



CONCURSO PÚBLICO PARA TÉCNICO ADMINISTRATIVO EM EDUCAÇÃO - TAE

CARGO DE NÍVEL MÉDIO TÉCNICO TÉCNICO DE LABORATÓRIO - QUÍMICA

INSTRUÇÕES GERAIS

1. As orientações apresentadas neste caderno de provas e demais instruções feitas pelos organizadores são complementares ao Edital IFBA 003/2022 – Concurso Público Técnicos Administrativos em Educação - TAE.
 2. As Provas Objetiva e Dissertativa terão, no máximo, **4 (quatro) horas de duração**, incluído o tempo destinado à transcrição nas Folhas de Respostas, únicos documentos válidos para correções, que não serão substituídos devido a quaisquer erros ou danos causados pelo candidato.
 3. A saída da sala de provas pelo candidato só será permitida após o período de sigilo, que é de 1 (uma) hora, contados a partir do efetivo início das provas.
 4. Após entregar a prova, o candidato deverá se retirar imediatamente do local, não sendo autorizado nem mesmo a utilização de banheiro e bebedouro.
 5. Os 3 (três) últimos candidatos de cada sala somente poderão entregar as provas e retirar-se do local, simultaneamente, após assinatura do relatório de aplicação de provas.
 6. Confira seus dados pessoais na Folha de Respostas da Prova Objetiva, em especial seu nome e o número do documento de identificação, cadastrado no ato de inscrição.
 7. A Folha de Respostas da Prova Dissertativa está codificada eletronicamente. Confira se o código é correspondente ao que está expresso na Folha de Respostas da Prova Objetiva.
 8. Marque as Folhas de Respostas somente com caneta esferográfica de tinta azul ou preta, sob pena de impossibilidade de correção, processamento de resultado, atribuição de pontos ou anulação.
 9. Entregue ao aplicador as suas Folhas de Respostas, imprescindivelmente, ao término de realização.
 10. Este caderno contém:
 - A) **50 QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA, DA PROVA OBJETIVA**, assim distribuídas:
 - Língua Portuguesa: 10 questões (numeradas de 01 a 10);
 - Legislação e Ética na Administração Pública: 10 questões (numeradas de 11 a 20);
 - Noções Básicas de Informática: 10 questões (numeradas de 21 a 30);
 - Conhecimentos Específicos: 20 questões (numeradas de 31 a 50).
- Cada questão apresenta **5 alternativas, de (a) a (e)**. Faça uma leitura atenta e responda a cada uma das questões.
- B) ORIENTAÇÕES PARA A PROVA ESCRITA DISSERTATIVA:**
- O candidato deverá produzir uma Redação, de acordo com o enunciado expresso na Folha de Respostas e as instruções deste caderno, e em uma extensão máxima de 30 (trinta) linhas para o texto, que deve ser escrito em língua portuguesa. O candidato receberá somente 01 (uma) folha para uso como rascunho.
- O candidato não será avaliado por qualquer fragmento de texto que for escrito fora da Folha de Respostas da Prova Dissertativa ou que ultrapassar a extensão máxima permitida, salvo casos alheios, analisados e autorizados pela Coordenação do Concurso.
- O candidato receberá nota zero ou será eliminado nos casos em que a Folha de Respostas da Prova Dissertativa:
- estiver sem texto (em branco);
 - for escrita a lápis (em parte ou em sua totalidade), de forma ilegível e/ou incompreensível;
 - contiver qualquer tipo de termo, marca e/ou sinal que identifique ou pressuponha identificação ou alguma forma de comunicação; ou
 - quando não for devolvida, juntamente com as folhas para rascunho.
11. Confira o seu caderno de provas e solicite ao aplicador as providências cabíveis, impreterivelmente, durante os primeiros **10 (dez) minutos do início da prova**, caso o caderno esteja:
 - divergente do cargo/da área/da função de sua inscrição; e/ou
 - incompleto em relação à distribuição de questões e composição de provas; e/ou
 - com algum defeito que impossibilite a conclusão das provas.
 12. Não destaque nenhuma folha deste caderno; não utilize a contracapa ou as margens como espaço para escrita. A folha de rascunho é de preenchimento facultativo e deverá ser entregue, imprescindivelmente, junto às Folhas de Respostas (provas objetiva e dissertativa).
 13. O candidato só poderá levar o Caderno de Provas, após o período de sigilo. Boa Prova!

ATENÇÃO: FOLHA DE RESPOSTAS SEM ASSINATURA NÃO TEM VALIDADE

A folha de respostas não deve ser dobrada, amassada ou rasurada

Nome do candidato

Por favor, abra somente quando autorizado.



O GABARITO E O CADERNO DE PROVAS SERÃO DIVULGADOS NO ENDEREÇO ELETRÔNICO:

concurso.fundacaocefetminas.org.br

PORTUGUÊS

AS QUESTÕES DE 01 A 10 SE REFEREM AO TEXTO SEGUINTE.

Dona Colô

Manuela Cantuária*

Tamanho o desespero da neta quando encontra a avó, no auge de seus 82 anos, no alto de uma escada, buscando uma caixa no armário. As duas haviam acabado de chegar de uma consulta médica com uma bomba-relógio dentro de um envelope. O diagnóstico de Alzheimer de Colotildes de Jesus.

A neta oferece ajuda, mas a avó insiste que ainda sabe se virar sozinha. Abre a caixa com um vestido de noiva embolorado. Sob o olhar desconfiado da jovem de 20 e poucos anos, rasga o vestido num rompante. Meu casamento foi o dia mais feliz da minha vida, diz Dona Colô.

Dona Colô gostava de costurar. Costurou seu vestido de noiva por meses. E agora o transformava em retalhos para fazer uma colcha. Uma colcha de memórias que ela decidiu costurar para não esquecer de si mesma.

O segundo dia mais feliz da vida de Colotildes foi quando enterrou seu marido. Ele morreu rápido. E se viu, finalmente, livre. Usou sua toalha de mesa favorita para receber seus familiares, com uma estampa de passarinhos. Mais um retalho, enquadrando a mancha de vinho deixada por sua cunhada, que, segundo ela, também era um pudim de cachaça, mas boa gente.

Os primeiros desenhos da neta também viraram retalhos alegres. Ela, apesar de jovem, já despontava como artista plástica, o que era um grande motivo de orgulho para sua avó, dona de casa.

A cortina do quarto agora tinha um buraco em forma de retalho. O vestido do batizado de um bebê despeçado sobre a mesa. Fantasias de Carnaval, panos de prato com os dias da semana bordados, a bandeira do Bangu Atlético Clube.

A neta desabotoa sua camisa xadrez preferida para que sua avó meta-lhe a tesoura. O som da máquina de costura se tornou a sua música favorita. A trilha sonora de uma vida inteira.

O tempo era marcado pela mesma pergunta: você viu minha agulha? A neta escutava pensativa. E, pacien-

temente, ajudava Colotildes a recuperar o inquieto fio da meada. Até que veio a noite escura, e ela pode cobrir sua avó de memórias.

