsS4YQ5cGzMM1Jbvk>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16198. Paola Lorena Barbosa Guimas [***.880.832-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:20:00

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

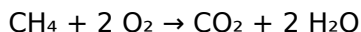
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38

Solicito a anulação da questão 38, uma vez que há mais de uma alternativa que pode ser considerada correta.

A reação apresentada é:



Dados:

- 16 g de CH_4 = 1 mol de CH_4
- 48 g de O_2 = 1,5 mol de O_2

Pela estequiometria da reação, 1 mol de CH_4 necessita de 2 mols de O_2 . Como há apenas 1,5 mol de O_2 disponível, o oxigênio é o reagente limitante.

Com 1,5 mol de O_2 , reagem 0,75 mol de CH_4 , formando:

- 0,75 mol de CO_2 = 33 g de CO_2
- 1,5 mol de H_2O = 27 g de H_2O

Além disso, restam:

- 0,25 mol de CH_4 em excesso = 4 g de CH_4

Dessa forma, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

As duas alternativas apresentam informações verdadeiras e compatíveis com os resultados obtidos pelos cálculos estequiométricos. Como uma questão de múltipla escolha deve possuir apenas uma alternativa correta, a existência de duas respostas corretas compromete sua validade.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19279. Paulo Victor Martins de Vasconcelos [***.651.702-**]

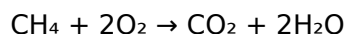
Recurso em: 15/06/2026 às 17:06:18

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão apresenta a reação de combustão completa do metano:



e informa que 16 g de CH_4 reagem com 48 g de O_2 em sistema fechado. A banca considerou como correta apenas a alternativa B.

Realizando os cálculos estequiométricos:

- 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de CH_4 ;
- 48 g de O_2 correspondem a 1,5 mol de O_2 .

Pela equação química balanceada, são necessários 2 mol de O_2 para reagir completamente com 1 mol de CH_4 . Portanto, o oxigênio é o reagente limitante.

A partir dessa informação:

- formam-se 0,75 mol de CO_2 , correspondendo a 33 g de CO_2 ;
- formam-se 1,5 mol de H_2O , correspondendo a 27 g de H_2O ;
- permanecem 0,25 mol de CH_4 em excesso, correspondendo a 4 g de CH_4 .

Dessa forma, verifica-se que a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso.

Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Assim, existem duas alternativas simultaneamente verdadeiras, ambas compatíveis com os resultados obtidos por meio dos cálculos estequiométricos da reação apresentada.

A questão compromete a objetividade exigida das provas de múltipla escolha da COMPEC, uma vez que apresenta mais de uma alternativa compatível com os resultados obtidos por meio dos cálculos estequiométricos. As alternativas B e D são simultaneamente verdadeiras, impossibilitando a identificação de uma única resposta correta.

Conforme o item 8.4 do Edital 01/2026, os pontos referentes às possíveis questões anuladas serão computados para todos os candidatos.

Diante do exposto, verifica-se que a questão apresenta ambiguidade e múltiplas respostas corretas, comprometendo a objetividade necessária a uma questão de múltipla escolha.

Por todo o exposto, solicito a Vossa Senhoria a ANULAÇÃO da questão 38, com a consequente atribuição da respectiva pontuação a todos os candidatos, conforme previsão editalícia.

Nestes termos,

Pede deferimento.

Manaus - AM, 15/06/2026.



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 8626. Paulo de Oliveira Limeira Júnior [***.465.972-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:52:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Há duas respostas corretas: B e D.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=168ZHglmWqROfPCqYjKpLjfzO7Y131eM2>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17936. Pedro Henrique Dantas Bindá [***.860.792-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:00:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 328. Pietra Figueiras Contiero [***.899.552-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:11:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção e tendo como reagente limitante 48g de O_2 , serão consumidos 12g de CH_4 , e serão formados 33g de CO_2 ao lado de 27g de H_2O . Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis, que são as alternativas "b" e "d", pelo que deve ser ANULADA a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6992. Rafael Alves da Silva [***.601.832-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 13:09:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7922. Rebeca Pimentel de Andrade [***.400.962-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 16:16:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Há duas alternativas corretas.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1W0b4ZhMhExBQOc8YXaYINu2ihtAutFNZ>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 9245. Rebeca Sabrina Verdes de Souza [***.412.292-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 09:34:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Esta questão segue a Lei das Proporções Definidas (Lei de Proust), pois quando as quantidades de reagentes misturados não seguem a proporção estequiométrica exata da equação química balanceada, um dos reagentes será totalmente consumido primeiro, interrompendo a formação de produtos, sendo denominado reagente limitante. O reagente que permanece após a cessação da reação é o reagente em excesso.

