

**CONCURSO PARA PROVIMENTO DE VAGAS DO QUADRO
PERMANENTE DE PESSOAL DO DEPARTAMENTO MUNICIPAL
ÁGUA E ESGOTO DO MUNICÍPIO DE UBERLÂNDIA**

Edital Nº 01 / 2019

QUÍMICO

Código: 411

LEIA COM ATENÇÃO AS SEGUINTE INSTRUÇÕES

1. Este caderno contém as questões da **Prova Objetiva** e a **Proposta de Redação**.
2. Use a Folha de Respostas (Versão do Candidato) reproduzida ao final deste caderno apenas para marcar o Gabarito.
3. Ao receber a **Folha de Respostas da Prova Objetiva**:
 - Confira seu nome, número de inscrição e cargo.
 - Assine, **A TINTA**, no espaço próprio indicado.

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

“A alegria de fazer o bem é a única felicidade verdadeira.” Leon Tolstói

ATENÇÃO:

FOLHA DE RESPOSTAS SEM ASSINATURA NÃO TEM VALIDADE.

5. Ao transferir as respostas para a **Folha de Respostas**:

01 • use apenas caneta esferográfica azul ou preta.

02 • preencha, sem forçar o papel, toda a área reservada à letra correspondente à resposta solicitada em cada questão.

03 • assinale somente **uma** alternativa em cada questão.

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

NÃO DEIXE NENHUMA QUESTÃO SEM RESPOSTA.

A **Folha de Respostas** não deve ser dobrada, amassada ou rasurada.

ATENÇÃO: Período de Sigilo – Não será permitido ao candidato se ausentar em definitivo da sala de provas antes de decorridas 2(duas) horas do início das provas. O candidato não poderá fazer anotação de questões ou informações relativas às suas respostas no Comprovante Definitivo de Inscrição (CDI) ou em quaisquer outros meios, que não os permitidos no Edital e especificados na capa da prova. Os candidatos não poderão utilizar-se, em hipótese alguma, de lapiseira, corretivos ou lápis-borracha ou outro material distinto do constante no Edital. Será proibido, durante a realização das provas, fazer uso ou portar, mesmo que desligados, telefone celular, relógios, *paggers*, *beep*, agenda eletrônica, lápis, borracha, corretivo, calculadora, *walkman*, *notebook*, *palmtop*, gravador, transmissor / receptor de mensagens de qualquer tipo ou qualquer outro equipamento eletrônico, podendo a organização deste Concurso Público vetar o ingresso do candidato com outros aparelhos além dos anteriormente citados. Durante o período de realização das provas, não será permitida 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. Durante o período de realização das provas, não será permitido o uso de óculos escuros, boné, chapéu, gorro, lenço ou similares. O candidato não poderá levar o caderno de questões da Prova Objetiva. Será permitido levar somente o rascunho da Folha de respostas da prova objetiva. Não haverá substituição da Folha de Respostas da Prova Objetiva por erro do candidato. Ao término do prazo estabelecido para a prova, os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que o último candidato termine sua prova, devendo todos assinar a Ata de Sala, atestando a idoneidade da fiscalização das provas, retirando-se da sala de prova de uma só vez. As instruções contantes no Caderno de Questões e na Folha de Respostas da Prova Objetiva, bem como as orientações e instruções expedidas pela FUNDEP durante a realização da prova, complementam o Edital e deverão ser rigorosamente observadas e seguidas pelo candidato.

O Caderno de Questões e o Gabarito da Prova Objetiva serão divulgados no endereço eletrônico
<www.gestaodeconcursos.com.br> no dia 11 de fevereiro de 2020.

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, **45 (quarenta e cinco)** questões de múltipla escolha, cada uma constituída de 4 (quatro) alternativas de respostas, assim distribuídas: 10 (dez) questões de **Português**, 10 (dez) questões de **Raciocínio Lógico**, 5 (cinco) questões de **Atualidades**, 5 (cinco) questões de **Legislação**, 15 (quinze) questões de **Conhecimentos Específicos e Proposta de Redação**, 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.

PORTUGUÊS

INSTRUÇÃO: Leia o texto I a seguir para responder às questões de 1 a 3.

TEXTO I

“Só Gabriela parecia não sentir a caminhada, seus pés como que deslizando pela picada muitas vezes aberta na hora a golpes de facão, na mata virgem. Como se não existissem as pedras, os tocos, os cipós emaranhados. A poeira dos caminhos da caatinga a cobrira tão por completo que era impossível distinguir seus traços. Nos cabelos já não penetrava o pedaço de pente, tanto pó se acumulara. Parecia uma demente perdida nos caminhos. Mas Clemente sabia como ela era deveras e o sabia em cada partícula de seu ser, na ponta dos dedos e na pele do peito. Quando os dois grupos se encontraram, no começo da viagem, a cor do rosto de Gabriela e de suas pernas era ainda visível e os cabelos rolavam sobre o cangote, espalhando perfume. Ainda agora, através da sujeira a envolvê-la, ele a enxergava como a vira no primeiro dia, encostada numa árvore, o corpo esguio, o rosto sorridente, mordendo uma goiaba.”

