Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 25
Interessado(a): Felipe Oliveira de Brito

Questionamento:

por ser uma questao de simples troca, podemos fazer analise dimensional simples teriamos o numeros de mols de fosfato que é fornecido, e em seguida multiplicar pelo numero de mols do sulfato de calcio (2 mols), e multiplicando por sua massa dividindo tudo pelo mols de fosfato, resultando no valor da alternativa B

Parecer:

A questão 25 trata do assunto de estequiometria a partir da reação química equilibrada:
2HSO4 + Ca3(PO4)2 -> 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2
Para determinar a massa de CaSO4 a partir de 1,0x10^5 mols de Ca3(PO4)2.
Assim sendo, relacionando as substâncias temos que:

Ca3(PO4)2	CaSO4
1 mol	2 mol
1,0x10^5 mol	2,0x10^5 mol

A massa molar de CaSO4, M = (40 + 32 + 4x16) g/mol = 136 g/mol
Então a massa de CaSO4 é:
m = n x M = (2,0x10^5 mol) x (136 g/mol) = 272 x 10^5 g ou 2,72 x 10^7 g

Nesse caso, nenhuma das alternativas satisfaz a resposta, então recomenda-se anular a questão.

Resposta: ANULAR QUESTÃO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 25
Interessado(a): George Azevedo Reis de Oliveira

Questionamento:

valendo-me da prerrogativa que me é assegurada pelo disposto no edital n° 06/2021, venho apresentar recurso, pelas razões abaixo expostas:
Um requisito para resolver a questão 25, é obter a equação química previamente balanceada para calcular as relações entre a quantidade de mols de cada reagente e cada produto [2 HSO4 + 1 Ca3(PO4)2 = 2 CaSO4 + 1 Ca(H2PO4)2]. Neste sentido, a questão pede a massa de sulfato de cálcio (CaSO4) que é obtida a partir de 1,0x10^5 mols de fosfato de cálcio [Ca3(PO4)2]. A relação, baseado nos coeficientes estequiométricos, é de um (1) mol de Ca3(PO4)2 para dois (2) mols de CaSO4. Assim, a quantia de mols de fosfato de cálcio dada pelo problema (1,0x10^5 mols) é multiplicada por dois (2), obtendo-se 2,0x10^5 mols de sulfato de cálcio formados. A massa molecular do sulfato de cálcio, a partir dos dados fornecidos pela questão, é igual a 136 g/mol. Substituindo os valores encontrados na fórmula do número de mols (n=m/M), a massa de sulfato de cálcio resultante é igual a 2,72x10^7 g. Esse resultado não foi apresentado como opção em nenhuma das alternativas.

Parecer:

A questão 25 trata do assunto de estequiometria a partir da reação química equilibrada:
2HSO4 + Ca3(PO4)2 -> 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2
Para determinar a massa de CaSO4 a partir de 1,0x10^5 mols de Ca3(PO4)2.
Assim sendo, relacionando as substâncias temos que:

Ca3(PO4)2	CaSO4
1 mol	2 mol
1,0x10^5 mol	2,0x10^5 mol

A massa molar de CaSO4, M = (40 + 32 + 4x16) g/mol = 136 g/mol
Então a massa de CaSO4 é:
m = n x M = (2,0x10^5 mol) x (136 g/mol) = 272 x 10^5 g ou 2,72 x 10^7 g

Nesse caso, nenhuma das alternativas satisfaz a resposta, então recomenda-se anular a questão.

