



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2398. Antonio Assis Araújo [***.328.672-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 13:36:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 30

Questionamento (Candidato):

a questão pede a alternativa incorreta sobre o uso de agrotóxicos no Brasil, entretanto tem duas afirmativas incorretas. A primeira é a Letra A, aonde afirma que a maior parte da produção agrícola no Brasil é da agricultura familiar, sabe-se que isso é falso, pois o agronegócio corresponde a maior parte da produção brasileira. A outra alternativa incorreta é a letra E que afirma que a agricultura intensiva não é dependente de agrotóxicos, porém ela é altamente dependente de agrotóxicos, que visa sempre a produção em larga escala. Dessa maneira, percebe-se que duas afirmativas poderiam ser marcadas como corretas no gabarito, fazendo com que essa questão esteja errada.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Essa questão não é de Química

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14372. Abraham Enrique Guzman Contreras [***.400.532-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:34:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

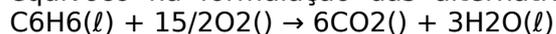
Questionamento (Candidato):

A questão não possuía uma alternativa a qual correspondesse a resolução da questão. Pois a questão pedia o calor da reação para a combustão de benzeno, que seria com os dados fornecidos -3266,9. Esse número não se encontrava nas alternativas.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14405. Adllynes Santos da Silva Avelino [***.354.332-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:59:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Alternativa não apresenta alternativa correta da entalpia

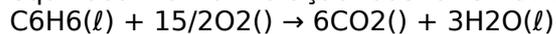
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=16BycSGtwhaOvg1h8SWiGSgwKXlqpywTd>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7694. Adria Karoline Costa Cabral [***.221.542-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 07:01:43

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

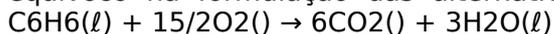
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4548. Aimê de Almeida Souza [***.844.852-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:26:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

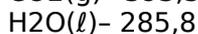
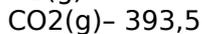
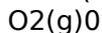
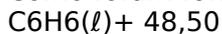
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

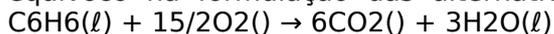
$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16945. Amithes Gabrielly Inhuma Lima [***.298.572-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 21:39:11

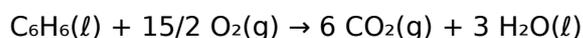
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Venho por meio deste solicitar a anulação da questão 35 da prova, pois identifiquei um erro conceitual que compromete a validade da pergunta. A questão pede o cálculo do calor de reação (ΔH) da combustão do benzeno (C_6H_6), com base nos calores padrão de formação fornecidos.

A equação balanceada da reação de combustão do benzeno é:



Utilizando a fórmula do ΔH da reação:

$$\Delta H = \sum \Delta H_f(\text{produtos}) - \sum \Delta H_f(\text{reagentes})$$

Substituindo os valores fornecidos:

$$\Delta H = [6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8)] - [1 \times (+48,5) + 0]$$

$$\Delta H = [-2361 + (-857,4)] - 48,5$$

$$\Delta H = -3218,4 - 48,5$$

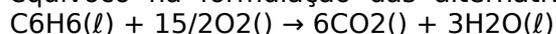
$$\Delta H = -3266,9 \text{ kJ}$$

Nenhuma das alternativas apresentadas corresponde a esse valor. Assim, solicito a anulação da questão 35, pois a ausência de uma alternativa correta prejudica todos os candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 17555. Ana Beatriz Pereira Sales [***.163.752-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:00:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

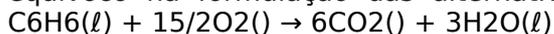
Questionamento (Candidato):

Não há esse valor nas alternativas apresentadas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4058. Ana Clara Feitoza Marques [***.717.632-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:50:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão 35 - Ao efetuar a montagem e balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$.

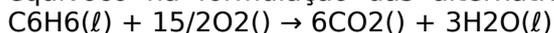
Aplicando as entalpias de formação $H_f - H_r =$

$-3218,4 - 48,5 = -3266,9$ kJ não possuindo alternativa correta. Sugestão: anular a referida questão

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10422. Ana Clara Oliveira Torres [***.074.922-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 16:09:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Após a devida análise, verifica-se que a questão sobre termoquímica não apresenta a resposta correta (-3266,9) entre as alternativas disponíveis na prova de Química do PSC 2. Diante disso, solicito a anulação da referida questão, a fim de preservar a justiça e a imparcialidade do processo seletivo. Segue em anexo a resolução da referida questão.

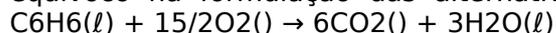
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1IVpMAbY5ZW2ziopt5k08Mh2fR5rWVweY>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3997. Ana Clara Santos Araújo [***.080.482-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 21:20:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A questão informa os calores padrão de formação, em kJ por mol, dos compostos a seguir:

$C_6H_6(l)$ — +48,50

$O_2(g)$ — 0

$CO_2(g)$ — -393,5

$H_2O(l)$ — -285,8

Após isso, ela solicita o calor da reação (ΔH) de combustão do benzeno formando dióxido de carbono e água:
 $C_6H_6(l) + 15/2 O_2(g) \rightarrow 6 CO_2(g) + 3 H_2O(l)$

Primeiramente, deve-se calcular o calor de formação dos produtos.

O do dióxido de carbono será dado pelo seu calor padrão de formação multiplicado pelo número de mols; nesse caso, $(-393,5) \times 6 = -2361$ kJ.

O calor de formação da água segue a mesma linha, $(-285,8) \times 3 = -857,40$ kJ.

Logo, o calor de formação dos produtos é $(-2361) + (-857,4) = -3218,40$ kJ.

Em seguida, deve-se encontrar o calor de formação dos reagentes.

O do benzeno é dado por $(48,50) \times 1 = 48,50$ kJ.

Já o do oxigênio será igual a zero por tratar-se de uma substância simples.

Finalmente, o calor da reação (ΔH) se dá pela diferença entre o calor dos produtos pelo dos reagentes. Assim, temos:

$-3218,40 - 48,50 = -3266,90$ kJ.

Contudo, a alternativa que sugere o gabarito preliminar (letra B) não corresponde a essa resposta, assim como não se encontra nas opções. Portanto, requer-se a anulação da questão 35 do Projeto 2026.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:

$C_6H_6(l) + 15/2 O_2(g) \rightarrow 6 CO_2(g) + 3 H_2O(l)$

$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9$ kJ

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 17627. Ana Júlia Félix da Rocha Maciel [***.435.132-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 18:40:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

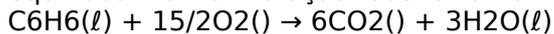
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=14t1Nlb5T4lhLNj7xrvbenOjdf-acHP-y>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3418. Ana Júlia Mascarenhas Damasceno [***.866.192-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 13:16:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Eu, Ana Júlia Mascarenhas Damasceno, veio por meio desta missiva solicitar a ANULAÇÃO da questão 35 de QUÍMICA do PSC 2 realizado no dia 8 de Junho de 2025.

A referida questão não apresenta a resposta do cálculo nas alternativas, segue ANEXO dos fundamentos.

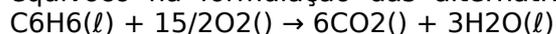
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1WMyQVPbEjGccYPnLVZt8xp34neZ3ajwI>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6071. Ana Luisa de Jesus Maciel [***.596.102-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:49:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

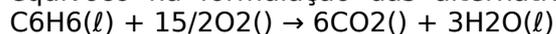
Questionamento (Candidato):

Ao efetuar a montagem do balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$. Aplicando as entalpias de formação: $H_p - H_r = -3218,4 - 48,5 = -3266,9$ KJ não possuindo alternativa correta. Diante disso, solicito a anulação da questão

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3985. Ana Luiza Costa Zacarias [***.286.932-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 06:20:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

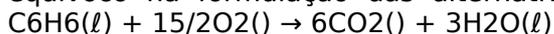
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1hUu9MQ_3vS4P5EKb9-XObduq27s6d_HI

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11914. Ana Luísa Nunes de Brito [***.673.375-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:12:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O item não apresenta a resposta do problema entre as alternativas, portanto, pede-se a anulação do item.

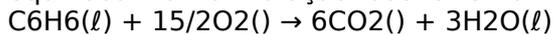
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1LSO9Fwopi9tz38qRT3kAW5R2USotEUv9>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11113. Ana Paula Cardoso Bezerra [***.670.892-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 22:37:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

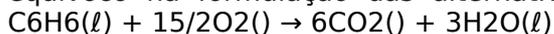
Questionamento (Candidato):

Falta conteúdo no enunciado da questão

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8432. Anita Petruccelli Israel [***.545.322-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:31:48

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Anulação da QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2:

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$\text{C}_6\text{H}_6(l) \quad + 48,50$$

$$\text{O}_2(g) \quad 0$$

$$\text{CO}_2(g) \quad - 393,5$$

$$\text{H}_2\text{O}(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

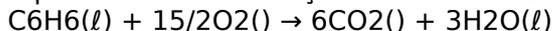
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1kDyfHjtwyhhSDx9Cw-8VMedZVZI0miqK>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 15822. Anna Luiza dos Santos Silva [***.181.592-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:28:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

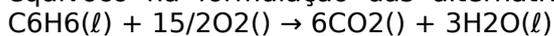
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=14C9m52JAfuA7IrhnhEzSWn8Zx4pKf1C>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2398. Antonio Assis Araújo [***.328.672-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:07:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

o resultado do calor de reação da combustão do benzeno é -3266,9, essa afirmativa não esta presente nas alternativas da questão

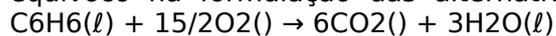
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1off4ODOrwsW9C_FZqNO-Dmu8a7KrBeNk

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3689. Antunes Bitar Ruas Junior [***.411.432-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:08:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Eu, Antunes Junior, venho por mesmo deste solicitar a anulação da questão de número 35 da prova de química aplicada na segunda etapa do PSC 2- Processo Seletivo Contínuo (Acesso 2026)- tendo em vista que a referida questão não apresenta uma alternativa com a resposta correta.