Toda e qualquer predição de massa de produtos obtidos, bem como o cálculo da sobra de reagentes, deve basear-se estritamente na quantidade do reagente limitante. Ao analisarmos o caderno de provas, constata-se que tanto a alternativa "B" quanto a alternativa "D" descrevem com precisão massas decorrentes do processo reacional, o que gera duplicidade de resposta correta. Segue em anexo o cálculo

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18609. Rebeca Santos Silva [***.522.462-**]

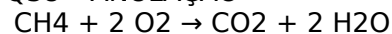
Recurso em: 16/06/2026 às 13:32:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = $48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10418. Rebeca Seixas Gomes [***.155.442-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:55:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão, pois ela apresenta duas alternativas corretas. Pelos cálculos estequiométricos, o O_2 é o reagente limitante, formando-se 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O , além de permanecerem 4 g de CH_4 em excesso. Portanto, tanto a alternativa B quanto a alternativa D estão corretas, impossibilitando a identificação de uma única resposta válida. Dessa forma, requer-se a anulação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13884. Rebeca Vasconcelos Araujo [***.517.912-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:22:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂, ao lado de 27g de H₂O. Dessa forma, a questão 38 fica com 2 respostas possíveis: alternativas B e D.

Diante disso, solicito, respeitosamente, a anulação da questão 38.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 15463. Rhannia Gabrielly Souza Nunes [***.778.632-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:22:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20709. Ricardo Emmanuel Benicio Pereira [***.453.192-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 10:58:57

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

38. A reação de combustão completa do metano é dada por: $(\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O})$ Considerando que, em um experimento, 16g de CH_4 são colocados para reagir com 48g de O_2 , em um sistema fechado, podemos afirmar que:

b) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33g de CO_2 e permanecem 4g de CH_4 em excesso. CORRETA
d) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33g de CO_2 e 27g de H_2O . CORRETA

I. 1 mol de CH_4 precisa de 2 mol de O_2 . Mas só existem 1,5 mol de O_2
Logo: O_2 é o reagente limitante.

II. Quantidade de CH_4 consumida: $1,5/2 = 0,75$ mol
Massa consumida: $0,75 \times 16 = 12\text{g}$
 CH_4 em excesso: $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$

III. Formação de CO_2 :
Proporção: 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1$ mol de CO_2
Ou seja: 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 0,75$ mol de CO_2
Massa de CO_2 : $0,75 \times 44 = 33\text{g}$

IV. Formação de água:
Proporção: 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 2$ mol de H_2O
Ou seja: 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1,5$ mol de H_2O
Massa: $1,5 \times 18 = 27\text{g}$

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=10TqTntXATa0bUAzHhvxzdzzLLyzlLHWdS>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 20709. Ricardo Emmanuel Benicio Pereira [***.453.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:41:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

38. A reação de combustão completa do metano é dada por: $(\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O})$ Considerando que, em um experimento, 16g de CH_4 são colocados para reagir com 48g de O_2 , em um sistema fechado, podemos afirmar que:

b) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33g de CO_2 e permanecem 4g de CH_4 em excesso. CORRETA
d) o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33g de CO_2 e 27g de H_2O . CORRETA

I. 1 mol de CH_4 precisa de 2 mol de O_2 . Mas só existem 1,5 mol de O_2
Logo: O_2 é o reagente limitante.

II. Quantidade de CH_4 consumida: $1,5/2 = 0,75$ mol
Massa consumida: $0,75 \times 16 = 12\text{g}$
 CH_4 em excesso: $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$

III. Formação de CO_2 :
Proporção: 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1$ mol de CO_2
Ou seja: 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 0,75$ mol de CO_2
Massa de CO_2 : $0,75 \times 44 = 33\text{g}$