Resposta: ANULAR QUESTÃO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 25
Interessado(a): Leandro Santos Queiroz

Questionamento:

Não há alternativa correta, a questão deveria ser anulada.
Segue os cálculos:

Ca3(PO4)2 + 2H2SO4 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2

1 mol Ca3(PO4)2 ---------- 2CaSO4
1,0 x 10^5 ----------X

X = 2 x 10^5 mols de sulfato de cálcio

m = n x P.M
m = 2 x 10^5 x 136
m = 272 x 10^5 g de CaSO4

onde, m = massa do CaSO4 (g)
n= número de mols do CaSO4 (mol)
P.M = peso molecular do CaSO4 (g/mol)

Parecer:

A questão 25 trata do assunto de estequiometria a partir da reação química equilibrada:
2HSO4 + Ca3(PO4)2 -> 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2
Para determinar a massa de CaSO4 a partir de 1,0x10^5 mols de Ca3(PO4)2.
Assim sendo, relacionando as substâncias temos que:

Ca3(PO4)2	CaSO4
1 mol	2 mol
1,0x10^5 mol	2,0x10^5 mol

A massa molar de CaSO4, M = (40 + 32 + 4x16) g/mol = 136 g/mol
Então a massa de CaSO4 é:
m = n x M = (2,0x10^5 mol) x (136 g/mol) = 272 x 10^5 g ou 2,72 x 10^7 g

Nesse caso, nenhuma das alternativas satisfaz a resposta, então recomenda-se anular a questão.

Resposta: ANULAR QUESTÃO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 25
Interessado(a): Luane Seixas de Oliveira

Questionamento:

Poderia ser a C, no entanto, no cálculo o valor correto é 275x10^5 g, com a equação balanceada.

Parecer:

A questão 25 trata do assunto de estequiometria a partir da reação química equilibrada:
2HSO4 + Ca3(PO4)2 -> 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2
Para determinar a massa de CaSO4 a partir de 1,0x10^5 mols de Ca3(PO4)2.
Assim sendo, relacionando as substâncias temos que:

Ca3(PO4)2	CaSO4
1 mol	2 mol
1,0x10^5 mol	2,0x10^5 mol

A massa molar de CaSO4, M = (40 + 32 + 4x16) g/mol = 136 g/mol
Então a massa de CaSO4 é:
m = n x M = (2,0x10^5 mol) x (136 g/mol) = 272 x 10^5 g ou 2,72 x 10^7 g

Nesse caso, nenhuma das alternativas satisfaz a resposta, então recomenda-se anular a questão.

Resposta: ANULAR QUESTÃO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 25
Interessado(a): Moacir Guimarães de Melo

Questionamento:

EU REFIZ OS CALCULOS. A resposta correta é 2,72X(10 ´7)- (dez elevado a sétima potencia). Nas opções não há esse valor. Em todas as opções o expoentes das respostas são elevados a 5.

Parecer:

A questão 25 trata do assunto de estequiometria a partir da reação química equilibrada:
2HSO4 + Ca3(PO4)2 -> 2CaSO4 + Ca(H2PO4)2
Para determinar a massa de CaSO4 a partir de 1,0x10^5 mols de Ca3(PO4)2.
Assim sendo, relacionando as substâncias temos que:

Ca3(PO4)2	CaSO4
1 mol	2 mol
1,0x10^5 mol	2,0x10^5 mol

A massa molar de CaSO4, M = (40 + 32 + 4x16) g/mol = 136 g/mol
Então a massa de CaSO4 é:
m = n x M = (2,0x10^5 mol) x (136 g/mol) = 272 x 10^5 g ou 2,72 x 10^7 g

Nesse caso, nenhuma das alternativas satisfaz a resposta, então recomenda-se anular a questão.

Resposta: ANULAR QUESTÃO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 26
Interessado(a): Luane Seixas de Oliveira

Questionamento:

A questão pede a afirmação que NÃO descreve uma etapa da titulação, no entanto, no gabarito preliminar está a correta uma questão que a descreve.

Parecer:

A questão 26 trata do assunto de uma reação de oxirredução, Zn + 2HClO4 --> Zn(ClO4)2 + H2, seguida da pergunta “A espécie oxidada nesta reação é:”.
Vejamos, o significado do verbo transitivo “oxidar” na química é provocar a perda de elétrons de átomo, íons, molécula etc., ou melhor, aumentar o número de oxidação de (um elemento químico).
Logo a espécie oxidada (adjetivo) é aquela em que houve o aumento do número de oxidação, que nessa reação o zinco metálico [Zn(s)] passou do Nox = 0 para o Nox = 2+ como íon Zn2+, no composto perclorato de zinco em solução, Zn(ClO4)2(aq).
Logo, a alternativa correta é letra “b”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 26
Interessado(a): Moacir Guimarães de Melo