AMADO, Jorge. *Gabriela, cravo e canela*. 1958.

QUESTÃO 1

Releia este trecho.

“Ainda agora, através da sujeira a envolvê-la, ele a enxergava como a vira no primeiro dia, encostada numa árvore, o corpo esguio, o rosto sorridente, mordendo uma goiaba”.

Nesse excerto, pode-se identificar a seguinte característica da personagem na obra de Jorge Amado:

- A) A pobreza de Gabriela, que reside em sua condição de sertaneja.
- B) A serenidade de Gabriela, que reside em seu conformismo.
- C) A sujeira de Gabriela, que reside em sua falta de condição financeira.
- D) A sensualidade de Gabriela, que reside em sua simplicidade.

QUESTÃO 2

Releia o trecho a seguir.

“A poeira dos caminhos da caatinga a cobrira tão por completo que era impossível distinguir seus traços.”

O pronome ‘seus’ refere-se aos ‘traços’

- A) da caatinga.
- B) de Gabriela.
- C) da mata virgem.
- D) dos caminhos.

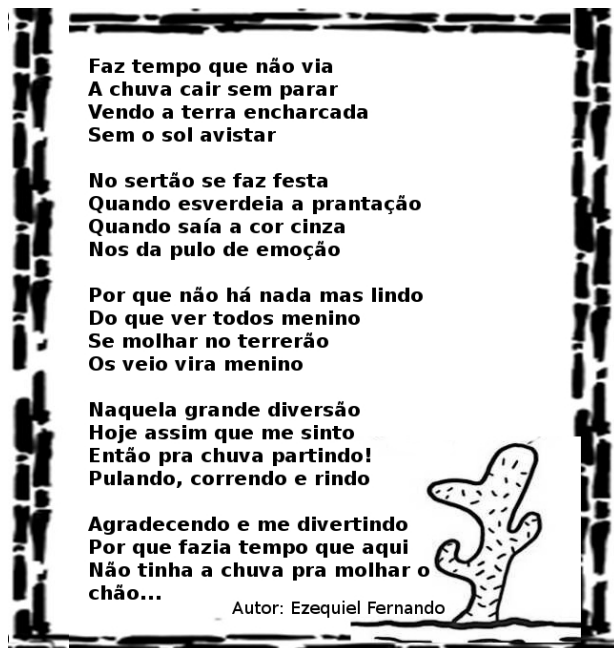
QUESTÃO 3

Todos os excertos a seguir, retirados de distintas obras literárias brasileiras, coincidem em contexto situacional com esse trecho da obra *Gabriela, cravo e canela*, exceto:

- A) “A viagem parecia-lhe sem jeito, nem acreditava nela. Preparara-a lentamente, adiara-a, tornara a prepará-la, e só se resolvera a partir quando estava definitivamente perdido. Podia continuar a viver num cemitério? Nada o prendia àquela terra dura, acharia um lugar menos seco para enterrar-se.” (RAMOS, Graciliano. *Vidas secas*.)
- B) “Pela beira da estrada, viam-se apenas peças esparsas de equipamentos, mochilas e espingardas, cinturões e sabres, jogados a esmo por ali afora, como coisas imprestáveis. Inteiramente só, sem uma única ordenança, o coronel Tamarindo lançou-se desesperadamente, o cavalo a galope, pela estrada-vanguarda. E a artilharia ficou afinal inteiramente em abandono, antes de chegar ao Angico. Os jagunços lançaram-se sobre ela. Era o desfecho. O capitão Salomão tinha apenas em torno meia dúzia de combatentes leais. (CUNHA. Euclides da. *Os sertões*.)
- C) “Uma ressurreição do cemitério antigo – esqueletos radioativos, com o aspecto terroso e o fedor das covas podres [...] Os fantasmas estropiados como que iam dançando, de tão trôpegos e trêmulos, num passo arrastado de quem leva as pernas em vez de ser levado por elas [...] Andavam devagar, olhando para trás, como quem quer voltar. Não tinham pressa em chegar, porque não sabiam aonde iam. Expulsos do seu paraíso por espadas de fogo, iam, ao acaso, em descaminhos, no arrastão dos maus fardos [...] Não tinham sexo, nem idade, nem condição nenhuma. Eram os retirantes. Nada mais”. (ALMEIDA, José Américo de. *A bagaceira*.)
- D) “O pequeno ia no meio da carga, amarrado por um pano aos cabeçotes da cangalha [...] De vez em quando, levantava a mãozinha aos olhos, e fazia rah! Rah! ah! Ah! Numa enrouquecida tentativa de choro [...] Cordulina chegava-se a burra para o consolar, ajeitava-lhe o chapéu de pano na cabeça [...] Chico bento fechava a marcha, com o cacete ao ombro, do qual prendia uma trouxa [...] Na primeira noite, arrancharam-se numa tapera que apareceu junto da estrada, como um pouso que uma alma caridosa houvesse armado ali para os retirantes”. (QUEIROZ, Rachel de. *O quinze*.)

INSTRUÇÃO: Leia o texto II a seguir, “Chuva no sertão”, de Ezequiel Fernando, para responder às questões de 4 a 6.

