

CADERNO DE QUESTÕES

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

CADASTRO DE RESERVA PARA ACESSO ÀS VAGAS REMANESCENTES DO 2º MÓDULO

Técnico em Química

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, assinie-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 na última página 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	C	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(s) aparelho(s) deverá(ão) permanecer totalmente desligado(s), 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, óculos escuros, corretivo líquido/fita ou quaisquer outros materiais (papéis) estranhos à prova.
16. O desrespeito às normas que regem o presente Processo Seletivo Vestibulinho, bem como a desobediência às exigências registradas na Portaria e no Manual do Candidato, além de sanções legais cabíveis, implicam a desclassificação do candidato.
17. Será desclassificado do Processo Seletivo-Vestibulinho, o candidato que:
 - não comparecer ao Exame na data determinada;
 - chegar após o horário determinado de fechamento dos portões, às 13h30min;
 - realizar a prova sem apresentar um dos documentos de identidade originais exigidos ou não atender o previsto nos §§ 5º e 6º do artigo 21 da Portaria CEETEPS-GDS que regulamenta o Processo Seletivo-Vestibulinho do 2º Semestre 2022;
 - não apresentar um dos documentos de identidade originais exigidos ou não atender o previsto nos §§ 5º e 6º do artigo 21 da Portaria Portaria CEETEPS GDS que regulamenta o Processo Seletivo-Vestibulinho do 2º Semestre 2022;
 - 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 ou tentar utilizar 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!**Resultado**

- Dia **18/07/2022**, a partir das 15h – Divulgação da lista de classificação geral dos demais cursos e do resultado da prova de aptidão e convocação para envio dos documentos de matrícula da 1ª Lista de Convocação **vestibulinhoetec.com.br**

Gabarito oficial

O gabarito oficial da prova será divulgado a partir das 15 horas do dia **07/07/2022**, no site **vestibulinhoetec.com.br**

Etec**Etec**

Questão 01

Laboratórios de química são lugares de trabalho que necessariamente não são perigosos, desde que certas precauções sejam tomadas. Acidentes em laboratórios ocorrem frequentemente em virtude da pressa excessiva na obtenção de resultados. Todo aquele que trabalha em laboratório deve ter responsabilidade no seu trabalho e evitar atitudes ou pressa que possam acarretar acidentes e possíveis danos para si e para os demais. Deve prestar atenção a sua volta e se prevenir contra perigos que possam surgir do trabalho de outros, assim como do seu próprio. O técnico em química no laboratório deve, portanto, adotar sempre uma atitude atenciosa, cuidadosa e metódica no que faz. Deve, particularmente, concentrar-se no trabalho que faz e não permitir qualquer distração enquanto trabalha. Da mesma forma não deve distrair os demais enquanto desenvolvem trabalhos no laboratório.

<<https://tinyurl.com/2p9fda73>> Acesso em: 10.04.2022

Com base no texto, o técnico em química deve seguir algumas regras básicas de segurança, entre elas

- (A) Usar sempre guarda-pó (jaleco), de poliéster com mangas compridas.
- (B) Resíduos de solventes, em pequenas quantidades podem ser descartados nas pias.
- (C) Realizar os experimentos sempre em sua bancada, pois é um local bem ventilado.
- (D) Usar os óculos protetores de olhos, somente quando realizar experimentos perigosos.
- (E) Trabalhando com reações perigosas, explosivas, tóxicas, usar a capela, o protetor acrílico, e ter um extintor por perto.

Questão 02

Ao se aquecerem substâncias voláteis e inflamáveis no laboratório, deve-se sempre levar em conta o perigo de incêndio. Para temperaturas inferiores a 100 °C use preferencialmente banho maria ou banho a vapor. Para temperaturas superiores a 100 °C use banhos de óleos. Parafina aquecida funciona bem para temperaturas de até 220 °C; glicerina pode ser aquecida até 150 °C sem desprendimento apreciável de vapores desagradáveis. Banhos de silicone são os melhores, mas são também os mais caros.

Uma alternativa quase tão segura quanto os banhos são as mantas de aquecimento. O aquecimento é rápido e eficiente, mas o controle da temperatura não é tão conveniente como em banhos. Mantas de

aquecimento não são recomendadas para a destilação de produtos muito voláteis e inflamáveis como: éter (metoximetano), petróleo, éter etílico (etoxietano) e CS_2 .

Para altas temperaturas ($> 200\text{ }^\circ\text{C}$) pode-se empregar um banho de areia. O aquecimento e o resfriamento do banho deve ser lento.

Chapas de aquecimento podem ser empregadas para solventes menos voláteis e inflamáveis. Nunca aqueça solventes voláteis em chapas de aquecimento. Ao aquecer solventes como etanol ou metanol em chapas, use um sistema munido de condensador. Aquecimento direto com chamas sobre a tela de amianto são recomendados para líquidos não inflamáveis (por ex. água).

<https://tinyurl.com/2p9fda73>> Acesso em: 10.04.2022. Adaptado.

Sobre o assunto abordado no texto, é correto afirmar que

- (A) aquecimentos, para temperaturas superiores a $100\text{ }^\circ\text{C}$, deve-se usar banho maria em água.
- (B) pode-se utilizar glicerina para temperaturas superiores a $150\text{ }^\circ\text{C}$, sem liberação de vapores.
- (C) banho em parafina aquecida é recomendado para temperaturas superiores a $220\text{ }^\circ\text{C}$.
- (D) aquecimento, utilizando tela de amianto, pode ser feito quando usamos água.
- (E) O resfriamento deverá ser realizado rapidamente para ocorrer um choque térmico no sistema.

