

CADERNO DE QUESTÕES – Técnico em Química

Nome do(a) candidato(a): _____ Nº de inscrição: _____

Prezado(a) candidato(a):

Antes de iniciar a prova, leia atentamente as instruções a seguir e aguarde a ordem do Fiscal para iniciar o Exame.

1. Este caderno contém 30 (trinta) questões em forma de teste.
2. A prova terá duração de 4 (quatro) horas.
3. Após o início do Exame, você deverá permanecer no mínimo até as 15h30min dentro da sala do Exame, podendo, ao deixar este local, levar consigo este caderno de questões.
4. Você receberá do Fiscal a Folha de Respostas Definitiva. Verifique se está em ordem e com todos os dados impressos corretamente. Caso contrário, notifique o Fiscal, imediatamente.
5. Após certificar-se de que a Folha de Respostas Definitiva é sua, assine-a com caneta esferográfica de tinta preta ou azul no local em que há a indicação: “ASSINATURA DO(A) CANDIDATO(A)”.
6. Após o recebimento da Folha de Respostas Definitiva, não a dobre e nem a amasse, manipulando-a o mínimo possível.
7. Cada questão contém 5 (cinco) alternativas (A, B, C, D, E) das quais somente uma atende às condições do enunciado.
8. Responda a todas as questões. Para cômputo da nota, serão considerados apenas os acertos.
9. Os espaços em branco contidos neste caderno de questões poderão ser utilizados para rascunho.
10. Estando as questões respondidas neste caderno, você deverá primeiramente passar as alternativas escolhidas para a Folha de Respostas Intermediária, que se encontra no final deste caderno de questões.
11. Posteriormente, você deverá transcrever todas as alternativas assinaladas na Folha de Respostas Intermediária para a Folha de Respostas Definitiva, utilizando caneta esferográfica de tinta preta ou azul.
12. Questões com mais de uma alternativa assinalada, rasurada ou em branco serão anuladas. Portanto, ao preencher a Folha de Respostas Definitiva, faça-o cuidadosamente. Evite erros, pois a Folha de Respostas não será substituída.
13. Preencha as quadrículas da Folha de Respostas Definitiva, com caneta esferográfica de tinta preta ou azul e com traço forte e cheio, conforme o exemplo a seguir:

A	B		D	E
---	---	--	---	---
14. Quando você terminar a prova, avise o Fiscal, pois ele recolherá a Folha de Respostas Definitiva, na sua carteira. Ao término da prova, você somente poderá retirar-se da sala do Exame após entregar a sua Folha de Respostas Definitiva, devidamente assinada, ao Fiscal.
15. Enquanto o candidato estiver realizando o Exame, é terminantemente proibido utilizar calculadora, computador, telefone celular (o qual deverá permanecer totalmente desligado, inclusive sem a possibilidade de emissão de alarmes sonoros ou não, nas dependências do prédio onde o Exame será realizado), radiocomunicador ou aparelho eletrônico similar, chapéu, boné, lenço, gorro, máscara, óculos escuros, corretivo líquido/fita ou quaisquer outros materiais (papéis) estranhos à prova.
16. Os três últimos candidatos em cada sala somente serão liberados após todos haverem concluído as provas ou a mesma for encerrada por esgotamento do prazo. Os três últimos candidatos em conjunto com o fiscal irão lacrar as provas da sala em envelope de segurança e assinarão o termo de encerramento de prova da sala.
17. O desrespeito às normas que regem o presente Processo Seletivo, bem como a desobediência às exigências registradas na Portaria e no Manual do Candidato, além de sanções legais cabíveis, implicam na desclassificação do candidato.
18. Será eliminado do Exame o candidato que:
 - não comparecer ao Exame na data determinada;
 - chegar após o horário determinado de fechamento dos portões, às 13h30;
 - realizar a prova sem apresentar um dos documentos de identidade originais exigidos ou não atender o previsto nos §§4º e 5º do artigo 14 da Portaria CEETEPS GDS que regulamenta o Processo Seletivo–Vestibulinho do 2º Semestre 2019;
 - não apresentar um dos documentos de identidade originais impressos exigidos ou não atender o previsto nos §§4º e 5º do artigo 14 da Portaria CEETEPS GDS que regulamenta o Processo Seletivo–Vestibulinho do 2º Semestre 2019; ;
 - retirar-se da sala de provas sem autorização do Fiscal, com ou sem o caderno de questões e/ou a Folha de Respostas Definitiva;
 - utilizar-se de qualquer tipo de equipamento eletrônico, de comunicação e/ou de livros, notas, impressos e apontamentos durante a realização do exame;
 - retirar-se do prédio em definitivo antes de decorridas duas horas do início do exame, por qualquer motivo;
 - perturbar, de qualquer modo, a ordem no local de aplicação das provas, incorrendo em comportamento indevido durante a realização do exame;
 - retirar-se da sala de provas com a Folha de Respostas Definitiva;
 - utilizar ou tentar utilizar meio fraudulento em benefício próprio ou de terceiros, em qualquer etapa do exame;
 - não atender as orientações da equipe de aplicação durante a realização do exame;
 - realizar ou tentar realizar qualquer espécie de consulta ou comunicar-se e/ou tentar comunicar-se com outros candidatos durante o período das provas;
 - realizar a prova fora do local determinado pela Etec/Extensão de Etec;
 - zerar na prova teste.

BOA PROVA!**Gabarito oficial**O gabarito oficial da prova será divulgado a partir das 14 horas do dia 17/06/2019, no site www.vestibulinhoetec.com.br**Resultado**

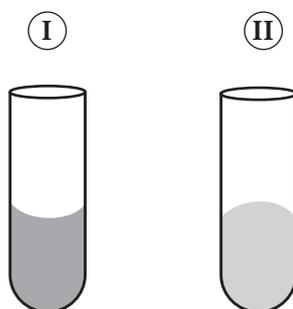
- Divulgação da lista de classificação geral a partir do dia 16/07/2019.

Leia o texto para responder às questões de números 1 e 2.