Questionamento:

A questão pergunta sobre a espécie OXIDADA. A resposta correta é a opção "D- Zn+2", pois esta espécie ESTA EM SEU ESTADO OXIDADO (perdeu elétrons). No gabarito a opção "B" (Zn) diz que é a correta, no entanto essa espécie está na forma neutra e ainda não foi oxidada. A questão não quer saber qual espécie vai oxidar (Zn neutro), e sim qual espécie na reação ESTÁ oxidada (Zn+2).
Através da reação simplificada em meio aquoso temos:
Zn (s) + HClO4(aq) -----> H2(g) + Zn(ClO4)2 (aq)
No lado dos produtos a espécie Zn(ClO4)2 tem o zinco na forma oxidada com NOX igual a +2. Sendo que em solução esta espécie está na forma dos íons Zn+2 e (ClO4)-1

Parecer:

A questão 26 trata do assunto de uma reação de oxirredução, Zn + 2HClO4 --> Zn(ClO4)2 + H2, seguida da pergunta “A espécie oxidada nesta reação é:”.
Vejamos, o significado do verbo transitivo “oxidar” na química é provocar a perda de elétrons de átomo, íons, molécula etc., ou melhor, aumentar o número de oxidação de (um elemento químico).
Logo a espécie oxidada (adjetivo) é aquela em que houve o aumento do número de oxidação, que nessa reação o zinco metálico [Zn(s)] passou do Nox = 0 para o Nox = 2+ como íon Zn2+, no composto perclorato de zinco em solução, Zn(ClO4)2(aq).
Logo, a alternativa correta é letra “b”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 26
Interessado(a): Moisés do Amaral Amancio

Questionamento:

Discordando do gabarito preliminar, referente a questão 26; venho respeitosamente solicitar a revisão da assertiva considera no referido gabarito (Questão 26. B). A expressão "oxidada" refere-se ao estado em que se encontra o elemento naquele momento (sofreu oxidação - espécie oxidada). Acredito que a expressão adequada para considerarmos a alternativa "B" correta seria "agente redutor". Portanto, diante ao exposto, requeiro a revisão da referida questão. Termos em que pede deferimento.

Parecer:

A questão 26 trata do assunto de uma reação de oxirredução, Zn + 2HClO4 --> Zn(ClO4)2 + H2, seguida da pergunta “A espécie oxidada nesta reação é:”.
Vejamos, o significado do verbo transitivo “oxidar” na química é provocar a perda de elétrons de átomo, íons, molécula etc., ou melhor, aumentar o número de oxidação de (um elemento químico).
Logo a espécie oxidada (adjetivo) é aquela em que houve o aumento do número de oxidação, que nessa reação o zinco metálico [Zn(s)] passou do Nox = 0 para o Nox = 2+ como íon Zn2+, no composto perclorato de zinco em solução, Zn(ClO4)2(aq).
Logo, a alternativa correta é letra “b”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 37
Interessado(a): Luane Seixas de Oliveira

Questionamento:

Questão B e C são procesos que ocorrem no tratamentos de efluentes na ausência de oxigênio.

Parecer:

O candidato sugere que na questão 37, as alternativas “b” (Liberação de fosfatos para produção de energia) e “c” (Desnitrificação) são processos que ocorrem nos tratamentos de efluentes na ausência de oxigênio.
Vejamos, o processo de “desnitrificação” ocorre quando a disponibilidade de oxigênio molecular é baixa, levando as bactérias desnitrificantes a empregarem o nitrato e outras formas de nitrogênio como receptores de elétrons na respiração [Tonetti et al., Eng Sanit Ambient, v.18 n.4, p.381-392, 2013. (D) RESA_0000136.indd (scielo.br)]. Logo, esse processo ocorre na presença de pequena quantidade de oxigênio, e não na completa ausência de oxigênio.
Então por exclusão a alternativa correta é a letra “b”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 38
Interessado(a): Moacir Guimarães de Melo

Questionamento:

Há muitas ambiguidade para o preenchimento da questão. Por exemplo, o hidreto de sódio pode ser um solido inflamável e também corrosivo. O fosforo também é um sólido que é inflamável e que também é corrosivo e tóxico. O ácido sulfúrico também é uma substancia tóxica, corrosiva. Logo não há uma resposta totalmente absoluta.