Questão 03

A rotulagem e os símbolos de risco são usados para identificação de possíveis danos e riscos que um produto possa causar.

Dada a classificação: “Por contato, estes produtos químicos destroem o tecido vivo, bem como vestuário. Precaução: Não inalar os vapores e evitar o contato com a pele, os olhos e vestuário.”

O símbolo que deve estar presente na rotulagem desse produto é

(A)



(B)



(C)



(D)



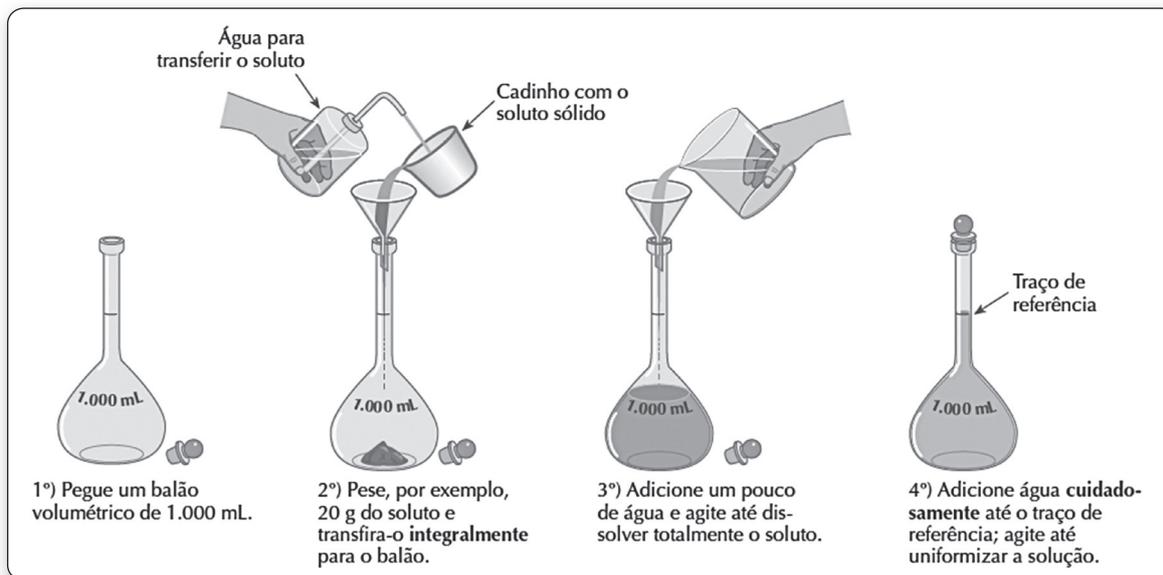
(E)



Questão 04

Uma das atribuições de um técnico de laboratório é o preparo de reagentes.

Dado o procedimento de preparo de uma solução



<<https://tinyurl.com/3e7ahvd6>> Acesso em: 10.04.2022. Original colorido.

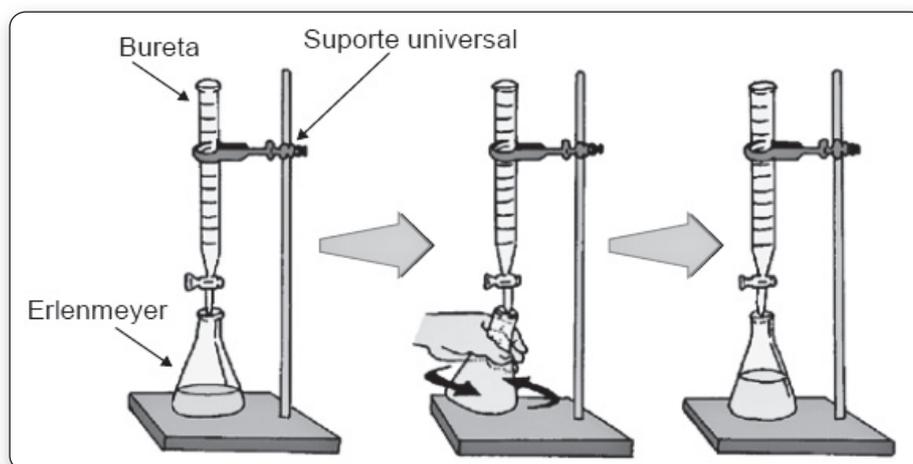
Se o soluto pesado pelo técnico fosse hidróxido de sódio, NaOH, a solução resultante teria a concentração, em mol/L, de

- (A) 0,2.
- (B) 0,5.
- (C) 1,0.
- (D) 50,0.
- (E) 20,0.

DADOS: Massas Molares (g/mol):
H = 1; O = 16; Na = 23

Questão 05

Um dos procedimentos importantes de laboratório, na determinação da concentração de uma solução, está representada na imagem.



<<https://tinyurl.com/5n7rdwdn>> Acesso em: 11.04.2022. Original colorido.