A leitura do menisco é uma técnica importante na calibração e na medição de volume de um instrumento volumétrico usado em laboratório e deve ser realizada de forma correta para se evitarem erros de leitura.

A maior fonte de erro experimental associada à calibração de material volumétrico é, precisamente, o ajuste do menisco, estando diretamente relacionado com a dimensão da seção transversal do instrumento volumétrico na zona de medição.

A imagem representa dois tipos de meniscos.



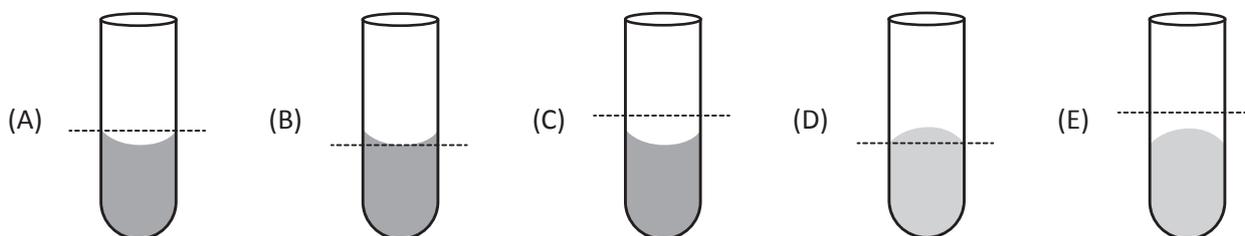
Questão 01

Sobre os tipos de menisco, é correto afirmar que

- | | | | |
|-----|-----------|-----------|--|
| (A) | I | é côncavo | e pode representar o menisco formado por líquidos como o mercúrio. |
| (B) | I | é convexo | e pode representar o menisco formado por líquidos como a água. |
| (C) | I | é côncavo | e pode representar o menisco formado por líquidos como a água. |
| (D) | II | é côncavo | e pode representar o menisco formado por líquidos como o mercúrio. |
| (E) | II | é convexo | e pode representar o menisco formado por líquidos como a água. |

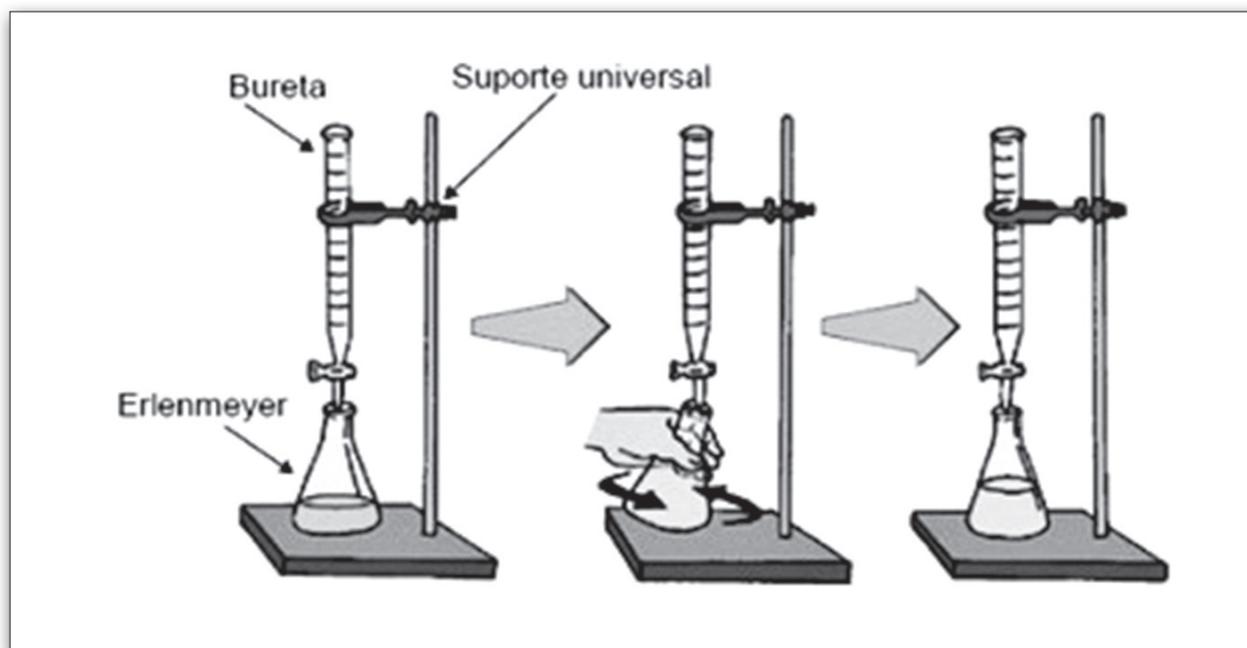
Questão 02

Assinale a alternativa que apresenta, com linhas pontilhadas, onde deve ser efetuada a leitura correta de um menisco.



Questão 03

A imagem representa uma técnica importante na determinação da concentração de substâncias.



<<http://tinyurl.com/y2vs9yh9>> Acesso em: 19.02.2019. Original colorido.

Essa técnica é denominada

- (A) decantação.
- (B) destilação.
- (C) titulação.
- (D) volumetria.
- (E) estequiometria.

Questão 04

Um técnico preparou 500 mL de solução aquosa de NaOH de concentração 20 g/L da seguinte maneira:

I	pesou 10 g de NaOH;
II	adicionou a um balão volumétrico de capacidade 500 mL;
III	em seguida, adicionou 500 mL de água destilada.

(A)	correto	pois a concentração da solução será 20 g/L.
(B)	correto	pois usou balão volumétrico e água destilada.
(C)	incorreto	pois deveria pesar 40 g de soluto.
(D)	incorreto	pois a concentração da solução será maior que a desejada.
(E)	incorreto	pois a concentração da solução será menor que a desejada.

Questão 05

Assinale a alternativa que corresponde a um EPI.

- (A) Chuveiro Lava-Olhos
- (B) Placas de Sinalização
- (C) Sistema de Ventilação e Exaustão
- (D) Sensores de presença
- (E) Proteção dos olhos e face

Leia o texto para responder às questões de números 6 a 8.