IV. Formação de água:
Proporção: 2 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 2$ mol de H_2O
Ou seja: 1,5 mol de $\text{O}_2 \rightarrow 1,5$ mol de H_2O
Massa: $1,5 \times 18 = 27\text{g}$

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1vn6S293eIVmPFiUbS7Gau0WgxEJ06ryN>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18443. Roberta Figueiredo Monteiro [***.926.112-**]

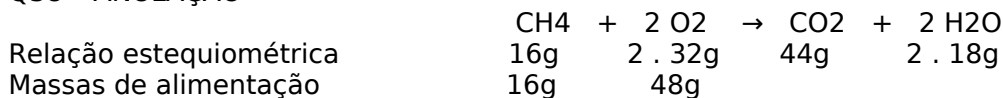
Recurso em: 16/06/2026 às 14:55:18

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

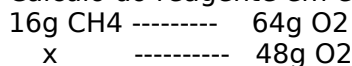
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



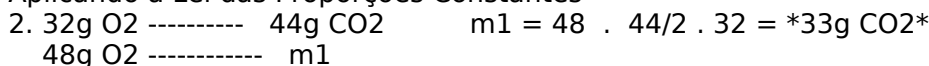
Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)



$x = 16 \cdot 48/64 = 12g \text{ CH}_4$, logo, o *CH₄ (metano) está em excesso $16g - 12g = 4g$ de excesso*

Conhecendo-se o *reagente* em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente *limitante(O₂)*

Aplicando a Lei das Proporções Constantes



Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

$12g \text{ CH}_4$ (massa que reage) + $48g$ de O₂ = $33g$ de CO₂ + * m_2 g H₂O*

$$60 = 33 + m_2$$

$$m_2 = 60 - 33$$

$$*m_2 = 27g*$$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas com o *).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 38. Sarah Ferreira Monteiro [***.047.462-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 07:35:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

solicito atenciosamente a anulação da questão 38 pois duas alternativas estão certas.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1TKUfjUzV-Qek3Kq3jrMJRQqyUiHrAmDA>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

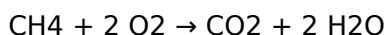
Candidato(a): 14199. Saul de Oliveira Cordovil [***.560.768-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 12:32:00

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 10405. Sofia Pinheiro Reis [***.262.482-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 06:12:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17445. Sofia de Melo Lima [***.104.802-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:58:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

questão incorreta, não tem resposta correta

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1WTA2kP_3Kajq0-UeDEEpOjDU_I92-0ya

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16360. Sofia de Oliveira Silva [***.413.402-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:07:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1McRj81xa-hLhYlyt0xJaGJMUOHj2u9Y>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22057. Sophia Lima Queiroz Ferreira [***.171.742-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:07:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)

Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factual e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 38. Stela dos Santos Nunes [***.004.782-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:58:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUIMICA QUESTÃO 38

formulação permite identificar duas alternativas corretas.

Venho requerer a revisão da questão 38, pois sua

Com base na equação química apresentada, observa-se que 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de metano e que 48 g de O_2 equivalem a 1,5 mol de oxigênio. Pela proporção estequiométrica da reação, o oxigênio é consumido integralmente antes do metano, caracterizando-se como reagente limitante.

A resolução conduz aos seguintes resultados: formação de 33 g de CO_2 , produção de 27 g de H_2O e permanência de 4 g de CH_4 em excesso.

Esses dados confirmam a veracidade da alternativa B, que menciona o reagente limitante, a massa de CO_2 produzida e o excesso de metano. Entretanto, a alternativa D também está de acordo com os resultados obtidos, ao indicar corretamente o reagente limitante e as quantidades de CO_2 e H_2O formadas.

Diante disso, há mais de uma alternativa correta, comprometendo a objetividade da questão e justificando sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25455. Stephany Valente Melo [***.764.192-**]

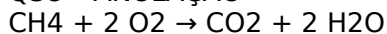
Recurso em: 16/06/2026 às 13:31:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO₂

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

60 = 33 + m₂

m₂ = 60 - 33

m₂ = 27g

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25455. Stephany Valente Melo [***.764.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:21:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão pedia a alternativa que apresentava regência verbal incorreta. O gabarito oficial indicou a alternativa (b):

"Ele respondeu o chefe e, por isso, foi demitido."

De fato, segundo a norma culta, o correto seria:

"Ele respondeu ao chefe."