TEXTO II



Faz tempo que não via
A chuva cair sem parar
Vendo a terra encharcada
Sem o sol avistar

No sertão se faz festa
Quando esverdeia a prantação
Quando saía a cor cinza
Nos da pulo de emoção

Por que não há nada mas lindo
Do que ver todos menino
Se molhar no terrerão
Os veio vira menino

Naquela grande diversão
Hoje assim que me sinto
Então pra chuva partindo!
Pulando, correndo e rindo

Agradecendo e me divertindo
Por que fazia tempo que aqui
Não tinha a chuva pra molhar o
chão...

Autor: Ezequiel Fernando

Disponível em: <encurtador.com.br/ivxIW>.
Acesso em: 25 out. 2019.

QUESTÃO 4

Sobre a literatura de cordel, assinale a alternativa incorreta.

- A) Trata-se de um gênero textual tipicamente popular, difundido principalmente no Norte e Nordeste do país.
- B) Por ser um gênero literário informal, a literatura de cordel não apresenta métrica e rima.
- C) A presença da oralidade e de elementos regionais é marcante nas obras desse gênero textual.
- D) A linguagem coloquial é amplamente utilizada pelos autores desse gênero textual.

QUESTÃO 5

Releia o trecho a seguir.

“Por que não há nada mas lindo
Do que ver todos menino
Se molhar no terrerão
Os veio vira menino”

As alterações efetuadas adequaram as estrofes à norma-padrão, exceto em:

- A) Porque não há nada mais lindo.
- B) Do que ver todos meninos.
- C) Se molhar no terreirão.
- D) Os velhos viram meninos.

QUESTÃO 6

Releia o trecho a seguir.

“Por que não há nada mas lindo
Do que ver todos menino
Se molhar no terrerão
Os veio vira menino”

Nesse excerto há algumas palavras que, de acordo com a norma-padrão, estão grafadas equivocadamente. No entanto, em duas delas essa variação ortográfica muda sua classe gramatical.

As palavras em que isso ocorre são:

- A) Mas e veio.
- B) Vira e mas.
- C) Terrerão e menino.
- D) Vira e veio.

INSTRUÇÃO: Leia o texto III a seguir, retirado da obra *Gabriela, cravo e canela* para responder às questões de 7 a 10.

TEXTO III

— Bié...
— Seu Nacib...
— Por que “seu” Nacib? Sou seu marido, não seu patrão...

Ela sorriu, arrancou os sapatos, começou a arrumar, os pés descalços. Ele tomou-lhe da mão, repreendeu:

- Não pode mais não, Bié...
- O que?
- Andar sem sapatos. Agora você é uma senhora. Assustou-se:
— Posso não? Andar descalça, de pé no chão?
- Pode não.
- E por que?
- Você é uma senhora, de posses, de representação.
- Sou não, seu Nacib. Sou só Gabriela...
- Vou te educar – tomou-a nos braços, levou-a pra cama.
- Moço bonito...

AMADO, Jorge. *Gabriela, cravo e canela*. 1958.

QUESTÃO 7

As reticências presentes no excerto foram usadas para

- A) identificar citações de terceiros.
- B) indicar continuação de um fato, da fala ou pensamento.
- C) indicar dúvida no que foi ou que ainda será dito.
- D) interromper uma fala ou pensamento.

QUESTÃO 8

Releia o trecho a seguir.

“— **Posso não?** Andar descalça, de pé no chão?”

A seguinte figura de linguagem pode ser percebida na expressão em destaque:

- A) Hipérbole.
- B) Hipérbato.
- C) Eufemismo.
- D) Anáfora.

QUESTÃO 9

Nesse texto, é possível identificar:

- A) A obediência da protagonista quando recebe orientações do marido sobre as regras que a permitirão ser considerada uma “senhora da sociedade”. Entre elas, a submissão ao chefe da família, por tratá-lo como “Seu” Nacib.
- B) A infantilidade e o comodismo da protagonista ao não argumentar a favor de sua liberdade e a suscetibilidade do marido que desconsidera o traço fundamental da liberdade de Gabriela a fim de ajustar-se à sociedade.
- C) Um cenário ambivalente em que se ressalta a importância de um *status* social alcançado por meio do cumprimento de regras e a simplicidade da protagonista, que preza por sua liberdade em detrimento de ser considerada “senhora de representação”.
- D) A mudança na essência de Gabriela, que opta por agir conforme as imposições da sociedade sem questionamentos, como no caso da obediência inquestionável às ordens do marido.

QUESTÃO 10

Releia este trecho.

“Ela sorriu, arrancou os sapatos, começou a arrumar, os pés descalços. Ele tomou-lhe da mão, repreendeu.”

Os verbos utilizados no trecho estão no

- A) pretérito perfeito do indicativo.
- B) pretérito perfeito do subjuntivo.
- C) pretérito imperfeito do indicativo.
- D) pretérito imperfeito do subjuntivo.