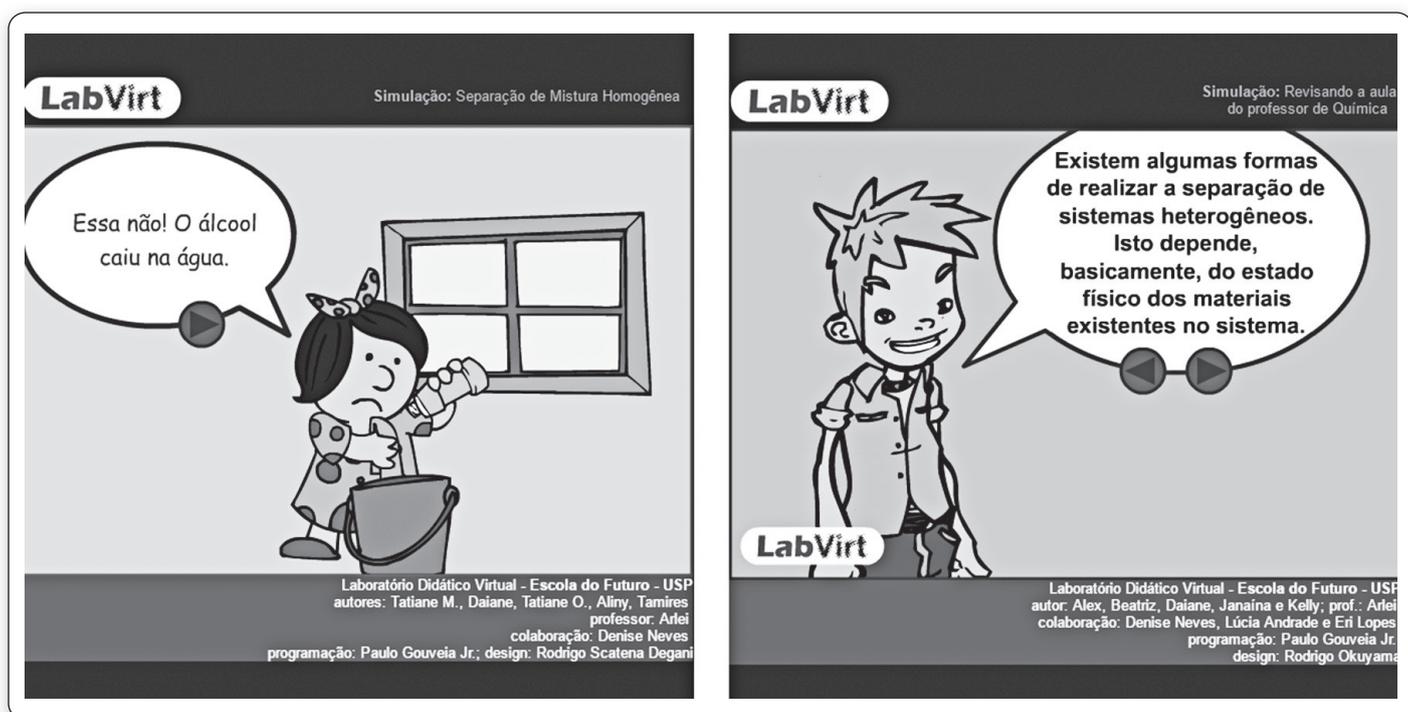
Essa técnica é denominada

- (A) titulação.
- (B) filtração.
- (C) decantação.
- (D) destilação simples.
- (E) destilação fracionada.

Questão 06

Como muitas escolas não têm recursos ou laboratórios de Química para realizar as atividades experimentais, recursos que envolvam o uso de simuladores on-line podem auxiliar na aprendizagem. A dica são os materiais gratuitos disponíveis no site do Laboratório Didático Virtual, uma iniciativa da Universidade de São Paulo – USP, atualmente coordenado pela Faculdade de Educação, que possui simuladores educacionais das áreas de Física e Química.

O segundo quadrinho faz referência às técnicas usadas para a separação de certo tipo de misturas.



<<https://tinyurl.com/82zwkzww>> Acesso em: 12.04.2022. Original colorido.

Assinale alternativa que apresenta uma técnica que pode ser usada para separar esse tipo de mistura.

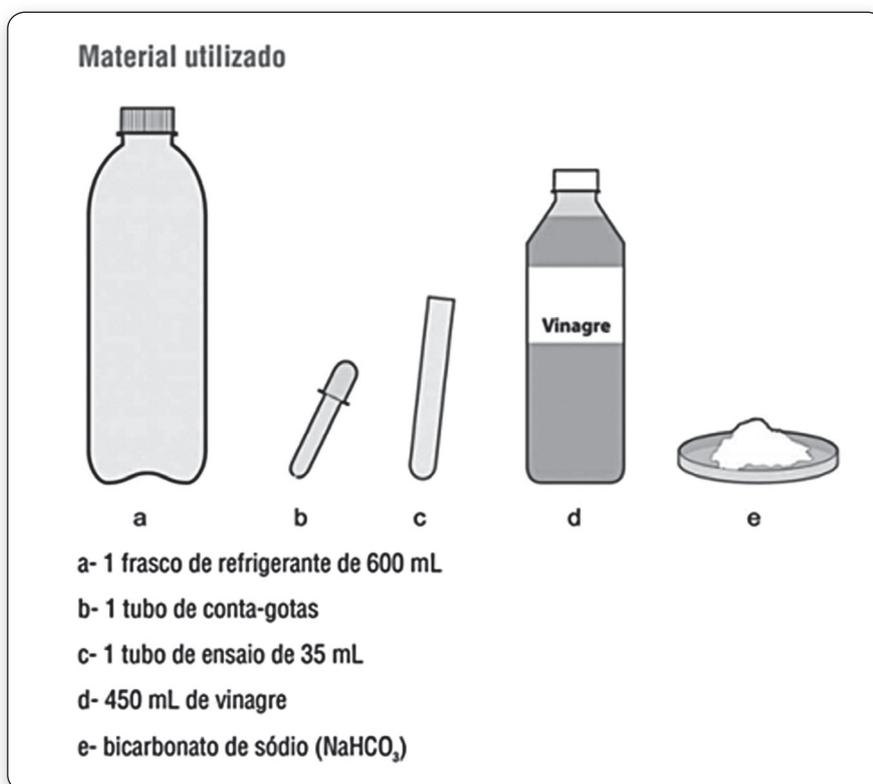
- (A) liquefação fracionada.
- (B) destilação fracionada.
- (C) destilação simples.
- (D) fusão fracionada.
- (E) decantação.