Porém, a alternativa (e) também apresenta erro:

"Toda criança prefere mais doces do que legumes."

Segundo as gramáticas de referência, o verbo preferir não deve ser usado com expressões como mais, muito mais ou mil vezes mais.

Além disso, a construção correta exige a preposição a:

"Toda criança prefere doces a legumes."

Portanto, a alternativa (e) também apresenta regência inadequada.

Como as alternativas (b) e (e) estão incorretas de acordo com a norma culta, a questão possui duas respostas possíveis, comprometendo sua validade.

Solicita-se a anulação da Questão 03.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

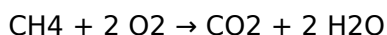
Candidato(a): 3642. Sthefane Luísa Silva Theocharopoulos [***.207.832-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:55:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot 32 = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 123456. Sâmia da Silva Brito [***.931.692-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:49:57

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

As duas respostas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25274. Thaylla Nascimento de Oliveira [***.587.192-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 15:16:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

está errada

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1XDRO6UaG8_oDs5xNhVwn9oK3jE3EdnNn

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 14272. Thayssa Marinho Galvão [***.604.398-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:52:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão errada

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "B"

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 9468. Thiago Durtra Pinheiro [***.833.722-**]

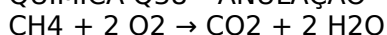
Recurso em: 16/06/2026 às 16:48:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUÍMICA Q38 - ANULAÇÃO



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ m₁ = 48 . 44/2 . 32 = 33g CO₂

48g O₂ ----- m₁

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m₂ g H₂O

60 = 33 + m₂

m₂ = 60 - 33

m₂ = 27g

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução.

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 21362. Thiago Reis Ferreira Junior [***.439.093-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 10:49:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Texto simples,

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 19475. Valdomiro de Almeida Farias Júnior [***.691.692-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:59:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 5765. Valentina Figliuolo da Silva [***.121.122-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 17:52:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Conclusão

Visto que ambas as alternativas trazem afirmações logicamente dedutíveis, factuais e matematicamente corretas sobre o mesmo experimento físico-químico, o candidato é induzido ao erro por haver duplicidade de respostas válidas.

Diante do exposto, solicita-se a anulação da questão e a consequente atribuição dos pontos a todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

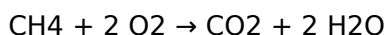
Candidato(a): 6420. Valentina Muniz Rodrigues [***.748.852-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 11:10:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):



Relação estequiométrica 16g 2 . 32g 44g 2 . 18g

Massas de alimentação 16g 48g

Cálculo do reagente em excesso (Aplicando a Lei das Proporções Constantes)

16g CH₄ ----- 64g O₂

x ----- 48g O₂

$x = 16 \cdot \frac{48}{64} = 12\text{g CH}_4$, logo, o CH₄ (metano) está em excesso $16\text{g} - 12\text{g} = 4\text{g}$ de excesso

Conhecendo-se o reagente em excesso e o limitante (O₂), determina-se as massas dos produtos obtidos a partir da massa do reagente limitante(O₂)

Aplicando a Lei das Proporções Constantes

2. 32g O₂ ----- 44g CO₂ $m_1 = 48 \cdot \frac{44}{2} \cdot \frac{32}{32} = 33\text{g CO}_2$

48g O₂ ----- m_1

Aplicando a Lei de Lavoisier (Lei da Conservação das Massas), determina-se a massa de H₂O

12g CH₄ (massa que reage) + 48g de O₂ = 33g de CO₂ + m_2 g H₂O

$60 = 33 + m_2$

$m_2 = 60 - 33$

$m_2 = 27\text{g}$

As alternativas B e D estão trazendo respostas compatíveis com a resolução (destacadas em vermelho).

Como tem duas ALTERNATIVAS CORRETAS SOLICITA-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 7534. Victor Daniel Guimarães da Silva [***.712.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 09:27:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Esta questão segue a Lei das Proporções Definidas (Lei de Proust), pois quando as quantidades de reagentes misturados não seguem a proporção estequiométrica exata da equação química balanceada, um dos reagentes será totalmente consumido primeiro, interrompendo a formação de produtos, sendo denominado reagente limitante. O reagente que permanece após a cessação da reação é o reagente em excesso. Toda e qualquer predição de massa de produtos obtidos, bem como o cálculo da sobra de reagentes, deve basear-se estritamente na quantidade do reagente limitante. Ao analisarmos o caderno de provas, constata-se que tanto a alternativa "B" quanto a alternativa "D" descrevem com precisão massas decorrentes do processo reacional, o que gera duplicidade de resposta correta. Segue em anexo o cálculo.

