

PROCESSO SELETIVO PÚBLICO
INDÚSTRIAS NUCLEARES DO BRASIL – INB

Edital 01/2018

TÉCNICO EM QUÍMICA

Código: 422

LEIA COM ATENÇÃO AS SEGUINTE INSTRUÇÕES

1. Este caderno contém as questões da **Prova Objetiva**.
2. Use o modelo da Folha de Respostas reproduzido ao final deste caderno para registrar seu gabarito.
3. Ao receber a **Folha de Respostas** da **Prova Objetiva**:
 - Confira seu nome, número de inscrição e o cargo.
 - Assine, **A TINTA**, no espaço próprio indicado.

4. **ATENÇÃO**: transcreva no espaço apropriado da sua **FOLHA DE RESPOSTAS** da Prova Objetiva, com sua caligrafia usual, mantendo as letras maiúsculas e minúsculas, desconsiderando aspas e autoria, a seguinte frase:

“Tente mover o mundo - o primeiro passo será mover a si mesmo.” Platão

ATENÇÃO:

FOLHAS DE RESPOSTAS SEM ASSINATURA NÃO TÊM VALIDADE.

5. Ao transferir as respostas para a **Folha de Respostas** da **Prova Objetiva**:
 - 01

A	B	C	D
<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

 • use apenas caneta esferográfica azul ou preta;
 - 02

A	B	C	D
<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

 • preencha, sem forçar o papel, toda a área reservada à letra correspondente à resposta solicitada em cada questão;
 - 03

A	B	C	D
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

 • assinale somente **uma** alternativa em cada questão.
 - 04

A	B	C	D
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>

 Sua resposta **NÃO** será computada se houver marcação de mais de uma alternativa, questões não assinaladas ou rasuras.

NÃO DEIXE NENHUMA QUESTÃO SEM RESPOSTA.

As **Folhas de Respostas** não devem ser dobradas, amassadas ou rasuradas.

ATENÇÃO: Período de Sigilo: 2 (duas) horas. Os candidatos não poderão utilizar-se, em hipótese alguma de lapiseira, corretivos, borracha ou outro material distinto. Quaisquer acessórios como óculos escuros, boné, chapéu, gorro, lenço ou similares não terão seu uso permitido. Quaisquer aparelhos eletrônicos como telefone celular, smartphones, tablets, relógios (ainda que analógicos), enquanto na sala de prova, deverão permanecer desligados, tendo sua bateria retirada. Ao receber o Caderno de Questões, o candidato deverá conferi-lo e, caso esteja incompleto ou apresente defeito, deverá solicitar ao fiscal de sala que o substitua, não cabendo reclamações posteriores nesse sentido. Faz parte da verificação a ser realizada pelo candidato as informações da Carreira/Cargo em que se inscreveu na capa do Caderno de Provas e dos dados pessoais descritos em sua Folha de Respostas. As instruções constantes no Caderno de Questões e na Folha de Respostas, bem como as orientações e instruções expedidas pela Fundep durante a realização das provas, complementam o Edital e deverão ser rigorosamente observadas e seguidas pelo candidato. O candidato deverá apor sua assinatura na lista de presença de acordo com aquela constante no seu documento de identidade apresentado. Será proibida, durante a realização das provas, qualquer espécie de consulta ou comunicação entre os candidatos ou entre estes e pessoas estranhas, oralmente ou por escrito, assim como não será permitido o uso de livros, códigos, manuais, impressos, anotações ou quaisquer outros meios. Somente será permitido assinalar as respostas das Questões da prova na Folha de Respostas com a utilização de caneta esferográfica com tinta na cor azul ou preta. Os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que o último candidato termine sua prova, devendo todos assinarem a Ata de Ocorrências da sala, atestando a idoneidade da fiscalização das provas, retirando-se da sala de aplicação da prova de uma só vez. Poderá, ainda, ser eliminado o candidato que: a) tratar com falta de urbanidade os examinadores, auxiliares, aplicadores das provas ou autoridades presentes; c) usar de meios ilícitos para obter vantagem para si ou para outros.

O Caderno de Questões e os gabaritos das Provas Objetivas de Múltipla Escolha serão divulgados nos endereços eletrônicos <www.gestaodeconcursos.com.br>, e <www.inb.gov.br>, no dia 5 de março de 2018.

DURAÇÃO MÁXIMA DA PROVA: 4 (QUATRO) HORAS

ATENÇÃO

Sr.(a) Candidato(a),

Antes de começar a fazer a prova, confira se este caderno contém, ao todo, **46 (quarenta e seis) questões de múltipla escolha**, cada uma constituída de 4 (quatro) alternativas de respostas, assim distribuídas: 16 (dezesesseis) questões de **Língua Portuguesa**, 10 (dez) questões de **Conhecimento de Normas** e 20 (vinte) questões de **Conhecimentos Específicos**, todas perfeitamente legíveis.

Havendo algum problema, informe **imediatamente** ao aplicador de provas para que ele tome as providências necessárias.

Caso não observe essa recomendação, não lhe caberá qualquer reclamação ou recursos posteriores.

INSTRUÇÃO: Leia o texto a seguir para responder às questões de 1 a 5.

Tenho saudade da época em que devolver o troco errado era normal

Na minha infância, nos finais de semana, íamos à casa de nossos avós para uma visita. Enquanto o papai ouvia as histórias do vovô e a mamãe ajudava a vovó a passar o café, meu irmão e eu nos deliciávamos com o bolo de fubá. Mas a nossa maior expectativa era o que vinha depois do lanche: as moedinhas que o vovô nos dava para comprar doces no mercadinho da esquina.