* Roteirista e escritora, faz parte da equipe do canal Porta dos Fundos. **Folha de São Paulo**, 16 maio 2022. Adaptado.

QUESTÃO 01

Acerca dos elementos estruturais do texto de Manuela Cantuária e suas estratégias de produção, é correto afirmar que

- a) emprega recursos sonoros, métrica e ritmo que enriquecem a coerência temática por meio da linguagem poética.
- b) possui características do gênero carta pessoal, pois veicula uma narrativa alegórica que transmite uma mensagem indireta.
- c) apresenta um narrador em terceira pessoa que faz um relato desenvolvido em torno de acontecimentos cotidianos factíveis.
- d) segue a estrutura clássica dos textos prescritivos: um título, um subtítulo, o conteúdo da informação e um desfecho inesperado.
- e) envolve um discurso cujo ponto de vista se realiza por meio de argumentos de autoridade falaciosos para conquistar a adesão do leitor.

QUESTÃO 02

Avalie o que se afirma sobre o texto.

I – A frase final “Até que veio a noite escura, e ela pode cobrir sua avó de memórias.” deixa entrever o falecimento da avó.

II – O problema de saúde de Colotildes, diagnosticado após a consulta médica, não é corroborado em nenhum momento do relato.

III – O relacionamento entre avó e neta é rodeado de afeto, embora em alguns momentos haja conflitos geracionais inconciliáveis.

IV – A alusão à cunhada como “pudim de cachaça” remete à ideia de que ela, tal como o marido de Dona Colô, era portadora de um vício.

Está correto **apenas** o que se afirma em

- a) I e III.
- b) I e IV.
- c) II e IV.
- d) I, II e III.
- e) II, III e IV.

QUESTÃO 03

Na frase “Sob o olhar desconfiado da jovem de 20 e poucos anos, rasga o vestido num **rompante**.”, o termo em destaque, sem prejuízo para o sentido, pode ser substituído por

- a) ímpeto.
- b) impasse.
- c) impacto.
- d) improviso.
- e) impropério.

QUESTÃO 04

Conotação é o emprego de uma palavra tomada em um sentido figurado, que depende do contexto.

É correto afirmar que há linguagem conotativa (figurada) em todos os fragmentos a seguir, **EXCETO** em

- a) “Meu casamento foi o dia mais feliz da minha vida”.
- b) “E, pacientemente, ajudava Colotildes a recuperar o inquieto fio da meada”.
- c) “Dona Colô gostava de costurar. Costurou seu vestido de noiva por meses”.
- d) “Uma colcha de memórias que ela decidiu costurar para não esquecer de si mesma”.
- e) “As duas haviam acabado de chegar de uma consulta médica com uma bomba-relógio dentro de um envelope”.

QUESTÃO 05

Os textos a seguir tratam da coerência, da coesão e dos sinais de pontuação como fatores de coesão.

TEXTO I

“Os primeiros desenhos da neta também viraram retalhos. Ela, apesar de jovem, já despontava como artista plástica, o que era um grande motivo de orgulho para sua avó, dona de casa.”

TEXTO II



Disponível em: <<http://peteconomyaufpe.blogspot.com/2009/09/voce-tem-um-padrao-de-vida-melhor-que-o.html>>.

Informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma sobre eles.

() A reescrita da primeira frase do Texto I para “Os primeiros desenhos da neta também se transformaram em retalhos.”, com base nas informações textuais, está de acordo com a norma-padrão da língua portuguesa.

() A próclise é de rigor em “... que me deixa beeeem loouca?” (Texto II) e se justifica pois, de acordo com as regras de colocação pronominal, antes do verbo, na oração, há uma palavra que atrai o pronome átono.

() A vírgula em “Ela, apesar de jovem, já despontava como artista plástica...” (Texto I) foi usada em desacordo, pois, segundo a norma culta, não se separa o sujeito do verbo da oração com esse sinal de pontuação.

De acordo com as afirmações, a sequência correta é

- a) V, F, F.
- b) F, F, V.
- c) V, F, V.
- d) F, V, F.
- e) V, V, F.

QUESTÃO 06

“Segundo o teórico russo Mikhail Bakhtin, nenhum discurso é original. Toda palavra é uma resposta à palavra do outro, todo discurso reflete e refrata outros discursos. É nesse terreno que se situa o caráter dialógico da linguagem e suas múltiplas possibilidades de criação.”

CEREJA, William Roberto; MAGALHÃES, Thereza A. Cochar; Cleto, Ciley. **Interpretação de textos**: construindo competências e habilidades em leitura. 3 ed. São Paulo: Atual, 2016, p. 20.

A esse respeito, preencha corretamente as lacunas do texto a seguir considerando um dos elementos da textualidade.

No trecho “Fantasias de Carnaval, panos de prato com os dias da semana bordados, a bandeira do Bangu Atlético Clube.” há menção a uma festa popular e a uma agremiação esportiva. Esse procedimento é conhecido como _____ e se realiza, na frase, por meio da _____, ou seja, de uma referência _____ que remete à situação retratada.

A sequência que preenche corretamente as lacunas é

- a) intertextualidade / alusão / explícita
- b) intertextualidade / paródia / explícita
- c) interdiscursividade / citação / implícita
- d) intertextualidade / hipertexto / implícita
- e) interdiscursividade / paráfrase / implícita

QUESTÃO 07

Segundo Cegalla (2010, p. 129), “As palavras da mesma classe têm características comuns e, quando ordenadas em frases cabe, a cada uma, determinada função sintática”.

TEXTO I

“A neta escutava pensativa.”

TEXTO II



Disponível em: <<https://portalamigodoidoso.com.br/tirinha-estatuto-do-idoso-portal-amigo-do-idoso/>>.

Considerando-se o que afirma o gramático e após a leitura dos dois textos, preencha as lacunas.

Os substantivos “neta” (Texto I) e _____ (Texto II, 1º balão) designam seres, admitem flexões de _____ e de _____ e funcionam como _____ da oração.

A sequência que preenche corretamente as lacunas do texto é

- a) "direito" / grau / número / núcleo do sujeito
- b) "idoso" / gênero / número / núcleo do sujeito
- c) "estatuto" / gênero / número / sujeito
- d) "lazer" / gênero / grau / objeto direto
- e) "atividades" / número / grau / sujeito

QUESTÃO 08

Na frase “Ele morreu rápido.”, o termo em destaque exerce ao mesmo tempo dupla função sintática: adjunto adverbial de modo e

- a) aposto.
- b) objeto direto.
- c) adjunto adnominal.
- d) predicativo do sujeito.
- e) complemento nominal.

QUESTÃO 09

Conforme Cereja e Cochar (2013, p. 31), “Os registros são variações que ocorrem de acordo com o grau de formalismo existente na situação”.