Um técnico faz um procedimento para determinar a concentração de ácido acético presente em uma amostra de vinagre, que deve apresentar cerca de 4 % em massa desse ácido.

No procedimento, ele gasta 30 mL de solução NaOH 0,2 mol/L, para analisar 20 mL de vinagre, solução aquosa de ácido acético.

Questão 06

A nomenclatura oficial, IUPAC, do ácido presente no vinagre é

- (A) ácido metanoico.
- (B) ácido clorídrico.
- (C) ácido carbônico.
- (D) ácido etanoico.
- (E) ácido propiônico.

Questão 07

A concentração, em mol/L, de ácido acético no vinagre analisado, é

- (A) 3×10^{-1}
- (B) 3×10^{-2}
- (C) 6×10^{-1}
- (D) 6×10^{-2}
- (E) 6×10^{-3}

Questão 08

Sabendo que a densidade do vinagre com 4 % de ácido acético é 1,10 g/mL, o vinagre analisado apresenta

- (A) teor de ácido acético menor ao esperado.
- (B) teor de ácido acético igual ao esperado.
- (C) teor de ácido acético maior ao esperado.
- (D) 44 g de ácido acético, correspondente ao teor de 4 %.
- (E) 18 g de ácido acético, correspondente ao teor de 4 %.

DADOS:
Massas Molares (g/mol)
H = 1
C = 12
O = 16

Questão 09

No preparo de uma aula, o técnico separa vidrarias TC e TD, conforme solicitação do professor. Assinale a alternativa que apresenta vidraria separada corretamente.

	TC	TD
(A)	proveta	balão volumétrico
(B)	balão volumétrico	bureta
(C)	bureta	pipeta graduada
(D)	pipeta volumétrica	capilares
(E)	pipeta graduada	proveta

Questão 10

O processo adequado para separar uma mistura de água e acetona é

- (A) filtração.
- (B) evaporação.
- (C) destilação simples.
- (D) destilação fracionada.
- (E) liquefação fracionada.

Questão 11

Uma mistura de água, gelo e nitrato de sódio pode apresentar ^I..... fase(s), ^{II}..... componentes e é um sistema ^{III}.....

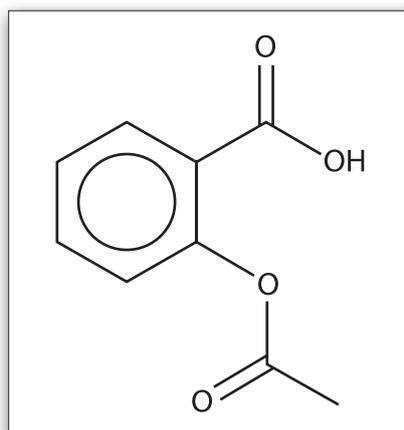
Assinale a alternativa que completa, correta e respectivamente, a frase.

	I	II	III
(A)	duas	três	homogêneo
(B)	uma	dois	homogêneo
(C)	duas	três	heterogêneo
(D)	uma	três	homogêneo
(E)	duas	dois	heterogêneo

Leia o texto para responder às questões de números 12 a 14.

A aspirina® (AAS) foi o primeiro fármaco a ser sintetizado na história farmacêutica, o que foi realizado por Felix Hoffmann. Um comprimido de aspirina® possui, aproximadamente, 0,32 g de ácido acetilsalicílico, que é um medicamento classificado como anti-inflamatório, antipirético, analgésico e tem sido empregado também para a prevenção de problemas cardiovasculares. Constitui-se de um cristal de coloração branca e, quando está como substância pura, é solúvel em éter e álcool, mas não é solúvel em água.

Conforme a figura, observa-se que o ácido acetilsalicílico é um composto de funções mistas.



Questão 12

As funções presentes na aspirina são

- | | | | |
|-----|-------------------|---|---------|
| (A) | aldeído | e | cetona. |
| (B) | aldeído | e | éster. |
| (C) | cetona | e | éster. |
| (D) | ácido carboxílico | e | éster. |
| (E) | ácido carboxílico | e | cetona. |

Questão 13

Um técnico deve produzir ácido acetilsalicílico para compor um lote de 8 000 comprimidos. Para isso, irá utilizar a quantidade de AAS de, aproximadamente,

- (A) 180 g
- (B) $1,4 \times 10^6$ g
- (C) 14 mols
- (D) $1,4 \times 10^6$ mols
- (E) 1×10^{-3} mols

DADOS:
Massas Molares (g/mol)
H = 1
C = 12
O = 16

Questão 14

A cadeia carbônica do AAS é

- | | | | |
|-----|-----------|---|--------------|
| (A) | aromática | e | heterogênea. |
| (B) | aromática | e | homogênea. |
| (C) | cíclica | e | normal. |
| (D) | acíclica | e | homogênea. |
| (E) | acíclica | e | normal. |