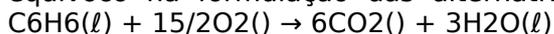
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1acpUQ0SEqKUHxmgY0omlp2NvH3MlIXjh>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14580. Arthur Lima Pinatto [***.698.582-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:48:22

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

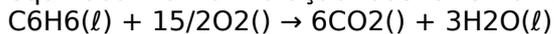
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1lmj31ywXMKCtIbmFqF_U12_PwBPFtlu

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16637. Ayla Nathalia Ipuchima Perea [***.572.432-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:48:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questao não possui resultado!

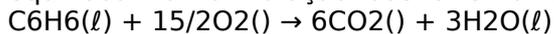
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1xalstOFCeAb9qnuWntj-N25o9Ocl6Luj>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6146. Ayla Rita Aragão Fermin [***.113.412-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:25:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

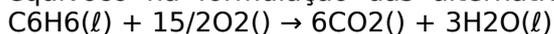
Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 35, pois nenhuma das alternativas apresentadas está correta, conforme os dados fornecidos. Dessa forma, a questão apresenta inconsistência nas alternativas e pode comprometer a avaliação justa dos candidatos. Solicito, portanto, sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5752. Beatriz Rocha de Sousa Gomes [***.926.922-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 22:26:37

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

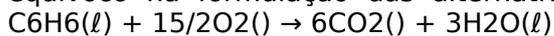
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1wVvs_MCvaUQqdVqJjdABYhhX-FAIP1TD

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5752. Beatriz Rocha de Sousa Gomes [***.926.922-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:13:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A referente questão não apresenta resposta correta. Portanto, solicita-se a anulação

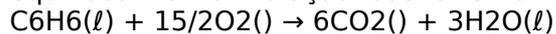
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1TXvyrVskxFXHrWuC4MTNZ_TW8o4fc1fq

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 15352. Carolina Macêdo Santana [***.610.382-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:04:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

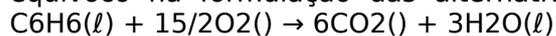
Questionamento (Candidato):

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9792. Catarine Guedes da Silveira Colares [***.408.752-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:24:56

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

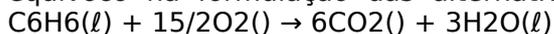
Questionamento (Candidato):

ao realizar os cálculos necessários à questão, não se encontra a resposta no gabarito.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1958. Cauã de Castro Martins [***.378.552-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:19:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

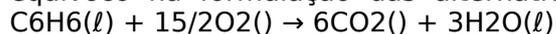
Questionamento (Candidato):

A resposta certa para a questão, do jeito que ela se encontra na prova, seria: -3266,9 kJ. Entretanto, em nenhum das alternativas se encontra essa resposta, o que corresponde a um erro no processo de criação da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 12648. Clara Luz Silva Ferreira [***.697.892-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:21:58

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

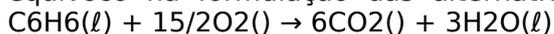
Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 20017. Clarice Maciel de Andrade Cardoso [***.209.412-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:12:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

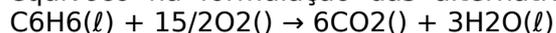
Questionamento (Candidato):

a questão de número 35 não apresenta um gabarito, pois na combustão de uma entalpia é necessário o balanceamento além de que na entalpia de combustão deve ser produto- reagente e fazendo todos os cálculos não é possível achar o resultado do gabarito letra B, oque mais seria próximo seria gabarito letra D mas de certa forma não seria o gabarito correto

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 18246. Clarisse Souza Galdino de Lima [***.246.962-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:26:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

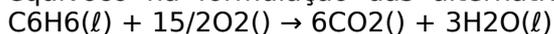
Questionamento (Candidato):

ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA
DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A
NULAÇÃO DO ITEM.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9544. Daffiny Agata Fonteles [***.216.072-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:51:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não apresenta a resposta correta do problema entre as alternativas

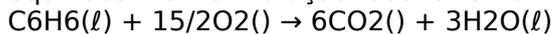
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Ylp3-eMQjopnSS-V4IsD-H-W3Kq2mHMu>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7916. Davi Ricardo Gioia de Queiroz [***.963.462-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:58:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO SEM GABARITO

Após analisar a questão, percebe-se que a questão referente ao assunto de termoquímica não possui a resposta correta (-3266,9) em nenhuma das alternativas presentes na prova de química do psc 2. Dito isso, solicito a anulação da questão, buscando não comprometer a lisura e a equidade do processo seletivo.

Desde já agradeço e me coloco à disposição para quaisquer esclarecimentos

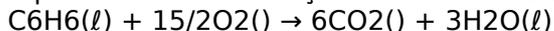
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1iqb3BPsh0X8LfH6sYd_NxdzNjVR77ovo

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1487785. Deborah Bemergui [***.953.832-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 00:08:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

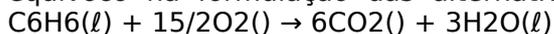
Questionamento (Candidato):

Química

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

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8505. Diego Ruiz Queiroz de Souza [***.077.112-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:10:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

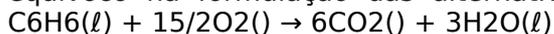
Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16425. Diogo Matheus Vela Tafur [***.049.982-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:56:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

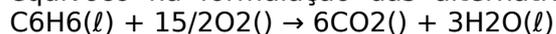
Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 35, pois nenhuma das alternativas apresentadas está correta, conforme os dados fornecidos. Dessa forma, a questão apresenta inconsistência nas alternativas e pode comprometer a avaliação justa dos candidatos. Solicito, portanto, sua anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9564. Débora Karoline Farias Vieira [***.070.912-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:24:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não consiste resposta compatível com o cálculo da questão

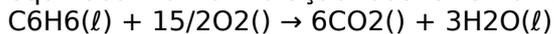
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=149wxHBuiu-6YHyVTIVCg1X-0e6qsTzVV>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6265. Eduardo Silva Rossoni [***.827.782-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 16:11:56

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão sem gabarito correto, logo coerente de anulação.

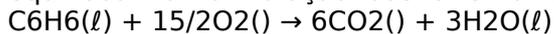
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1b1dxv2axC0PgD6i8oFHE0Mn3ZPzHgdHd>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 23323. Elian Carneiro dos Santos [***.814.072-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:10:21

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

não tem alternativa pra resposta da questão

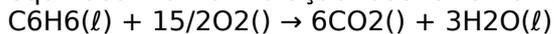
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1SF2oQU5l67rP2FHNkieV9cqOhH4PEKrN>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6047. Elias Barbosa da Silva Neto [***.474.292-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:05:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

não tem o resultado nas alternativas para resposta

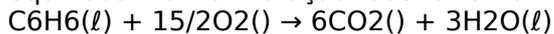
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1kNPKO1SQ8S18omsWtKydAsyarkn3oLK9>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5176. Eloisa Gomes Lima de Sales [***.513.932-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:35:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

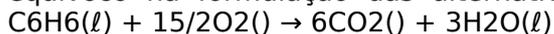
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 20326. Enzo Consentine Ferreira Soares Mendes [***.387.232-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:31:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

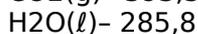
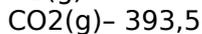
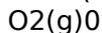
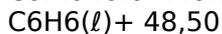
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

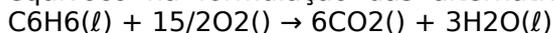
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=16TCRITlhfi9xLcVW7PbbYTzBOlzVa5hb>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7881. Erick Maximiano Amancio de Oliveira [***.991.412-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:27:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não há valor correto nas alternativas apresentadas.

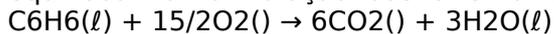
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1qPndXgl9xKrrmuyjspb_OUy_SNIjwCiX

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14857. Evellyn Dayra da Silva Melo [***.454.122-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:16:16

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

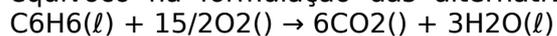
Questionamento (Candidato):

A questão 35 não possui alternativa correta porque através dos cálculos feitos após a prova observou que não há alternativa correta entre as proposta na prova

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2820. Felipe de Carvalho Amazonas [***.046.992-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 11:51:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Após análise detalhada dos dados fornecidos e dos cálculos realizados, conclui-se que nenhuma das alternativas apresentadas corresponde ao valor correto do calor de reação (ΔH) para a combustão do benzeno.

Com base nos calores padrão de formação fornecidos, o valor do ΔH calculado difere significativamente de todas as opções apresentadas, configurando um erro no gabarito preliminar.

O resultado seria -3266,9 kJ.

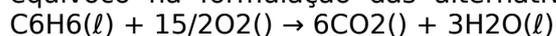
Esse valor não corresponde a nenhuma das alternativas apresentadas na questão, cujas opções variam entre -3019,9 kJ e -3909,1 kJ.

Diante disso, solicito a anulação da questão, a fim de preservar a justiça e a equidade do processo seletivo, evitando prejuízo aos candidatos.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5321. Fernanda Barros de Amorim [***.309.972-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 10:15:45

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Segue em anexo.

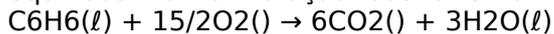
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1fOq--VyuVbCcC6Td3gempGluFgCKGMJ2>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8528. Gabriela Escobar do Amaral [***.530.212-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:18:12

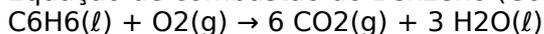
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

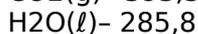
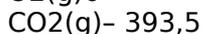
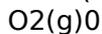
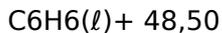
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

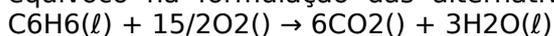
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 20058. Gabriele Caroline Nunes Lima [***.351.172-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:00:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

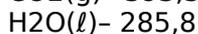
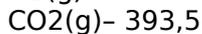
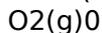
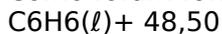
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

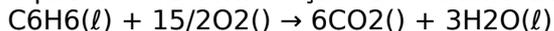
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 18921. Gabrielle da Silva Lalor [***.642.542-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:42:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O item não apresenta resposta do problema entre as alternativas, portanto, pede-se a anulação do item.