Leia o texto para responder as questões de número 07 a 09.

O livro “A Química perto de você” reúne experimentos de baixo custo para a sala de aula do ensino fundamental e médio. O material é útil para os professores do ensino médio e fundamental que querem modificar suas práticas pedagógicas. Contém vinte experimentos que tratam dos mais diversos temas: saúde, alimentos, metais, água, energia, detergentes etc. Além disso, apresenta inúmeros conceitos químicos essenciais, como reatividade, separação de substâncias, energia e estequiometria. Todas as atividades apresentam os objetivos principais, os materiais utilizados, ilustrações para desenvolvimento e explicações sobre o experimento.

Na atividade “construindo um extintor de incêndio”, por exemplo, o objetivo é evidenciar para os alunos a importância da química no cotidiano, utilizando reagentes de fácil acesso como o vinagre e o bicarbonato de sódio.

Observe a imagem do material utilizado nessa atividade.



Questão 07

O vinagre, material de baixo custo utilizado, é uma solução aquosa de

- (A) leite de magnésia.
- (B) soda caustica.
- (C) ácido etanoico.
- (D) ácido muriático.
- (E) ácido cítrico.

Questão 08

Nesse experimento podem ser trabalhados os conceitos sobre reações químicas, nesse caso evidenciando a liberação gasosa. O gás liberado nesse experimento é

- (A) hidrogênio.
- (B) oxigênio.
- (C) nitrogênio.
- (D) dióxido de carbono.
- (E) monóxido de carbono.

Questão 09

O técnico de um colégio preparou essa atividade, a pedido do professor de química, utilizando quantidade de vinagre suficiente para reagir com 10 g de bicarbonato de sódio.

A massa, em gramas, de gás liberada no extintor será, aproximadamente,

- (A) 440.
- (B) 44.
- (C) 10.
- (D) 50.
- (E) 5.

DADOS: Massas Molares (g/mol):
H = 1; C = 12; O = 16; Na = 23

Questão 10

Em muitas profissões, como técnico de química, o uso de EPIs (Equipamentos de Proteção Individual) é obrigatório para se evitar ou minimizar os riscos de acidente de trabalho.

São exemplos desses equipamentos

(A)	luvas	máscara	avental
(B)	óculos	capela	lava-olhos
(C)	avental	lava-olhos	óculos
(D)	máscara	extintor de incêndio	capela
(E)	capela	lava-olhos	extintor de incêndios

Questão 11

Entre as atividades que um técnico deve desempenhar, está elaborar apresentações.

Se um técnico de uma escola estivesse preparando uma apresentação para o 9º ano sobre as mudanças de estado físico e usasse os quadrinhos do Cascão como ilustração.



<<https://tinyurl.com/2s3bdvzs>> Acesso em 12.04.2022. Original colorido.

Neles observamos as mudanças de estado físico, que são processos (I) .

Primeiramente temos a (II) do gelo, depois ocorre a (III) da água e, finalmente, observa-se a (IV) da água, que cai na forma de chuva.

Claro, o Cascão sai correndo, tomar banho... nem pensar!!!

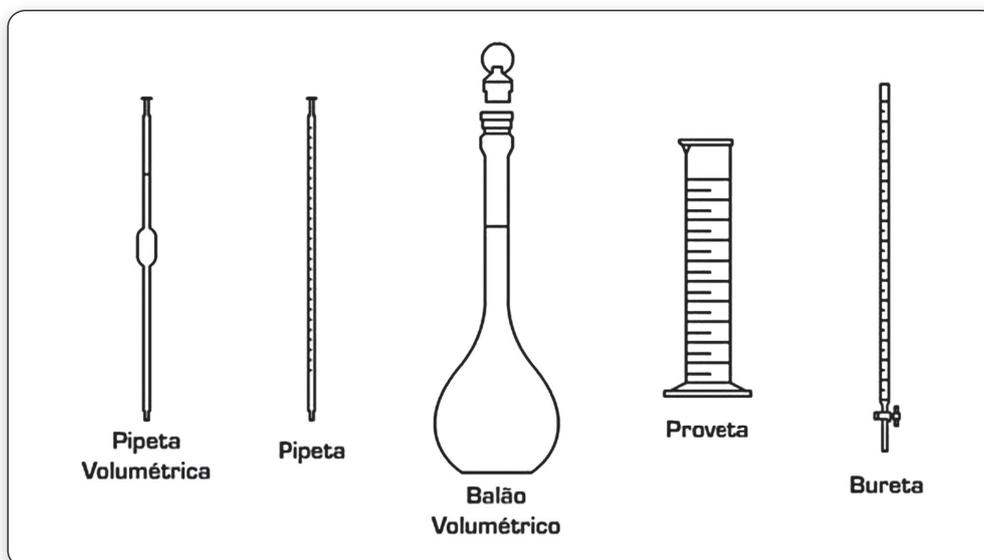
Assinale a alternativa que completa, corretamente, o texto.

