



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 20

Interessado(a): Larissa Medeiros de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Questão 20- HISTÓRIA-

O enunciado diz:

20. Com o surgimento da sociedade capitalista e a estrutura fabril, emergem, na Europa do final do século XVIII e século XIX, novos projetos de sociedade. Sobre esses novos projetos de sociedade assinale a alternativa correta:

O gabarito oficial aponta a resposta B:

b) Segundo a proposta de Karl Marx, o Comunismo seria a etapa subsequente ao Socialismo e o estágio final da humanidade; o Comunismo, na perspectiva do filósofo alemão, se caracterizaria por ser uma sociedade sem classes, sem propriedade privada dos meios de produção e sem Estado.

Todavia, a última parte da resposta, a que aponta que Marx propunha uma sociedade “sem Estado” merece uma revisão mais apurada.

Marx, em sua obra, deixa clara a necessidade de substituição do Estado, visto que “o Estado que não é a realização da liberdade racional é um mau Estado”. Dessa forma, Marx propõe uma inversão da noção “o Estado é um abstractum. Somente o povo é concretum”. Ou seja, o continuum marxiano contra o Estado liga-se à revolução.

Em Luta de classes na França, Marx pensa a “declaração da revolução em permanência” como transição necessária para “a abolição das diferenças de classes”, concretizando o “revolucionamento de todas as ideias que nascem dessas relações sociais” (Marx, 2002c [1850], p. 122). Marx propõe, dessa forma, a abolição da sociedade de classes, da propriedade, da ideia de herança mas não propõe a abolição do Estado e sim a sua substituição, a princípio por uma ditadura do proletariado e mais tarde por um Estado pós-revolucionário pois a “democracia é conteúdo e forma” (Marx, 2005a [1843], p. 48-49).

O Estado pós-revolucionário “não-político” e a ditadura “transitória” que conduzirá essa utopia. Estão ligados às três formas de Estado: o Estado “político” atual; o Estado “transicional”; e o Estado “não-político”. Dessa forma, embora Marx e Engels tenham antecipado o fim da “política” e do “poder político”, a futura sociedade comunista que eles imaginavam era de modo algum anarquista. Bakunin critica, inclusive Marx e Engels por não terem conseguido; “desmantelar a religião do Estado”. Adamiak, portanto, classifica o marxismo como “uma ideologia estatista” que é, como tal, antitética ao anarquismo.

Em consenso com Adamiak, Neto e Stain reforçam que: nos “Manuscritos de Kreuznach, na qual o desvanecimento do Estado conjuga-se com a verdadeira democracia. No entanto, trata-se de uma perspectiva ainda teórica, sem conexão com sujeitos concretos.”. No mesmo texto os autores referem que Bobbio (1991 [1979] procurou e não encontrou uma teoria do Estado em Marx. Levando a crer que não exatamente uma teoria marxista do Estado, mas um questionamento radical do estatal. Desse modo, “o ponto de partida para uma crítica marxista do Estado é expresso em termos negativos” (Hardt e Negri, 2004, p. 14), lembrando a definição de comunismo presente em A ideologia alemã.

Os autores dizem ainda que o ponto da abolição do Estado não se concretizou (p 68) referindo-se a obra tampouco foi publicada. A noção de Estado em Marx está ligada a “a abolição do Estado tem apenas um sentido para os comunistas, como a consequência necessária da abolição de classes, em virtude do que por si mesma a necessidade da força organizada de uma classe para a supressão da outra deixa de existir” (Pogrebinschi, 2009, p. 32.) Marx distingue direito dos proprietários e direito à existência e, nesse âmbito, o Estado, para garantir sua universalidade, deve reagir contra certos interesses privados e incorporar outros

Ou seja, embora o protagonismo do proletariado liga-se à abolição do Estado, sua ação é contra o Estado, Marx não chegou a desenvolver uma teoria de abolição do mesmo (BOBBIO, idem) mas alguns manuscritos inacabados (Neto e Stain, idem) sobre a necessidade de tomada da instituição. Coube a outros teóricos posteriores, como Bakunin, a tarefa de desenvolver uma teoria sobre aquilo que se chamará Anarquismo, esta sim, amparada na inexistência de um Estado. O comunismo marxiano ainda prevê o Estado embora considere sua anulação futura, teórica e inevitável.