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=152ajEgvN7kVeq4oYApEWpxND-E4Nn5dh>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 12759. Victória das Neves Falcão de Lima [***.106.562-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 14:33:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão apresenta duas respostas possíveis. Tanto letra B quanto letra D.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 17205. Yan Victor Santos de Aguiar [***.447.842-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 00:12:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Não existe resposta nessa questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 31932827. Yasmin Vasconcelos Ayres de Melo [***.552.142-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 16:52:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1cfn8LrsvYXWqiwND5K5PESWRSqsoMSmb>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 31932827. Yasmin Vasconcelos Ayres de Melo [***.552.142-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 20:13:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da referida questão por apresentar duas alternativas idênticas em sua premissa e cientificamente verdadeiras (Alternativas B e D). Ambas as alternativas identificam corretamente o reagente limitante e quantificam de forma exata a massa dos produtos formados e do reagente em excesso. Com base nos resultados rigorosamente calculados (4g de O₂ consomem 12g de CH₄, gerando 33g de CO₂ e 27g de H₂O e deixando 4g de CH₄ sem reagir analisa-se:

- Alternativa B afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e permanecem 4 g de CH₄ em excesso." (VERDADEIRA)
- Alternativa D afirma: "o oxigênio é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de O₂." (VERDADEIRA)

Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1TXTWzP79XGQw6lt-maTH9nf2lkh2DAXV>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 16657. Yvens Fernando dos Santos Rabelo [***.606.082-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:00:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

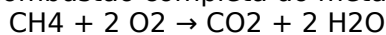
Questionamento (Candidato):

PEDIDO: ANULAÇÃO (DUPLA RESPOSTA)

Gabarito preliminar: alternativa B

► CONTEXTO

Combustão completa do metano:



Dados: 16 g de CH₄ reagem com 48 g de O₂ (sistema fechado).

Massas molares: C = 12 | H = 1 | O = 16.

► ALTERNATIVAS EM ANÁLISE

(b) O₂ é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e restam 4 g de CH₄ em excesso.

(d) O₂ é o reagente limitante; formam-se 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O.

► DESENVOLVIMENTO DO CÁLCULO

1) Mols iniciais:

• CH₄: $16 \text{ g} \div 16 \text{ g/mol} = 1,0 \text{ mol}$

• O₂: $48 \text{ g} \div 32 \text{ g/mol} = 1,5 \text{ mol}$

2) Reagente limitante:

• Proporção exigida: 2 mol O₂ : 1 mol CH₄

• Disponível: apenas 1,5 mol de O₂

→ O₂ é o REAGENTE LIMITANTE.

3) Produtos formados (a partir de 1,5 mol O₂):

• CO₂: $0,75 \text{ mol} \times 44 \text{ g/mol} = 33 \text{ g}$

• H₂O: $1,5 \text{ mol} \times 18 \text{ g/mol} = 27 \text{ g}$

• CH₄ consumido: $0,75 \text{ mol} \times 16 \text{ g/mol} = 12 \text{ g}$

• CH₄ em excesso: $16 \text{ g} - 12 \text{ g} = 4 \text{ g}$

► CONCLUSÃO

A estequiometria é fixa (1 CO₂ : 2 H₂O); logo, a formação de 33 g de CO₂ implica NECESSARIAMENTE a formação de 27 g de H₂O.

Assim:

✓ Alternativa (b) — 33 g de CO₂ e 4 g de CH₄ em excesso → VERDADEIRA

✓ Alternativa (d) — 33 g de CO₂ e 27 g de H₂O → VERDADEIRA

Sendo a (b) verdadeira, a (d) também o é, sem qualquer cláusula falsa.

Havendo DUAS alternativas integralmente corretas, REQUER-SE A ANULAÇÃO DA QUESTÃO.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18663. Zarah Benchimol Longhi [***.089.042-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 18:43:40

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Questão 38:

Considerando a proporção dada e tendo como reagente limitante 48g de O₂, serão consumidos 12g de CH₄ e serão formados 33g de CO₂ ao lado de 27g de água.