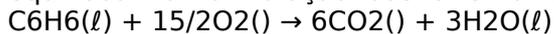
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Yyu2yEEGUSRJcZqb3zNzXvOTpc9UtU6j>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7218. Giovana Narhla Araujo Monassa [***.392.142-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:47:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

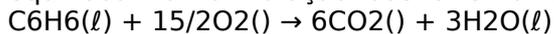
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=111AReGOLAE97YclB0PJmODbusWF8JJS>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2109. Giovanna Dedi Rodrigues Figueiredo [***.714.762-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:12:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

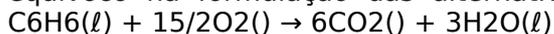
Questionamento (Candidato):

Não apresenta alternativa com esse valor

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3138. Gisele Alessandra Pereira da Silva [***.353.382-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 11:25:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

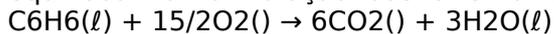
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=14PMt0yn9pnG5TvBwXealCag_I_EwYfjk

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 12600. Grazyele Gomes Cerdeira [***.407.662-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:16:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Anular questão

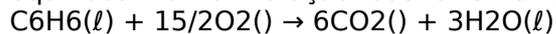
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1y-LciErbhRDFyYXUX5qZEej9zygsgZpO>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8021. Guilherme da Silva Alves [***.074.802-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:58:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

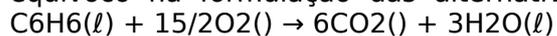
Questionamento (Candidato):

Alternativa final da combustão de 1 mol de benzeno é exatos, através da variação de entalpia é de aproximadamente -3266,9kj, entretanto, nenhuma das alternativas batia com o cálculo.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 23628. Guilherme de Souza Coelho [***.440.642-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:44:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

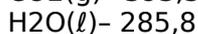
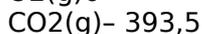
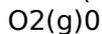
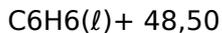
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

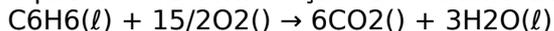
$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14935. Hanna Vieira Machado [***.688.082-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 07:20:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

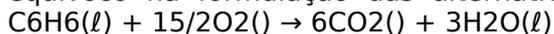
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4035. Harley Leonam Furtado Ferreira [***.381.902-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:11:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

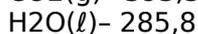
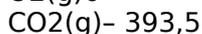
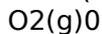
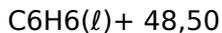
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

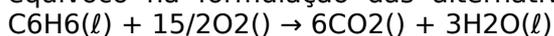
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 13114. Heitor Gomes Pedroso [***.289.432-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:50:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

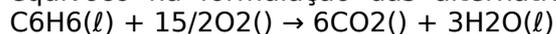
Questionamento (Candidato):

Questão 35 - Ao efetuar a montagem e balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$. Aplicando as entalpias de formação H_f
- $H_r = -3218,4 - 48,5 = -3169,9$ kJ não possuindo alternativa correta. Sugestão: anular a referida questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7107. Helder Freitas Alagia Filho [***.050.712-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:51:12

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

RECURSO

HISTÓRIA - QUESTÃO 17 - PSC ETAPA 2

09 de junho de 2025.

A questão 17, que aborda um trecho do livro do historiador Perry Anderson - Linhagens do Estado absolutista, solicita que os candidatos encontrassem uma resposta associada às características da sociedade do Antigo Regime.

Ao caracterizar a dita sociedade em questão, podemos destacar que esta dividia-se em: clero (Primeiro Estado), nobreza (Segundo Estado) e povo (Terceiro Estado) enquanto o gabarito preliminar assinala que a alternativa B estaria certa, uma vez que descreve a sociedade do período feudal (dividida em clero, nobreza e servos) como sendo correspondente ao do Antigo Regime o que configura erro de resposta.

Dois problemas assinalados:

1) Sobre a resposta da questão que não corresponde à

sociedade do Antigo Regime e, sim, do Feudalismo (Período Medieval).

2) Sobre a base teórica: a sociedade do Antigo Regime era baseada em desigualdade jurídica, política, econômica e social, dividida pelo critério de nascimento em clero, nobreza e povo e não clero, nobreza e servos (típica divisão da fase anterior da Idade Moderna) e uma vez que a burguesia fará revoluções na Inglaterra e na França para alcançar seus objetivos e quebrar os vícios do absolutismo (entendamos, aqui nesse caso, como Antigo Regime).

REFERÊNCIA

TOCQUEVILLE, Alexis de. O Antigo Regime e a Revolução. São Paulo: Editora 34, 2015

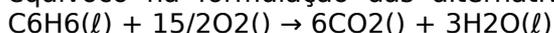
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1qTno1evmYfhE9by4NGOXUUd4FpjuFqn9>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7107. Helder Freitas Alagia Filho [***.050.712-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:58:38

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE ANULAÇÃO DO ITEM.

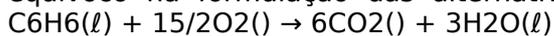
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1XAVXad-CO4Ja_Wh8frCuqGT5AzgW7IK9

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 20611. Henrique Cesar Mendonça Ituassu [***.882.132-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:08:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão sem alternativa correta

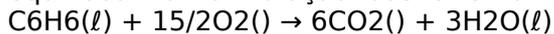
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1UapAwyrGYrGTq1BIOp6sG-h6aYWeB8_5

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1871. Henrique de Jesus Gonçalves da Cunha [***.957.742-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 08:17:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

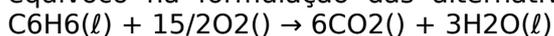
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8171. Isabela Cruz Franco [***.356.902-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 09:45:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A ANULAÇÃO DO ITEM.

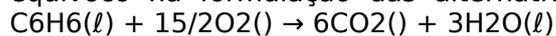
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1I1ufXof3TL9aeZZzjDorcpHgvRCHPLIU>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 12628. Isabela Maiden Tavares Braga [***.431.472-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:57:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

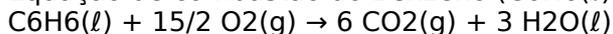
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$C_6H_6(l) \quad + 48,50$$

$$O_2(g) \quad 0$$

$$CO_2(g) \quad - 393,5$$

$$H_2O(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

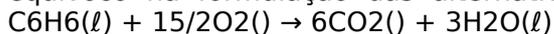
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14569. Isabella Batista Queiróz [***.065.002-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 21:54:20

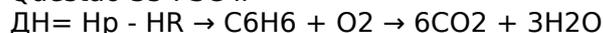
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Venho por meio deste questionamento solicitar a anulação da questão 35 de QUÍMICA do PSC 2 devido a falta de alternativa com a resposta correta.
Anexo abaixo a resolução da questão.

Questão 35 PSC II



$$C_6H_6 = +48,50$$

$$O_2 = 0$$

$$CO_2 = -393,5$$

$$H_2O = -285,8$$

$$(6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8)) - (+48,50)$$

$$-2361 - 857,4 - 48,50$$

$$-3218,4 - 48,50 \rightarrow -3.266,9$$

SEM

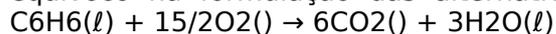
ALTERNATIVA

Assim, solicito a anulação da questão, visto que a alternativa apresentada não está de acordo com o real resultado.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 18180. Isabelle Cruz da Cunha [***.406.522-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:47:11

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

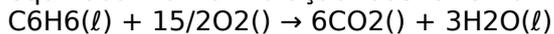
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1yW1J-vEZpo8at8i7bslSvumbKc7w6uWb>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10365. Isis Jordão Marques [***.436.272-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 16:44:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não tem alternativa correta para essa questão.

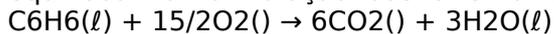
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1z09nrjRbo0Cv-h8O85ndY8POW1AYBbIM>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4556. Ivia Maria Batista Beltrão [***.216.142-**]

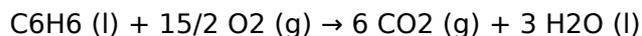
Recurso em: 10/06/2025 às 10:18:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A reação balanceada e o cálculo do calor de reação foram realizados da seguinte forma:



$$\Delta H = [6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8)] - [1 \times (+48,5) + 15/2 \times 0]$$

$$\Delta H = [-2361 + (-857,4)] - [48,5]$$

$$\Delta H = -3218 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Nenhuma das alternativas da prova traz esse valor (-3266,9 kJ).

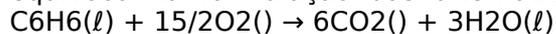
As opções variam entre -3019,9 kJ e -3909,1 kJ.