Uma vez, voltei radiante após uma compra em que as moedas, misteriosamente, se multiplicaram: as balas não cabiam na minha mão. Mas meu avô, muito sério, me levou de volta ao bar para saber o que tinha acontecido.

Trinta anos depois, estava eu, havia 20 minutos, procurando por uma vaga em um estacionamento lotado. Então parei meu carro num local distante e fui caminhando até a entrada do shopping. Vi uma moça manobrar seu carro em uma vaga reservada para idosos. Ela estava junto com uma criança, e fiquei pensando no futuro adulto que aquela mãe está criando (talvez alguém que não dará valor para o que é certo e o que é errado).

A moça passou por mim, em seu mundinho pequeno, enquanto um enorme desânimo me abateu. Se eu tivesse parado em uma das vagas reservadas para idosos (muitas estavam vazias), provavelmente já teria pago a minha conta e teria tido tempo de almoçar antes de voltar para o trabalho. Senti raiva. Também me senti uma tola. Por fim, senti vergonha e senti falta do meu avô.

[...]

BEDONE, Rebeca. *Revista bula*. Disponível em: <<https://goo.gl/3gy8q8>>. Acesso em: 19 out. 2017 (Fragmento adaptado).

QUESTÃO 1

De acordo com o texto, **não** se pode afirmar:

- A) A autora tinha consciência que estacionar em uma vaga proibida para ela seria de extrema valia, mas, por questões éticas, preferiu não o fazer.
- B) Para a autora, o filho da motorista que estaciona na vaga para idosos será uma pessoa que não obedecerá a regras quando for um adulto.
- C) A protagonista das situações expostas no texto condena a atitude tomada pela motorista que estaciona o carro na vaga para idosos.
- D) A autora acaba por recriminar seus pensamentos por pensar que poderia ter feito o que a outra motorista fez.

QUESTÃO 2

Releia o trecho a seguir.

“[...] provavelmente já **teria** pago a minha conta e teria tido tempo de almoçar antes de voltar para o trabalho.”

O uso do futuro do pretérito nesse trecho confere ao texto uma ideia de:

- A) explicação.
- B) ressalva.
- C) condição.
- D) causa.

QUESTÃO 3

É **possível** depreender que as moedas parecem se multiplicar na mão da autora porque:

- A) como são outros tempos, o poder de compra é maior, logo o número de balas adquiridas é maior.
- B) o avô da autora acaba lhe dando um número maior de moedas que aquele que ele costumava dar a ela.
- C) como ela não menciona mais seu irmão, acaba por juntar a quantia dos dois e comprar um número maior de balas.
- D) o vendedor comete algum erro no momento de fazer a contagem delas ou das balas.

QUESTÃO 4

Os sentimentos a seguir estão presentes no relato da autora, **EXCETO**:

- A) Nostalgia.
- B) Frustração.
- C) Saudosismo.
- D) Tristeza.

QUESTÃO 5

São características do gênero textual desse texto, **EXCETO**:

- A) Linguagem de fácil compreensão.
- B) Pode possuir um caráter humorístico, crítico ou irônico.
- C) Busca convencer o leitor da opinião do autor.
- D) Descreve fatos cotidianos.

INSTRUÇÃO: Leia o texto a seguir para responder às questões de **6 a 10**.

A liberdade sempre foi um elemento fundamental da cultura ocidental, que tem nela toda sua sólida base cultural.

Há dois caminhos para se conceituar “liberdade”. O primeiro, de natureza filosófica, examina-a sob o prisma do determinismo e do livre-arbítrio. O homem, em sociedade, está sujeito a limitações permanentes. Sofre injustiças, é cerceado na sua espontaneidade. O Estado o envolve com seu manto quase sempre opressor.

Por outro lado, por mais que o homem se envolva nas teias limitadoras da sociedade, sobra-lhe sempre um espaço em que é autônomo para pensar e agir. Nele faz escolhas e exerce predileções. É sujeito responsável por tudo que faz. Livre-arbítrio e liberdade são dois parâmetros em que o homem se situa, ora limitado ou autônomo para agir.

O segundo caminho da liberdade é o jurídico. O homem, desde que superou a condição de nômade e se estabeleceu em território fixo, criou imediatamente normas que possibilitaram a convivência das tribos. Depois, com o correr dos séculos, em lenta, mas permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa. Esta sociedade abafa e limita o indivíduo que é obrigado a ceder, para o interesse público e vontade coletiva, muito de sua liberdade.

Também aqui, criou-se um espaço, à custa de esforço, lutas e guerras entre o indivíduo e o Estado, verdadeiro Leviatã que a cada dia o envolve em sua rede cada vez mais limitadora. A resposta foi a criação de direitos que a experiência e a história do homem colocou como imprescindíveis para a vida coletiva e individual. São os direitos humanos, que passaram a anteceder o Estado, impondo-lhe limitações e reservas. Entre eles e o Estado nasceu a liberdade moderna, com o necessário equilíbrio nem sempre fácil de obter.

Se há liberdade “plena”, ela se deturpa em libertinagem. Se não há liberdade, caímos no mundo das ditaduras em que o homem é apenas um ser que vive debaixo do tacho do Estado. Assemelha-se aos animais e reduz-se à vida não criativa, tornando-se mera unidade social.

[...]

SILVA, Antônio Álvares. *Hoje em dia*. Disponível em: <<https://goo.gl/QCG3vf>>. Acesso em: 19 out. 2017 (Fragmento adaptado).

QUESTÃO 6

De acordo com o texto, a liberdade:

- A) é dicotômica, abarcando diferentes áreas do conhecimento e permeando a vida humana de alguma forma.
- B) está representada por dois caminhos que, em um ou outro aspecto, não são influenciados pelo próprio homem.
- C) é sempre cerceada pela sociedade, razão pela qual o homem é um ser, atualmente, sem liberdade.
- D) independe de conceitos e vontades pessoais, estando o homem condicionado a agir de formas pré-determinadas.