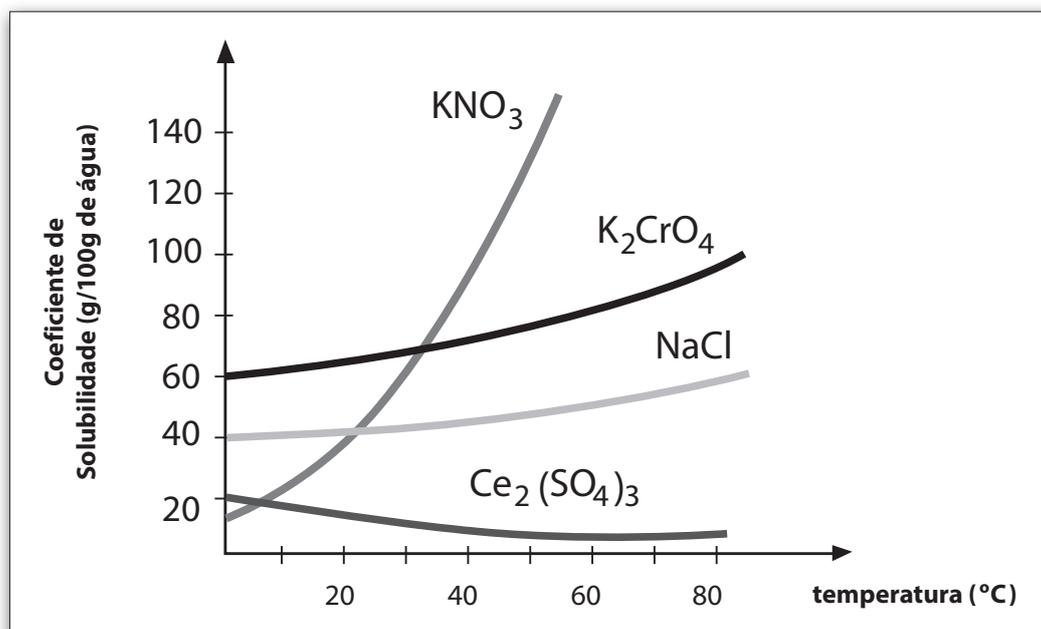
Questão 15

As etiquetas de identificação das soluções de ácido sulfúrico e de hidróxido de sódio caíram. O técnico, ao perceber o ocorrido, pega pequena amostra de uma das soluções para identificá-la com o indicador fenolftaleína.

A cor esperada, pelo técnico, é

- | | | |
|-----|----------------|-----------------------------|
| (A) | rosa | para a solução de NaOH |
| (B) | rosa | para a solução de H_2SO_4 |
| (C) | incolor | para a solução de NaOH |
| (D) | verde | para a solução de NaOH |
| (E) | verde | para a solução de H_2SO_4 |

Leia o gráfico para responder às questões de números 16 e 17.



<<http://tinyurl.com/y85hff5z>> Acesso em: 15.02.2019. Original colorido. Adaptado.

Questão 16

A análise do gráfico permite concluir, corretamente, que

- (A) a solubilidade dos sais é um processo sempre endotérmico.
- (B) até 30 °C, a solubilidade do nitrato de potássio é maior que a do dicromato de potássio.
- (C) a solubilidade do sulfato de cério é maior a 60 °C que a 20 °C.
- (D) a 20 °C, dissolvemos 20 g de cloreto de sódio em 50 g de água.
- (E) o nitrato de potássio é o sal mais solúvel, independentemente da temperatura.

Questão 17

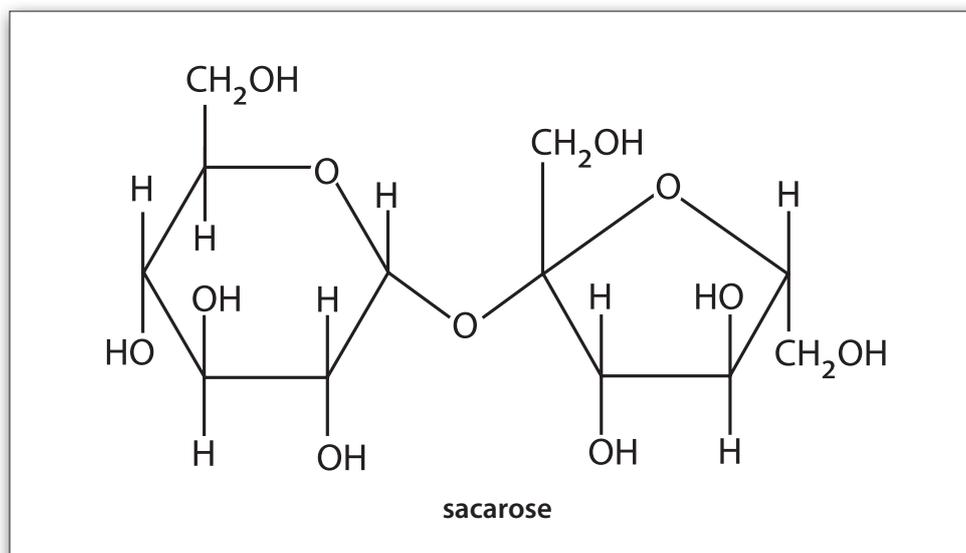
Um técnico preparou 340 g de solução saturada de dicromato de potássio em um dia quente em que a temperatura era de 30 °C. Quando foi usar a solução para realizar um experimento de oxidorredução, a solução apresentava corpo de fundo. Estava frio, a temperatura nesse dia era de 10 °C.

Curioso, foi calcular a massa de sais cristalizada.

A massa que cristalizou, calculada pelo técnico, deverá ser, aproximadamente, de

- (A) 5 g.
- (B) 10 g.
- (C) 20 g.
- (D) 120 g.
- (E) 140 g.

Observe a estrutura representada para responder às questões de número 18 e 19.



Questão 18

As funções orgânicas presentes na estrutura são

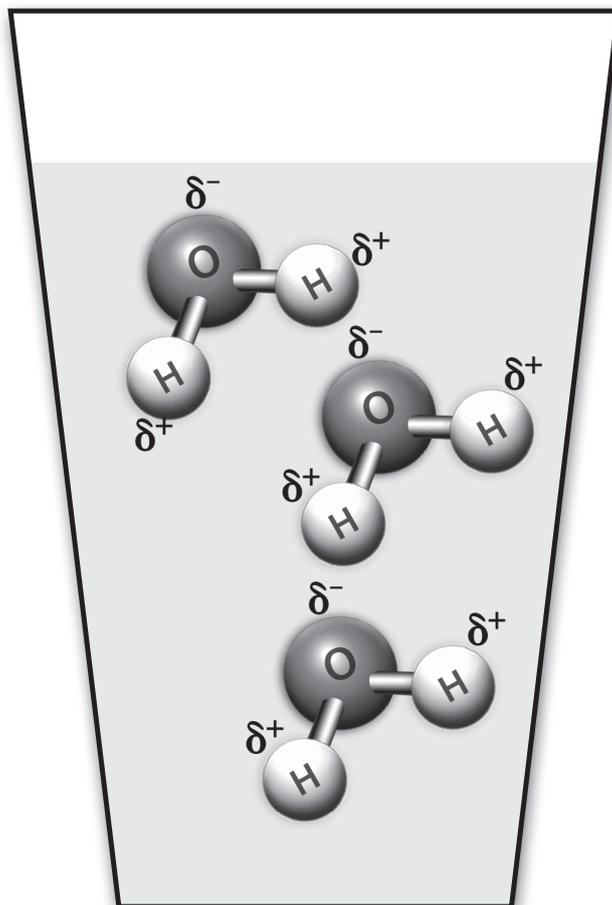
- | | | | |
|-----|-------------------|---|---------|
| (A) | álcool | e | éter. |
| (B) | éter | e | fenol. |
| (C) | aldeído | e | álcool. |
| (D) | ácido carboxílico | e | éter. |
| (E) | cetona | e | éster. |