Portanto, a questão não tem alternativa correta e é passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7908. Jorge Elias Costa de Oliveira Filho [***.268.232-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:57:50

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

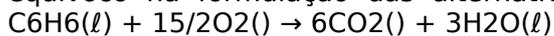
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1bstAh28s3UfCzMVFUFA8DZ8VJPZGxqCZ>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5122. José Miguel Reis Ribeiro [***.662.622-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:12:44

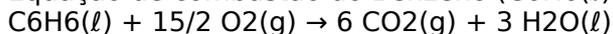
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$\text{C}_6\text{H}_6(l) \quad + 48,50$$

$$\text{O}_2(g) \quad 0$$

$$\text{CO}_2(g) \quad - 393,5$$

$$\text{H}_2\text{O}(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

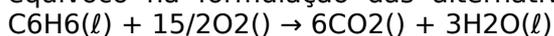
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11679. João Christofer Souza de Sales [***.983.012-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 16:20:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não tem resposta

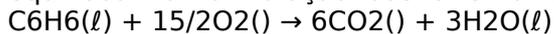
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1NGZos42KdWW81QsAcdOrugceVv7ZFtg_

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10162. João Pedro de Melo Chuvas [***.396.072-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:00:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A questão não tem alternativa correta

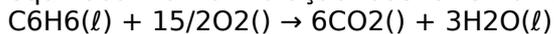
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1xyoAl_JctPtUOxnTrNjtE3Snj-41eKS5

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1546. João Victor Rodrigues Colares [***.663.282-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:27:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

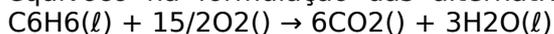
Questionamento (Candidato):

Não há o valor da resposta entre as alternativas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1832. Julia de Lima Salles [***.216.662-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:23:00

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Prezados,

Estou encaminhando este recurso referente à questão 35 de Química da prova do PSC II, solicitando sua anulação por erro no gabarito oficial e ausência de alternativa correta.

De acordo com os dados fornecidos, o cálculo correto do ΔH da reação de combustão do benzeno (C_6H_6) é feito utilizando os calores padrão de formação:

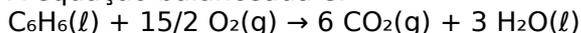
$$\Delta H_f^\circ[C_6H_6(l)] = +48,5 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ[O_2(g)] = 0$$

$$\Delta H_f^\circ[CO_2(g)] = -393,5 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ[H_2O(l)] = -285,8 \text{ kJ/mol}$$

A equação balanceada é:



O cálculo do ΔH se dá por:

$$\Delta H = [6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8)] - [1 \times 48,5 + (15/2 \times 0)]$$

$$\Delta H = [-2361,0 + (-857,4)] - 48,5 = -3218,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

No entanto, nenhuma das alternativas apresentadas na questão corresponde a esse valor, tornando impossível identificar uma resposta correta.

Diante disso, solicito a anulação da questão 35, para assegurar a lisura, a transparência e a justiça do processo seletivo, garantindo que nenhum candidato seja prejudicado por um erro material.

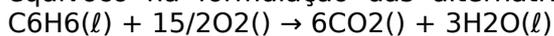
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1ejkd_d0NxY4kdFJ8Y9pd97JZ9UJDqM9I

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11810. Juliano dos Santos Silva [***.764.342-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 18:59:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Solicito a revisão da questão supracitada, que aborda o cálculo do calor padrão de reação (ΔH) da combustão do benzeno (C_6H_6), com base nos seguintes dados fornecidos:

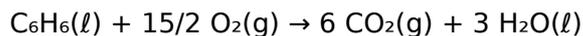
$$\Delta H_f^\circ(C_6H_6(l)) = +48,50 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ(O_2(g)) = 0 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ(CO_2(g)) = -393,5 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ(H_2O(l)) = -285,8 \text{ kJ/mol}$$

A equação balanceada da reação é:



Aplicando a fórmula de cálculo do calor de reação:

$$\Delta H = \sum \Delta H_f^\circ(\text{produtos}) - \sum \Delta H_f^\circ(\text{reagentes})$$

Temos:

Produtos:

$$6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) = -2361,0 - 857,4 = -3218,4 \text{ kJ}$$

Reagentes:

$$1 \times (+48,5) + 0 = +48,5 \text{ kJ}$$

Resultado:

$$\Delta H = -3218,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ/mol}$$

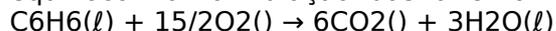
Nenhuma das alternativas disponíveis corresponde ao valor correto obtido com os dados fornecidos. Diante disso, a questão apresenta inconsistência entre o enunciado e as alternativas de resposta, o que impossibilita ao candidato marcar corretamente a alternativa certa.

Solicito, portanto, a anulação da questão ou a devida correção das alternativas para que reflitam o valor de ΔH corretamente calculado.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 19927. Karla Paloma Rodrigues Ferreira [***.657.252-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 00:49:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

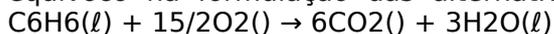
Questionamento (Candidato):

questão sem resposta correta

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 15494. Karla Roberta dos Santos Muniz [***.394.922-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:05:14

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não há a resposta correta nas alternativas apresentadas

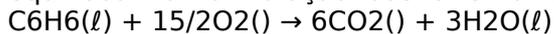
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1nZiBdm1MTs1PLv7YXEpTTEHlhZ83zPZP>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14675. Kauan Pompeu Costa [***.728.022-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:16:26

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

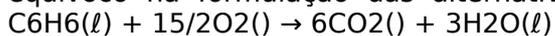
Questionamento (Candidato):

No resultado final da questão o valor fica em -3266,9 KJ e não apresenta nenhuma alternativa com esse valor, todos professores de química do Amazonas falaram, basta realizar o calculo para perceber esse erro.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 19988. Kemillyn Mickaelly Ferreira Motta [***.203.072-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:46:37

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão sem resposta correta.

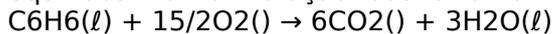
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1dSdVJQjCKZdfjC53099xR8aFh_xDHJZo

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16176. Kyanne Picanço Campos [***.812.222-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 05:51:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

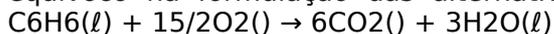
Questionamento (Candidato):

Há um erro no gabarito oficial. A resposta correta não consta entre as alternativas da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 372. Lais Almeida Coelho [***.871.782-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 22:57:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA
DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A
NULAÇÃO DO ITEM

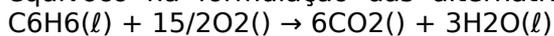
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1jhNMyOvdpMVRBknYaSibHWjU1GZv9u1v>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1939. Lais Giovana Gomes Rodrigues [***.392.602-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:59:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

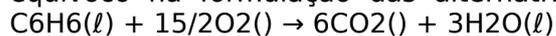
Questionamento (Candidato):

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9808. Laisa Vásquez Oliveira de Souza [***.850.992-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:48:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE ANULAÇÃO DO ITEM.

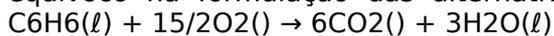
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1rqIj0m3Y6p1wOEMKH-JkKanCSubCpar9>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7686. Larissa Costa e Costa [***.044.332-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:40:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

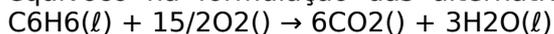
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2187. Lauana Morais Fragata [***.390.442-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:35:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não há o valor correto nas alternativas

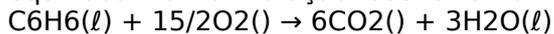
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1xvQZrtVueZn6dbmC1XNit-rjK1XFbEYF>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3723. Leon Vitor Queiroz de Menezes [***.510.142-**]

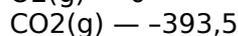
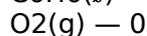
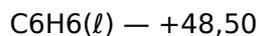
Recurso em: 09/06/2025 às 21:20:06

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

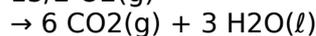
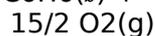
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A questão informa os calores padrão de formação, em kJ por mol, dos compostos a seguir:



Após isso, ela solicita o calor da reação (ΔH) de combustão do benzeno formando dióxido de carbono e água:



Primeiramente, deve-se calcular o calor de formação dos produtos.

O do dióxido de carbono será dado pelo seu calor padrão de formação multiplicado pelo número de mols; nesse caso, $(-393,5) \times 6 = -2361$ kJ.

O calor de formação da água segue a mesma linha, $(-285,8) \times 3 = -857,40$ kJ.

Logo, o calor de formação dos produtos é $(-2361) + (-857,4) = -3218,40$ kJ.

Em seguida, deve-se encontrar o calor de formação dos reagentes.

O do benzeno é dado por $(48,50) \times 1 = 48,50$ kJ.

Já o do oxigênio será igual a zero por tratar-se de uma substância simples.

Finalmente, o calor da reação (ΔH) se dá pela diferença entre o calor dos produtos pelo dos reagentes. Assim, temos:

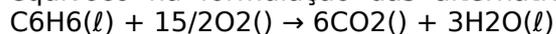
$$-3218,40 - 48,50 = -3266,90 \text{ kJ.}$$

Contudo, a alternativa que sugere o gabarito preliminar (letra B) não corresponde a essa resposta, assim como não se encontra nas opções. Portanto, requer-se a anulação da questão 35 do Projeto 2026.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3195. Lila Pessoa de Mello [***.899.792-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:46:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

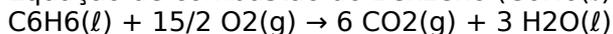
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$C_6H_6(l) \quad + 48,50$$

$$O_2(g) \quad 0$$

$$CO_2(g) \quad - 393,5$$

$$H_2O(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

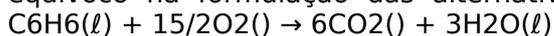
$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 17581. Luan dos Santos Souza [***.377.292-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:53:48

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

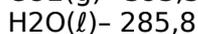
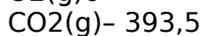
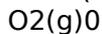
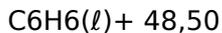
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

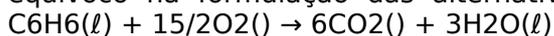
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1138. Luana Dias Pereira [***.054.072-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:14:26

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

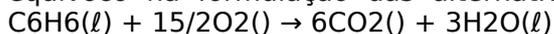
Questionamento (Candidato):

não tem a resposta correta no gabarito

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 13864. Luanny Sofia Marical Lima [***.578.202-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:32:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

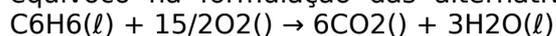
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1249. Lucas Daniel Figueirêdo Corrêa [***.931.622-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:22:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Venho por meio deste pedir a anulação da Questão 35, uma vez que o item não apresenta a resposta do problema entre as alternativas. A questão solicitava ao candidato que encontrasse o calor de reação para a combustão do benzeno. Ao fazer o balanceamento químico da reação de combustão, os coeficientes estequiométricos das substâncias benzeno, oxigênio gasoso, dióxido de carbono e água eram, respectivamente: 1; 15/2 ; 6 ; 3. Calculando a variação de entalpia de combustão do benzeno, o resultado encontrado foi -3266,9 kJ.