A frase transcrita do texto em que se observa o registro informal da linguagem é

- a) “O vestido do batizado de um bebê despedaçado sobre a mesa”.
- b) “O som da máquina de costura se tornou a sua música favorita”.
- c) “A cortina do quarto agora tinha um buraco em forma de retalho”.
- d) “O tempo era marcado pela mesma pergunta: você viu minha agulha?”
- e) “A neta oferece ajuda, mas a avó insiste que ainda sabe se virar sozinha”.

QUESTÃO 10

Com base nos dois textos a seguir, avalie o que se informa acerca dos aspectos fonético, ortográfico e do emprego da crase.

TEXTO I

“A neta desabotoa sua camisa xadrez preferida para que sua avó meta-lhe a tesoura. O som da máquina de costura se tornou a sua música favorita. A trilha sonora de uma vida inteira.”

TEXTO II



Disponível em: <<https://br.pinterest.com/pin/616008055250782947/>>.

I – No Texto II, os termos “violência” e “silêncio” estão acentuados obedecendo à mesma regra que determina a acentuação da palavra “avó” (Texto I).

II – Em “O som da máquina de costura se tornou a sua música favorita.” (Texto I), existe um erro de revisão, porque a crase é obrigatória antes de pronome possessivo.

III – Nos pares de palavras: “desabotoa”/“desabotua” há palavras parônimas, pois apesar de apresentarem semelhanças na grafia e na pronúncia, têm significados diferentes.

IV – No Texto II, “é” representa um monossílabo tônico, “seu” é monossílabo átono, “pior” é uma palavra oxítona, além de existirem vocábulos paroxítonos terminados em ditongo.

Está correto **apenas** o que se afirma em

- a) II.
- b) IV.
- c) III.
- d) I e II.
- e) I, III e IV.

LEGISLAÇÃO E ÉTICA NA ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

QUESTÃO 11

Segundo a Constituição da República de 1988, são Poderes da União, independentes e harmônicos entre si,

- a) Ministério Público, Executivo e Supremo Tribunal Federal.
- b) Legislativo, Ministério Público e Judiciário.
- c) Moderador, Executivo e Judiciário.
- d) Legislativo, Executivo e Judiciário.
- e) Legislativo, Executivo e Supremo Tribunal Federal.

QUESTÃO 12

Sobre a Administração Pública, conforme a Constituição da República de 1988, é correto afirmar que

- a) o prazo de validade dos concursos públicos será indeterminado.
- b) é proibido ao servidor público civil o direito à livre associação sindical.
- c) a lei reservará percentual dos cargos e empregos públicos para as pessoas portadoras de deficiência e definirá os critérios de sua admissão.
- d) é vedado o direito de greve no âmbito da administração pública direta e indireta.
- e) na área da educação, em regra, a investidura em cargo ou emprego público será realizada sem a aprovação prévia em concurso público de provas ou de provas e títulos.

QUESTÃO 13

Segundo as normas constitucionais sobre a Educação, o ensino será ministrado com base nos seguintes princípios, **EXCETO**:

- a) gestão democrática do ensino público, na forma da lei.
- b) igualdade de condições para o acesso e permanência na escola.
- c) cobrança de mensalidade do ensino público em estabelecimentos oficiais.
- d) liberdade de aprender, ensinar, pesquisar e divulgar o pensamento, a arte e o saber.
- e) valorização dos profissionais da educação escolar, garantidos, na forma da lei, planos de carreira, com ingresso exclusivamente por concurso público de provas e títulos aos das redes públicas.

QUESTÃO 14

Considerando-se os dispositivos da Lei nº 8.112/90, que dispõem sobre o regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, são requisitos básicos para investidura em cargo público, **EXCETO** o (a)

- a) nível de escolaridade exigido para o exercício do cargo.
- b) quitação com as obrigações militares e eleitorais.
- c) nacionalidade brasileira.
- d) gozo dos direitos políticos.
- e) idade mínima de dezesseis anos.

QUESTÃO 15

Segundo o regime disciplinar previsto na Lei nº 8.112/1990, que dispõe sobre o regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, qual é uma proibição ao servidor público?

- a) Valer-se do cargo para lograr proveito pessoal ou de outrem, em detrimento da dignidade da função pública.
- b) Atender com presteza às requisições para a defesa da Fazenda Pública.
- c) Cumprir as ordens superiores, exceto quando manifestamente ilegais.
- d) Representar contra ilegalidade, omissão ou abuso de poder.
- e) Guardar sigilo sobre assunto da repartição.

QUESTÃO 16

Sobre o Decreto nº 1.171, de 22 de junho de 1994, que aprova o Código de Ética Profissional do Servidor Público, analise as assertivas a seguir.

I - É dever fundamental do servidor jamais retardar qualquer prestação de contas, condição essencial da gestão dos bens, direitos e serviços da coletividade a seu cargo.

II - É dever fundamental do servidor ter consciência de que seu trabalho é regido por princípios éticos que se materializam na adequada prestação dos serviços públicos.

III - É dever fundamental do servidor ser, em função de seu espírito de solidariedade, conivente com erro ou infração a este Código de Ética ou ao Código de Ética de sua profissão.

Está correto **apenas** o que se afirma em

- a) I, II e III.
- b) I e II.
- c) I e III.
- d) II e III.
- e) II.

QUESTÃO 17

Segundo os exatos termos do Decreto nº 1.171/1994, que aprova o Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal, complete a afirmativa a seguir.

“A moralidade da Administração Pública não se limita à distinção entre o bem e o mal, devendo ser acrescida da ideia de que o fim é sempre

- a) o bem comum.”
- b) a defesa do Estado.”
- c) o cumprimento da lei.”
- d) a redução de despesas.”
- e) o interesse da Administração.”

QUESTÃO 18

A Lei nº 9.784/1999 regulamenta o processo administrativo no âmbito da Administração Pública Federal. Segundo essa Lei, são direitos do administrado, **EXCETO**

- a) ser tratado com respeito pelas autoridades e servidores.
- b) fazer-se assistir, obrigatoriamente, por advogado.

- c) ter ciência da tramitação dos processos administrativos em que tenha a condição de interessado.
- d) ter vista dos autos, obter cópias de documentos neles contidos e conhecer as decisões proferidas.
- e) formular alegações e apresentar documentos antes da decisão, os quais serão objeto de consideração pelo órgão competente.

QUESTÃO 19

Analise os conceitos a seguir, referentes à Lei nº 11.091/2005, que dispõe sobre a estruturação do Plano de Carreira dos Cargos Técnico-Administrativos em Educação, no âmbito das Instituições Federais de Ensino vinculadas ao Ministério da Educação:

I - Padrão de vencimento: posição do servidor na escala de vencimento da carreira em função do nível de capacitação, cargo e nível de classificação.

II - Usuários: pessoas ou coletividades internas ou externas à instituição federal de ensino que usufruem direta ou indiretamente dos serviços por ela prestados.