Questão 19

A solubilidade da sacarose em água resulta de interações do tipo

- (A) íon-dipolo.
- (B) dipolo-dipolo.
- (C) dipolo induzido-dipolo induzido.
- (D) dipolo-dipolo induzido.
- (E) ligações de hidrogênio.

Em um copo contendo água, um técnico dissolve cloreto de sódio. Antes, ele olha para o copo e imagina as moléculas de água, conforme a imagem.



Refletindo sobre a interação que mantém as moléculas unidas no estado líquido, conclui, corretamente, que se aquecesse a água até a ebulição, estaria rompendo as ligações

(A)	de hidrogênio	entre os átomos.
(B)	iônicas	existentes nas moléculas.
(C)	covalentes	existentes entre os átomos.
(D)	de hidrogênio	existentes entre as moléculas.
(E)	químicas	existentes entre os átomos de hidrogênio e oxigênio.

Questão 21

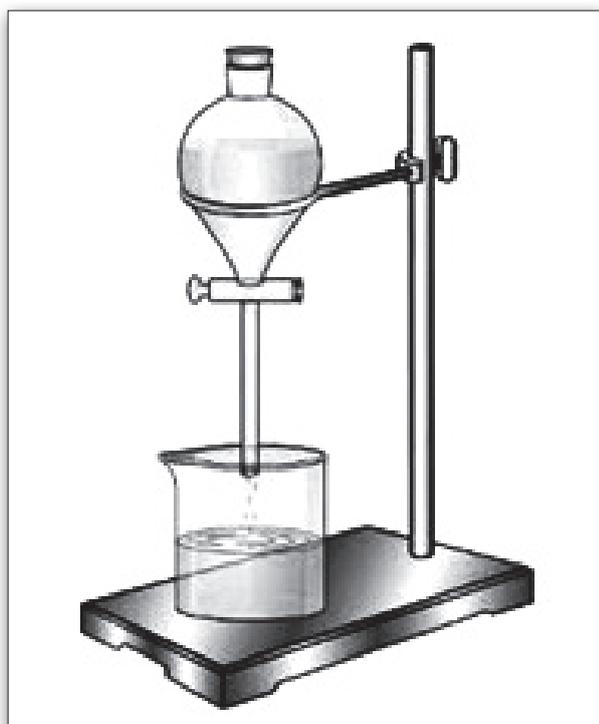
A Tabela Periódica é uma fonte de consulta muito importante para um químico. Além do número atômico e da massa atômica dos elementos, também se pode usá-la para obter a configuração eletrônica de um elemento, por meio da sua localização.

Usando a localização do elemento cálcio – Grupo 2 e 4º Período – pode-se concluir, corretamente, que sua configuração eletrônica na camada de valência é

- (A) $2s^2$
- (B) $2s^2 2p^2$
- (C) $4s^2 4p^6 4d^2$
- (D) $4s^2 4p^2$
- (E) $4s^2$

Questão 22

O equipamento de laboratório representado na imagem é indicado para separar a mistura



<<http://tinyurl.com/y5yqvc5h>> Acesso em: 20.02.2019. Original colorido.

(A)	homogênea	água e cloreto de sódio.
(B)	homogênea	acetona e etanol.
(C)	heterogênea	água e areia.
(D)	heterogênea	água e azeite.
(E)	heterogênea	gasolina e etanol.

Questão 23

Para produzir cal, um técnico promove a calcinação de uma amostra de calcário com teor de pureza de 80 % em carbonato de cálcio. Pesando a amostra, observa que ela tem 120 g de calcário.

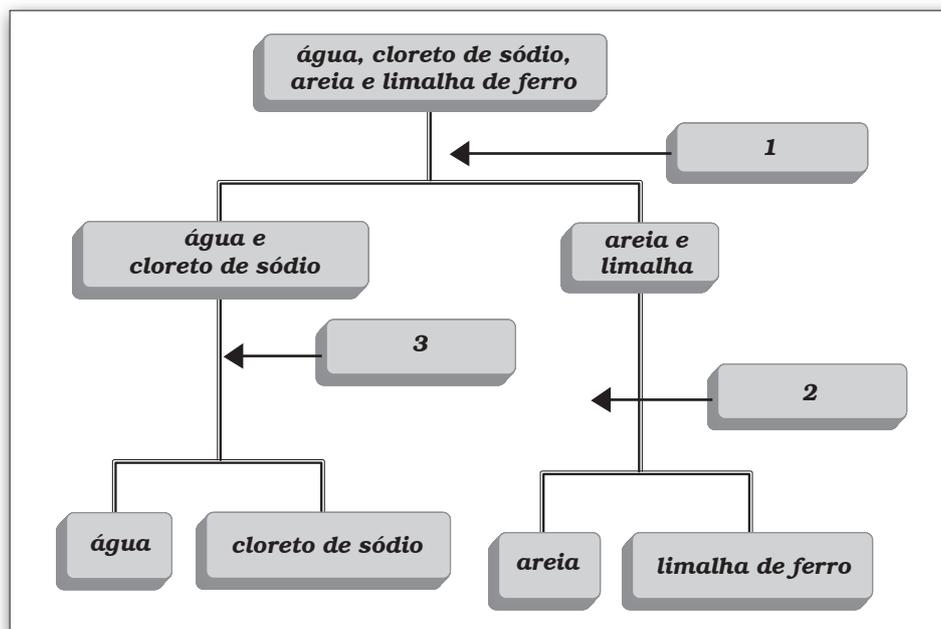
A massa, em gramas, de cal obtida será, aproximadamente, de

- (A) 53,7.
- (B) 56,0.
- (C) 67,2.
- (D) 100,0.
- (E) 120,0.