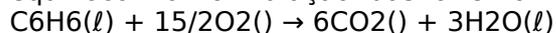
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1KzP9nsM0FAinYhYI_Nw0xVI5-KNdzHj2

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5962. Lucas Soares Queiroz [***.802.232-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:48:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

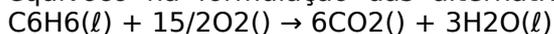
Questionamento (Candidato):

O valor da variação de entalpia é -3266,9 KJ, portanto não há esse valor nas alternativas apresentadas.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10048. Lucibele Gomes Cerdeira [***.407.802-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:11:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Anulação da questão

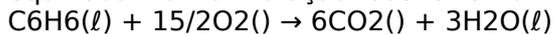
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=15Sq6GE_sbVbSwGz5mx1kp2Z-NUaOvcjG

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 18222. Luis Manoel Lima Abdalla [***.844.572-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:18:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

C₆H₆(l)+ 48,50

O₂(g)0

CO₂(g)- 393,5

H₂O(l)- 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$

$\Delta H(\text{reação}) = [6.(\text{CO}_2(g)) + 3.(\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$

$\Delta H(\text{reação}) = 6.(-393,5) + 3.(-285,8) - (+48,50)$

$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$

$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$

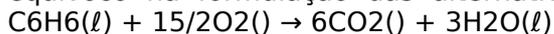
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 15588. Luiz Eduardo Penha de Oliveira [***.006.442-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 18:34:39

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

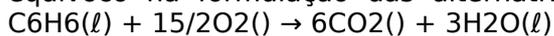
QUESTÃO 35 - QUÍMICA PSC II

Venho respeitosamente, por meio, deste interceder para a anulação da questão 35 do processo seletivo etapa II . Ao efetuar a montagem e balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$. Aplicando as entalpias de formação H_f
- $H_r = -3218,4 - 48,5 = -3169,9$ kJ não possuindo alternativa correta. Sugestão: anular a referida questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8256. Luna de Maria Castro Jaikishin Mayani [***.397.122-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:22:56

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão referente à entalpia de combustão do benzeno ($C_6H_6(l)$), pois, ao aplicar corretamente a equação $\Delta H = H(\text{produtos}) - H(\text{reagentes})$, utilizando os valores fornecidos de entalpias de formação, obtém-se:

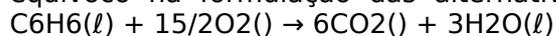
$$\Delta H = [6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8)] - (+48,5) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Nenhuma das alternativas apresentadas corresponde a esse resultado, o que compromete a validade da questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7630. Luís Gustavo da Silva Gomes [***.625.452-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:18:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não há esse valor nas alternativas apresentadas

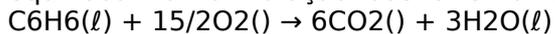
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1fhMVOVsweF3--7mjrZYWkHIXZMgSoAA5>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 15782. Mansur de Faria [***.133.852-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:33:05

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

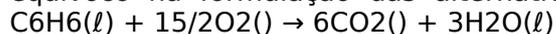
Questionamento (Candidato):

A questão não apresenta a alternativa correta, que seria -3266,9 kJ

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6938. Manuella Maciel Domingos Gomes [***.651.062-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:58:54

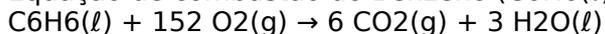
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$C_6H_6(l) \quad + 48,50$$

$$O_2(g) \quad 0$$

$$CO_2(g) \quad - 393,5$$

$$H_2O(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

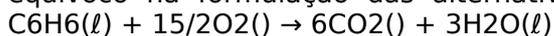
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2788. Marcos Paulo Matos Portelinha [***.401.782-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:04:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O calor de reação (ΔH) da combustão completa do benzeno (C_6H_6) é: $-3266,9$ kJ

Conclusão:

Nenhuma das alternativas da prova traz esse valor ($-3266,9$ kJ).

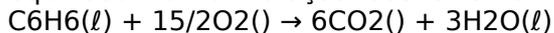
As opções variam entre $-3019,9$ kJ e $-3099,1$ kJ

Portanto, a questão não tem alternativa correta e é passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3790. Maria Clara Cerdeira Jordao [***.375.122-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:35:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão 35 - Química (Combustão do Benzeno)

A reação de combustão completa do benzeno (C_6H_6) é:

Conclusão:

Nenhuma das alternativas da prova traz esse valor (-3266,9 kJ).

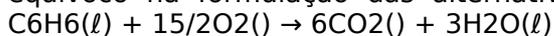
As opções variam entre -3019,9 kJ e -3909,1 kJ.

Portanto, a questão não tem alternativa correta e é passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3790. Maria Clara Cerdeira Jordao [***.375.122-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:10:07

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

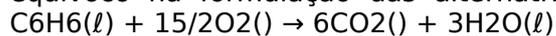
O comando pede para marcar a alternativa INCORRETA, mas a questão apresenta duas alternativas erradas. Isso torna a questão incoerente e passível de anulação.

Além disso, a combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8237. Maria Clara Costa de Moraes [***.816.082-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:31:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

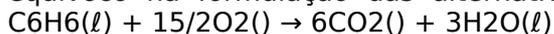
Questionamento (Candidato):

Cálculo da resposta não condiz com os resultados das alternativas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4244. Maria Eduarda Costa da Silva [***.801.472-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:19:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$C_6H_6(l)$ + 48,50

$O_2(g)$ 0

$CO_2(g)$ - 393,5

$H_2O(l)$ - 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$

$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$

$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$

$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$

$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$

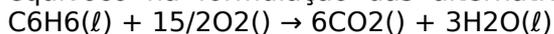
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1938. Maria Eduarda Viegas Vitor [***.098.182-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:49:17

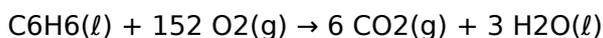
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

C ₆ H ₆ (l)	+	48,50
O ₂ (g)		0
CO ₂ (g)	-	393,5
H ₂ O(l)	-	285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

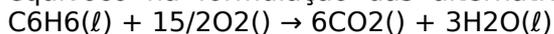
$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 12053. Maria Helena Alber dos Santos [***.342.702-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:04:31

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$C_6H_6(l)$ + 48,50

$O_2(g)$ 0

$CO_2(g)$ - 393,5

$H_2O(l)$ - 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$

$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$

$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$

$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$

$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$

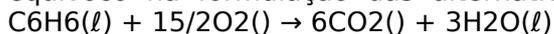
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3419. Maria Helena Barros de Andrade [***.137.822-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:33:41

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO SEM GABARITO

Após analisar a questão, percebe-se que a questão referente ao assunto de termoquímica não possui a resposta correta (-3266,9) em nenhuma das alternativas presentes na prova de química do PSC 2. Dito isso, solicito a anulação da questão, buscando não comprometer a lisura e a equidade do processo seletivo.

Desde já agradeço e me coloco à disposição para quaisquer esclarecimentos.

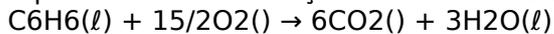
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1bqvtPKDTNh1eNqbDjtus2StstQzk-MT2>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4047. Maria Julia Trovao Freitas [***.035.292-**]

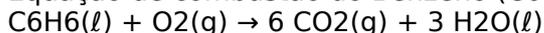
Recurso em: 10/06/2025 às 15:12:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

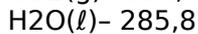
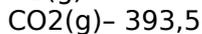
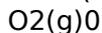
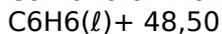
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

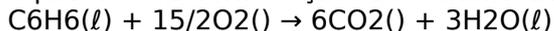
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 18133. Maria Luisa Lima Cabral [***.311.432-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:53:29

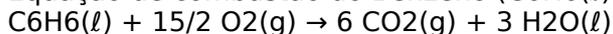
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$C_6H_6(l) \quad + 48,50$$

$$O_2(g) \quad 0$$

$$CO_2(g) \quad - 393,5$$

$$H_2O(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

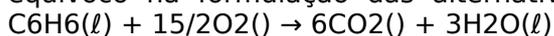
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1904. Maria Luiza Menezes Santana [***.228.807-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:01:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O item não apresenta resposta do problema entre as alternativas, portanto, pede-se anulação do item

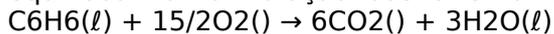
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1n7L1u5QjtYbN8PddW5dfBLsM-W0aQF-X>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10429. Mariana Lúcia Mendes Nunes [***.546.432-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 17:21:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

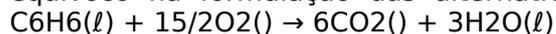
Questionamento (Candidato):

Ao efetuar a montagem e balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$. Aplicando as entalpias de formação H_f
- $H_r = -3218,4 - 48,5 = -3169,9$ kJ não possuindo alternativa correta. Sugestão: anular a referida questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4005. Mateus Carneiro Monteiro Vieira [***.519.672-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 21:24:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

A questão apresentada não possui resposta adequada entre as alternativas

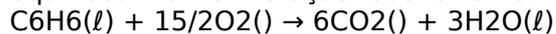
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1VrrQi9T2o059TenDx1XWPx9IDQTUyga2>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1067. Mauro Gabriel de Souza Coelho [***.281.522-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 11:09:40

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

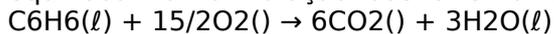
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1PkPflhaqBj8b0u5Wkfxtn4kkknGOkG0d>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 17677. Maurício Saraiva de Alencar Buzaglo Filho [***.709.722-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:59:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