RACIOCÍNIO LÓGICO

QUESTÃO 11

Júlio e César participam de uma equipe de treinamento e preparo físico individualizado. Ambos correm e pedalam com regularidade fixa de dias. Júlio corre 3 dias e pedala 1, seguido sempre dos 3 dias que corre, enquanto César corre 7 dias e pedala 3, também seguido dos 7 dias em que corre.

Em um período de 6 meses, em quantos dias Júlio e César estarão pedalando juntos?

- A) 12.
- B) 14.
- C) 18.
- D) 20.

QUESTÃO 12

Em um ferro-velho, há somente carros pretos e brancos. 90% dos carros são pretos e 10% são brancos. Após uma triagem e conferência de todas as peças dos carros, o dono do ferro velho concluiu que alguns carros pretos seriam totalmente destruídos como sucata, no entanto, dos brancos, nenhum viraria sucata. Após alguns carros pretos virarem sucata, dos carros que sobraram no ferro velho, 75% eram pretos.

Qual o percentual aproximado, dos carros pretos que foram destruídos e viraram sucata?

- A) 30%.
- B) 60%.
- C) 67%.
- D) 75%.

QUESTÃO 13

Renato fez um empréstimo emergencial de R\$ 800,00 direto de seu aplicativo do banco. Nessa modalidade de empréstimo, o banco cobra juro a uma taxa mensal de 5% ao mês. Transcorridos exatos dois meses após fazer o empréstimo, ele pagou R\$ 500,00 de sua dívida. Um mês após esse pagamento, Renato pagou todo o restante que faltava.

O valor do último pagamento feito por Renato foi igual a

- A) R\$ 401,10.
- B) R\$ 382,00.
- C) R\$ 442,21.
- D) R\$ 426,10.

QUESTÃO 14

O preço cobrado pelos aplicativos de motorista particular depende de três variáveis: distância percorrida, tempo de viagem e demanda de viagens no horário solicitado pelo usuário. Há também um valor fixo de R\$ 3,00 por viagem solicitada, pago por todos os usuários, independentemente das demais variáveis.

Os valores cobrados são os seguintes:

- R\$ 0,80 por quilômetro rodado;
- R\$ 0,30 por minuto de viagem;
- 6% sobre o valor final da viagem caso a solicitação de motorista ocorra em um horário de grande demanda.

Fábio solicitou um motorista pelo aplicativo de seu celular às 18h, horário de grande demanda, e gastou 25 minutos para fazer o trajeto de sua casa à sua faculdade.

Se ele pagou o valor de R\$ 23,85 ao final da corrida, qual a distância, em quilômetros, de sua casa à faculdade?

- A) 12.
- B) 13.
- C) 14.
- D) 15.

QUESTÃO 15

Um professor de matemática aplicou aos seus alunos uma prova com 30 questões de múltipla escolha, cuja pontuação foi distribuída da seguinte maneira:

- as questões de 1 a 10 tinham valor de 3 pontos;
- as questões de 11 a 20 tinham valor de 4 pontos;
- as questões de 21 a 30 tinham valor de 5 pontos;
- cada questão errada pelo aluno, acarretava uma perda de pontos correspondente a 25% do valor da questão.

A fim de que nenhum aluno tivesse pontuação negativa nessa prova, o professor verificou que a nota final de cada um deles deveria ser somada uma quantidade de pontos, no mínimo, igual a

- A) 3.
- B) 5.
- C) 15.
- D) 30.

QUESTÃO 16

Rui percorreu, correndo, os primeiros quilômetros de uma prova de rua a uma velocidade constante de 12 km/h. Em seguida, sem que ele parasse, percorreu caminhando os quilômetros finais da prova com uma velocidade, também constante, igual a 8 km/h.

Se ele gastou um tempo de 30 minutos para completar toda extensão da prova, então a diferença entre o tempo que ele gastou caminhando e o tempo que ele gastou correndo, nessa ordem, em minutos, é igual a

- A) 2.
- B) 5.
- C) 3.
- D) 6.

QUESTÃO 17

Quatro pilotos, André, Bernardo, Carlos e Danilo, participaram de uma corrida de *kart*. Ao final da corrida, três deles deram entrevistas para um repórter de uma rádio local e disseram o seguinte:

André falou: Carlos ganhou a corrida e Bernardo terminou em 2º lugar.

Bernardo falou: Carlos terminou em 2º lugar e Danilo terminou em 3º.

Carlos falou: Danilo chegou em último lugar e André terminou em 2º.

Se cada um dos pilotos falou uma verdade e uma mentira, não necessariamente nessa ordem, então, supondo que somente os quatro pilotos participaram da corrida, a classificação deles do primeiro ao último colocado, nessa ordem, foi:

- A) André, Bernardo, Carlos e Danilo.
- B) Carlos, André, Danilo e Bernardo.
- C) André, Bernardo, Danilo e Carlos.
- D) Carlos, André, Bernardo e Danilo.

QUESTÃO 18

Todos os domingos, em uma rádio, a programação musical é feita de forma automática por um programa de computador. São tocadas sempre 30 músicas distintas, sendo 10 de *heavy metal*, 10 de *pop rock* internacional e 10 de *rock* nacional. As 30 músicas são escolhidas e tocadas de maneira aleatória pelo programa de computador.