Dessa forma, baseado na literatura dos teóricos e do próprio Marx, a resposta correta seria a alternativa D, que diz:

d) Segundo a proposta de Karl Marx, o Comunismo seria uma etapa da humanidade caracterizada por um Estado forte e dominado pelo proletariado.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): d

Parecer (Banca):

Não pertence à disciplina questionada - INDEFERIDO

Resposta (Banca): INDEFERIDO

Data de Publicação: 10/12/2019



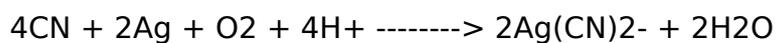
Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 37
Interessado(a): Yvens Fernando dos Santos Rabelo

Questionamento (Candidato):

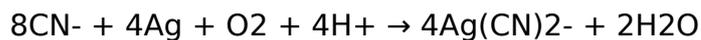
A equação balanceada global é dada por:



$$4 + 2 + 1 + 4 + 2 + 2 = 15$$

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): c

Parecer (Banca):



Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Aline Vitoria Marciao de Souza

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Ana Beatriz Braga Chamum de Melo

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ana Beatriz Valente

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, um processo pode ser caracterizado como endotérmico ou exotérmico dependendo do sistema e da vizinhança.

Na questão 38 é apresentado uma imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento, nessa frigideira ocorre tanto um processo exotérmico (pois uma parte do calor é dissipada para o meio externo), quanto endotérmico (pois a frigideira absorve o calor da chama) . No cozimento do ovo , ocorre um processo um processo endotérmico , visto que o mesmo absorve o calor doado pela frigideira, porém , como a questão não define quem é o sistema , não pode - se julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico , pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas. Portanto, devido a ambiguidade gerada , a questão deve ser anulada

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ana Beatriz de Freitas Valente

Questionamento (Candidato):

Na questão epigrafada, exibe-se a imagem de uma frigideira sob aquecimento, de modo que, nesse material, ocorre processo endotérmico, porquanto a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor se perde para o meio externo.

Já no cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira.

Sabemos que em um sistema termodinâmico, o processo poderá ser endotérmico ou exotérmico, dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança. Ocorre que a questão não define quem é o sistema, de modo que não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, diante da ambiguidade e interpretação dúbia da questão, solicito a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ana Beatriz de Lima Furtado

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ana Karoline Ramos da Costa

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Andred Meireles de Almeida Silva

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Anne Vitoria Ramos Beltrao

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Armando Sérgio Lima dos Santos Filho

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Beatriz Narciso Aguiar

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Sugestão: anular questão

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Beatriz Nogueira Medeiros

Questionamento (Candidato):

Um sistema pode ser julgado como exotérmico ou endotérmico a partir de um referencial adotado para determinar quem seria o sistema e quem seria a vizinhança. Na referida questão, a imagem mostrada é de uma frigideira em aquecimento. Em tal sistema poderia estar acontecendo ambos processos (exo-calor dissipado para o meio externo/endo-absorção de calor da chama). Além disso, se for considerado o ovo como sistema, o mesmo sofre um processo endotérmico. Já que a questão não define/especifica quem é o sistema, não se pode julgar se trata-se de processo endo ou exo. Logo, devido a ambiguidade e dupla interpretação que a questão gera, venho sugerir a anulação da mesma. (questão 38)

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Bruna Campos de Souza

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Bárbara Coêlho Pierre

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Camila Melo Gomes

Questionamento (Candidato):

A resposta da questão está equivocada, tendo em vista que na imagem é possível identificar a liberação de calor, por isso a reação é exotérmica, como indica no gabarito oficial, entretanto, a energia é liberada pela reação e não fornecida aos reagentes, já que assim seria uma reação endotérmica, o que não é o caso da questão.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): b

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Camila Melo Gomes

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Camilla Vitória Araújo Barbosa

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Camilly Guimarães da Silva Batalha

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Cecília Dias Grandez

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Cecília Fernandes Cavalcante

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Cibelly Pedrosa Batista

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Cristiano Nunes da Silva Junior

Questionamento (Candidato):

Nessa questão o ovo absorve o calor, então o processo é endotérmico e não exotérmico!