	(I)	(II)	(III)	(IV)
(A)	físicos	solidificação	vaporização	liquefação
(B)	físicos	fusão	evaporação	condensação
(C)	físicos	fusão	evaporação	sublimação
(D)	químicos	fusão	evaporação	condensação
(E)	químicos	solidificação	vaporização	liquefação

Questão 12

Dentre os mais variados itens e equipamentos que colaboram de maneira fundamental para a rotina de laboratórios, atualmente, estão as vidrarias de laboratório graduadas e volumétricas. Afinal, esses itens proporcionam a exatidão e resistência que são características indispensáveis na rotina desses locais voltados para a pesquisa e o experimento.

Observe a imagem que apresenta algumas vidrarias usadas em laboratório de química.



Assinale a alternativa que apresenta vidrarias volumétricas de precisão e exatidão.

- (A) pipeta volumétrica, balão volumétrico e bureta.
- (B) pipeta graduada, balão volumétrico e bureta.
- (C) balão volumétrico, proveta e bureta.
- (D) pipeta volumétrica, pipeta graduada e bureta.
- (E) pipeta volumétrica, balão volumétrico e proveta.

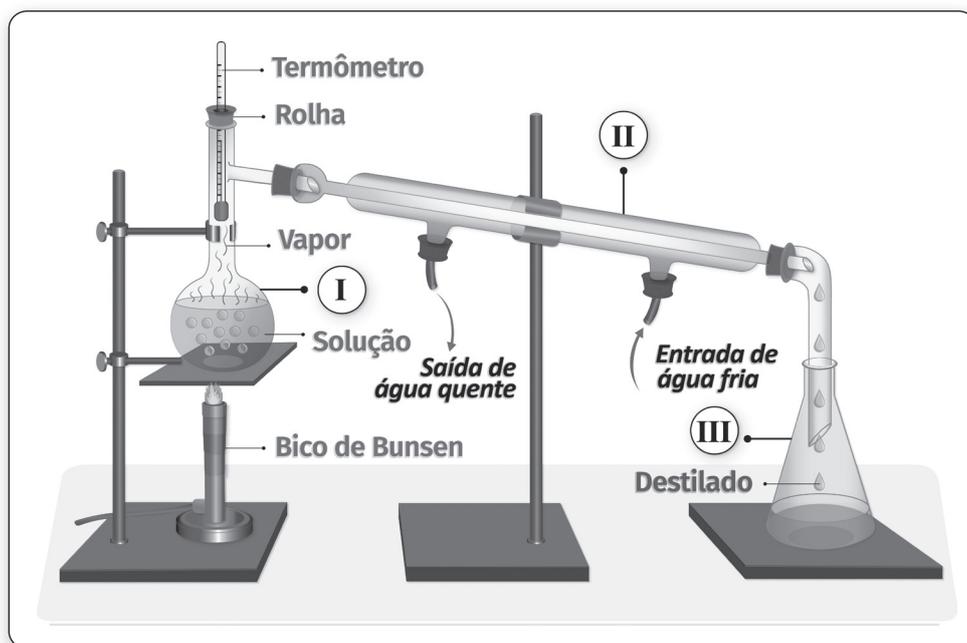
Leia o texto para responder as questões de números 13 e 14.

O professor de Química, que está trabalhando processos utilizados em separação de misturas, solicita ao técnico para preparar uma aparelhagem em cada bancada, para que os estudantes realizem a separação da mistura de água e NaCl , que deve estar em um béquer.

O técnico, além de preparar a aparelhagem, prepara uma apresentação para o professor explicar o procedimento.

Nessa apresentação, ele coloca a imagem da aparelhagem, omitindo o nome de alguns itens, para que os alunos os identificassem.

Observe a imagem que está na apresentação.



Questão 13

As vidrarias omitidas devem ser identificadas, corretamente, como

	I	II	III
(A)	balão de vidro	condensador	béquer
(B)	kitassato	vaporizador	kitassato
(C)	condensador	vaporizador	kitassato
(D)	kitassato	condensador	erlenmeyer
(E)	balão de vidro	condensador	erlenmeyer

Questão 14

Sobre o procedimento, é correto afirmar que

- (A) o destilado contém apenas o sal NaCl.
- (B) a solução salina vaporiza e irá compor o destilado.
- (C) temos a vaporização da água que irá compor o destilado.
- (D) temos a entrada e saída de água para manter o sistema aquecido.
- (E) a água que entra na aparelhagem dissolve o sal que é eliminado na saída de água.

Leia o texto para responder às questões de números 15 e 16.

O técnico de um laboratório identifica que um frasco contendo solução de HCl não apresenta a concentração em seu rótulo. Para determinar essa concentração, usa uma alíquota de 10 mL dessa solução em uma titulometria ácido-base.