QUESTÃO 7

Analise as afirmativas a seguir.

- I. Sem liberdade, o homem torna-se um indivíduo sem vontade própria.
- II. Os direitos humanos fazem um contraponto ao poder opressor do estado.
- III. O homem cede parte de sua liberdade para viabilizar a vida em sociedade.

De acordo com o texto, estão **corretas** as afirmativas:

- A) I e II, apenas.
- B) I e III, apenas.
- C) II e III, apenas.
- D) I, II e III.

QUESTÃO 8

Releia o excerto a seguir.

“O homem, **desde que superou a condição de nômade e se estabeleceu em território fixo**, criou imediatamente normas que possibilitaram a convivência das tribos.”

O trecho destacado desse excerto exerce sobre o restante da frase uma ideia:

- A) comparativa.
- B) temporal.
- C) aditiva.
- D) concessiva.

QUESTÃO 9

Releia o trecho a seguir.

“Depois, com o correr dos séculos, em lenta, **mas** permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa.”

Esse trecho **não** pode, sem prejuízo de seu sentido original, ser reescrito da seguinte forma:

- A) Depois, com o correr dos séculos, em lenta, **portanto** permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa.
- B) Depois, com o correr dos séculos, em lenta, **contudo** permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa.
- C) Depois, com o correr dos séculos, em lenta, **todavia** permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa.
- D) Depois, com o correr dos séculos, em lenta, **entretanto** permanente evolução, criou o Estado para regular uma sociedade cada vez mais difícil e completa.

QUESTÃO 10

Releia os trechos a seguir.

- I. “Há dois caminhos para **se** conceituar ‘liberdade’.”
- II. “[...] por mais que o homem **se** envolva nas teias limitadoras da sociedade [...]”
- III. “[...] são dois parâmetros em que o homem **se** situa [...]”
- IV. “[...] desde que superou a condição de nômade e **se** estabeleceu em território fixo [...]”
- V. “Também aqui, criou-**se** um espaço, à custa de esforço [...]”

A palavra “se”, destacada nesses trechos, possui a mesma função sintática em:

- A) I, II, III, IV e V.
- B) I e III, apenas.
- C) III e IV, apenas.
- D) II, III, IV e V, apenas.

INSTRUÇÃO: Leia o texto a seguir para responder às questões de 11 a 16.

Nós e os brasileiros

Gostamos muito de falar dos brasileiros.

Alguns de nós, mais inclinados para a *pureza*, reclamamos muito por causa da suposta *brasileirização* da cultura portuguesa, a começar no excesso de telenovelas brasileiras (tópico na moda há uns anos, entretanto apagado por via duma dieta prolongada de novelas da TV) e a terminar no horror ao Acordo Ortográfico, para muitos uma cedência imperdoável da nossa alma linguística ao Brasil.

Outros de nós gostamos do Brasil porque nos dá uma sensação de grandeza, chamemos-lhe lusofonia ou a tal pátria que é a língua portuguesa. Sem o Brasil, a lusofonia seria uns pedacinhos de terra europeus e africanos. Quem gosta de sentir uma identidade mais misturada em direcção ao sul gosta muito do Brasil e não se importa com miscigenações culturais e linguísticas. Fica até aliviado, que isto da pureza cansa muito.

Há ainda quem misture um pouco as coisas e goste que os brasileiros falem a nossa língua, mas gostava mais se não tivessem esse desprazo de a falar doutra maneira.

Para o mal e para o bem, o Brasil é uma das balizas da nossa identidade: pelo medo ou pelo fascínio, está bem presente nas discussões sobre o que é ser português.

Ora, para os brasileiros, somos pouco mais do que um povo europeu como os outros (que por obra do mero acaso lhes deu o nome à língua e aparece nos livros de história). Enfim, também lhes demos alguns imigrantes, umas boas anedotas e, agora, alguns actores desempoeirados. Pouco mais do que isso.

Os brasileiros conhecem Portugal, até têm avós transmontanos, mas estamos longe de ser uma das balizas da identidade brasileira. Somos uma curiosidade histórica.

A língua portuguesa é parte, claro, da identidade brasileira, mas sem que por isso os brasileiros sintam uma ligação especial ao longínquo país donde a língua veio (e donde vieram os brasileiros quase todos, claro). Para os brasileiros, o nome da língua é um pormenor: o importante é não ser a mesma língua dos vizinhos.

Em suma, o que para nós é um foco de *tensão identitária*, para eles não aquece nem arrefece.

[...]

NEVES, Marco. *Blog da Parábola Editorial*.
Disponível em: <<https://goo.gl/qWPdWy>>.
Acesso em: 20 out 2017.

QUESTÃO 11

Analise as afirmativas a seguir.

- I. O autor não concorda com a aprovação do último Acordo Ortográfico.
- II. Há reconhecimento, por parte do autor, da importância histórica do Brasil para Portugal, e vice-versa.
- III. Para o autor, o número de telenovelas exportadas para seu país é demasiado.

De acordo com o texto, estão **corretas** as afirmativas:

- A) I e II, apenas.
- B) I e III, apenas.
- C) II e III, apenas.
- D) I, II e III.

INSTRUÇÃO: Leia o trecho a seguir para responder às questões de 12 e 13.

“Em suma, o que para nós é um foco de *tensão identitária*, para eles não aquece nem arrefece.”

QUESTÃO 12

Pelo contexto, é **possível** perceber que o verbo “arrefecer” pode ser substituído, mantendo-se a mesma relação semântica entre as palavras, pelo verbo:

- A) interessar.
- B) aborrecer.
- C) esfriar.
- D) incomodar.