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Cássio Gabriel Barbosa de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Dara Carvalho de Souza

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Dhara Suellem Martins Miranda

Questionamento (Candidato):

No enunciado da questão é perguntado qual o tipo do processo que ocorre na figura mostrada. Entende-se que o processo a qual o enunciado refere-se é a FRITURA DE UM OVO. Por isso, de forma alguma ocorre a reação do tipo exotérmica e sim, ENDOTÉRMICA. De acordo com a IUPAC (União Internacional de Química Pura e Aplicada), uma reação é endotérmica é "Uma reação para a qual a entalpia padrão global muda ΔH° é positiva."

Então, para a fritura do ovo é necessário o aumento da ΔH da reação, pois energia deve ser fornecida aos reagentes (clara e gema) para serem fritos.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Eric Dias Perin

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Fábio Oliveira Gomes Júnior

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Gabriel Barroso Figueira

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Gabriela Silva Macedo

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Gabriella Cristina Auzier Lima Nogueira

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Giovanna Bruna Real Antonio

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial a ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. No caso dos ovos, a reação torna-se endotérmica. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Sugestão: anular questão

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Giovanna Silva Tavares

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Guilherme Batista dos Santos

Questionamento (Candidato):

SE HÁ UM OUTRO CONTEXTO NÃO FOI DEIXADO EXPLÍCITO PELA QUESTÃO. O ENUNCIADO TRATA DA FRITURA, JUNTO COM A IMAGEM QUE DEIXA BEM CLARO "O CALOR DA FRIGIDEIRA + OVO -> OVO FRITO", OU SEJA; O OVO, PARA SER FRITO RECEBEU CALOR; LOGO ESSA FOI UMA REAÇÃO ENDOTÉRMICA

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ianê Menezes Martins

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Ianê Menezes Martins

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Isabel de Melo Guerreiro

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Isabela Cavalcante de Farias

Questionamento (Candidato):

Requerimento de mudança de gabarito da questão 38

Em um sistema termodinâmico, avalia-se o processo como sendo exotérmico ou endotérmico, dependendo do referencial da reação adotada.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma panela sendo aquecida. Na frigideira ocorre um processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é perdida para o meio externo. Entretanto predomina-se no cozimento do ovo retratado na figura um processo endotérmico, tendo em vista que o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Por isso, sugere-se a troca de gabarito para a alternativa E, que explicita e justifica corretamente o processo predominante na reação.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Jaqueline Barbosa Teixeira

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Sugestão: anular questão

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Joao Pedro Viana Matos

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Jose Nelson Martins de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): José Victor Casas dos Santos

Questionamento (Candidato):

No enunciado da questão é perguntado qual o tipo do processo que ocorre na figura mostrada. Entende-se que o processo a qual o enunciado refere-se é a FRITURA DE UM OVO. Por isso, de forma alguma ocorre a reação do tipo exotérmica e sim, ENDOTÉRMICA. De acordo com a IUPAC (União Internacional de Química Pura e Aplicada), a reação endotérmica é "uma reação para a qual a entalpia padrão global muda ΔH° é positiva." IUPAC. Compendium of Chemical Terminology, 2nd ed. (the "Gold Book"). Compiled by A. D. McNaught and A. Wilkinson. Blackwell Scientific Publications, Oxford (1997). Online version (2019-) created by S. J. Chalk. ISBN 0-9678550-9-8. <https://doi.org/10.1351/goldbook>.