Questão 15

Sabendo-se que foram gastos 15 mL de solução NaOH, 0,10 mol/L, a concentração em mol/L que deverá ser registrada no rótulo é

- (A) 0,10.
- (B) 0,15.
- (C) 0,20.
- (D) 0,25.
- (E) 0,30.

Questão 16

O indicador utilizado para o procedimento foi a fenolftaleína, que teve a variação de cor de

- (A) rosa para incolor.
- (B) amarelo para vermelho.
- (C) azul para amarelo.
- (D) incolor para rosa.
- (E) vermelho para amarelo.

Questão 17

Bêqueres são vidrarias usadas para

- (A) medir volumes de soluções com precisão.
- (B) medir e transferir volumes de líquidos sem precisão.
- (C) armazenar substâncias sólidas no laboratório.
- (D) realizar reações que necessitam de medição volumétrica precisa.
- (E) procedimentos como titulometria.

Questão 18

Deve-se guardar no laboratório somente quantidades mínimas de produtos químicos. Em se tratando de reagentes líquidos, manter 1 ou 2 litros no máximo. Para sais não perigosos 1 Kg e para sais reativos ou tóxicos limitar-se a alguns gramas.

Quantidades maiores devem ser estocadas apropriadamente no almoxarifado. Outro ponto importante a ressaltar é a existência de incompatibilidade entre alguns produtos químicos. Portanto, ao armazenar tais produtos, limitar-se a alguns gramas. O almoxarifado deve ser construído com, pelo menos, uma de suas paredes voltadas para o exterior, possuir janelas na parede voltada para o exterior, além de porta para o acesso do Corpo de Bombeiros se houver necessidade.

Deve possuir saída de emergência bem localizada e sinalizada. Deve possuir um sistema de exaustão, ao nível do teto para retirada de vapores leves e ao nível do solo para retirada dos vapores mais pesados.

Refrigeração ambiental, caso a temperatura ambiente ultrapasse a 38 °C. Iluminação feita com lâmpadas à prova de explosão.

Presença de extintores de incêndio com borrifadores e vasos de areia. Prateleiras espaçadas, com trave no limite frontal para evitar a queda dos frascos.

<<https://tinyurl.com/mrye7r38>> Acesso em: 10.04.2022. Adaptado.

Sobre o texto, é correto afirmar que

- (A) sais reativos não devem ser armazenados no laboratório.
- (B) produtos incompatíveis podem ser armazenados próximos, mas em frascos separados.
- (C) o almoxarifado deve possuir janelas na parede voltada para o exterior, o que facilita a ventilação.
- (D) reagentes líquidos podem ser armazenados somente no almoxarifado.
- (E) o almoxarifado não necessita de sistema de exaustão, pois os produtos só serão manuseados na capela do laboratório.

Leia o texto para responder às questões de números 19 e 20.

Grupos de Risco dos Gases

Os gases são classificados em grupos, numerados de I a VI:

Grupo I:	Não inflamáveis, não corrosivos e de baixa periculosidade.
Grupo II:	Inflamáveis não-corrosivos e de baixa toxidez.
Grupo III:	Inflamáveis, corrosivos e tóxicos.
Grupo IV:	Tóxicos e/ou corrosivos e não inflamáveis.
Grupo V:	Espontaneamente inflamável.
Grupo VI:	Muito venenosos.

Questão 19

São considerados gases inflamáveis

- (A) acetileno, hidrogênio, metano e propano.
- (B) gás natural, gás carbônico, butano e neônio.
- (C) butano, metano, hélio e gás carbônico.
- (D) cloro, dióxido de enxofre, cloreto de hidrogênio.
- (E) acetileno, propano, cloro e cloreto de hidrogênio.

Questão 20

São considerados tóxicos e/ou corrosivos e não inflamáveis.

- (A) hidrogênio, metano e propano.
- (B) gás natural, gás carbônico e butano.
- (C) amônia, cloro e cloreto de hidrogênio.
- (D) cloro, metano, cloreto de hidrogênio.
- (E) acetileno, propano e cloro.

Questão 21

O funil de bromo ou de separação é usado para separar misturas heterogêneas de líquidos ___ I ___ por meio da ___ II ___. Ao deixar a mistura em repouso, os líquidos, que possuem ___ III ___ diferentes, são separados pelo escoamento do líquido ___ IV ___ ao abrir a torneira na extremidade da vidraria.

Assinale a alternativa que completa, corretamente o texto.

	I	II	III	IV
(A)	miscíveis	decantação	densidades	mais denso
(B)	miscíveis	destilação	ponto de ebulição	menos volátil
(C)	imiscíveis	destilação	ponto de ebulição	mais volátil
(D)	imiscíveis	decantação	densidades	menos denso
(E)	imiscíveis	decantação	densidades	mais denso

Leia o texto para responder as questões 22 e 23.

Do que são feitas as vidrarias?

O vidro é um material inorgânico, composto por uma mistura de matérias-primas, em sua maioria óxidos fundidos em elevadas temperaturas.

O aquecimento permite que os componentes sejam moldados até que a vidraria seja formada e, após resfriada, tornar-se um material rígido e versátil.

Os óxidos de metais utilizados são: óxido de silício, óxido de boro, óxido de sódio e óxido de alumínio. Essa mistura, principalmente dos óxidos de boro e silicato, favorecem a resistência do vidro para que não ocorra dilatação.