Em um domingo qualquer, a probabilidade de que a primeira e a última música da programação automática sejam de *heavy metal* é igual a

- A) $3/58$.
- B) $3/29$.
- C) $1/435$.
- D) $1/15$.

QUESTÃO 19

Em um clube recreativo de uma cidade, 80 frequentadores assíduos fundaram um grupo com nome de "Quarentões".

No Quarentões, algumas pessoas praticam pelo menos uma das modalidades de esportes oferecidas pelo clube: natação, tênis ou peteca.

Sobre os Quarentões, sabe-se o seguinte:

- 40 pessoas praticam peteca;
- 30 pessoas praticam tênis;
- 40 pessoas praticam natação;
- 18 pessoas praticam natação e peteca;
- 16 pessoas praticam natação e tênis;
- 15 pessoas praticam peteca e tênis;
- 10 pessoas praticam as três modalidades: peteca, tênis e natação.

Entre todas as pessoas que fazem parte do grupo Quarentões, o percentual daquelas que praticam exatamente duas das três modalidades é igual a

- A) 23,75%.
- B) 61,25%.
- C) 87,5%.
- D) 52,5%.

QUESTÃO 20

Entre 2013 e 2015, ocorreram surtos decorrentes de pacientes vindos de outros países, sendo registrados neste período 1 310 casos da doença. O maior número de casos foi registrado nos estados de Pernambuco e Ceará.

Disponível em: <<http://saude.gov.br/saude-de-a-z/sarampo-situacao-epidemiologica>>. Acesso em: 19 out. 2019.

O trecho da reportagem diz respeito aos casos de sarampo registrados no Brasil, no período que vai do ano de 2013 ao ano de 2015.

Nesse período, considerando o número de casos registrados da doença, a média de casos registrados anualmente foi de, aproximadamente,

- A) 262.
- B) 328.
- C) 437.
- D) 655.

ATUALIDADES

QUESTÃO 21

O papa Francisco, ao se reunir com bispos do mundo inteiro para discutir o combate à pedofilia, afirmou que esse “fenômeno escandaloso” compromete a “autoridade moral e a credibilidade ética” da Igreja. Segundo o pontífice, a ‘desumanidade desse fenômeno em nível mundial se torna ainda mais grave e escandalosa na Igreja, porque está em contraste com sua autoridade moral e sua credibilidade ética’. De acordo com o papa, a Igreja seguirá oito diretrizes: tutela das crianças; “seriedade impecável”, com a garantia de que a Santa Sé não poupará esforços para entregar criminosos à Justiça; uma “verdadeira purificação”, sem cair na “armadilha de acusar os outros”; melhorar a formação para o sacerdócio; reforçar as linhas-guia das conferências episcopais; acompanhar as pessoas abusadas; se empenhar no mundo digital; e enfrentar o turismo sexual.

Disponível em: <<https://istoe.com.br/e-hora-de-erradicar-pedofilia-diz-papa-ao-fim-de-cupula/>>. Acesso em: 14 out. 2019 (Adaptação).

Ao afirmar que a pedofilia “compromete a ‘autoridade moral e a credibilidade ética’ da Igreja”, o pontífice reconhece que

- A) os acusados de pedofilia são hereges e, por isso, devem ser presos e excomungados.
- B) os membros da igreja são os únicos capazes de combater a pedofilia em nível mundial.
- C) a má formação para o sacerdócio é a principal responsável pela existência da pedofilia.
- D) a pedofilia é cometida também por membros da igreja, apesar de ser vista como pecado.

QUESTÃO 22

O presidente do Comitê Olímpico Internacional Thomas Bach deu poucas esperanças a quem reivindica um espaço para os eSports nas Olimpíadas: “Não podemos ter no programa olímpico um jogo que promova violência”, disse ele. “Eles, do nosso ponto de vista, são contraditórios aos valores olímpicos e, portanto, não podem ser aceitos”.

Disponível em: <<https://esportes.r7.com/e-sports/outer-space/presidente-do-coi-descarta-esports-nas-olimpiadas-por-conta-de-jogos-violentos-10052019>>. Acesso em: 20 out. 2019 (Adaptação).

Considerando esse contexto, analise as seguintes afirmativas e a relação proposta entre elas.

- I. Ao contrário do que aconteceu nas Olimpíadas do Rio de Janeiro, em 2016, os chamados eSports não serão aceitos nas Olimpíadas de 2020 em Tóquio,

PORQUE

- II. há uma barreira crucial que está impedindo as competições de videogames de ganharem espaço nas Olimpíadas: a violência.

A respeito dessas afirmativas e da relação proposta entre elas, assinale a alternativa correta.

- A) As afirmativas I e II são verdadeiras, e a II é uma justificativa da I.
- B) As afirmativas I e II são verdadeiras, e a II não é uma justificativa da I.
- C) A afirmativa I é verdadeira, e a II é falsa.
- D) A afirmativas I é falsa, e a II é verdadeira.