Então, para a fritura do ovo é necessário o aumento da ΔH da reação, pois energia deve ser fornecida aos reagentes (clara e gema) para serem fritos.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): João Pedro Lins de Sousa Silva

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança. Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura, ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas. Nesse caso, portanto, devido à ambiguidade e à dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): João Pedro Rosa Barroncas

Questionamento (Candidato):

Conforme a questão de número 38, a resposta diz que a reação que ocorre na figura é exotérmica. Entretanto, a fonte na qual foi retirada a questão 38 (<https://www.khanacademy.org/test-prep/mcat/chemical-processes/thermochemistry/a/endothemic-vs-exothermic-reactions>) diz que é uma reação endotérmica.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Julia Castro Rodrigues

Questionamento (Candidato):

A referida questão pede a classificação da reação térmica da fritura de um ovo e segundo o gabarito ela está classificada como exotérmica quando na verdade ela é endotérmica por conta além da posição do calor direito da reação indicando a sua absorção pelo reagente, mas também pelo fato de que no ovo há uma substância chamada albumina que na presença de calor além de endurecer o ovo torna a sua clara branca o que possibilita o seu cozimento portanto não há como essa reação de fritura de um ovo ser classificada como exotérmica sendo que há a necessidade da absorção de calor para que ela aconteça

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Julia de Moura Paoleschi

Questionamento (Candidato):

No gabarito disponibilizado, a alternativa correta seria a alternativa C. Porém, ao entrar no link em que ocorreu a adaptação para a formulação da questão (www.khanacademy.org), a fritura do ovo se enquadra no processo endotérmico.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Julia Ágata Cardoso Barbosa

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, determina-se um processo endotérmico ou exotérmico de acordo com o sistema e vizinhança.

Na questão supracitada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, assim como o exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. Na fritura do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, já que o mesmo absorve o calor proveniente da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas. Nesse caso, então, devido a polissemia e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Lucas Evangelista Liberato

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança. Na questão apresentada, é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas. Nesse caso, então, devido à ambiguidade e à dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Luiz Gabriel

Questionamento (Candidato):

A questão avalia a reação como sendo exotérmica, contudo não deixa claro se o referencial ser tomado para sua classificação é a frigideira ou se são os ovos. Configurando, por esse motivo, duas respostas possíveis: c e e

Sugestão: anular questão

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Luiz Gabriel

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da questão

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Manuela Brandão Ferreira Teles

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Manuella Rangel Silva

Questionamento (Candidato):

Sobre a questão 38.

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão é exibida a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nessa situação ocorre um processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Marcos Emanuel Cavalcante de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Nota-se que a questão trata de reações endotérmicas e exotérmicas, mas para saber tal reação, é necessário saber sobre ao que a questão se refere. No caso da questão, isso não fica nada claro, fazendo necessário o vestibulando "chutar" se a questão está se referindo ao Ovo (Endotérmico) ou a frigideira (exotérmico). Em suma, nota-se uma confusão entre a letra C e E.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Maria Eduarda Normando de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Os processos termodinâmicos são classificados de acordo com o comportamento da energia fornecida ao sistema (na questão analisada o sistema é o ovo em processo de fritura), ao fritar um ovo, é fornecido calor para o sistema, ou seja, um processo ENDOTÉRMICO (absorção de energia), onde os reagentes recebem a energia(calor) para a ocorrência do processo.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Maria Eduarda Picanço Cohen

Questionamento (Candidato):

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sendo aquecida, ocorrendo um processo endotérmico pois a frigideira absorve o calor da chama e exotérmico pois parte desse calor se dissipa no meio externo. Em seguida na imagem que mostra o cozimento do ovo, um processo endotérmico. Como a questão não define o sistema a ser analisado, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico. Devido a ambiguidade da questão, sugiro anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Maria Fernanda Muneymne Rebello

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Maria Paula Nelson Spínola de Oliveira

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Maria Rita Gonçalves Moraes

Questionamento (Candidato):

A resposta dada no gabarito preliminar não coincide com a verdadeira, tendo em vista os conhecimentos termoquímicos quanto as energias liberadas em reações.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Micaela da Silva Pinheiro