Algumas vidrarias depois de prontas não podem ser aquecidas, pois possuem baixa resistência mecânica e química. É o caso dos materiais fabricados com vidro comum.

Vidros de borossilicato, ou Pirex, são os mais utilizados em laboratório, por possuírem baixo coeficiente de dilatação.

Vidrarias que necessitam suportar elevadas temperaturas são fabricadas em vidro temperado. Já o quartzo fundido não sofre interferência química das substâncias e também resiste a elevadas temperaturas.

<<https://tinyurl.com/56ywt6xk>> Acesso em 13.04.2022. Adaptado.

Questão 22

Sobre vidrarias é correto afirmar que

- (A) podem ser aquecidas pois possuem alta resistência mecânica e química.
- (B) resistem a altas temperaturas quando confeccionadas com vidro temperado
- (C) sua resistência se deve, principalmente, ao óxido de silício e de alumínio.
- (D) o material orgânico usado lhes confere resistência e versatilidade.
- (E) Pirex são confeccionados com aluminossilicatos.

Questão 23

Assinale a alternativa que apresenta a fórmula correta para óxidos mencionados no texto.

- (A)

Na_2O_2	AlO_3
-------------------------	----------------
- (B)

Na_2O	AlO
-----------------------	--------------
- (C)

Na_2O	Al_2O_3
-----------------------	-------------------------
- (D)

NaO_2	Al_2O
----------------	-----------------------
- (E)

Na_2O	Al_2O_3
-----------------------	-------------------------

Questão 24

Um técnico prepara uma aula sobre tratamento de água. Para isso irá preparar experimentos que representem cada etapa do processo.

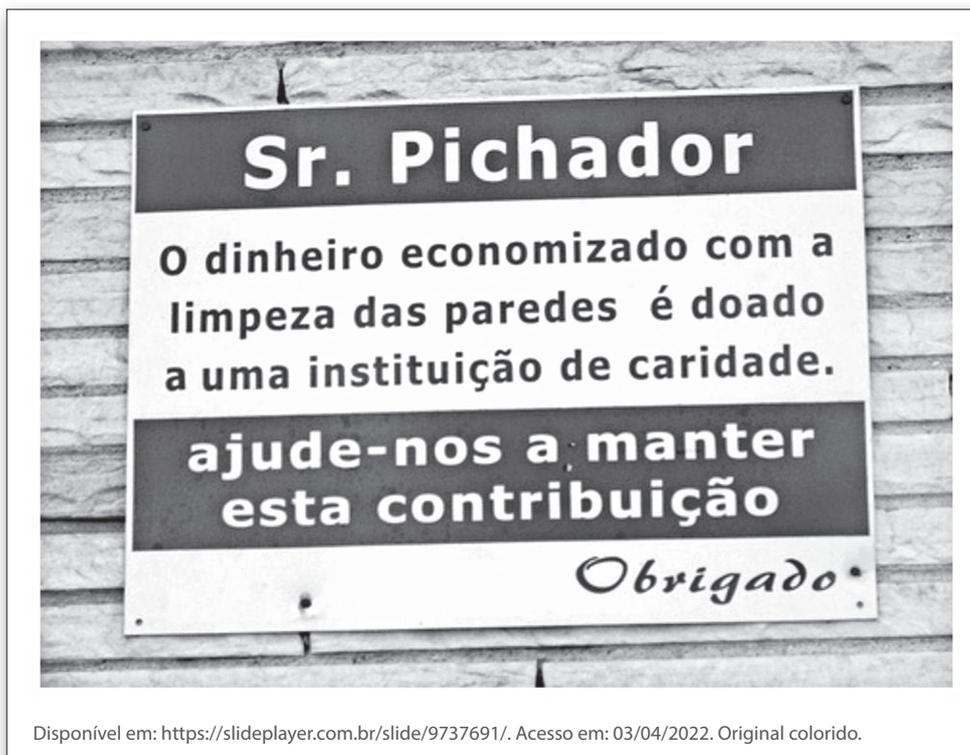
Uma das etapas consiste na adição de substâncias coagulantes, como o sulfato de alumínio ($Al_2(SO_4)_3$), adicionado à água juntamente com óxido de cálcio (CaO). A reação entre essas duas substâncias origina o hidróxido de alumínio ($Al(OH)_3$).

Nessa etapa, as partículas pequenas em suspensão na água se agregam e unem-se ao hidróxido de alumínio.

Essa etapa é denominada de

- (A) decantação.
- (B) floculação.
- (C) cloração.
- (D) filtração.
- (E) fluoretação.

Leia com atenção o conteúdo da placa abaixo para responder à questão 25.



Questão 25

A mensagem contida na placa inicia-se com a seguinte expressão: “Sr. Pichador”. Sobre essa particularidade, podemos afirmar que:

- (A) quem escreveu a placa utilizou-se do vocativo, um recurso linguístico cuja função é atrair a atenção do interlocutor.
- (B) quem escreveu a placa, ao usar o vocativo, se dirigiu apenas a um pichador específico.
- (C) quem escreveu a placa pode ser considerado o receptor da mensagem, já o “Sr. Pichador” seria o emissor.
- (D) quem escreveu a placa considera o pichador uma pessoa de idade, pois se dirigiu a ele como “senhor”.
- (E) quem escreveu a placa mostra-se muito cansado da recorrência das pichações, por isso resolveu redigi-la.