III - Plano de carreira: conjunto de princípios, diretrizes e normas que regulam o desenvolvimento profissional dos servidores titulares de cargos que integram determinada carreira, constituindo-se em instrumento de gestão do órgão ou entidade.

Está correto **apenas** o que se afirma em

- a) I, II e III.
- b) I e II.
- c) I e III.
- d) II e III.
- e) III.

QUESTÃO 20

Segundo a Lei Geral de Proteção de Dados Pessoais, Lei nº 13.709/2018, a pessoa natural a quem se referem os dados pessoais que são objeto de tratamento é denominada

- a) agente de tratamento.
- b) encarregado.
- c) controlador.
- d) operador.
- e) titular.

NOÇÕES BÁSICAS DE INFORMÁTICA

Para as questões 21 a 23, levando-se em conta a elaboração de planilhas eletrônicas no *LibreOffice 7.0*, considere a seguinte tabela:

	A	B	C	D
1	Data do Pedido	Estado	Categoria	Venda
2	21/9/2013	Bahia	Mobília	R\$ 12.000,00
3	29/8/2014	Minas Gerais	Material de Escritório	R\$ 3.000,00
4	15/9/2011	Rio de Janeiro	Mobília	R\$ 12.000,00
5	1/8/2014	Minas Gerais	Tecnologia	R\$ 8.000,00
6	4/6/2011	Rio de Janeiro	Tecnologia	R\$ 4.000,00
7	23/9/2014	Minas Gerais	Mobília	R\$ 6.000,00
8	14/11/2011	Bahia	Material de Escritório	R\$ 1.000,00
9	25/10/2012	Minas Gerais	Mobília	R\$ 1.000,00
10	17/5/2011	Minas Gerais	Tecnologia	R\$ 8.000,00
11	3/10/2011	Minas Gerais	Mobília	R\$ 15.000,00
12	8/12/2014	Minas Gerais	Tecnologia	R\$ 11.000,00
13	28/12/2011	Bahia	Tecnologia	R\$ 84.000,00
14	14/9/2012	Minas Gerais	Material de Escritório	R\$ 91.000,00
15	13/6/2012	Rio de Janeiro	Tecnologia	R\$ 8.000,00
16	23/9/2011	Rio de Janeiro	Mobília	R\$ 11.000,00
17	21/12/2011	Minas Gerais	Mobília	R\$ 62.000,00

QUESTÃO 21

A execução da fórmula **=MÍNIMO(A2:A17)** retornará

- a) 1
- b) 1000
- c) 3000
- d) 17/5/2011
- e) 21/9/2013

QUESTÃO 22

A execução da fórmula

=CONT.SES(B2:B17;"=Minas Gerais";C2:C17;"Material de Escritório") retornará

- a) 0
- b) 2
- c) 3
- d) 9
- e) 16

QUESTÃO 23

A execução da fórmula **=SOMASE(B2:B17;"=Bahia";D2:D17)** retornará

- a) 0
- b) 12000
- c) 13000
- d) 97000
- e) 337000

QUESTÃO 24

Em um sistema operacional, as pastas servem para armazenar/compartimentar arquivos ou programas. O Windows 10 disponibiliza pastas que são padrão em todas as instalações. Faça a associação de cada pasta padrão com sua função.

PASTAS

- 1 - Área de trabalho
- 2 - *Downloads*
- 3 - Documentos
- 4 - Este computador
- 5 - Pastas frequentes
- 6 - Arquivos recentes

FUNÇÕES

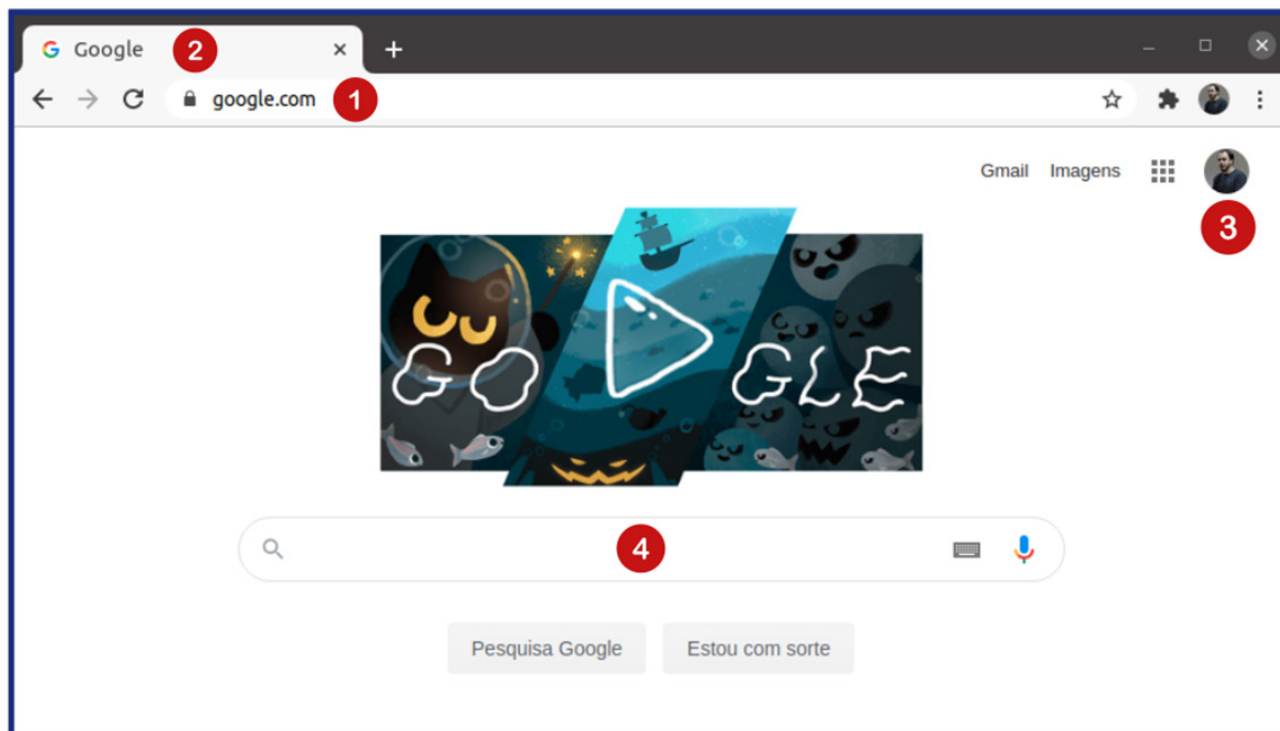
- () Possibilita acesso aos discos rígidos (unidades), partições, disco removível (CD/DVD), *pendrives* e outros.
- () Apresenta os atalhos dos últimos arquivos criados, editados ou baixados pelo usuário.
- () Pasta em que são salvos os arquivos e programas baixados da internet.
- () É comum salvar arquivos pessoais nesta pasta. Podem-se criar subpastas para dividir melhor os arquivos. Ela está vazia por padrão.
- () Pasta que contém os arquivos e atalhos da área de trabalho.
- () Espaço onde são mostradas as principais pastas e as mais acessadas.