Parecer:

Na questão 38 que trata de Classificação de produtos químicos de acordo com normas de segurança de laboratórios, o candidato alega ambiguidades para o preenchimento da questão.
Vale ressaltar que questão em tela foi embasada em fontes referenciais que tratam do assunto, para exemplificar ver “Segurança Química – Aula 1”, disponível no endereço Laboratório de Química – QUI126 (ufjf.br).
Portanto, não existe nenhuma inconsistência com o relacionamento de “Classe” com “Exemplo de substância”. Assim sendo, a resposta correta é alternativa “b”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 43
Interessado(a): Felipe Oliveira de Brito

Questionamento:

A questão apresenta resposta como potenciometria, sendo que, potenciometria nao gera produtos insolúveis, sendo, somente a opção contendo a resposta como eletrogravimetria como sendo a opção correta

Parecer:

Na questão 43 que trata de Noções básicas de potenciometria, o candidato sugere que a alternativa correta é a letra “b” (Eletrogravimetria).
Dentre as alternativas, conceitualmente a eletrogravimetria é baseada na reação eletródica com a formação de um produto sólido (precipitado, ou seja, analito insolúvel) quantificado pela medição da massa.
Portanto, a resposta correta é a alternativa “b”.

Resposta: ALTERAR GABARITO PARA ALTERNATIVA "B"

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 43
Interessado(a): George Azevedo Reis de Oliveira

Questionamento:

Na questão 43 pergunta qual é o método eletroquímico que requer a formação de uma forma insolúvel do analito. Trazendo conceitos, a eletrogravimetria baseia-se em reação eletródica com obtenção de um produto sólido (formação do analito insolúvel) que pode ser quantificado através da medição da massa. Assim, sabendo que as reações eletroquímicas são específicas para cada estado de oxidação de um elemento, torna-se possível desmembrar com alto grau de eficiência, obtendo o analito na forma insolúvel e com alto grau de pureza, para assim quantifica-lo a partir da sua massa (FINAZZI, 2016). Já a medida de pH com o auxílio do peagâmetro, é um exemplo de método eletroquímico inserido na potenciometria no qual não é obtido o analito de forma insolúvel. Contudo, das alternativas apresentadas, a alternativa “b” é a que se faz correta.

Referência
FINAZZI, Guilherme Antonio et al. Desenvolvimento de experimento didático de eletrogravimetria de baixo custo utilizando princípios da química verde. Química Nova, v. 39, p. 112-117, 2016.

Parecer:

Na questão 43 que trata de Noções básicas de potenciometria, o candidato sugere que a alternativa correta é a letra “b” (Eletrogravimetria).
Dentre as alternativas, conceitualmente a eletrogravimetria é baseada na reação eletródica com a formação de um produto sólido (precipitado, ou seja, analito insolúvel) quantificado pela medição da massa.
Portanto, a resposta correta é a alternativa “b”.

Resposta: ALTERAR GABARITO PARA ALTERNATIVA "B"

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 43
Interessado(a): Luane Seixas de Oliveira

Questionamento:

Dentre os métodos, o único que obrigatóriamente precisa formar um precipitado insolúvel é a eletrogravimetria

Parecer:

Na questão 43 que trata de Noções básicas de potenciometria, o candidato sugere que a alternativa correta é a letra “b” (Eletrogravimetria).
Dentre as alternativas, conceitualmente a eletrogravimetria é baseada na reação eletródica com a formação de um produto sólido (precipitado, ou seja, analito insolúvel) quantificado pela medição da massa.
Portanto, a resposta correta é a alternativa “b”.