Questionamento (Candidato):

No enunciado da questão é perguntado qual o tipo do processo que ocorre na figura mostrada. Entende-se que o processo a qual o enunciado refere-se é a FRITURA DE UM OVO. Por isso, de forma alguma ocorre a reação do tipo exotérmica e sim, ENDOTÉRMICA. De acordo com a IUPAC (União Internacional de Química Pura e Aplicada), uma reação é endotérmica é "Uma reação para a qual a entalpia padrão global muda ΔH° é positiva." IUPAC. Compendium of Chemical Terminology, 2nd ed. (the "Gold Book"). Compiled by A. D. McNaught and A. Wilkinson. Blackwell Scientific Publications, Oxford (1997). Online version (2019-) created by S. J. Chalk. ISBN 0-9678550-9-8. <https://doi.org/10.1351/goldbook>.

Então, para a fritura do ovo é necessário o aumento da ΔH da reação, pois energia deve ser fornecida aos reagentes (clara e gema) para serem fritos.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Najma Nasiriya Assad Mendes

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas. O que leva á ambiguidade e dupla interpretação da questão.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Nicololy Eduarda Camara Maia

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Paloma Botto de Medeiros Serrão

Questionamento (Candidato):

O gabarito preliminar da banca julgadora vai de encontro aos ensinamentos da termoquímica ao afirmar que o processo de reação exotérmica trabalha com absorção de calor, uma afirmação terminantemente errônea.

Portanto, a afirmativa correta é a 'E' em que a reação é endotérmica e trabalha com a absorção de calor.

Tal fato se baseia no próprio site em que a figura foi retirada:

<https://www.khanacademy.org/test-prep/mcat/chemical-processes/thermochemistry/a/endothemic-vs-exothermic-reactions>

Em face do acima exposto, solicito a *ALTERAÇÃO* do gabarito para a alternativa E.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Paulo Victor Freire

Questionamento (Candidato):

O processo termoquímico pode ser endotérmico ou exotérmico dependendo do sistema. Ao afirmar que está ocorrendo a fritura de um ovo, é entendido que o sistema é o ovo, sendo assim, está ocorrendo um processo endotérmico, e nele os reagentes ganham calor, ou seja, energia é fornecida aos reagentes.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Pedro Eduardo Edwards Mouta

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Pedro Henrique Cassiano Cipriano

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, visto que a mesma absorve o calor da chama, e exotérmico, pois uma parte é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois este absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, já que os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, devido a possível dupla interpretação que a questão pode gerar, solicito a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Rafael Peres Martinho

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Sabrina Mattos Santana

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Sophia Abecassis Reichl

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Sophia de Souza Alves Maia

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão 38 mostra-se a imagem de uma frigideira sendo aquecida. Em tal material o ocorre processo endotérmico, pois esta absorve calor da chama, e exotérmico, pois parte desse calor é perdido para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor proveniente da frigideira. Nesse caso, a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as circunstâncias analisadas. Por conta disso, pode ser gerada uma ambiguidade ao interpretar a devida questão. Portanto, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Thiago Augusto Soares Souza

Questionamento (Candidato):

Para fritar um ovo, deve-se fornecer calor aos reagentes para que a reação aconteça, caracterizando a reação como endotérmica, além de a resposta dada pelo gabarito dizer que reações exotérmicas são aquelas que necessitam de fornecimento de energia para acontecerem, o que contradiz a definição de reações exotérmicas

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Thiago Lins Guimarães

Questionamento (Candidato):

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, solicito a ANULAÇÃO da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Valeska Sofia de Oliveira Ribeiro

Questionamento (Candidato):

No enunciado da questão é perguntado qual o tipo do processo que ocorre na figura mostrada. Entende-se que o processo a qual o enunciado refere-se é a FRITURA DE UM OVO. Por isso, de forma alguma ocorre a reação do tipo exotérmica e sim, ENDOTÉRMICA. De acordo com a IUPAC (União Internacional de Química Pura e Aplicada), uma reação é endotérmica é "Uma reação para a qual a entalpia padrão global muda ΔH° é positiva."