QUESTÃO 13

A expressão “em suma” serve para:

- A) resumir algo que já foi dito anteriormente.
- B) explicar a ideia que o autor vem desenvolvendo nessa parte do texto.
- C) adicionar um comentário novo à ideia apresentada.
- D) chamar a atenção do leitor para um ponto importante no texto.

QUESTÃO 14

O uso de palavras não tão comuns ao português brasileiro ou de estruturas sintáticas relativamente diferentes nesse texto é um exemplo típico de:

- A) metáfora.
- B) intertextualidade.
- C) variação linguística.
- D) gramaticalização.

QUESTÃO 15

Segundo o autor:

- A) o português não se sente confortável em relação às anedotas a seu respeito contadas no Brasil.
- B) o brasileiro não se incomoda com o Acordo Ortográfico.
- C) o brasileiro se sente bem por não possuir a mesma língua da maioria dos outros países sul-americanos.
- D) o português precisa parar de se importar com a antiga colônia de seu país.

QUESTÃO 16

Leia o trecho a seguir.

“[...] que por obra do mero acaso lhes deu o nome à língua e aparece nos livros de história [...]”

Sobre o acento indicativo de crase nesse trecho, assinale as afirmativas a seguir.

- I. É obrigatório.
- II. Nessa aceção, o verbo “dar” é bitransitivo e rege o acento.
- III. Ocorre devido à determinação do substantivo “língua”.

Estão **corretas** as afirmativas:

- A) I e II, apenas.
- B) I e III, apenas.
- C) II e III, apenas.
- D) I, II e III.

CONHECIMENTO DE NORMAS

QUESTÃO 17

O conhecimento da terminologia é importante para a correta interpretação das normas. A exemplo de outras, a norma ABNT NBR ISO 14001:2015 define alguns termos.

Assinale a alternativa que apresenta o termo da ABNT NBR ISO 14001:2015 que é definido como “elemento das atividades, produtos ou serviços de uma organização que interage ou pode interagir com o meio ambiente”.

- A) Condição ambiental
- B) Desempenho ambiental
- C) Impacto ambiental
- D) Aspecto ambiental

QUESTÃO 18

Analise as seguintes afirmativas relativas à norma ABNT NBR ISO 14001:2015 e assinale com **V** as **verdadeiras** e com **F** as **falsas**.

- () A norma ABNT NBR ISO 14001:2015 indica que a organização deve promover a mitigação de efeitos adversos das suas condições ambientais para alcançar o desenvolvimento sustentável.
- () A norma ABNT NBR ISO 14001:2015 é capaz de alterar os requisitos legais da organização.
- () A adoção da norma ABNT NBR ISO 14001:2015 garante resultados ambientais ideais.
- () Duas organizações distintas podem ter metas diferentes de desempenho ambiental e, mesmo assim, ambas podem atender aos requisitos da norma ABNT NBR ISO 14001:2015.

Assinale a sequência **CORRETA**.

- A) V F V F
- B) F V F V
- C) V F F V
- D) F V V F

QUESTÃO 19

Existe um conjunto de normas complementares às normas que determinam os requisitos para o sistema de gestão das organizações. Relacione a COLUNA I com a COLUNA II, associando as normas às suas respectivas indicações de conteúdo.

COLUNA I

1. ABNT NBR ISO 9000:2015
2. ABNT NBR ISO 10013:2002
3. ABNT NBR ISO 10015:2001
4. ABNT NBR ISO 19011:2012

COLUNA II

- () Diretrizes para a documentação de sistema de gestão da qualidade.
- () Diretrizes para auditoria de sistemas de gestão.
- () Fundamentos e vocabulário para sistemas de gestão da qualidade.
- () Diretrizes de como aplicar treinamento, para atender às necessidade do sistema de gestão da qualidade.

Assinale a sequência **CORRETA**.

- A) 1 2 3 4
- B) 4 3 2 1
- C) 2 4 1 3
- D) 3 1 4 2

QUESTÃO 20

A norma BS OSHAS 18001:2007 estabelece uma hierarquia para a redução de riscos associados à segurança e à saúde ocupacional. A esse respeito, considere as seguintes ações:

1. Equipamento de proteção individual.
2. Eliminação.
3. Sinalização / advertência e / ou controles administrativos.
4. Substituição.
5. Controles de engenharia.

Segundo a hierarquia determinada nessa norma, assinale a alternativa que apresenta a sequência **correta** de ações para a redução desses riscos.

- A) 1 2 3 4 5
- B) 5 1 2 3 4
- C) 5 1 4 2 3
- D) 2 3 5 4 1

QUESTÃO 21

Em acordo com a BS OSHAS 18001:2005, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) Uma "ocorrência perigosa" é um tipo particular de incidente que não propiciou lesões, ferimentos, danos à saúde ou fatalidade.
- B) Um sistema de gestão é um conjunto de requisitos inter-relacionados, utilizados para estabelecer uma política e objetivos, bem como para atingir tais objetivos.
- C) Se possível, é conveniente que os objetivos de saúde e segurança ocupacional sejam quantificados.
- D) As ações corretivas são tomadas com o objetivo de se evitar o agravamento do efeito consequente de um incidente.

QUESTÃO 22

Sobre as normas ABNT NBR ISO 9001:2015, ABNT NBR ISO 14001:2015 e BS OSHAS 18001:2007, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) É possível ter uma certificação em uma das normas dessas normas e não ter nas demais.
- B) Se a organização pretende ter certificação em duas ou três normas, é conveniente que ela considere a adoção de um sistema de gestão integrado.
- C) A International Organization for Standardization (ISO) e a Associação Brasileira de Normas Técnicas (ABNT) têm procurado, quando e onde possível (por exemplo: vocabulário único de termos comuns), tornar mais próximas as normas de sistemas de gestão.
- D) Os três padrões foram desenvolvidos originalmente pela mesma organização.