DADOS:
Massas Molares (g/mol)
C = 12
O = 16
Ca = 40

Questão 24

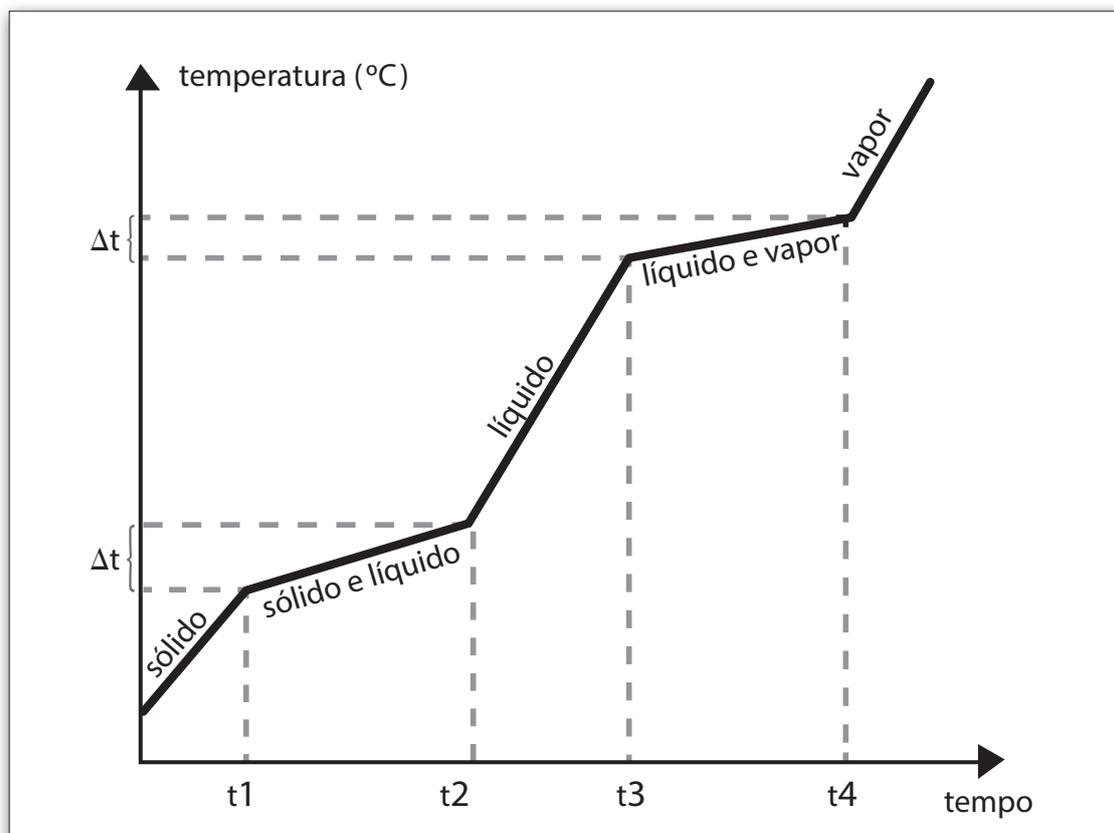
Observe o fluxograma de uma sequência de processos usados na separação uma mistura.



Os processos representados pelos números 1, 2 e 3 são, respectivamente,

	1.	2.	3.
(A)	imantação	filtração	destilação fracionada
(B)	imantação	dissolução fracionada	destilação
(C)	filtração	dissolução fracionada	decantação
(D)	filtração	imantação	destilação simples
(E)	destilação simples	imantação	decantação

Um estudante analisa o gráfico de mudança de estado físico apresentado.



Após análise, conclui, corretamente, que ele representa uma

(A) mistura comum.

(B) mistura eutética.

(C) mistura azeotrópica.

(D) substância pura simples.

(E) substância pura composta.

Questão 26

Qualquer laboratório onde se manipulam substâncias químicas, é potencialmente perigoso. Portanto, devemos ter o máximo de cautela e atenção ao realizar um experimento, evitando conversas e brincadeiras que dispersem a concentração.

As substâncias químicas, principalmente os solventes, são, normalmente, voláteis, corrosivos e combustíveis. Dessa forma, o uso de chama deve ser evitado. Quando um usuário utiliza chama, deve-se cercar de todas as precauções.

Existe uma regra geral que deve ser seguida nesse ambiente: toda substância desconhecida é potencialmente perigosa até que se prove o contrário!

A toxicidade das substâncias químicas varia enormemente e nem todas, mesmo as mais comuns, tiveram seus aspectos toxicológicos suficientemente estudados.

<<http://tinyurl.com/y2ol6r5c>> Acesso em: 20.02.2019. Adaptado.

Sobre segurança em laboratório, é correto afirmar que se deve

- (A) adicionar água destilada em ácido concentrado para promover sua diluição.
- (B) triturar sólidos com o auxílio das mãos para facilitar as reações.
- (C) evitar o uso de chama, quando se manipula etanol.
- (D) evitar o uso da capela, quando se manipulam ácidos.
- (E) identificar substâncias voláteis por meio da inalação de seus odores.

Questão 27

O Teste da Chama é um importante método de identificação, principalmente de cátions metálicos, utilizado na análise química. Neste ensaio, ocorrem transições eletrônicas nos níveis e subníveis de energia quantizada. Quando um sal é aquecido, ele emite radiação, que pode ser observada por meio da sua cor, como, por exemplo, o aquecimento de cloreto de sódio, que emite coloração amarelo-alaranjado, correspondente aos íons de sódio.

<<http://tinyurl.com/y64fbukb>> Acesso em: 20.02.2019. Adaptado.

Esse teste está relacionado ao modelo atômico de

- (A) Demócrito.
- (B) Dalton.
- (C) Thomson.
- (D) Rutherford.
- (E) Bohr.