Então, para a fritura do ovo é necessário o aumento da ΔH da reação, pois energia deve ser fornecida aos reagentes (clara e gema) para serem fritos.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Victor Alexandre Cortez de Araujo

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Wilson Carvalho Filizzola Junior

Questionamento (Candidato):

O gabarito divulgado mostra como resposta a letra C, na qual se diz que o processo descrito na questão é exotérmico. No entanto, a energia é fornecida aos reagentes (no caso à panela) configurando assim um processo endotérmico. O site "<https://www.khanacademy.org/test-prep/mcat/chemical-processes/thermochemistry/a/endothemic-vs-exothermic-reactions>" onde se encontra imagem idêntica à da questão, é explicado que o processo é endotérmico.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Yasmin M Ferreira Picanco

Questionamento (Candidato):

Num sistema termodinâmico, julgar-se um processo é endotérmico ou exotérmico depende de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse valor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar sugerimos a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 38

Interessado(a): Yasmin de Souza Soares

Questionamento (Candidato):

Requerimento de anulação da questão 38 (química 2)

Em um sistema termodinâmico, julga-se um processo endotérmico ou exotérmico dependendo de quem se adota para ser sistema e vizinhança.

Na questão apresentada é mostrada a imagem de uma frigideira sofrendo aquecimento. Nesse material ocorre processo endotérmico, pois a mesma absorve calor da chama, e exotérmico, pois uma parte desse calor é dissipada para o meio externo. No cozimento do ovo mostrado na figura ocorre um processo endotérmico, pois o mesmo absorve o calor oriundo da frigideira. Como a questão não define quem é o sistema, não podemos julgar se o processo é endotérmico ou exotérmico, pois os mesmos estão presentes em todas as instâncias analisadas.

Nesse caso, então, devido a ambiguidade e a dupla interpretação que a questão pode gerar, sugiro a anulação da mesma.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 38
Interessado(a): Yvens Fernando dos Santos Rabelo

Questionamento (Candidato):

Nas reações endotérmicas, como ocorre absorção de calor, a entalpia dos produtos é maior que a entalpia dos reagentes. Na reação da questão 38, o calor é fornecido através da frigideira aos ovos na formação do produto, dessa forma, este último apresentará entalpia maior que o reagente, caracterizando uma reação endotérmica.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): e

Parecer (Banca):

Energia térmica é absorvida (processo endotérmico) da panela para cozinhar o ovo (sistema).

Resposta (Banca): **ALTERAR O GABARITO P/ ALTERNATIVA "E"**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 40

Interessado(a): José Victor Casas dos Santos

Questionamento (Candidato):

Ao ser quadruplicada, o valor da constante K muda para K/4.

1º PASSO - escrever a equação do equilíbrio químico 1 (K1) para a equação fornecida pela questão:

$$K1 = \frac{[NH_3]^2}{[N_2] \cdot [H_2]^3}$$

2º PASSO - quadruplicar a concentração de [N2], como está no enunciado da questão, e resolver o K2 (novo equilíbrio químico, visto que houve alteração em um dos reagentes):

$$K2 = \frac{[NH_3]^2}{4 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3}$$

3º PASSO - como $K1 = \frac{[NH_3]^2}{[N_2] \cdot [H_2]^3}$, deve substituir parte da equação de K2 por K1:

$$K2 = K1/4$$

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): a

Parecer (Banca):

A constante de equilíbrio é a razão entre a concentração dos produtos pela dos reagentes quando o equilíbrio é atingido. Como ela é constante, é invariável, independente da variação concentração. Caso se varie a concentração das espécies presentes, haverá um deslocamento para um dos lados para que o equilíbrio seja mantido e a CONSTANTE seja sempre o mesmo valor.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

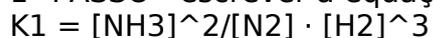
Nº da Questão: 40

Interessado(a): Micaela da Silva Pinheiro

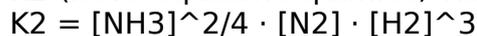
Questionamento (Candidato):

Ao ser quadruplicada, o valor da constante K muda para K/4.