QUESTÃO 23

Conforme a Pesquisa da Demanda Turística Internacional no Brasil, divulgada pelo Ministério do Turismo, Uberlândia concentrou em 2018 6,2% de todas as viagens de negócios, eventos e convenções realizadas por estrangeiros em Minas Gerais no ano passado. O desempenho se manteve o mesmo de 2017 e foi maior que o registrado em 2016, quando a procura representou 5,7% dos destinos mineiros apurados. Na categoria “Outros motivos”, que desconsidera os turismos de negócios e lazer, o município também figura na segunda posição estadual.

Disponível em: <<https://www.uberlandia.mg.gov.br/2019/09/17/uberlandia-e-destaque-em-mg-na-recepcao-de-turistas-estrangeiros/>>. Acesso em: 11 nov. 2019 (Adaptação).

Considerando esse contexto, avalie as seguintes afirmativas e a relação proposta entre elas.

- I. De acordo com a Pesquisa da Demanda Turística Internacional no Brasil, divulgada pelo Ministério do Turismo, Uberlândia ocupa a 2ª posição como destino de negócios, eventos e convenções em Minas Gerais,

PORQUE

- II. a cidade conta com o maior e mais moderno aeroporto do estado de Minas Gerais e com estradas inteiramente pavimentadas e bem sinalizadas, que garantem a circulação de pessoas e mercadorias de maneira rápida e segura.

A respeito dessas afirmativas, assinale a alternativa correta.

- A) As afirmativas I e II são verdadeiras, e a II é uma justificativa da I.
- B) As afirmativas I e II são verdadeiras, e a II não é uma justificativa da I.
- C) A afirmativa I é verdadeira, e a II é falsa.
- D) A afirmativa I é falsa, e a II é verdadeira.

QUESTÃO 24

A condenação de líderes separatistas da Catalunha nesta segunda-feira gerou uma série de protestos na comunidade autônoma, com o epicentro em Barcelona, onde os atos bloqueiam o El Prat, o principal aeroporto da cidade. Os Mossos (polícia catalã) atacaram uma parte dos manifestantes, que tentaram ultrapassar uma barreira policial. A ação foi convocada pela plataforma Tsunami Democrático, que distribuiu no aeroporto cartões de embarque falsos e convocou a população a ir até o local.

Disponível em: <https://brasil.elpais.com/brasil/2019/10/14/internacional/1571042788_418131.html>. Acesso em: 21 out. 2019 (Adaptação).

A origem do conflito de que trata o texto está no

- A) desejo de emancipação existente em uma região do território espanhol.
- B) comportamento violento da polícia catalã contra os manifestantes franceses.
- C) autoritarismo dos Mossos em relação à condenação de separatistas argelinos.
- D) combate à distribuição de cartões de embarque falsos pelo aplicativo do governo.

QUESTÃO 25

Nem todas as consequências estão claras, já que esta é a primeira vez que alguém abandona o bloco econômico desde sua criação, em 1993. Mas já há previsões do impacto na economia, na política e na sociedade, tanto do Reino Unido quanto da Europa. A polêmica começou em junho de 2016, quando os britânicos votaram por romper com a UE, o chamado 'Brexit' (fusão das palavras 'saída' e 'britânica' em inglês). O resultado expôs uma rixa entre diferentes segmentos da população e causou a queda do primeiro-ministro David Cameron, substituído por Theresa May.

Disponível em: <<https://super.abril.com.br/mundo-estranho/quais-as-consequencias-da-saida-do-reino-unido-da-uniao-europeia/>>. Acessado em: 31 de outubro de 2019 (Adaptação).

Embora as consequências da saída do reino Unidos não estejam claras, a conclusão desse processo implicaria uma série de possíveis desdobramentos no Reino Unido, entre os quais está o(a)

- A) fim da circulação da libra esterlina no território do Reino Unido.
- B) renegociação de tarifas comerciais com os demais países do bloco.
- C) proibição da circulação de britânicos em países da União Europeia.
- D) diminuição da autonomia britânica para firmar acordos comerciais.

LEGISLAÇÃO

QUESTÃO 26

De acordo com o Art. 61 da Lei Orgânica do Município de Uberlândia, ficam assegurados, aos servidores públicos municipais, os seguintes direitos, exceto:

- A) Irredutibilidade do salário, salvo o disposto em convenção ou acordo coletivo.
- B) Décimo terceiro salário, com base na remuneração integral ou no valor da aposentadoria.
- C) Repouso semanal remunerado, preferencialmente aos domingos.
- D) Gozo de férias anuais remuneradas com, pelo menos, dois terços a mais do que o salário normal.

QUESTÃO 27

A função administrativa não é realizada somente de forma centralizada pela Administração Direta. As entidades políticas podem criar entes descentralizados, com personalidade jurídica própria e que formam a Administração Indireta.

Segundo a Lei Orgânica do Município de Uberlândia, a Administração Pública municipal não será indireta quando realizada por

- A) autarquia.
- B) sociedade anônima.
- C) sociedade de economia mista.
- D) empresa pública.

QUESTÃO 28

Segundo o Art. 12 da Lei Complementar municipal nº 40/1992, que dispõe sobre o estatuto dos servidores públicos do município de Uberlândia, suas autarquias, fundações públicas e câmara municipal, são formas de provimento em cargo público, exceto:

- A) Nomeação.
- B) Transposição.
- C) Readaptação.
- D) Redesignação.