Leia o texto para responder às questões de números 28 a 30.

Máquinas inteligentes

Um computador é inteligente se possuir qualquer uma das habilidades mentais que fazem uma pessoa ser considerada inteligente, o que inclui: a capacidade de raciocinar e de realizar inferências; a capacidade de resolver problemas; a capacidade de acumular conhecimentos; a capacidade de falar línguas humanas (Português, Inglês, etc.); a capacidade de planejar as próprias ações e, também, de prever os possíveis resultados; a capacidade de aprender com a experiência, com livros ou com professores; a capacidade de enxergar e ouvir, interpretando a informação obtida.

Assim, o que se conclui com toda esta discussão é que definir a inteligência artificial é razoavelmente simples, porém, estas definições são feitas em um nível de abstração muito elevado, que ajuda muito pouco a quem planeja implementá-la em uma máquina.

(ARTERO, Almir Olivette. *Inteligência artificial – Teoria e prática*. São Paulo: Editora Livraria da Física, 2009, p. 19. Adaptada.)

Questão 28

Qual das alternativas abaixo substitui o termo “assim” (no segundo parágrafo), de maneira que não haja perda de sentido?

- (A) Desta forma
- (B) Porque
- (C) Mas
- (D) Embora
- (E) No entanto

Questão 29

Qual o sentido do termo “se”, na primeira linha do primeiro parágrafo?

- (A) Dúvida
- (B) Condição
- (C) Afirmação
- (D) Dedução
- (E) Concessão

Questão 30

Leia novamente o parágrafo a seguir, observando os termos grifados.

“Assim, o que se conclui com toda esta discussão é que definir a inteligência artificial é razoavelmente simples, **porém**, estas definições são feitas em um nível de abstração muito elevado, que ajuda muito pouco a quem planeja implementá-**la** em uma máquina.”

Qual das alternativas abaixo descreve a função exercida pelos termos “porém” e “la” respectivamente?

- (A) O termo “porém”, no contexto, pode ser substituído por “no entanto” e tem a ideia de oposição; já o termo “la” é uma forma de substituir a palavra “definições”.
- (B) O termo “porém”, no contexto, pode ser substituído por “mas” e tem a ideia de concessão; já o termo “la” substitui a expressão “inteligência artificial”.
- (C) O termo “porém”, no contexto, pode ser substituído por “mas” e tem a ideia de concessão; já o termo “la” é uma forma de substituir a palavra “capacidade”.
- (D) O termo “porém”, no contexto, pode ser substituído por “todavia” e tem a ideia de concessão; já o termo “la” é uma forma de substituir a palavra “máquina inteligente”.
- (E) O termo “porém”, no contexto, pode ser substituído por “de acordo com” e tem a ideia de conformidade; já o termo “la” é uma forma de substituir a palavra “inteligência artificial”.

VESTIBULINHO ETEC – 2º SEM/19
CADASTRO DE RESERVA PARA ACESSO ÀS VAGAS REMANESCENTES DO 2º MÓDULO
Exame: 16/06/2019 (domingo), às 13h30min

FOLHA DE RESPOSTAS INTERMEDIÁRIAS

Nome do(a) candidato(a): _____ Nº de inscrição: _____

Prezado(a) candidato(a),

1. Responda a todas as questões contidas neste caderno e, depois, transcreva as alternativas assinaladas para esta Folha de Respostas Intermediária.
2. Preencha os campos desta Folha de Respostas Intermediária, conforme o modelo a seguir:
 A B C D E
3. Não deixe questões em branco.
4. Marque com cuidado e assinale apenas uma resposta para cada questão.
5. Posteriormente, transcreva todas as alternativas assinaladas nesta Folha de Respostas Intermediária para a Folha de Respostas Definitiva, utilizando **caneta esferográfica de tinta preta ou azul**.

PROVA (30 RESPOSTAS)

RESPOSTAS de 01 a 15					
01	A	B	C	D	E
02	A	B	C	D	E
03	A	B	C	D	E
04	A	B	C	D	E
05	A	B	C	D	E
06	A	B	C	D	E
07	A	B	C	D	E
08	A	B	C	D	E
09	A	B	C	D	E
10	A	B	C	D	E
11	A	B	C	D	E
12	A	B	C	D	E
13	A	B	C	D	E
14	A	B	C	D	E
15	A	B	C	D	E

PICSI5 INFORMÁTICA FAT_30.PIC

RESPOSTAS de 16 a 30					
16	A	B	C	D	E
17	A	B	C	D	E
18	A	B	C	D	E
19	A	B	C	D	E
20	A	B	C	D	E
21	A	B	C	D	E
22	A	B	C	D	E
23	A	B	C	D	E
24	A	B	C	D	E
25	A	B	C	D	E
26	A	B	C	D	E
27	A	B	C	D	E
28	A	B	C	D	E
29	A	B	C	D	E
30	A	B	C	D	E

**NÃO AMASSE,
 NÃO DOBRE E
 NEM RASURE
 ESTA FOLHA.**

DAS LISTAS DE CLASSIFICAÇÃO GERAL E DE CONVOCAÇÃO PARA MATRÍCULAS PARA O INGRESSO, PARA O ACESSO E PARA A ESPECIALIZAÇÃO TÉCNICA DE NÍVEL MÉDIO

Artigo 25 – As listas de convocação seguirão o critério de classificação dos candidatos em ordem decrescente de notas finais, até o preenchimento de todas as vagas disponíveis, para cada curso e período oferecido na Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) em que o candidato pretende estudar.

§ 1º – As listas de convocação somente serão divulgadas na Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) em que o candidato pretende estudar, sendo de inteira responsabilidade do candidato ou de seu representante legal a verificação destas.

§ 2º – Não serão fornecidas informações a respeito das listas de convocação por telefone, carta ou e-mail.

§ 3º – A divulgação das “listas de convocação”, bem como as matrículas dos candidatos classificados no Processo Seletivo–Vestibulinho, do 2º semestre de 2019, serão realizadas nas seguintes datas, desde que não seja feriado municipal na cidade onde a Etec está sediada.