Dessa forma, a questão 38 fica com duas respostas possíveis: letras B e D.

Sugestão: anular a questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO₂ produzida; (iii) a massa correta de CH₄ remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO₂ (33 g) e H₂O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH₄, não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 6612. Ísis Maria Santos Campos [***.283.482-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 07:11:50

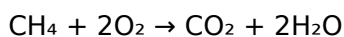
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38, pois ela apresenta mais de uma alternativa correta.

A partir da equação balanceada:



tem-se que 16 g de CH_4 correspondem a 1 mol de metano, enquanto 48 g de O_2 correspondem a 1,5 mol de oxigênio. Dessa forma, o O_2 é o reagente limitante.

Aplicando as relações estequiométricas da reação, 1,5 mol de O_2 produzem 0,75 mol de CO_2 e 1,5 mol de H_2O , correspondendo, respectivamente, a 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O . Além disso, são consumidos 12 g de CH_4 , permanecendo 4 g de CH_4 em excesso.

Assim, a alternativa B está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante, que são formados 33 g de CO_2 e que permanecem 4 g de CH_4 em excesso. Entretanto, a alternativa D também está correta ao afirmar que o oxigênio é o reagente limitante e que são formados 33 g de CO_2 e 27 g de H_2O .

Como as alternativas B e D são simultaneamente verdadeiras e a questão exige apenas uma resposta correta, fica comprometido o princípio da unicidade da resposta, caracterizando ambiguidade no item.

Diante do exposto, solicito a anulação da questão 38.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Os recursos alegam inconsistência entre as alternativas e solicitam anulação da questão, possivelmente em razão da alternativa (d) também mencionar valores corretos para os produtos formados. Entretanto, a alternativa (d) é incompleta e inadequada, pois descreve apenas as massas dos produtos formados, sem considerar o aspecto central de uma análise estequiométrica com reagente limitante: a identificação e quantificação do reagente em excesso. Em problemas desse tipo, determinar o reagente limitante implica também avaliar o consumo dos reagentes e a quantidade remanescente.

Logo, a alternativa (b) apresenta simultaneamente: (i) a identificação correta do reagente limitante; (ii) a massa correta de CO_2 produzida; (iii) a massa correta de CH_4 remanescente em excesso.

Portanto, ela caracteriza de forma mais completa o resultado do experimento. Já a alternativa (d), embora apresente corretamente as massas de CO_2 (33 g) e H_2O (27 g), omite a informação sobre o excesso de CH_4 , não descrevendo integralmente a situação reacional proposta.

Nesse sentido, recomenda-se que os recursos devem ser indeferidos, mantendo-se o gabarito letra (b). Pois, a alternativa (b) é a única que contempla corretamente a condição de reagente limitante e a quantidade de reagente em excesso, constituindo a descrição mais completa e adequada do sistema reacional.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4031. Guilherme Cavalcante de Almeida [***.452.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:46:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 42

Questionamento (Candidato):

Por velocidade constante, ha equilibrio. No eixo horizontal: $200 \cdot \cos 60 = T_2 \cdot \cos 45$, ou seja $100 = T_2 \cdot (0,71)$, de onde $T_2 = 141 \text{ N}$ - exatamente o valor adotado como gabarito (A) da questao 41 anterior. No eixo vertical, as duas cordas tracionam o piano para baixo, de modo que o cabo sustenta o peso somado

as componentes verticais: $T_{\text{cabo}} = \text{Peso} + 200 \cdot \sin 60 + 141 \cdot \sin 45 = 3000 + 174 + 100 = 3274 \text{ N}$, aproximadamente $3,27 \times 10^3 \text{ N}$, correspondente a alternativa (c). O gabarito oficial (e) $3,32 \times 10^3 \text{ N}$ somente e obtido empregando-se $200 \cdot \sin 45$ (142 N) no lugar de $141 \cdot \sin 45$ (100 N) - isto e, usando para a segunda corda a tensao de 200 N, o que contradiz o equilibrio horizontal estabelecido pela propria questao ($T_2 = 141 \text{ N}$). A resposta correta e a alternativa (c). Pedese a alteracao do gabarito para C.