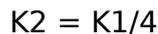
1º PASSO - escrever a equação do equilíbrio químico 1 (K1) para a equação fornecida pela questão:



2º PASSO - quadruplicar a concentração de [N2], como está no enunciado da questão, e resolver o K2 (novo equilíbrio químico, visto que houve alteração em um dos reagentes):



3º PASSO - como $K1 = \frac{[NH_3]^2}{[N_2] \cdot [H_2]^3}$, deve substituir parte da equação de K2 por K1:



Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): a

Parecer (Banca):

A constante de equilíbrio é a razão entre a concentração dos produtos pela dos reagentes quando o equilíbrio é atingido. Como ela é constante, é invariável, independente da variação concentração. Caso se varie a concentração das espécies presentes, haverá um deslocamento para um dos lados para que o equilíbrio seja mantido e a CONSTANTE seja sempre o mesmo valor.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 40

Interessado(a): Paulo Victor Pinto Freire

Questionamento (Candidato):

A constante de equilíbrio(K) seria alterada para $K/4$ caso a concentração do gás nitrogênio na mistura fosse quadruplicada(na mesma temperatura), pois $K_c = \text{produto/reagentes}$, sendo que o gás nitrogênio é um dos reagentes.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): a

Parecer (Banca):

A constante de equilíbrio é a razão entre a concentração dos produtos pela dos reagentes quando o equilíbrio é atingido. Como ela é constante, é invariável, independente da variação concentração. Caso se varie a concentração das espécies presentes, haverá um deslocamento para um dos lados para que o equilíbrio seja mantido e a CONSTANTE seja sempre o mesmo valor.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)
Nº da Questão: 40
Interessado(a): Yvens Fernando dos Santos Rabelo

Questionamento (Candidato):

A constante de equilíbrio é dada por:

$$K = \frac{[\text{NH}_3]^2}{[\text{N}_2][\text{H}_2]^3} \quad (1)$$

Quadruplicando-se a concentração de gás nitrogênio, o sistema apresentará uma constante de equilíbrio K' , o qual é expresso por:

$$K' = \frac{[\text{NH}_3]^2}{4[\text{N}_2][\text{H}_2]^3} \quad (2)$$

Substituindo (1) em (2) temos:

$$K' = K/4$$

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): a

Parecer (Banca):

A constante de equilíbrio é a razão entre a concentração dos produtos pela dos reagentes quando o equilíbrio é atingido. Como ela é constante, é invariável, independente da variação concentração. Caso se varie a concentração das espécies presentes, haverá um deslocamento para um dos lados para que o equilíbrio seja mantido e a CONSTANTE seja sempre o mesmo valor.

Resposta (Banca): **MANTER GABARITO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 42

Interessado(a): Dara Carvalho de Souza

Questionamento (Candidato):

3200 cal derrete 40g de gelo, mas 1200 cal derrete 15g. Logo, a quantidade de água (100g de água já existente + 15g de gelo derretido) será de 115g.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Não pertence à disciplina questionada - INDEFERIDO

Resposta (Banca): **INDEFERIDO**

Data de Publicação: 10/12/2019



Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Processo Seletivo Contínuo - 2ª Etapa PSC2020 - Projeto 2021

Disciplina: Química (Questões de 35-40)

Nº da Questão: 49

Interessado(a): Nivana Luiza Souza Garça

Questionamento (Candidato):

A questão 49 do componente curricular MATEMÁTICA trata de Estudo Analítico da Reta (Geometria Analítica) conteúdo não contemplado no edital da referida avaliação.

Em face do acima exposto, solicito a anulação do referido quesito.

Solicitação de Alteração de Gabarito (Candidato): Anular a questão

Parecer (Banca):

Não pertence à disciplina questionada - INDEFERIDO

Resposta (Banca): INDEFERIDO

Data de Publicação: 10/12/2019