PSC II

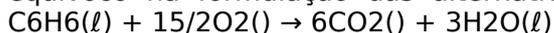
Questão 35 - Ao efetuar a montagem e balanceamento da equação de combustão do benzeno, temos: $C_6H_6 + 15/2O_2 \rightarrow 6CO_2 + 3H_2O$. Aplicando as entalpias de formação H_f

- $H_r = -3218,4 - 48,5 = -3169,9$ kJ não possuindo alternativa correta. Sugestão: anular a referida questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7975. Mclean Queiroz de Moraes Junior [***.042.632-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:56:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

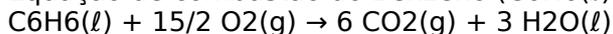
Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$\text{C}_6\text{H}_6(l) \quad + 48,50$$

$$\text{O}_2(g) \quad 0$$

$$\text{CO}_2(g) \quad - 393,5$$

$$\text{H}_2\text{O}(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

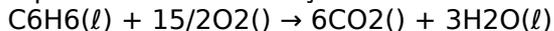
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1PtzTadTymUXJBvG5JBjd9qWDZXwnvsMM>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16979. Nicolas Farias Kladt Spolidorop [***.583.504-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:25:52

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resposta correta seria -3266,9 KJ, que não tem entre nenhuma das respostas - logo, é precisa a anulação

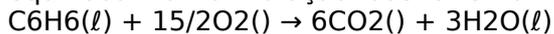
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1lllpXm4SqCk00br7PRZGMu6e3lyslQqi>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10476. Nicole Adria Martins de Lima [***.309.362-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:30:33

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Prezados,

Venho, respeitosamente, solicitar a anulação da questão 35 da prova de Química, tendo em vista que nenhuma das alternativas apresentadas contempla a resposta correta para o enunciado proposto.

A ausência de alternativa correta compromete a clareza e a validade da questão, o que pode prejudicar o desempenho dos candidatos e a lisura do processo avaliativo.

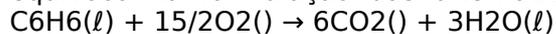
Diante disso, solicito a devida análise e a consequente anulação da referida questão.

Atenciosamente,
Nicole Ádria Martins De Lima.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11992. Nicole Christian de Oliveira Rego [***.137.902-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:05:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A ANULAÇÃO DO ITEM.

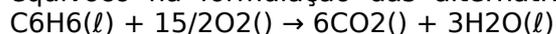
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1mVCuArXwNcXLffVOEd_qco7KAzU80Za5

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 19694. Nicole Kyrstien Pontes de Souza [***.956.092-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 11:14:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

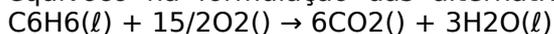
Questionamento (Candidato):

Questão 35 sem resposta, todavia passível para anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9382. Nicole Michelly dos Santos Meirelles [***.354.632-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:27:30

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Questão 35 - Química (Combustão do Benzeno)

A reação de combustão completa do benzeno (C_6H_6) é:

Conclusão:

Nenhuma das alternativas da prova traz esse valor (-3266,9 kJ).

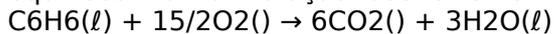
As opções variam entre -3019,9 kJ e -3909,1 kJ.

Portanto, a questão não tem alternativa correta e é passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 10149. Pedro Henrique Lima Soares [***.559.392-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:00:32

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Alternativas erradas

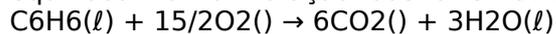
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1ayR5jfVhGKqE8-HB2rqbdkG77uPx8HOh>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3743. Rafael A Hosannah S Barata [***.661.442-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:58:47

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

C₆H₆(l)+ 48,50

O₂(g)0

CO₂(g)- 393,5

H₂O(l)- 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$

$\Delta H(\text{reação}) = [6.(\text{CO}_2(g)) + 3.(\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$

$\Delta H(\text{reação}) = 6.(-393,5) + 3.(-285,8) - (+48,50)$

$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$

$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$

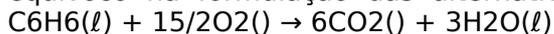
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8023. Ralessa da Cunha Baldez [***.475.212-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:59:53

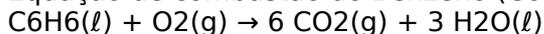
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

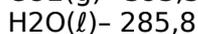
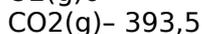
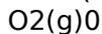
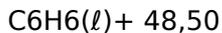
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

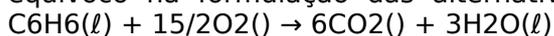
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9951. Ranyellen de Souza e Souza [***.498.362-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 17:44:24

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não tem a alternativa da questão

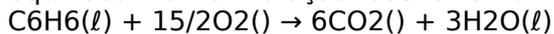
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=159kObnAc6iPulRithDMMOPUV_OuQ2FfV

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9798. Ricardo Magno de Almeida Araujo Arruda [***.516.832-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:32:29

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Ao resolver a questão no momento da prova e depois em casa, constatei que não tem resposta certa. Veja a resolução em anexo.

Por este motivo deve ser ANULADA.

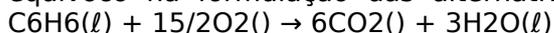
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1kjFbzc-BQJGRuzsvd3ehOJ_FkRK6ZKOK

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8950. Roberta Cambriai [***.241.322-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:59:49

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

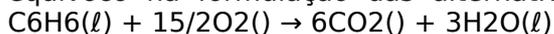
Questionamento (Candidato):

Sem resposta

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3347. Salma Sackay Lopes Barros [***.504.292-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:46:42

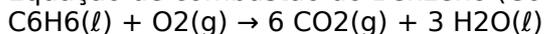
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$C_6H_6(l)$

+ 48,50

$O_2(g)$

0

$CO_2(g)$

- 393,5

$H_2O(l)$

- 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

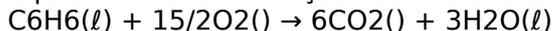
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1RjG_X3JINFZ-hzqOgibnAnkX0uQ7Uma0

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 58. Samara de Oliveira Carvalho [***.569.582-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 06:57:01

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

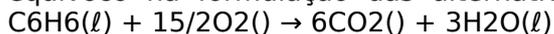
Química - Questão 35:

A combustão de 1 mol de benzeno (C_6H_6) tem ΔH de aproximadamente $-3266,9$ kJ, mas nenhuma alternativa da questão apresenta esse valor. Isso torna a questão sem resposta correta e passível de anulação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1466. Sarah Rebeca Lopes da Costa [***.599.622-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 13:24:26

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

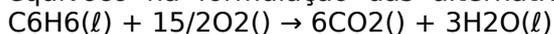
Questionamento (Candidato):

não há o valor correto (-3266,9k) nas alternativas

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16445. Sofia Campelo da Silva Neves [***.701.062-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:25:08

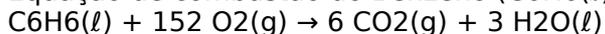
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$C_6H_6(l) \quad + 48,50$$

$$O_2(g) \quad 0$$

$$CO_2(g) \quad - 393,5$$

$$H_2O(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

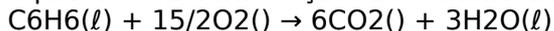
$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

Não apresenta alternativa com esse valor.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 6371. Sophia Almeida Melo [***.393.715-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:23:19

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

questão não possui alternativa correta

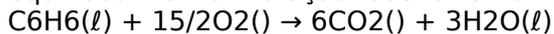
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1ijkuaxx5LQIRjubSOB1dHyvlaSrAzegZ>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 8979. Sophia Oldenburg Moreira [***.156.182-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:36:45

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

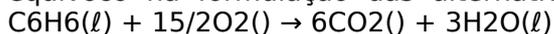
Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1576. Sérgio Mazzini Leite LI [***.515.592-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 14:53:25

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Eu, Sérgio Mazzini Leite II, venho por meio deste solicitar a anulação da questão de número 35 uma vez que não há resposta condizente com os devidos cálculos dentre as alternativas apresentadas na questão.

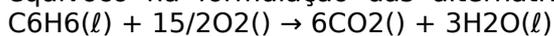
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1jp21o3jSDTQg6v4RaWGpMUBYR-n-BDq0>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5671. Thaeme Julie Menezes de Oliveira [***.133.632-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:10:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

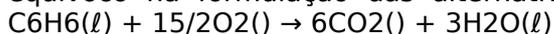
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Ytj6nF65U9J1AP9maMjUtbFDUuf8MwGb>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14604. Thayla Fernanda Rocha Soares [***.436.392-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:38:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

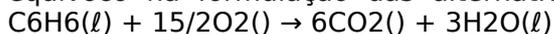
Questionamento (Candidato):

Houveram questões que não estavam no edital, e enunciados que não condiziam com as questões.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14604. Thayla Fernanda Rocha Soares [***.436.392-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:45:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

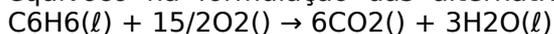
Questionamento (Candidato):

Assuntos que não estavam no edital, e enunciado que não condiziam com q questão.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3513. Vicente de Paula da Silva Campos [***.857.702-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:30:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Não há o valor correto entre as alternativas

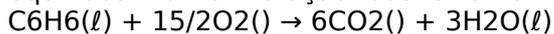
Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1s0NNTi_Ext2SEGWZ75BC4UXyXrXk3wsQ

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11413. Victor Brasil Luzzi [***.024.002-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:56:13

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 35 (QUÍMICA)

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$C_6H_6(l)$ + 48,50

$O_2(g)$ 0

$CO_2(g)$ - 393,5

$H_2O(l)$ - 285,8

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

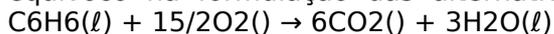
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 2225. Victor Hugo Silva de Paula [***.284.602-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:51:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

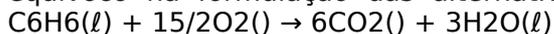
Questionamento (Candidato):

NÃO APRESENTA RESPOSTA

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4862. Vitor Bruno Vidal Caldas [***.664.202-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:30:29

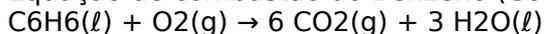
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

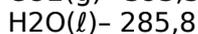
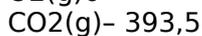
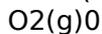
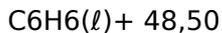
Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno ($C_6H_6(l)$)



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:



Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (CO_2(g)) + 3 \cdot (H_2O(l))] - C_6H_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

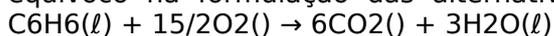
Não apresenta alternativa com esse valor.