Resposta: ALTERAR GABARITO PARA ALTERNATIVA "B"

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 43
Interessado(a): Moacir Guimarães de Melo

Questionamento:

A resposta correta é a letra "B- Eletrogravimetria". Na eletrogravimetria ocorre a reação eletroquímica com obtenção de um produto sólido (analito insolúvel) que pode ser quantificado através da medição da massa. No gabarito a resposta está como Potenciometria. No entanto, a potenciometria não requer a formação de uma forma insolúvel do analito. Nos métodos Potenciométricos mede-se o potencial da célula, isto é, a diferença de potencial entre dois eletrodos (o eletrodo indicador e o de referência), mergulhados numa solução a analisar (solução do analito), através da qual não passa corrente e esse analito esta na forma aquosa e não na forma insolúvel.

Parecer:

Na questão 43 que trata de Noções básicas de potenciometria, o candidato sugere que a alternativa correta é a letra “b” (Eletrogravimetria).
Dentre as alternativas, conceitualmente a eletrogravimetria é baseada na reação eletródica com a formação de um produto sólido (precipitado, ou seja, analito insolúvel) quantificado pela medição da massa.
Portanto, a resposta correta é a alternativa “b”.

Resposta: ALTERAR GABARITO PARA ALTERNATIVA "B"

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 43
Interessado(a): Sâmia Raysa Pinto Nogueira

Questionamento:

A questão pede que identifiquemos qual dos métodos eletroquímicos citados nos ítens a, b, c, d ou e, REQUER a formação do analito na forma insolúvel. Dentre as alternativas dadas na prova, a eletrogravimetria (opção B), consiste em se determinar a quantidade de analito presente por meio da sua conversão eletrolítica a um produto que é pesado na forma de um depósito sobre um dos eletrodos. Logo, a eletrogravimetria requer que o analíto esteja na forma sólida, insolúvel, ao contrário do método potenciométrico (opção D - do Gabarito da prova), que se baseia na diferença de potencial de dois eletrodos que estarão em contato com a SOLUÇÃO do analito.

Parecer:

Na questão 43 que trata de Noções básicas de potenciometria, o candidato sugere que a alternativa correta é a letra “b” (Eletrogravimetria).
Dentre as alternativas, conceitualmente a eletrogravimetria é baseada na reação eletródica com a formação de um produto sólido (precipitado, ou seja, analito insolúvel) quantificado pela medição da massa.
Portanto, a resposta correta é a alternativa “b”.

Resposta: ALTERAR GABARITO PARA ALTERNATIVA "B"

Data de Publicação: 12/08/2021

Resposta a Recurso contra Questão de Prova

Concurso Público UFAM 2021 - Nível Médio - Edital nº 06/2021/GR de 02/03/2021

Cargo: Técnico de Laboratório / Área: Ciências da Natureza - NM53
Disciplina: Conhecimentos Específicos do Cargo – Questões: 21-45
N° da Questão: 44
Interessado(a): Luane Seixas de Oliveira

Questionamento:

Rever a questão, pois quando a amostra é atomizada, há a decomposição dela em átomos livres, não ocorre processo de oxidação ou redução na amostra, esses átomos apenas emitem ou absorvem radiação. A questão tida como correta “reduzir a amostra ao estado atômico” estaria descrita corretamente como “decompor a amostra ao estado atômico”.

Parecer:

Na questão 44 que trata de Noções básicas espectrometria de absorção atômica (EAA), o candidato pede para rever a questão e sugere anular a questão.
Na técnica EAA, a função do sistema de chama ou emissão é de reduzir o analito de interesse ao seu estado atômico. O processo se dar quando o quando a amostra contendo o analito na forma de íons livres (M^+x) é nebulizada diretamente na chama que por sua vez leva a redução direta para o estado atômica emitindo fótons quantizado e específico de cada elemento, propriedade esta que permite qualificar e quantificar o elemento de interesse na amostra.
Portanto, a resposta correta é alternativa “c”.

Resposta: MANTER GABARITO

Data de Publicação: 12/08/2021