Leia o trecho a seguir para responder à questão 26.

“No último carnaval, no mesmo dia, meu colega bateu a moto na zona sul e o seu irmão mais novo foi atropelado na zona norte. Por quê? Porque **ele** não foi nem um pouco prudente.”

A palavra “ele”, destacada no trecho acima, foi responsável por produzir um problema de sentido na frase, pois não fica claro se o redator está se referindo a “meu colega” ou “seu irmão mais novo”. Trata-se de uma ocorrência de _____ I _____, uma palavra utilizada para designar os equívocos de sentido advindos de construções _____ II _____ de frases ou do uso de termos impróprios.

Questão 26

As palavras que completam correta e respectivamente a passagem acima são:

	I.	II.
(A)	ironia	defeituosas
(B)	ironia	problemáticas
(C)	ambiguidade	defeituosas
(D)	ambiguidade	corriqueiras
(E)	polissemia	corriqueiras

Leia a seguinte manchete publicada em um jornal de um bairro da cidade de São Paulo para responder à questão 27.

“Mick Jagger se apresentará no Brasil no próximo sábado. O vocalista do The Rolling Stones está bastante entusiasmado com o show.”

(Jornal do Bairro, 03/04/2022)

Questão 27

Sobre a passagem acima, escolha a alternativa correta:

- (A) O uso da passagem “O vocalista do The Rolling Stones”, na segunda oração, foi indevido, pois todos sabem quem é Mick Jagger.
- (B) Se considerarmos o contexto em que a passagem foi escrita, a expressão “no próximo sábado” está mal utilizada, pois não se sabe exatamente quando ocorrerá o show anunciado.
- (C) Trata-se de uma passagem com predominância da função emotiva da linguagem, pois o foco está integralmente em Mick Jagger, o emissor da mensagem.
- (D) O nome próprio Mick Jagger foi referenciado na segunda oração como “O vocalista do The Rolling Stones” como uma forma de evitar a repetição do nome próprio e também informar ao leitor quem é Mick Jagger.
- (E) A função da linguagem predominante na passagem é a fática, pois a intenção do jornal é chamar a atenção para o receptor da mensagem, ou seja, os leitores do bairro.

Questão 28

Nos documentos, além do conhecimento do autor também é importante as informações externas utilizadas, tais como: artigos, publicações, estudos de caso etc. Torna-se importante que as fontes confiáveis sejam apresentadas de forma padronizada, o que conhecemos como referências, que justificam a origem do texto e as relações de ética. Dessa forma, no Microsoft Word (Office 365), os passos para inserir uma referência são determinados pela sequência.

- (A) Inserir → Comentário
- (B) Referências → Adicionar Texto → Nível 1
- (C) Correspondências → Inserir Campo de Mesclagem
- (D) Revisão → Controle → Painel de Revisão
- (E) Referências → Inserir Citação → Adicionar Nova Fonte

Questão 29

No Microsoft Excel (Office 365), temos várias funções e uma delas é a função SE() que permite que se façam comparações lógicas entre valores, dessa forma, uma instrução SE() pode ter dois resultados. O primeiro resultado é se a comparação for verdadeira, o segundo se a comparação for falsa. No cenário em que uma instituição de ensino público superior o critério de aprovação é dado pela tabela.

Nota de 0,00 até 2,5	Reprovado
Nota maior que 2,5 e menor que 5,0	Exame
Nota igual e superior a 5,0	Aprovado

Qual a estrutura da fórmula SE() se enquadra para fornecer os resultados corretamente para "Reprovado", "Exame" e "Aprovado", considerando que a nota final do aluno está na célula B2?

- (A) SE(B2<=2,5;"Reprovado", SE(B2<5;"Exame","Aprovado"))
- (B) SE(B2<=2,5;"Reprovado"; SE(B2<=5;"Exame";"Aprovado"))
- (C) SE(B2<=2,5;"Reprovado"; SE(B2<5;"Exame";"Aprovado"))
- (D) SE(B2<=2,5;"Reprovado"; SE(B2<5;"Exame"; SE(B2<5;"Aprovado")))
- (E) SE(B2<=2,5;"Reprovado", SE(B2<5;"Exame", SE(B2>5;"Aprovado")))

Questão 30

O armazenamento em nuvem consiste em armazenar um ou vários arquivos em uma unidade física, outro HD (Hard Disk), fora da máquina em uso por meio da internet. Esse tipo de armazenamento pode ser representado pelos sistemas de armazenamentos:

I.	FTP (File Transfer Protocol)	SSDs (Solid State Drives)	iCloud (Apple)
II.	Google Drive (Google)	SSDs (Solid State Drives)	iCloud (Apple)
III.	Google Drive (Google)	iCloud (Apple)	One Drive (Microsoft)

É correto afirmar que:

- (A) as alternativas I, II e III estão corretas.
- (B) somente a alternativa I está correta.
- (C) somente a alternativa II está correta.
- (D) somente a alternativa III está correta.
- (E) somente as alternativas I e II estão corretas.

FOLHA DE RESPOSTAS INTERMEDIÁRIAS

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

CADASTRO DE RESERVA PARA ACESSO ÀS VAGAS REMANESCENTES DO 2º MÓDULO

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		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**.

Etec

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

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,
NEM RASURE
ESTA FOLHA.