QUESTÃO 23

As normas ABNT NBR ISO 9001:2015, ABNT NBR ISO 14001:2015 e BS OHSAS 18001:2007 têm elementos em comum.

Considere os seguintes itens:

- I. Ações corretivas
- II. PDCA
- III. Análise de riscos
- IV. Melhoria contínua

É **correto** afirmar:

- A) Os itens I, II, III e IV são comuns às três normas.
- B) Apenas os itens I, II e IV são comuns às três normas.
- C) Apenas os itens II e IV são comuns às três normas.
- D) Nenhum dos itens listados é comum às três normas.

QUESTÃO 24

Algumas organizações exibem certificados de conformidade de seu sistema de gestão com a ABNT NBR ISO 9001:2015, e / ou com a ABNT NBR ISO 14001, e / ou com a BS 18001:2007.

Sobre esses processos de certificação de sistema de gestão, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) A certificação é um processo de auditoria pelo qual um organismo certificador avalia e atesta que o sistema de gestão da organização foi encontrado em conformidade com a norma aplicável, em questão.
- B) A International Organization for Standardization (ISO) é uma das entidades que executam o processo de certificação; por conseguinte, também emite os certificados de conformidade.
- C) No Brasil, o Instituto Nacional de Metrologia, Normalização e Qualidade Industrial (INMETRO) é a entidade responsável por fazer a acreditação dos organismos certificadores.
- D) A acreditação do organismo certificador é voluntária, não obrigatória.

QUESTÃO 25

Para a ABNT NBR ISO 9004:2010, uma organização que almeja atingir e manter o sucesso sustentado deve fornecer e gerenciar um ambiente de trabalho adequado.

De acordo com essa norma, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) O ambiente de trabalho deve estar adequado a todas as pessoas que tenham acesso às instalações da empresa, inclusive eventuais visitantes.
- B) A organização deve assegurar que seu ambiente de trabalho esteja em conformidade com os requisitos estatutários e regulamentares e que atenda às normas de segurança e de saúde ocupacional.
- C) A organização deve considerar o impacto de fatores psicológicos, incluindo carga de trabalho e estresse.
- D) A organização somente será certificada pela ABNT NBR ISO 9004:2010 se o seu ambiente de trabalho for encontrado conforme as recomendações dessa norma, em auditoria do organismo certificador.

QUESTÃO 26

As normas de sistemas de gestão podem trazer benefícios para a organização e para as partes interessadas nas atividades da organização. Associe a COLUNA I com a COLUNA II, relacionando as normas a seus benefícios potenciais.

COLUNA I

- 1. ABNT NBR ISO 9001:2015
- 2. ABNT NBR ISO 14001:2015
- 3. BS OHSAS18001:2007

COLUNA II

- () Redução das devoluções de produto.
- () Redução das faltas ao trabalho.
- () Redução das autuações relativas ao destino incorreto de resíduos.

Assinale a sequência **CORRETA**.

- A) 1 2 3
- B) 3 2 1
- C) 1 3 2
- D) 2 1 3

TÉCNICO EM QUÍMICA

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS
 MASSAS ATÔMICAS BASEADAS NO ISÓTOPO DO CARBONO 12

18 (0)	17 (VIIA)	16 (VIA)	15 (VA)	14 (IVA)	13 (IIIA)	12 (IIB)	11 (IB)	10 (VIII B)	9 (VIII B)	8 (VIII B)	7 (VII B)	6 (VI B)	5 (V B)	4 (IV B)	3 (III B)	2 (IIA)	1 (IA)
2 He 4,0	9 F 19,0	8 O 16,0	7 N 14,0	6 C 12,0	5 B 10,8	30 Zn 65,4	29 Cu 63,5	28 Ni 58,7	27 Co 58,9	26 Fe 55,8	25 Mn 54,9	24 Cr 52,0	23 V 50,9	22 Ti 47,9	21 Sc 45,0	4 Be 9,0	1 H 1,0
10 Ne 20,2	18 Ar 39,9	16 S 32,1	15 P 31,0	14 Si 28,1	13 Al 27,0	48 Cd 112,4	47 Ag 107,9	46 Pd 106,4	45 Rh 102,9	44 Ru 101,1	43 Tc (97,9)	42 Mo 95,9	41 Nb 92,9	40 Zr 91,2	39 Y 88,9	12 Mg 24,3	3 Li 6,9
36 Kr 83,8	35 Br 79,9	34 Se 79,0	33 As 74,9	32 Ge 72,6	31 Ga 69,7	80 Hg 200,6	79 Au 197,0	78 Pt 195,1	77 Ir 192,2	76 Os 190,2	75 Re 186,2	74 W 183,8	73 Ta 180,9	72 Hf 178,5	71 La 138,9	19 K 39,1	11 Na 23,0
54 Xe 131,3	53 I 126,9	52 Te 127,6	51 Sb 121,8	50 Sn 118,7	49 In 114,8	110 Ds (271)	109 Mt (268)	108 Hs (277)	107 Bh (264)	106 Sg (266)	105 Db (262)	104 Rf (261)	103 Lr (262)	102 No (259)	101 Md (258)	88 Ra (226)	87 Fr (223)
86 Rn (222)	85 At (210)	84 Po (209)	83 Bi 209,0	82 Pb 207,2	81 Tl 204,4	111 Rg (272)	110 Ds (271)	109 Mt (268)	108 Hs (277)	107 Bh (264)	106 Sg (266)	105 Db (262)	104 Rf (261)	103 Lr (262)	102 No (259)	89 ** Ac (227)	55 Cs 132,9
71 Lu 175,0	70 Yb 173,0	69 Tm 168,9	68 Er 167,3	67 Ho 164,9	66 Dy 162,5	65 Tb 158,9	64 Gd 157,3	63 Eu 152,0	62 Sm 150,4	61 Pm (145)	60 Nd 144,2	59 Pr 140,9	58 Ce 140,1	57 * La 138,9	56 Ba 137,3	55 Cs 132,9	89 ** Ac (227)
103 Lr (262)	102 No (259)	101 Md (258)	100 Fm (257)	99 Es (252)	98 Cf (251)	97 Bk (247)	96 Cm (247)	95 Am (243)	94 Pu (244)	93 Np (237)	92 U 238,0	91 Pa (231)	90 Th 232,0	89 ** Ac (227)	88 Ra (226)	87 Fr (223)	89 ** Ac (227)