A sequência correta dessa numeração é

- a) 4, 6, 2, 3, 1, 5.
- b) 1, 2, 3, 4, 5, 6.
- c) 6, 4, 5, 3, 2, 1.
- d) 4, 5, 2, 3, 1, 6.
- e) 4, 3, 2, 5, 6, 1.

QUESTÃO 25

Observe a imagem a seguir, do navegador *Google Chrome*, e associe corretamente as partes indicadas pelos numerais com as suas respectivas características/funções.



[Figura adaptada de JESUS, W. T. AZARA FILHO M. F. Informática Básica para estudos on-line. IFG. 2020.]

CARACTERÍSTICAS/FUNÇÕES

- () Espaço onde será digitado o termo que se queira buscar na internet.
- () Espaço onde deve ser digitado o endereço do *site*.
- () Indica o perfil do usuário autenticado no navegador.
- () As abas do navegador.

A sequência correta da associação é

- a) 1, 2, 3, 4.
- b) 4, 2, 1, 3.
- c) 4, 1, 3, 2.
- d) 4, 3, 2, 1.
- e) 2, 1, 4, 3.

QUESTÃO 26

O navegador *Google Chrome* apresenta, em alguns *sites*, um cadeado antes do endereço: *https*. Este cadeado indica que

- a) os arquivos dos quais o usuário fez *download* e seus favoritos são mantidos.
- b) as páginas visitadas não serão armazenadas no histórico do navegador, nos *cookies*, nem no histórico de pesquisa depois que todas as abas forem fechadas.
- c) não há nada de especial.
- d) o navegador está no modo de janela anônima.
- e) há certificados de segurança que garantem que os conteúdos digitados e trocados estão seguros.

QUESTÃO 27

É correto considerar como boas atitudes para reduzir os ataques na internet **EXCETO**:

- a) Sempre realizar o *login* no navegador quando acessar a internet e, ao final, fechar o navegador através do X no canto superior direito.
- b) Não utilizar como usuários e senhas sequências lógicas (ex.: abcd123, qwerty).
- c) Não utilizar como usuários e senhas palavras corretas de qualquer idioma (ex.: Pernambuco, *strawberry*).
- d) Não utilizar como usuários e senhas dados conhecidos (ex.: data de nascimento, nome da mãe ou placa do carro).
- e) Misturar letras maiúsculas, minúsculas, algarismos e caracteres especiais na construção de senhas.

QUESTÃO 28

Criminosos virtuais estão frequentemente criando códigos maliciosos (também conhecidos como *malwares*) a fim de obter êxito na invasão de um sistema operacional ou através de alguma vulnerabilidade encontrada nos *softwares* instalados.

Com base no tipos de *malwares* mais conhecidos, informe verdadeiro (V) ou falso (F) para as seguintes afirmações:

- () Um *backdoor* permite que um invasor retorne ao equipamento comprometido, por meio de inclusão de serviços modificados para este fim.
- () *Keylogger* é um tipo de *Ransomware* capaz de capturar e armazenar as teclas digitadas pelo usuário no teclado do equipamento.
- () Os *Worms* são programas que se propagam automaticamente na rede, explorando vulnerabilidades encontradas em programas instalados e enviando cópias de si mesmos, de equipamento para equipamento.
- () A atuação de um *Ransomware* consiste em criptografar os dados do equipamento tornando-os inacessíveis. Em seguida, é exigido ao usuário um pagamento como resgate para o restabelecimento do acesso aos dados.
- () O único propósito de um *Adware* é apresentar propagandas.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- a) V, F, F, V, V.
- b) V, F, V, V, V.
- c) V, F, V, F, V.
- d) F, V, V, V, F.
- e) V, V, V, F, F.

QUESTÃO 29

As teclas de atalho presentes no *LibreOffice* para abrir um documento e salvar o documento atual são, respectivamente,

- a) Ctrl + O e Alt + F4
- b) Alt + O e Ctrl + C
- c) Ctrl + O e Ctrl + S
- d) Ctrl + S e Alt + O
- e) Ctrl + A e Ctrl + B

QUESTÃO 30

Qual **NÃO** é considerado um serviço de armazenamento *on-line*?

- a) *Google Drive*.
- b) *OneDrive*.
- c) *iCloud Drive*.
- d) *DropBox*.
- e) *FreeFire*.

Tabela Periódica dos Elementos

		18															
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1,00	2 He 4,0	3 Li 6,94	4 Be 9,01	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,0	20 Ca 40,1	21 Sc 44,9	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 78,9	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,5	42 Mo 95,9	43 Tc 98,9	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9	46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,8	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3
55 Os 132,9	56 Ba 137,3	57 La 138,9	72 Hf 178,5	73 Ta 180,9	74 W 183,8	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,1	79 Au 197,0	80 Hg 200,6	81 Tl 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	84 Po 210,0	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	104 Rf (227)	105 Db (228)	106 Sg (229)	107 Bh (230)	108 Hs (231)	109 Mt (232)	110 Uun (233)	111 Uuu (234)	112 Uub (235)						

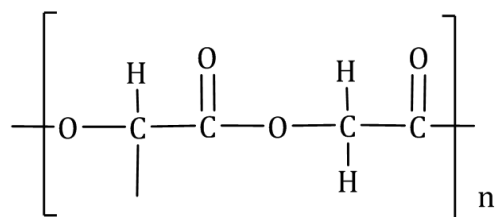
Número Atômico		Símbolo		Massa Atômica	
58	59	60	61	62	63
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu
140,1	140,9	144,2	(147)	150,4	152,0
Série dos Actinídeos					
90	91	92	93	94	95
Th	Pa	U	Np	Pu	Am
232,0	(231)	238,0	(237)	(242)	(243)

64	65	66	67	68	69	70	71
Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
157,3	159,0	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0
96	97	98	99	100	101	102	103
Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
(247)	(247)	(251)	(254)	(253)	(256)	(253)	(257)

() = Nº de massa do isótopo mais estável

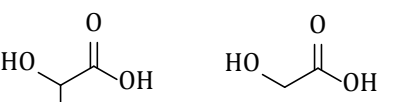
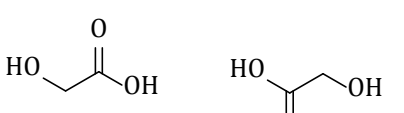
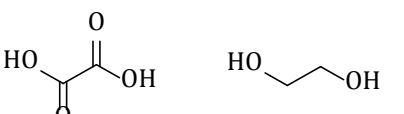
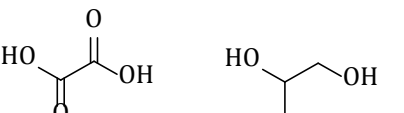
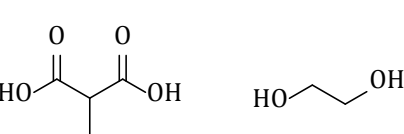
QUESTÃO 31

Os polímeros são macromoléculas que podem ser sintetizadas em laboratório por meio de reações de condensação. Observe a estrutura de um material polimérico sintético:



Polímero Sintético

Quais os monômeros empregados para a síntese do polímero?