QUESTÃO 29

São condutas proibidas ao servidor previstas no Estatuto dos Servidores do município de Uberlândia, exceto:

- A) Exercer quaisquer atividades, inclusive conversas e leituras, que sejam incompatíveis com o exercício do cargo ou função e com o horário de trabalho.
- B) Ausentar-se do serviço durante o expediente, sem prévia autorização do chefe imediato.
- C) Promover manifestação de apreço ou despreço fora do recinto da repartição pública.
- D) Aliciar outro servidor no sentido de filiação a associação profissional, sindical ou partido político.

QUESTÃO 30

O processo disciplinar é o instrumento destinado a apurar a responsabilidade do servidor por infração praticada no exercício de suas atribuições ou que tenha relação com as atribuições do cargo em que se encontre investido.

Sobre as regras previstas no Estatuto dos Servidores do município de Uberlândia acerca do processo disciplinar, assinale com V as afirmativas verdadeiras e com F as falsas.

- () O processo disciplinar será conduzido por comissão processante, permanente ou especial, composta de cinco servidores, entre os quais dois advogados, designados pela autoridade competente que indicará, entre eles, o seu presidente.
- () A comissão processante exercerá suas atividades com independência e imparcialidade, assegurado o sigilo necessário à elucidação do fato ou exigido pelo interesse da Administração, assim como, ampla garantia no exercício de suas atribuições.
- () O processo disciplinar será iniciado no prazo de dez dias, contados do recebimento dos autos pela comissão, e concluído no prazo de noventa dias, contados do seu início, admitida a sua prorrogação por igual prazo.
- () No processo disciplinar, a comissão promoverá a tomada de depoimento, acareações, investigações e diligências cabíveis, objetivando a coleta de prova, recorrendo, quando necessário, a técnicos e peritos, de modo a permitir a completa elucidação dos fatos.

Assinale a sequência correta.

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

QUÍMICO

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

MASSAS ATÔMICAS BASEADAS NO ISÓTOPO DO CARBONO 12

	18 (0)																				
	2 He 4,0																				
	10 Ne 20,2																				
	18 Ar 39,9																				
	36 Kr 83,8																				
	54 Xe 131,3																				
	86 Rn (222)																				
	13	14	15	16	17																
	(III A) (IV A) (V A) (VIA) (VII A)																				
	5	6	7	8	9																
	B C N O F																				
	10,8	12,0	14,0	16,0	19,0																
	13	14	15	16	17																
	Al Si P S Cl Ar																				
	27,0	28,1	31,0	32,1	35,5																
	31	32	33	34	35																
	Ga Ge As Se Br Kr																				
	69,7	72,6	74,9	79,0	79,9																
	49	50	51	52	53																
	In Sn Sb Te I Xe																				
	114,8	118,7	121,8	127,6	126,9																
	81	82	83	84	85																
	Tl Pb Bi Po At																				
	204,4	207,2	209,0	209,0	210																
	29	30																			
	(I B) (II B)																				
	29	30																			
	Cu Zn																				
	63,5	65,4																			
	46	47																			
	Ag Cd																				
	107,9	112,4																			
	78	79																			
	Pt Au Hg																				
	195,1	197,0																			
	110	111																			
	Ds Rg																				
	(271)	(272)																			
	27	28	29	30																	
	(VIII B)																				
	27	28	29	30																	
	Co Ni Cu Zn																				
	58,9	58,7	63,5	65,4																	
	44	45	46	47																	
	Rh Pd Ag Cd																				
	102,9	106,4	107,9	112,4																	
	76	77	78	79																	
	Ir Pt Au Hg																				
	192,2	195,1	197,0	200,6																	
	108	109	110	111																	
	Mt Ds Rg																				
	(268)	(269)	(270)	(271)																	
	25	26	27	28	29																
	(VII B)																				
	25	26	27	28	29																
	Mn Fe Co Ni Cu																				
	54,9	55,8	58,9	58,7	63,5																
	42	43	44	45	46																
	Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd																				
	95,9	(97,9)	101,1	102,9	106,4																
	74	75	76	77	78																
	W Re Os Ir Pt Au Hg																				
	183,8	186,2	190,2	192,2	195,1																
	106	107	108	109	110																
	Sg Bh Hs Mt Ds Rg																				
	(266)	(267)	(268)	(269)	(270)																
	23	24	25	26	27																
	(VI B) (VII B)																				
	23	24	25	26	27																
	V Cr Mn Fe Co Ni Cu																				
	50,9	52,0	54,9	55,8	58,9																
	41	42	43	44	45																
	Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd																				
	92,9	95,9	(97,9)	101,1	102,9																
	73	74	75	76	77																
	Ta W Re Os Ir Pt Au Hg																				
	180,9	183,8	186,2	190,2	192,2																
	105	106	107	108	109																
	Db Sg Bh Hs Mt Ds Rg																				
	(262)	(263)	(264)	(265)	(266)																
	21	22	23	24	25																
	(III B) (IV B) (V B) (VI B) (VII B)																				
	21	22	23	24	25																
	Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu																				
	45,0	47,9	50,9	52,0	54,9																
	39	40	41	42	43																
	Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd																				
	88,9	91,2	92,9	95,9	(97,9)																
	57 *	72	73	74	75																
	La Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg																				
	138,9	178,5	180,9	183,8	186,2																
	89 **	104	105	106	107																
	Ac Rf Sg Bh Hs Mt Ds Rg																				
	(227)	(261)	(262)	(263)	(264)																
1°	1																				
	(I A)																				
	1	2																			
	H He																				
	1,0	4,0																			
2°	3	4																			
	Li Be																				
	6,9	9,0																			
3°	11	12																			
	Na Mg																				
	23,0	24,3																			
4°	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30									
	K Ca		Sc Ti		V Cr		Mn Fe		Co Ni		Cu Zn										
	39,1	40,1	45,0	47,9	50,9	52,0	54,9	55,8	58,9	58,7	63,5	65,4									
5°	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54			
	Rb Sr		Y Zr		Nb Mo		Tc Ru		Rh Pd		Ag Cd		In Sn		Sb Te		I Xe				
	85,5	87,6	88,9	91,2	92,9	95,9	(97,9)	101,1	102,9	106,4	107,9	112,4	114,8	118,7	121,8	127,6	126,9	131,3			
6°	55	56	57 *	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86			
	Cs Ba		La Hf		Ta W		Re Os		Ir Pt		Au Hg		Tl Pb		Bi Po		At				
	132,9	137,3	138,9	178,5	180,9	183,8	186,2	190,2	192,2	195,1	197,0	200,6	204,4	207,2	209,0	209,0	210	222			
7°	87	88	89 **	104	105	106	107	108	109	110	111										
	Fr Ra		Ac Rf		Sg Bh		Hs Mt		Ds Rg												
	(223)	(226)	(227)	(261)	(262)	(263)	(264)	(265)	(266)	(267)	(268)	(269)	(270)	(271)	(272)						