QUESTÃO 27

Os não metais variam muito em suas aparências. Eles não são brilhantes e, geralmente, são pobres condutores de eletricidade.

Sobre os não metais, numere a COLUNA II de acordo com a COLUNA I, fazendo a relação entre os gases e suas propriedades.

COLUNA I

1. Hidrogênio
2. Oxigênio
3. Nitrogênio
4. Flúor

COLUNA II

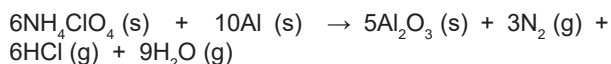
- () É encontrado em duas formas moleculares gasosas, sendo que uma delas é extremamente tóxica e a outra é um não combustível pouco solúvel em água.
- () É encontrado na forma de gás e extremamente importante na composição química das proteínas, que são moléculas presentes em todos os organismos vivos.
- () Na forma molecular, é um gás, à temperatura ambiente, amarelo pálido e apresenta elevada reatividade.
- () É encontrado na natureza como gás diatômico incolor e inflamável muito útil na produção de gás amoníaco.

Assinale a sequência **CORRETA**.

- A) 2 3 4 1
- B) 3 1 2 4
- C) 1 4 3 2
- D) 4 2 1 3

QUESTÃO 28

O propelente é uma substância responsável pelo voo dos foguetes. Ele é uma mistura de combustível com comburente, que não está disponível no espaço. O combustível sólido do foguete espacial é uma mistura de perclorato de amônio e pó de alumínio. Na ignição, a reação química ocorre conforme a seguinte equação.



Considerando que se colocou para reagir 1 kg do perclorato de amônio com 1 kg do alumínio, quanto, aproximadamente, de massa, em gramas, do óxido foi produzido na reação?

- A) 50
- B) 700
- C) 1.000
- D) 1.400

QUESTÃO 29

O hidreto de fósforo (PH_3), também conhecido como fosfina, é um composto utilizado na agricultura nos processos de minimização de pragas. A molécula de fosfina tem uma estrutura semelhante à molécula de amônia (NH_3), pois ambas são piramidais.

Sobre a fosfina líquida, as forças de interações predominantes entre suas moléculas são do tipo:

- A) ligação de hidrogênio.
- B) dispersão de London.
- C) dipolo-dipolo.
- D) íon-dipolo.

QUESTÃO 30

Um técnico em Química padronizou uma solução de NaOH com um padrão primário. Para isto, o técnico realizou os seguintes procedimentos:

- I. Preparou a solução de NaOH.
- II. Pesou o padrão primário em um recipiente adequado para titulação.
- III. Titulou o padrão primário com o NaOH.

Sobre os procedimentos I, II e III, pode-se afirmar que as vidrarias **mais adequadas** para tais execuções foram, respectivamente:

- A) proveta, erlenmeyer e pipeta.
- B) balão volumétrico, béquer e bureta.
- C) proveta, béquer e pipeta.
- D) balão volumétrico, erlenmeyer e bureta.

QUESTÃO 31

A lei de absorção, conhecida como Lei de Beer, diz quantitativamente como a grandeza da atenuação depende da concentração das moléculas absorventes e da extensão do caminho sobre o qual ocorre a absorção.

Sobre a Lei de Beer, é **correto** afirmar:

- A) Quanto maior for o comprimento do caminho óptico, menor será a absorbância.
- B) Quanto maior for a absorbância, maior será a transmitância.
- C) Quanto maior for a concentração do analito, maior a transmitância.
- D) Quanto maior for a absorvidade molar, maior será a absorbância.

QUESTÃO 32

Uma solução de ácido clorídrico (HCl) foi preparada por um técnico a partir de uma solução estoque que continha as seguintes especificações no rótulo.

Densidade da solução	1,2 g/ml
%m/m	36,5%
Massa molar	36,5 g/mol

O volume extraído da solução de estoque foi de 5 mililitros.

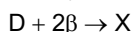
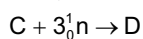
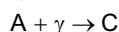
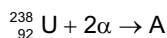
Considerando que o técnico preparou uma solução de 0,12 mol/L, qual é o volume mais adequado do recipiente que foi utilizado para o preparo dessa solução?

- A) 100 mL
- B) 250 mL
- C) 500 mL
- D) 1.000 mL

QUESTÃO 33

O urânio é um elemento químico muito cobiçado economicamente devido ao seu poder bélico e à sua aplicabilidade como combustível nas usinas nucleares. Seu isótopo, o urânio-238, tende a sofrer decaimento, liberando partículas e originando novas espécies.

Considere, hipoteticamente, que o urânio sofre decaimentos radioativos conforme as equações químicas a seguir.



Nessas condições, é **correto** afirmar que o elemento X é a espécie:

- A) tório-227.
- B) rádio-227.
- C) tório-230.
- D) rádio-230.