- a) 
- b) 
- c) 
- d) 
- e) 

QUESTÃO 32

Com a pandemia e a adoção, mais severa, de desinfecção de verduras e legumes, a sociedade passou a utilizar a água sanitária como aliada contra o coronavírus. O componente ativo desse produto é o íon hipoclorito (ClO^-), responsável pela ação desinfetante e clareadora da água sanitária. Esse íon reage com o iodeto, e os dados de velocidade dessa reação em função da concentração das espécies foram coletados e apresentados na tabela a seguir.

Equação do experimento $\text{OCl}^- + \text{I}^- \rightarrow \text{OI}^- + \text{Cl}^-$			
Experimento	$[\text{OCl}^-]/$ (mol L^{-1})	$[\text{I}^-]/$ (mol L^{-1})	Velocidade Inicial/ ($\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1}$)
1	0,02	0,02	$1,2 \times 10^{-3}$
2	0,04	0,02	$2,4 \times 10^{-3}$
3	0,02	0,04	$2,4 \times 10^{-3}$
4	0,03	0,03	X

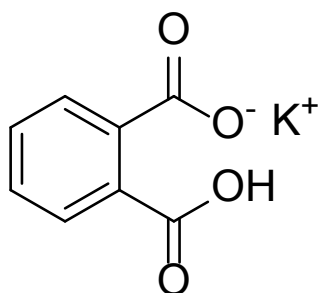
Qual deve ser o valor de X, em $\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1}$, para o experimento 4?

- a) $1,8 \times 10^{-3}$
 b) $2,0 \times 10^{-3}$
 c) $2,5 \times 10^{-3}$
 d) $2,7 \times 10^{-3}$
 e) $3,0 \times 10^{-3}$

QUESTÃO 33

Um técnico de laboratório preparou 100 mL de uma solução de hidróxido de sódio $0,100 \text{ mol L}^{-1}$ para ser utilizada em uma aula prática de quantificação de ácido acético em amostras de vinagre. Antes de utilizar essa solução, ela foi padronizada com hidrogenoftalato de potássio, cuja estrutura está representada a seguir, empregando-se uma massa de 0,204 g desse sal. Ao final do processo, o técnico verificou que a concentração real da solução corresponde a $0,112 \text{ mol L}^{-1}$.

Dado de massas (g mol^{-1}): K= 39, O= 16, C= 12, H=1



Estrutura do hidrogenoftalato de potássio

Qual volume aproximado da solução de NaOH, em mL, foi empregado na padronização da solução preparada?

- a) 36,0.
- b) 24,5.
- c) 18,0.
- d) 9,0.
- e) 4,5.

QUESTÃO 34

O conhecimento sobre as vidrarias é fundamental para o desenvolvimento de boas práticas de laboratório, já que esses utensílios possuem funções distintas e particulares que devem ser conhecidas. A pipeta volumétrica, uma vidraria muito empregada na rotina laboratorial, é um dispositivo usado para a transferência de volumes de um frasco para o outro.

Informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirmar sobre a pipeta volumétrica.

- O pequeno volume remanescente dentro da ponta de uma pipeta volumétrica deve ser aspirado ou enxaguado para dentro do frasco coletor.
- É utilizada para medir e transferir um determinado volume de um líquido ou solução; também é denominada pipeta de medição.
- A pipeta volumétrica, por ser uma vidraria de alta precisão, deve ser usada sem a necessidade de calibração.
- Permite a transferência de qualquer volume de líquidos, com maior precisão do que a da pipeta graduada.

De acordo com as afirmações, a sequência correta é

- a) F, V, F, F.
- b) F, V, F, V.
- c) F, F, V, V.
- d) V, F, V, F.
- e) V, V, F, V.

QUESTÃO 35

Um técnico de laboratório de química foi responsável por preparar 100 mL de uma solução $1,2 \text{ mol L}^{-1}$ de HCl ($MM= 36,5 \text{ g mol}^{-1}$), a partir da solução concentrada do frasco (37% m/m e densidade igual a $1,18 \text{ g mL}^{-1}$).

Qual volume, em mL, de HCl do frasco deve ser utilizado no preparo da solução descrita?

- a) 20.
- b) 18.
- c) 15.
- d) 10.
- e) 5.

QUESTÃO 36

Para identificação de grupos funcionais em moléculas orgânicas podem-se utilizar os testes qualitativos. Esses testes envolvem reações químicas que apresentam indícios visíveis de sua ocorrência, por exemplo, mudança de cor, desprendimento de gases, formação de precipitados, entre outros.

Associe o teste utilizado na identificação de compostos orgânicos ao grupo identificado em cada teste.

TESTES

- 1 - Tollens
- 2 - Lucas
- 3 - Jones
- 4 - Descoramento de uma solução de Br_2/CCl_4 5%
- 5 - Teste do cloreto férrico

GRUPOS IDENTIFICADOS

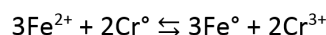
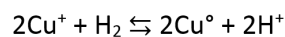
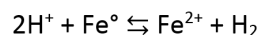
- () identifica hidroxila fenólica.
- () caracteriza a presença de insaturação (C=C).
- () álcoois terciários reagem imediatamente, já álcoois secundários reagem lentamente e primários não reagem.
- () álcoois primários e secundários reagem imediatamente.
- () distinção entre aldeídos e cetonas.

A sequência correta, de cima para baixo, é

- a) 5, 4, 2, 3, 1.
- b) 5, 4, 3, 2, 1.
- c) 1, 4, 2, 3, 5.
- d) 1, 5, 3, 2, 4.
- e) 1, 5, 2, 3, 4.

QUESTÃO 37

A espontaneidade de uma reação de oxirredução depende da tendência de uma espécie receber elétrons em relação à outra. Esse fator pode ser previsto com base na análise dos potenciais de redução/oxidação das espécies. As equações de oxirredução a seguir são exemplos de reações espontâneas. Considere as espécies H^+ , Fe^{2+} , Cu^+ e Cr^{3+} presentes nas equações apresentadas.