(SOLICITAÇÃO DE ANULAÇÃO DA QUESTÃO 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5129. Yanne Moreira Pereira [***.844.202-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 11:30:42

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Necessita verificar a possível anulação da questão 35 da segunda serie, pois não possui alternativa.

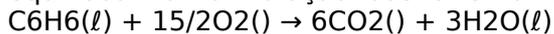
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Wm29rnAttNxEx9kqWgF4HUbniWkku90u>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14898. Yasmin Batista da Costa [***.961.712-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 19:44:27

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

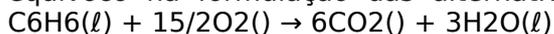
Questionamento (Candidato):

não tem a resposta no gabarito

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 14725. Yasmin da Silva Lima de Freitas [***.544.592-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:34:51

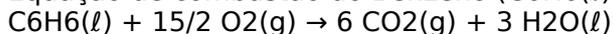
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

Resolução da Questão 35 do PSC 2.

Equação de combustão do Benzeno (C₆H₆(l))



Como foram fornecidas as Entalpias de formação, em kJ:

$$\text{C}_6\text{H}_6(l) \quad + 48,50$$

$$\text{O}_2(g) \quad 0$$

$$\text{CO}_2(g) \quad - 393,5$$

$$\text{H}_2\text{O}(l) \quad - 285,8$$

Calcula-se a entalpia da reação, pela equação:

$$\Delta H(\text{reação}) = H(\text{prod}) - H(\text{reag})$$

$$\Delta H(\text{reação}) = [6 \cdot (\text{CO}_2(g)) + 3 \cdot (\text{H}_2\text{O}(l))] - \text{C}_6\text{H}_6(l)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = 6 \cdot (-393,5) + 3 \cdot (-285,8) - (+48,50)$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -2361 - 857,4 - 48,5$$

$$\Delta H(\text{reação}) = -3266,9 \text{ kJ}$$

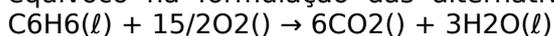
Não apresenta alternativa com esse valor.

(Solicitação de anulação da questão 35)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 839. Yasmin de Matos Garcia [***.422.112-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 18:06:37

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

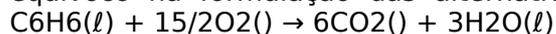
Questionamento (Candidato):

A questão não tem uma alternativa correta

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 7305. Ygor Gutierrez Pereira [***.177.072-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:15:02

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

QUESTA 35 PSC II (QUIMICA): O ITEM NÃO APRESENTA RESPOSTA DO PROBLEMA ENTRE AS ALTERNATIVAS, PORTANTO, PEDE-SE A NULAÇÃO DO ITEM.

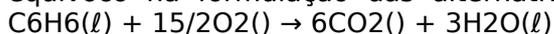
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1A99-4neOce2MOrXwfE2Bwj4PuaHd7WS->

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equívoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16698. Yohranna Guimarães Sarmiento [***.810.862-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:55:09

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 35

Questionamento (Candidato):

O resultado não condiz com a enunciado

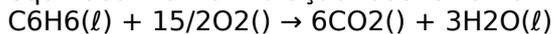
Anexo (Candidato):

<https://drive.google.com/open?id=1Y-wcyzcoEKe3jXe5etTwVmb7hrU7dgiY>

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O candidato argumenta que não existe uma resposta correta dentre as alternativas. De fato ocorreu, equivoco na formulação das alternativas, pois fazendo os cálculos, o resultado correto seria:



$$\Delta H = 6 \times (-393,5) + 3 \times (-285,8) - 1 \times 48,5 = -2361,0 - 857,4 - 48,5 = -3266,9 \text{ kJ}$$

Decisão (Banca): Anular a questão

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4773. Ana Eduarda Aguiar Lessa [***.843.062-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:20:31

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 36

Questionamento (Candidato):

Têm duas afirmações incorretas. A alternativa (a) afirma que o cátodo é uma fita de metal, o que não é uma afirmação universalmente correta, pois o cátodo pode ser de outros materiais. A questão é imprecisa. A alternativa (d) afirma que o metal elementar é rotineiro convertido em cátions metálicos no cátodo, o que também está errado.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado não tem embasado no assunto sobre célula galvânica. Portanto, a alternativa (d) está incorreta ao afirmar que o metal elementar é rotineiramente convertido em cátions no cátodo, quando isso ocorre no ânodo.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9564. Débora Karoline Farias Vieira [***.070.912-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 12:28:48

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 36

Questionamento (Candidato):

Uma vez que nos cátodo tem os Cations

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado não tem embasado no assunto sobre célula galvânica. Portanto, a alternativa (d) está incorreta ao afirmar que o metal elementar é rotineiramente convertido em cátions no cátodo, quando isso ocorre no ânodo.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 11879. Samuel Diniz Bezerra [***.040.192-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 23:16:23

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 36

Questionamento (Candidato):

O comando pede para marcar a alternativa incorreta,mas a a questão apresenta duas alternativas erradas.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado não tem embasado no assunto sobre célula galvânica. Portanto, a alternativa (d) está incorreta ao afirmar que o metal elementar é rotineiramente convertido em cátions no cátodo, quando isso ocorre no ânodo.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 21327. Sophia Campos Rodrigues [***.915.262-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:28:51

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 37

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da Questão 37, pois apresenta uma inconsistência conceitual importante. A interação entre moléculas de água é classicamente reconhecida como ligação de hidrogênio, exatamente como ocorre com o metanol, que é citado corretamente na alternativa A. No entanto, a questão não reconhece essa mesma interação na água, o que gera confusão e prejudica a avaliação dos candidatos, já que essa é uma característica fundamental e bem estabelecida na química das substâncias envolvidas.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

A argumentação do candidato é sobre ligação química e a questão 37 trata de radioatividade, totalmente improcedente.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9325. Francislany Farias de Souza [***.345.042-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:10:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A partir da resolução apresentada, verifica-se que são produzidos 89g de $AlCl_3$ a partir de 2 mols de HCl , logo a alternativa d está incorreta, pois afirma que são produzidos 75g de 2 $AlCl_3$ a partir de 2 mols de HCl : "d) na reação de dois mols de ácido clorídrico são produzidos 75 g de $AlCl_3$ ". Em relação a alternativa E: "e) três moléculas de nitrogênio requerem um átomo de Al para uma reação completa". A partir da reação apresentada na questão: $2 Al + 6 HC \rightarrow 2 AlCl + 3 H_2$, não é possível inferir sobre a quantidade de nitrogênio, pois o mesmo não participa da reação.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1juomc6LFJq2tmYaXTVdNnv_RGwYVCqy-

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 13938. Ingrid Beatriz Ferraz de Lima [***.205.332-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:02:35

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Solicito a anulação da questão 38 da prova do PSC 1 por apresentar duas alternativas incorretas, o que fere o comando da questão, que exige a marcação de apenas uma alternativa incorreta.

Análise:

O enunciado pede que se identifique a afirmativa INCORRETA.

A alternativa D está incorreta, pois a reação de 2 mols de HCl não produz 75 g de $AlCl_3$. O cálculo estequiométrico correto indica que com 2 mols de HCl, a massa de $AlCl_3$ formada seria superior a esse valor. A alternativa E também está incorreta, pois menciona uma reação com moléculas de nitrogênio (N_2), elemento que não participa da equação fornecida na questão. Isso descaracteriza completamente a validade da afirmativa no contexto da reação dada.

Dessa forma, temos duas respostas incorretas (D e E), contrariando o comando da questão e tornando impossível assinalar apenas uma opção correta.

Por isso, solicito a anulação da questão por vício no enunciado.

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16155. Marjorie Haydee Belmont Bó [***.118.592-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 12:16:03

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

questão deve ser ANULADA, a mesma tem duas respostas incorretas as ALTERNATIVAS "d" e "e"

d) seguindo a estequiometria da reação temos:

$6 \text{ mol HCl} \text{ ----} 2 \text{ mol AlCl}_3 \text{ m} = 2 \times 2 \times 133,5/6 = 89\text{g de AlCl}_3 \text{ 2 mol HCl}$

Logo a ALTERNATIVA "D" ESTÁ INCORRETA

e) Na equação não tem nitrogênio como produto, vamos considerar um erro de digitação, ou seja, seriam obtidos "3 moléculas de hidrogênio"

Pela estequiometria, temos

2 átomos de Al 3 moléculas de hidrogênio logo a ALTERNATIVA "E" ESTÁ INCORRETA

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 25427. Miguel Matos Correia Lima de Oliveira [***.759.462-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:29:17

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser ANULADA, a mesma tem duas respostas incorretas as ALTERNATIVAS "d" e "e"

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1960F3LEaNuIoyjCrBGVOs3fECTR_Z89C

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 4089. Pedro Coelho Cogo [***.584.322-**]

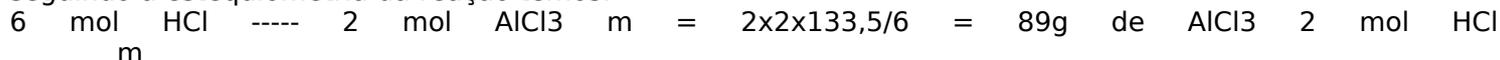
Recurso em: 10/06/2025 às 15:45:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser ANULADA, a mesma tem duas respostas incorretas as ALTERNATIVAS “d” e “e” seguindo a estequiometria da reação temos:



Logo a ALTERNATIVA “D” ESTÁ INCORRETA

Na equação não tem nitrogênio como produto, vamos considerar um erro de digitação, ou seja, seriam obtidos “3 moléculas de hidrogênio”

Pela estequiometria, temos

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 23345. Sebastian Wolfhard Benfica Wink [***.145.952-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:41:28

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

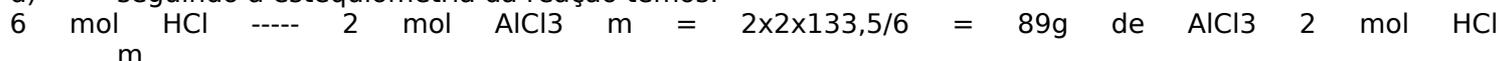
Questão: 38

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 38 (QUÍMICA)

A questão deve ser ANULADA, a mesma tem duas respostas incorretas as ALTERNATIVAS “d” e “e”

d) seguindo a estequiometria da reação temos:



Logo a ALTERNATIVA “D” ESTÁ INCORRETA

e) Na equação não tem nitrogênio como produto, vamos considerar um erro de digitação, ou seja, seriam obtidos “3 moléculas de hidrogênio”

Pela estequiometria, temos

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 19298. Sofia Ramiris Ignacio Ferreira [***.607.372-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:00:11

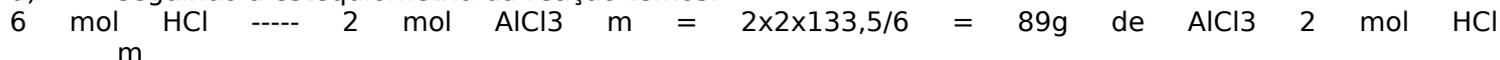
Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

A questão deve ser ANULADA, a mesma tem duas respostas incorretas as ALTERNATIVAS “d” e “e”

d) seguindo a estequiometria da reação temos:



Logo a ALTERNATIVA “D” ESTÁ INCORRETA

e) Na equação não tem nitrogênio como produto, vamos considerar um erro de digitação, ou seja, seriam obtidos “3 moléculas de hidrogênio”

Pela estequiometria, temos

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 21327. Sophia Campos Rodrigues [***.915.262-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:30:20

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Venho requerer a anulação da Questão 38, tendo em vista que a alternativa E menciona o elemento nitrogênio, que não está presente na reação química apresentada na questão. Essa informação incorreta torna a alternativa incoerente com o enunciado e o contexto da questão, comprometendo a clareza e a justiça da avaliação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 21327. Sophia Campos Rodrigues [***.915.262-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:31:34

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 38

Questionamento (Candidato):

Venho requerer a anulação da Questão 38, tendo em vista que a alternativa E menciona o elemento nitrogênio, que não está presente na reação química apresentada na questão. Essa informação incorreta torna a alternativa incoerente com o enunciado e o contexto da questão, comprometendo a clareza e a justiça da avaliação.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre química verde.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 21660. Letícia Sousa de Queiroz [***.484.342-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:25:04

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 39

Questionamento (Candidato):

Solicito a revisão do gabarito da Questão 39, pois a alternativa correta deveria ser a letra E (coagulante sulfato férrico) e não a letra A (alúmen). Isso porque o alúmen é um sal duplo de sulfato de alumínio e outro metal e não é comumente utilizado como coagulante, enquanto o sulfato férrico é amplamente utilizado nessa função, conforme consta em referências técnicas e científicas da área de tratamento de água.

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre biocombustível.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 17422. Maria Clara Vital Rodrigues Amorim [***.762.622-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 16:54:53

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 39

Questionamento (Candidato):

Venho por meio deste recurso solicitar a anulação do item em questão, uma vez que ela apresenta duas possíveis alternativas de resposta: Alúmen e Sulfato Férrico. Conforme a literatura científica, ambos compostos podem ser utilizados como agentes coagulantes em estações de tratamento de água, dependendo do contexto e das condições específicas do processo. Essa informação é corroborada pelo estudo científico "Estudo da coagulação aplicada à filtração direta descendente" de Eliane Prado Cunha Costa dos Santos, disponível em: <https://doi.org/10.1590/S1413-41522007000400002>.

Diante disso, a questão, ao oferecer essas duas alternativas como respostas distintas, pode gerar dúvidas ou confusão, uma vez que ambas estão corretas em determinados cenários. Para garantir maior precisão e evitar possíveis equívocos, sugiro que a questão seja ANULADA

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1E7FX1SEUfnu4gRTeq3nQThwKZTk_YFXy

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre biocombustível.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 5749. Yasmim dos Santos Biváqua [***.307.552-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 15:02:36

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 39

Questionamento (Candidato):

Sugiro alteração de gabarito para a letra E, pois o sulfato férrico é usado como coagulante no tratamento de água. Alúmen não é comumente usado nas estações de tratamento de água (ETA).

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre biocombustível.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 3689. Antunes Bitar Ruas Junior [***.411.432-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 20:33:09

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 40

Questionamento (Candidato):

Eu, Antunes Junior, venho por meio desta interposição de recurso solicitar a análise para anulação da questão 40 da prova de química do PSC 2 - Processo Seletivo Contínuo (Acesso 2026).

A alternativa "a)", dita como gabarito, afirma que um exemplo de composto derivado do gás nitrogênio e utilizável diretamente pelas plantas é a amônia (NH_3), o que torna a alternativa errada, tendo em vista que a amônia é convertida em nitrito (NO_2^-) e depois em nitrato (NO_3^-) pelas bactérias nitrificantes, para assim poder ser utilizável pelas plantas.

Diante dos fatos expostos, solicito a anulação da referida questão, com base na ausência de uma alternativa correta.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre ciclo do nitrogênio.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 9325. Francislany Farias de Souza [***.345.042-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 15:14:55

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 40

Questionamento (Candidato):

De acordo com Bastos; Rodrigues; Souza (2011, p. 269): "A constante de velocidade da reação (ou velocidade específica) aumenta com o aumento da temperatura".

Como regra geral e com poucas exceções, quando a temperatura aumenta, a velocidade de uma reação aumenta, e na realidade, quem varia com a temperatura é a constante de velocidade (BASTOS; RODRIGUES; SOUZA, 2011).

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1aUJOjT9iQ_26hqCXARiDyfUFDZbsgm6

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

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre ciclo do nitrogênio.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 16155. Marjorie Haydee Belmont Bo [***.118.592-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:37:10

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 40

Questionamento (Candidato):

PELO EDITAL DIVULGADO PARA A PROVA DO PSC 01 TEMOS O SEGUINTE CONTEÚDO PROGRAMÁTICO SOBRE CINÉTICA QUÍMICA (arquivo abaixo)

Não consta no conteúdo o tópico referente a “lei cinética ou lei de velocidade”, no qual é estudado a constante cinética, mas a questão quer esse conhecimento para determinar a constante de velocidade, logo, pedimos a anulação da questão.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1dfV1i5kh2OISwIWnutCKLq_5dvo9v_fE

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre ciclo do nitrogênio.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 25427. Miguel Matos Correia Lima de Oliveira [***.759.462-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 14:32:59

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 40

Questionamento (Candidato):

Não consta no conteúdo programático do EDITAL N° 01/2025-GR, DE 14 DE JANEIRO DE 2025 PROCESSO SELETIVO CONTINUO - PSC 2025 - 1ª ETAPA (1ª SÉRIE DO ENSINO MÉDIO), PROJETO 2027 o tópico referente a "lei cinética ou lei de velocidade", no qual é estudado a constante cinética, mas a questão quer esse conhecimento para determinar a constante de velocidade, logo, pedimos a anulação da questão.

Anexo (Candidato):

https://drive.google.com/open?id=1Li0wihDpRoCSvozJcGR_4C3Xga-cgkeL

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre ciclo do nitrogênio.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 23345. Sebastian Wolfhard Benfica Wink [***.145.952-**]

Recurso em: 10/06/2025 às 13:48:15

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 40

Questionamento (Candidato):

QUESTÃO 40 (QUÍMICA)

PELO EDITAL DIVULGADO PARA A PROVA DO PSC 01 TEMOS O SEGUINTE CONTEÚDO PROGRAMÁTICO SOBRE CINÉTICA QUÍMICA

Não consta no conteúdo acima o tópico referente a “lei cinética ou lei de velocidade”, no qual é estudado a constante cinética, mas a questão quer esse conhecimento para determinar a constante de velocidade, logo, pedimos a anulação da questão.

QUESTÃO 40 (QUÍMICA)

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

O argumento apresentado pelo candidato é improcedente, uma vez que, o assunto da questão é sobre ciclo do nitrogênio.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025



Resposta a Recurso contra Questão de Prova Processo Seletivo Contínuo - PSC 2025 - Etapa 2 [Projeto 2026]

Candidato(a): 1648. Luana Ylkaren Reis Hidaka [***.379.502-**]

Recurso em: 09/06/2025 às 21:48:08

Tópico: Química (Questões de 35 a 40)

Questão: 54

Questionamento (Candidato):

Solicita-se a anulação da questão em pauta por apresentar conteúdo que extrapola os limites da disciplina de Matemática, abordando conceitos que pertencem claramente ao campo da Biologia. Ao cobrar conhecimento específico de outra área do saber, a questão compromete os princípios da isonomia e da clareza exigidos em avaliações desse tipo, prejudicando os candidatos que não tiveram preparação direcionada para esse conteúdo interdisciplinar fora do conteúdo previsto.

Destaca-se que, para garantir a lisura do processo avaliativo e a aderência às diretrizes curriculares, é essencial que cada questão se atenha rigorosamente à sua área de competência, evitando contaminações entre disciplinas que possam gerar interpretações equivocadas ou indevidas.

Recurso (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Essa questão não é de Química.

Decisão (Banca): Manter o gabarito publicado

Publicado em: 25/06/2025