QUESTÃO 34

Um fato que o analista em Química deve sempre considerar ao realizar experimentos é que todas as medições físicas e químicas têm certo grau de incorreção. Os resultados das análises podem ser precisos sem serem exatos ou exatos sem serem precisos.

Sobre os tipos de erros em análises experimentais, avalie as seguintes asserções e a relação proposta entre elas.

- I. Um exemplo de erro sistemático é quando se prepara uma solução com um balão volumétrico incorretamente calibrado,

PORQUE

- II. esse tipo de erro surge por um problema consistente na técnica de um analista, em um instrumento ou em um procedimento.

A respeito dessas asserções, assinale a alternativa **CORRETA**.

- A) As asserções I e II são proposições verdadeiras, e a II é uma justificativa da I.
- B) As asserções I e II são proposições verdadeiras, mas a II não é uma justificativa da I.
- C) A asserção I é uma proposição verdadeira, e a II é uma proposição falsa.
- D) A asserção I é uma proposição falsa, e a II é uma proposição verdadeira.

QUESTÃO 35

Um químico preparou uma solução aquosa de ácido clorídrico (HCl) com pH = 3 a temperatura de 25 °C.

Considerando que o HCl se dissocia por completo e que não há nenhuma fonte significativa de outras espécies interferentes no meio, qual é a concentração de íons OH⁻ na solução?

- A) 10⁻³ mol/L
- B) 10⁻¹⁴ mol/L
- C) 10⁻¹¹ mol/L
- D) 10⁻⁶ mol/L

QUESTÃO 36

As operações unitárias envolvendo sólidos são muito utilizadas nos pequenos laboratórios até nas grandes indústrias. Os processos operacionais são utilizados por diferentes setores de produção, como no químico, no farmacêutico e no alimentício.

A esse respeito, numere a COLUNA II de acordo com a COLUNA I, relacionando os processos de operação unitária com sólidos a suas respectivas caracterizações.

COLUNA I

1. Britagem
2. Moagem
3. Peneiramento

COLUNA II

- () Operação utilizada para separar os componentes de misturas heterogêneas entre sólidos de tamanhos diferentes.
- () Fragmentação grosseira que utiliza força de compressão por meio de movimentos com choques periódicos da máquina contra o material.
- () Operação que visa reduzir o tamanho das partículas de um material sólido de partículas médias a pó.

Assinale a sequência **CORRETA**.

- A) 1 2 3
- B) 3 1 2
- C) 2 3 1
- D) 3 2 1

QUESTÃO 37

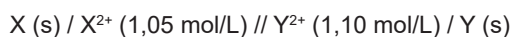
O cimento tem grande importância econômica, uma vez que é a base de toda infraestrutura brasileira como principal componente do concreto, material utilizado em todo tipo de construção. Argila e calcário (CaCO_3) são os constituintes principais do cimento. Outros componentes são dosados e adicionados de acordo com o tipo de cimento.

Assinale a sequência **correta** aplicada no processo de produção do cimento, após sua dosagem.

- A) Pré-calcinação, clinquerização, resfriamento e moagem.
- B) Clinquerização, moagem, pré-calcinação e resfriamento.
- C) Resfriamento, pré-calcinação, clinquerização e moagem.
- D) Moagem, pré-calcinação, clinquerização e resfriamento.

QUESTÃO 38

Os químicos usam uma notação especial para especificar a estrutura dos compartimentos dos eletrodos de células galvânicas. Nessa notação, dois eletrodos, X e Y, de uma pilha hipotética e suas respectivas soluções são descritos a seguir.



Sobre a notação descrita, foram feitas as seguintes afirmações.

- I. As duas barras (//) indicam a ponte salina.
- II. X representa o eletrodo do anodo e Y, o eletrodo do catodo para reações espontâneas.
- III. O potencial da pilha se encontra em condição diferente do padrão.

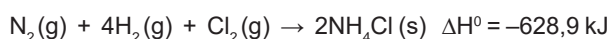
Estão **corretas** as afirmações:

- A) I e II, apenas.
- B) II e III, apenas.
- C) I e III, apenas.
- D) I, II e III.

QUESTÃO 39

O cloreto de hidrogênio ($\text{HCl}(g)$) é um gás muito utilizado em diversas indústrias com muitas aplicações, por exemplo, para regenerar catalisadores nas indústrias petroquímicas, como agente de limpeza, na produção de metais duros, nas sínteses farmacêuticas, etc.

Considere as seguintes equações químicas e suas respectivas entalpias de reações:



Com base nas equações, é **correto** afirmar que a entalpia de reação de síntese do gás cloreto de hidrogênio é, em quilojoules, aproximadamente igual a:

- A) -897.
- B) -185.
- C) +185.
- D) +897.

QUESTÃO 40

Uma motivação extremamente relevante em termos educacionais é o estabelecimento de programas de gestão de resíduos nos laboratórios de ensino e pesquisa. O gerenciamento de resíduos de laboratórios é muito importante do ponto de vista ambiental, além de agregar conhecimentos sobre vários métodos de tratamento e estocagem dos resíduos. Uma forma de recuperar um determinado metal é via reações de precipitação.

Considere que uma sequência de práticas laboratoriais gerou uma quantidade significativa de íons Mn^{2+} e Ni^{2+} em solução aquosa.

Em um procedimento de precipitação que permite o isolamento de substâncias, para o tratamento de resíduos dos íons manganês e níquel deve(m)-se:

- A) adicionar ao recipiente contendo os íons de interesse hidróxido de sódio (NaOH) em excesso.
- B) adicionar ao recipiente contendo os íons de interesse cloretos (Cl^-) em excesso.
- C) adicionar ao recipiente contendo os íons de interesse ácido nítrico (HNO_3) em excesso.
- D) adicionar ao recipiente contendo os íons de interesse sulfatos (SO_4^{2-}) em excesso.