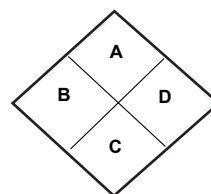
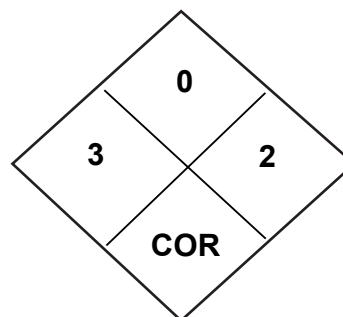
A ordem decrescente de redução das espécies listadas no texto é

- a) Cr^{3+} , Cu^+ , H^+ , Fe^{2+}
- b) Cr^{3+} , H^+ , Fe^{2+} , Cu^+
- c) Cu^+ , Fe^{2+} , H^+ , Cr^{3+}
- d) Cu^+ , H^+ , Fe^{2+} , Cr^{3+}
- e) Cu^+ , Cr^{3+} , H^+ , Fe^{2+}

QUESTÃO 38

O diagrama/pictograma de Hommel é útil para identificar as características de uma substância com relação à toxicidade, inflamabilidade, reatividade e demais informações importantes sobre a substância em questão. Um técnico de laboratório dispõe de cinco substâncias $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, H_2SO_4 , CH_3COCH_3 e CaCO_3 .

Ao produzir o diagrama de Hommel para uma dessas substâncias, obteve-se o seguinte pictograma:



- A - vermelho
- B - azul
- C - branco
- D - amarelo

O diagrama de Hommel feito pelo técnico corresponde à substância

- a) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.
- b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.
- c) CH_3COCH_3 .
- d) CaCO_3 .
- e) H_2SO_4 .

QUESTÃO 39

Para que uma análise química volumétrica seja validada devemos conhecer exatamente a quantidade de um dos reagentes usados. Dessa forma, determinamos a concentração de uma solução-problema a partir de sua reação quantitativa com uma quantidade conhecida de uma substância que é pura, chamada de padrão primário.

Informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a respeito das características de um padrão primário sobre o qual foram feitas as seguintes afirmações:

- () Deve ter pureza superior a 80%.
- () Deve ser pouco solúvel no solvente utilizado.
- () Deve ser de fácil obtenção, dessecação e conservação.
- () Não pode ser higroscópico, nem reagir com componentes do ar.
- () Não pode apresentar uma elevada massa molar, facilitando a pesagem.

De acordo com as afirmações, a sequência correta é

- a) F, V, F, F, V.
- b) V, V, F, F, V.
- c) F, F, V, V, F.
- d) V, F, V, V, F.
- e) V, V, F, V, F.

QUESTÃO 40

A disposição adequada dos resíduos químicos permite o seu descarte ou tratamento de forma correta, de acordo com a legislação ambiental. Dessa forma, o gerenciamento correto desses materiais contribui para a redução de impactos que podem comprometer o meio ambiente.

A respeito das boas práticas de descarte e/ou tratamento de resíduos, é correto afirmar que os resíduos químicos

- a) que podem ser destruídos/tratados em laboratório, para posterior descarte na pia, devem ser acumulados para um único tratamento.
- b) de solventes orgânicos clorados e não clorados devem ser armazenados em um mesmo recipiente para serem reciclados posteriormente.

- c) incompatíveis podem gerar gases tóxicos, calor excessivo, explosões ou reações violentas quando misturados em um mesmo frasco.
- d) aquosos ácidos e básicos devem ser armazenados em frascos de vidro já que não podem ser tratados no próprio laboratório.
- e) devem ser separados e armazenados em recipientes adequados em um local fechado e com pouca ventilação.

QUESTÃO 41

Em uma amostra de água dura temos uma elevada concentração de cátions Ca^{2+} e Mg^{2+} solúveis. A determinação da concentração desses íons nessa amostra foi realizada e o resultado mostrou a presença de $0,44 \text{ mol L}^{-1}$ de Mg^{2+} e $0,22 \text{ mol L}^{-1}$ de Ca^{2+} . Um técnico de laboratório procedeu à precipitação seletiva desses cátions, utilizando hidróxido de sódio sólido. Considere que a adição de NaOH sólido não altera o volume da solução.

Dados:

$$K_{\text{PS}_{\text{Ca}(\text{OH})_2}} = 5,5 \times 10^{-6}$$

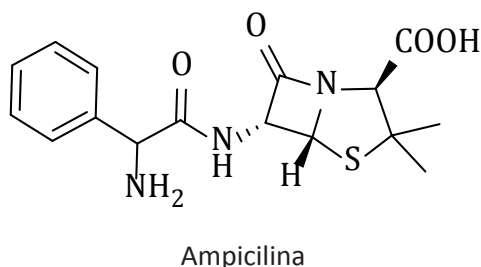
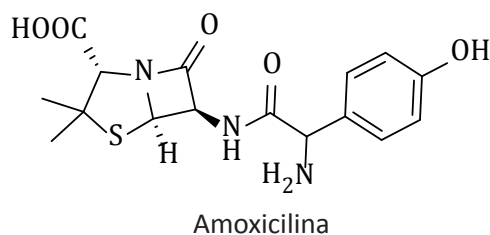
$$K_{\text{PS}_{\text{Mg}(\text{OH})_2}} = 1,1 \times 10^{-11}$$

Qual a menor concentração de OH^- , em mol L^{-1} , necessária para iniciar a precipitação de um dos cátions?

- a) 5×10^{-3} .
- b) 5×10^{-6} .
- c) 5×10^{-10} .
- d) $2,5 \times 10^{-6}$.
- e) $2,5 \times 10^{-3}$.

QUESTÃO 42

A penicilina é uma substância sintetizada por fungos do gênero *Penicillium*, sendo muito utilizada no tratamento de doenças causadas por bactérias. Com o desenvolvimento de cepas resistentes à penicilina, substâncias derivadas dessa molécula vêm sendo empregadas na clínica médica com a mesma finalidade, por exemplo, a amoxicilina e a ampicilina, cujas estruturas estão representadas a seguir:



Com relação a essas duas substâncias é correto afirmar que

- são substâncias de caráter anfótero, reagem com ácido ou base.
- apresentam as funções oxigenadas fenol, cetona e ácido carboxílico.
- são substâncias isoméricas e representam um par de enantiômeros.
- a reação com o álcool *tert*-butílico produz uma molécula mais polar.
- possuem três centros de quiralidade cada; portanto, podem ter isômeros ópticos.

QUESTÃO 43

A energia de rede do cloreto de sódio (NaCl) é difícil de ser medida diretamente através de técnicas experimentais. Porém, ela pode ser calculada por meio do conhecimento de outros processos envolvidos na formação desse sólido. Uma forma de calcular esse parâmetro é a partir do ciclo de Born-Haber, uma aplicação da Lei de Hess.

Analise os dados da tabela a seguir.

Dado	Energia/ (kJ mol ⁻¹)
$\Delta H_f^\circ \text{ Na(g)}$ a partir do Na(s)	+108
Energia de Ionização Na(g)	+494
Energia para dissociar o Cl ₂ (g)	+244
Afinidade Eletrônica Cl(g)	-349
$\Delta H_f^\circ \text{ NaCl(s)}$	-412

Qual o valor do módulo da energia de rede, em kJ mol⁻¹, do cloreto de sódio?

- 609.
- 787.
- 897.
- 909.
- 1153.