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "C"

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 13240. Marina Franco Cardoso [***.400.532-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:43:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 42

Questionamento (Candidato):

Prezada Universidade Federal, solicito, respeitosamente, a alteração do gabarito para a letra C.
Questão 42 física

Por velocidade constante, há equilíbrio. No eixo horizontal: $200 \cdot \cos 60 = T_2 \cdot \cos 45$, ou seja $100 = T_2 \cdot (0,71)$, de onde $T_2 = 141 \text{ N}$ - exatamente o valor adotado como gabarito (A) da questão 41 anterior. No eixo vertical, as duas cordas tracionam o plano para baixo, de modo que o cabo sustenta o peso somado as componentes verticais: $T_{\text{cabo}} = \text{Peso} + 200 \cdot \sin 60 + 141 \cdot \sin 45 = 3000 + 174 + 100 = 3274 \text{ N}$, aproximadamente $3,27 \times 10^3 \text{ N}$, correspondente a alternativa (c). O gabarito oficial (e) $3,32 \times 10^3 \text{ N}$ somente é obtido empregando-se $200 \cdot \sin 45$ (142 N) no lugar de $141 \cdot \sin 45$ (100 N) - isto é, usando para a segunda corda a tensão de 200 N, o que contradiz o equilíbrio horizontal estabelecido pela própria questão ($T_2 = 141 \text{ N}$). A resposta correta é a alternativa (c). Pedese a alteração do gabarito para C.

Recurso (Candidato): Alterar o gabarito para a letra "C"

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 18159. Daniella Guerra Barbosa de Medeiros [***.688.212-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:40:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 43

Questionamento (Candidato):

Química: QUESTÃO 43 (PSC 1): O GABARITO SUGERIDO PELA BANCA FOI A LETRA (E) AFIRMANDO QUE AS QUATRO AFIRMATIVAS ESTAVAM CORRETAS, MAS A ÚNICA AFIRMATIVA QUE ESTÁ CORRETA É AS DE MAIS ESTO FALSAS:

*NA AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA ENTRE RP & VL ERA DE 70 km/h, MAS O TEMPO DE DESLOCAMENTO EN TRE AS DUAS CIMAES É DE 7h: 25min 59s, OU SEJA PERCURSO DE 1h: 35 min DE VIAGEM E NÃO 1h: 30min QUE DARIA A RESPOSTA: $V = AS = 105 \Delta + 9 - 7,42 = 10 = 66,45$ Km/h (RESPOSTA) = 105 1,58

*A AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA DO ÔNIBUS, CASO NÃO TIVESSE FEITO PARA-DAS, SERIA DE 67,5 km/h, MAS O TEMPO DE, DESLOCAMENTO, SEM PARADIS, DE MANAUS ATE :05 min - 6h = 4h:05min. E DE 10h:05 ITACOATIARA, É E NÃO 4h QUE DARIA EXATAMENTE O RESULTA-40 SUGERIGO PELA BANCA: $V = AS = 270$ 4,08. $v = 66,17$ km/n] => RES POSTA! X

*A AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA DO ÔNIBUS PARA PERCORRER A DISTÂNCIA TODA NE 270KM FOR IGUAL A VELOCISAGE DO MESMO ÔNIBUS PARA PERCORRER OS PRI-MEIROS 75Km, MAS NÃO É, SE TIVESSE A PALAVRA APROXIMADAMENTE", DARIA PARA CON-JIDERAR CERTA!

*VELOCIDADE PARA O 1º TRECHO DA ESTRADA: $0 = 75$ 1,25 $\Rightarrow 0_1 = 60$ km/h

*VELOCIDADE PARA O TRECHO TOLO:

$0 = 270 = 2700 = 58,9$ km/h 4h+35 55 60 12

COMO A AFIRMATIVA TAMBÉM ESTÁ INCORRETA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 25953. Geovana Nicole Reis da Costa [***.883.132-**]

Recurso em: 15/06/2026 às 19:42:44

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 43

Questionamento (Candidato):

O GABARITO SUGERIDO PELA BANCA FOI A LETRA (E) AFIRMANDO QUE AS QUATRO AFIRMATIVAS ESTAVAM CORRETAS, MAS A ÚNICA AFIRMATIVA QUE ESTÁ CORRETA É AS DE MAIS SÃO FALSAS:

*NA AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA ENTRE RP & VL ERA DE 70 km/h, MAS O TEMPO DE DESLOCAMENTO ENTRE AS DUAS CIDADES É DE 7h: 25min 59s, OU SEJA PERCURSO DE 1h: 35 min DE VIAGEM E NÃO 1h: 30min QUE DARIA A RESPOSTA: $V = \frac{AS}{\Delta t} = \frac{105}{1,58} = 66,45$ Km/h (RESPOSTA) = 105 1,58

*A AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA DO ÔNIBUS, CASO NÃO TIVESSE FEITO PARADAS, SERIA DE 67,5 km/h, MAS O TEMPO DE DESLOCAMENTO, SEM PARADAS, DE MANAUS ATÉ ITACOATIARA É DE 10h:05. E NÃO 4h QUE DARIA EXATAMENTE O RESULTADO SUGERIDO PELA BANCA: $V = \frac{AS}{\Delta t} = \frac{270}{4,08} = 66,17$ km/h => RESPOSTA! X

*A AFIRMATIVA, AFIRMA QUE A VELOCIDADE MÉDIA DO ÔNIBUS PARA PERCORRER A DISTÂNCIA TODA DE 270KM FOR IGUAL A VELOCIDADE DO MESMO ÔNIBUS PARA PERCORRER OS PRIMEIROS 75Km, MAS NÃO É, SE TIVESSE A PALAVRA "APROXIMADAMENTE", DARIA PARA CONSIDERAR CERTA!

*VELOCIDADE PARA O 1º TRECHO DA ESTRADA: $v = \frac{75}{1,25} = 60$ km/h

*VELOCIDADE PARA O TRECHO TOLO:

$v = \frac{270}{4,58} = 58,9$ km/h

COMO A AFIRMATIVA TAMBÉM ESTÁ INCORRETA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 4031. Guilherme Cavalcante de Almeida [***.452.262-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 16:47:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 43

Questionamento (Candidato):

Primeiro trecho: 75 km em 1h15 = 60 km/h. Segundo trecho: 105 km percorridos das 07h25 as 09h00 (1h35) = 66,3 km/h; logo a afirmativa I e FALSA (nao 70 km/h). Terceiro trecho: 72 km/h durante 1h15 = 90 km; afirmativa II VERDADEIRA. Sem paradas, o tempo de movimento e 4h05; 270 km / 4h05 = 66,1 km/h; afirmativa III FALSA (nao 67,5 km/h). Tempo total com paradas: das 06h00 as 10h35 = 4h35; 270 km / 4h35 = 58,9 km/h; afirmativa IV FALSA (nao 60 km/h, velocidade do primeiro trecho). Conclusao: apenas a afirmativa II e verdadeira. Nenhuma das alternativas contempla 'Somente II'. Logo a questao NAO POSSUI RESPOSTA e deve ser ANULADA.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 159. Luna Vitória Farias Bentes [***.019.252-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 09:54:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 43

Questionamento (Candidato):

Questão 43. (Anulação da questão)

Motivo: Gabarito Errado.

Na questão 43, assertiva I, afirma se que a velocidade média no trecho citado é 70 km/h, onde o valor obtido é 66,4. Porém, em nenhum momento na questão cita se valores próximos, ou mesmo pela regra de arredondamento, tal valor não seria possível ser obtido, inviabilizando a marcação correta do gabarito. Além disso, a única assertiva correta seria a II, mas o gabarito não apresenta tal opção como resposta. Portanto, solicita se a anulação da questão!

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2026 - Etapa 1 [Projeto 2028]

Candidato(a): 22523. Antônio José Castro de Albuquerque Filho [***.925.892-**]

Recurso em: 16/06/2026 às 13:20:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 52

Questionamento (Candidato):

MATEMÁTICA — QUESTÃO 52

•Gabarito Preliminar: E

• Motivo: Erro de digitação na listagem das notas no enunciado. O texto separou os decimais das últimas notas com ponto e vírgula (8;0 e 3;0), corrompendo a notação matemática formal do conjunto de dados. Gerou ambiguidade na questão .

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Questionamento não pertence à prova de Química.

Decisão (Banca): -

Publicado em: 26/06/2026