QUESTÃO 41

O sulfato de alumínio ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$) é um sal muito útil na purificação da água como agente floculante. Sua preparação é feita mediante dissolução de hidróxido de alumínio, $\text{Al}(\text{OH})_3$, em ácido sulfúrico, H_2SO_4 .

Considerando que o produto de solubilidade (Kps) do sulfato de alumínio é igual a X, é **correto** afirmar que a sua solubilidade é igual a:

- A) $\sqrt[7]{\frac{x}{216}}$
- B) $\sqrt[3]{\frac{x}{5}}$
- C) $\sqrt[5]{\frac{x}{108}}$
- D) $\sqrt[2]{x}$

QUESTÃO 42

A espectroscopia UV-visível é um método comum de análise de moléculas e outros tipos de substâncias químicas. O instrumento usado para examinar a absorção de luz em espectroscopia UV-visível é conhecido como espectrômetro de absorbância UV-vís.

Os componentes básicos da instrumentação para a espectroscopia de ultravioleta-visível são:

- A) uma fonte de luz, um monocromador, uma cubeta e um detector.
- B) uma fonte de luz, um difratômetro, um atomizador e um detector.
- C) um atomizador, um monocromador, uma cubeta e uma chama.
- D) uma chama, um monocromador, um detector e um processador.

QUESTÃO 43

O ácido acético ou ácido etanoico é o ácido carboxílico mais comum e importante nas práticas laboratoriais. Sua fórmula molecular é CH_3COOH e, em solução aquosa a 25°C , ele tem uma constante de acidez (K_a) de aproximadamente $1,8 \times 10^{-5}$.

Sabendo que uma solução aquosa de ácido acético tem um pH igual a 4, é **correto** afirmar que a concentração do ácido acético, em mol/L, é aproximadamente igual a:

- A) 5×10^{-8} .
- B) 5×10^{-4} .
- C) 18×10^{-3} .
- D) 18×10^{-1} .

QUESTÃO 44

A medida precisa de volumes é tão importante para um método analítico quanto a medida precisa da massa.

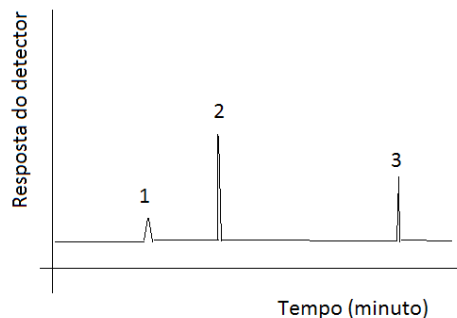
Entre as vidrarias utilizadas para medidas precisas de volume, pode-se afirmar que a vidraria **inadequada** para essa atividade é:

- A) bureta.
- B) pipeta.
- C) balão volumétrico.
- D) béquer.

QUESTÃO 45

A cromatografia gasosa é uma técnica analítica extremamente importante no exame de muitas substâncias químicas necessárias em testes ambientais, em análise forense e em atividades na indústria do petróleo.

Considere a seguir um recorte feito de um cromatograma obtido para análise de uma amostra de hidrocarbonetos de interesse de uma indústria petrolífera por meio do qual os picos 1, 2 e 3 representam compostos identificados.



Com base em seus conhecimentos sobre a técnica, é **possível** afirmar que os compostos 1, 2 e 3 identificados pelo analista são, respectivamente:

- A) etano / n-butano / 4-metil-1-penteno.
- B) n-pentano / propano / 2-metil-pentano.
- C) etano / n-pentano / propano.
- D) 4-metil-1-penteno / etano / n-pentano.

QUESTÃO 46

Na gravimetria por precipitação, o analito é convertido a um precipitado pouco solúvel. Então, esse precipitado é filtrado, lavado para a remoção de impurezas e convertido a um produto que tem sua composição química conhecida por meio de um tratamento térmico adequado e pesado. A conversão do analito a um precipitado é feito por meio de reação química com um reagente precipitante.

Na reação do reagente precipitante com o analito, forma-se um produto que, para aplicação do método gravimétrico, **não** deve apresentar a seguinte característica.

- A) Composto facilmente filtrado.
- B) Composto com massa molar elevada.
- C) Não reage com os constituintes da atmosfera.
- D) Composição química conhecida após sua secagem.

FOLHA DE RESPOSTAS (VERSÃO DO CANDIDATO)

1	A	B	C	D	24	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
2	A	B	C	D	25	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
3	A	B	C	D	26	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
4	A	B	C	D	27	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
5	A	B	C	D	28	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
6	A	B	C	D	29	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
7	A	B	C	D	30	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
8	A	B	C	D	31	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
9	A	B	C	D	32	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
10	A	B	C	D	33	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
11	A	B	C	D	34	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
12	A	B	C	D	35	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
13	A	B	C	D	36	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
14	A	B	C	D	37	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
15	A	B	C	D	38	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
16	A	B	C	D	39	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
17	A	B	C	D	40	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
18	A	B	C	D	41	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
19	A	B	C	D	42	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
20	A	B	C	D	43	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
21	A	B	C	D	44	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
22	A	B	C	D	45	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
23	A	B	C	D	46	A	B	C	D
	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

AO TRANSFERIR ESSAS MARCAÇÕES PARA A FOLHA DE RESPOSTAS,
OBSERVE AS INSTRUÇÕES ESPECÍFICAS DADAS NA CAPA DA PROVA.
USE CANETA ESFEROGRÁFICA AZUL OU PRETA.

**ATENÇÃO:
AGUARDE AUTORIZAÇÃO
PARA VIRAR O CADERNO DE PROVA.**