QUESTÃO 44

No processo de recuperação de um metal X presente em uma solução, houve a deposição por galvanização de 200 g desse metal, com elevado grau de pureza. O processo foi realizado empregando-se uma corrente de 30 A, durante 4 horas.

Dados: $MM_X = 178,5 \text{ g mol}^{-1}$

Constante de Faraday= 96500 C

Qual o número de oxidação do metal X na solução?

- +1.
- +2.
- +3.
- +4.
- +5.

QUESTÃO 45

Um técnico de laboratório de química utilizou a mesma quantidade de matéria de solutos não voláteis no preparo de três soluções (de volumes idênticos), denominadas A, B e C, cujos solutos são, respectivamente, hidróxido de sódio, propan-1,2,3-triol e fosfato de sódio. Essas soluções foram submetidas ao aquecimento, separadamente, até que atingissem a temperatura de ebulição (T). Considere que essas soluções possuem comportamento ideal e que a mesma massa de solvente foi usada no preparo de cada solução.

A relação entre a temperatura de ebulição das soluções A, B e C é

- a) $T_C < T_A < T_B$.
- b) $T_C = T_A > T_B$.
- c) $T_C = T_A < T_B$.
- d) $T_C > T_A > T_B$.
- e) $T_C > T_A < T_B$.

QUESTÃO 46

Ao organizar as prateleiras de reagentes de um laboratório, observou-se que o rótulo do frasco de metanoato de metila estava danificado na região que continha a pureza do reagente. Para chegar à pureza aproximada desse reagente e reconstruir o rótulo, em um balão de reação adicionaram-se 120 g do reagente contido no frasco de metanoato de metila. Em seguida realizou-se uma reação de hidrólise, na qual foram produzidas duas substâncias distintas, um ácido carboxílico e um álcool. A massa produzida do álcool foi igual a 25,6 g. Suponha que o rendimento para essa reação realizada foi de 80%.

Dados de massas (g mol^{-1}): O= 16, C= 12, H= 1.

Qual a pureza aproximada, em %, do reagente do frasco de metanoato de metila?

- a) 80.
- b) 70.
- c) 60.
- d) 50.
- e) 40.

QUESTÃO 47

Leia e preencha as lacunas do texto a seguir.

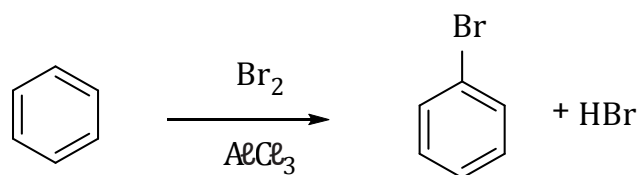
O óxido de cálcio é um sólido de elevada temperatura de fusão que pode ser obtido a partir da decomposição térmica do carbonato de cálcio, cuja fórmula é _____. Nessa reação também é liberado o gás carbônico. Quando o óxido de cálcio é adicionado em água, forma-se um produto insolúvel, o _____. Ao gotejar ácido clorídrico nessa suspensão, a solução torna-se incolor devido à formação de um sal _____, denominado _____ de cálcio.

A sequência que preenche corretamente as lacunas do texto é

- a) CaCO_3 / Ca(OH)_2 / neutro / cloreto
- b) CaCO_3 / Ca(OH)_2 / básico / cloreto
- c) CaCO_3 / CaOH / básico / clorato
- d) Ca_2CO_3 / CaOH / neutro / cloreto
- e) Ca_2CO_3 / Ca(OH)_2 / básico / clorato

QUESTÃO 48

O benzeno é uma substância pouco reativa. Para realizar a bromação do anel aromático, devemos utilizar Br_2 , na presença de um ácido de Lewis, por exemplo, o cloreto de alumínio, conforme a equação química a seguir:



Esquema da bromação do benzeno

A reação representada é chamada de

- a) substituição eletrofílica.
- b) eliminação nucleofílica.
- c) substituição nucleofílica
- d) adição nucleofílica.
- e) adição eletrofílica.

QUESTÃO 49

O conhecimento sobre as forças intermoleculares nos permite conhecer e explicar diversas propriedades físicas das substâncias. Nesse contexto, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a seguir.

- () A única força intermolecular presente em todas as moléculas e átomos é a força de dispersão, também chamada de força de London.
- () A ordem de grandeza das forças de dispersão depende da polarizabilidade das moléculas em resposta a um dipolo instantâneo.
- () A interação intermolecular dipolo permanente é mais intensa em moléculas apolares, que possuem uma maior nuvem eletrônica.
- () A tensão superficial em substâncias com interações dipolo permanente é menor do que nas substâncias com apenas interações de London.

De acordo com as afirmações, a sequência correta é

- a) V, V, F, F.
- b) V, F, V, V.
- c) V, V, F, V.
- d) F, F, V, V.
- e) F, V, F, F.

QUESTÃO 50

Os triglicerídeos ou triacilgliceróis são utilizados pelos mamíferos e plantas para armazenamento de energia em longo prazo. Por isso, esses lipídeos desempenham importantes funções biológicas.

Sobre essas substâncias e seus constituintes está correto o que se afirma em:

- a) Os triglicerídeos são macromoléculas, ou seja, polímeros naturais constituídos por monômeros de ácidos graxos saturados e de cadeia linear.
- b) Os triacilgliceróis são óleos de vegetais e gorduras de origem animal, a sua hidrólise em meio ácido leva à formação de ácidos graxos e glicerol.
- c) Os resíduos de ácidos graxos insaturados são encontrados em triglicerídeos de origem animal em maior proporção do que nos triglicerídeos de origem vegetal.
- d) Os ácidos graxos conhecidos como ômega-3 são aqueles onde o terceiro átomo de carbono, numerado a partir da carbonila, contém uma ligação dupla carbono-carbono.
- e) Os triglicerídeos com resíduos de ácidos graxos saturados geralmente têm pontos de fusão mais baixos do que aqueles com resíduos de ácidos graxos insaturados.

CONCURSO PÚBLICO PARA TÉCNICO-ADMINISTRATIVOS EM EDUCAÇÃO

GABARITO (RASCUNHO)

LÍNGUA PORTUGUESA

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

NOÇÕES BÁSICAS DE INFORMÁTICA

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

LEGISLAÇÃO E ÉTICA NA ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

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
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

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

31	A	B	C	D	E
32	A	B	C	D	E
33	A	B	C	D	E
34	A	B	C	D	E
35	A	B	C	D	E
36	A	B	C	D	E
37	A	B	C	D	E
38	A	B	C	D	E
39	A	B	C	D	E
40	A	B	C	D	E
41	A	B	C	D	E
42	A	B	C	D	E
43	A	B	C	D	E
44	A	B	C	D	E
45	A	B	C	D	E
46	A	B	C	D	E
47	A	B	C	D	E
48	A	B	C	D	E
49	A	B	C	D	E
50	A	B	C	D	E

ATENÇÃO:
AGUARDE AUTORIZAÇÃO
PARA VIRAR O CADERNO DE PROVA.