1. Divulgação da 1ª lista de convocação e matrícula: **17 e 18/07/2019**;
2. Divulgação da 2ª lista de convocação e matrícula: **19/07/2019**;
3. Matrícula da 2ª lista de convocação: **22 e 23/07/2019**.

Ocorrendo, nas datas, feriado municipal, a continuidade das matrículas se dará no próximo dia útil após o feriado.

DOS DOCUMENTOS PARA MATRÍCULAS DO INGRESSO

Artigo 26 – A matrícula dos candidatos convocados no Processo Seletivo-Vestibulinho, do 2º semestre de 2019 para o 1º módulo dos Cursos do Ensino Técnico (presencial, semipresencial e on-line) e 1º termo do Ensino Técnico Integrado ao Ensino Médio na modalidade EJA dependerá da apresentação dos seguintes documentos:

- I. Requerimento de matrícula, fornecido pela Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) no dia. Caso o candidato seja menor de 16 (dezesesseis) anos, no momento da matrícula, deverá estar assistido por seu representante legal (pai, mãe, curador ou tutor), o qual assinará o requerimento de matrícula.
- II. Documento de identidade, fotocópia e apresentação do original expedido pela Secretaria de Segurança Pública (RG), pelas Forças Armadas ou pela Polícia Militar ou Cédula de Identidade de Estrangeiro (RNE), dentro da validade ou Carteira Nacional de Habilitação, dentro da validade ou com até 30 (trinta) dias do vencimento de sua validade conforme legislação em vigor, ou documento expedido por Ordem ou Conselho Profissional (exemplo: OAB, CREA, COREN, CRC e outros). No caso da apresentação de um destes documentos o aluno deverá apresentar posteriormente o RG (fotocópia e original), expedido pela Secretaria de Segurança Pública, em até 60 dias. Em caso de perda, roubo ou extravio de “documento de identidade”, o candidato deverá levar e apresentar obrigatoriamente a via original e uma cópia do:
 - a) Boletim de Ocorrência Policial ou Declaração/Certidão de Extravio de Documento, datado de no máximo 6 (seis) meses antes do dia do Exame, justificando o fato ocorrido, bem como uma foto 3x4 recente.
 - b) Certidão/registo de nascimento, bem como uma foto 3x4 recente para o candidato portador do protocolo do documento de identidade (RG) expedido pela Secretaria de Segurança Pública ou de protocolo de RNE expedido pelo Departamento de Polícia Federal competente. A certidão de casamento substitui a certidão/registo de nascimento.
- III. Certidão de casamento ou nascimento preferencialmente atualizada, fotocópia e apresentação do original.
- IV. CPF, fotocópia e apresentação do original.
- V. 2 (duas) fotos 3x4 recentes e iguais.
- VI. Para os candidatos classificados para o 1º módulo dos Cursos de Ensino Técnico (presencial, semipresencial e on-line):
 - a) Histórico Escolar com Certificado de Conclusão do Ensino Médio, uma fotocópia simples com apresentação do original; OU
 - b) Declaração de Conclusão do Ensino Médio, assinada por agente escolar da escola de origem, documento original; OU
 - c) Declaração que está matriculado a partir da 2ª série do Ensino Médio, documento original; OU
 - d) Para os candidatos que concluíram ou estão cursando o Ensino de Educação de Jovens e Adultos – EJA ou o Exame Nacional para Certificação de Competências de Jovens e Adultos – ENCCEJA: Histórico Escolar, com Certificado de Conclusão do Ensino Médio, uma fotocópia simples com apresentação do original OU Declaração de Conclusão do Ensino Médio, firmada pela Direção da Escola de origem, contendo a data em que o certificado e histórico serão emitidos, documento original OU Declaração que está matriculado, a partir do 2º semestre/termo da EJA, documento original OU 2 (dois) Certificados de Aprovação em áreas de estudos da EJA, uma fotocópia simples com apresentação do original OU Boletim de aprovação do ENCCEJA emitido e enviado pelo MEC, uma fotocópia simples com apresentação do original OU Certificado de Aprovação do ENCCEJA em 2 (duas) áreas de estudos avaliadas, emitido e enviado pelo MEC, uma fotocópia simples com apresentação do original OU Documento(s) que comprove(m) a eliminação de no mínimo 4 (quatro) disciplinas, uma fotocópia simples com apresentação do original; OU
 - e) Para os candidatos que realizaram o Exame Nacional do Ensino Médio – ENEM até a edição de 2016 – Certificado ou Declaração de Conclusão do Ensino Médio, expedido pelos Institutos Federais ou pela Secretaria da Educação do Estado correspondente.
 - f) Somente para os candidatos do Curso de Técnico em Enfermagem – Histórico Escolar com Certificado de Conclusão do Ensino Fundamental, uma fotocópia simples com apresentação dos originais e Declaração de matrícula na 2ª série do Ensino Médio ou Histórico Escolar com Certificado de Conclusão do Ensino Médio, uma fotocópia simples com apresentação do original OU Declaração de Conclusão do Ensino Médio, assinada por agente escolar da escola de origem, documento original.
- VII. Para os candidatos classificados para o 1º termo do Ensino Técnico Integrado ao Ensino Médio na modalidade EJA:
 - a) Histórico Escolar com certificado de conclusão do Ensino Fundamental, uma fotocópia simples com apresentação dos originais; OU
 - b) Declaração de Conclusão do Ensino Fundamental, assinada por agente escolar da escola de origem, com data de entrega do histórico escolar com Certificado de Conclusão, documento original.
- VIII. O candidato que utilizar o Sistema de Pontuação Acrescida, pelo item “escolaridade pública”, deverá apresentar Declaração Escolar (ver modelo de Declaração Escolar anexo a esta portaria) OU Histórico Escolar contendo o detalhamento das séries cursadas e o(s) nome(s) da(s) escola(s), comprovando, assim, ter cursado integralmente da 5ª a 8ª série ou do 6º ao 9º ano do ensino fundamental em instituições públicas, uma fotocópia simples com apresentação do original.