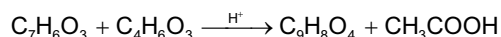
*

**

QUESTÃO 31

A Aspirina, como é conhecida o ácido acetilsalicílico ($C_9H_8O_4$), é um fármaco que apresenta propriedades antitérmicas, anti-inflamatórias e analgésicas. Esse fármaco pode ser sintetizado pela reação entre o ácido salicílico ($C_7H_6O_3$) e o anidrido acético ($C_4H_6O_3$), catalisada por um ácido.

A equação a seguir representa o processo de síntese da aspirina.



Considere, hipoteticamente, que 3 g de ácido salicílico foram misturados com 6 mL de uma solução de anidrido acético cuja densidade e grau de pureza são 1,2 g/mL e 80% m/m, respectivamente.

Se o rendimento da reação química é 100%, qual a massa aproximada de aspirina produzida em gramas?

- A) 2.
- B) 4.
- C) 8.
- D) 16.

QUESTÃO 32

Considerada como técnica analítica bem-sucedida, a espectrometria de absorção atômica é uma das mais utilizadas na determinação de elementos em baixas concentrações, que estão presentes em uma variedade de amostras, líquidas, sólidas, em suspensão ou até mesmo gasosas.

Sobre a técnica de espectrometria de absorção atômica, assinale com V as afirmativas verdadeiras e com F as falsas.

- () A técnica de absorção atômica pode ser aplicada para quantificar vários elementos ao mesmo tempo.
- () Instrumentos de absorção atômica utilizam um plasma de alta temperatura para atomização e excitação da amostra.
- () A determinação de espécies atômicas somente é feita em meio gasoso, no qual os átomos individuais ou íons elementares se encontram bem espaçados uns dos outros.
- () As análises quantitativas pela técnica de absorção atômica são baseadas em calibração com padrões externos e não devem ser fundamentadas na medida de um único padrão, presumindo que a Lei de Beer esteja sendo obedecida.

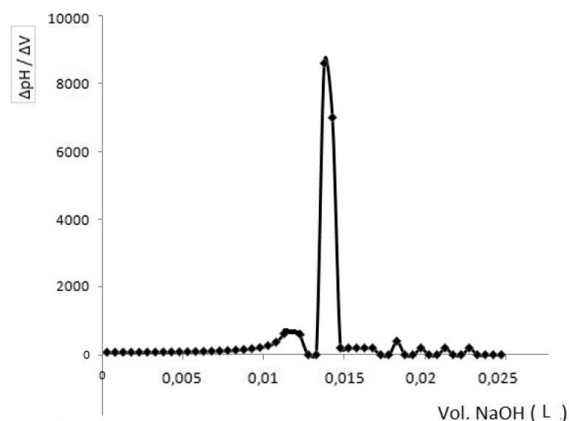
Assinale a sequência correta.

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

QUESTÃO 33

Os métodos potenciométricos de análises se baseiam na medida do potencial de células eletroquímicas, sem o consumo apreciável de corrente. Há cerca de um século, as técnicas potenciométricas têm sido utilizadas para localizar o ponto final em titulações.

Considere que em uma titulação potenciométrica de 10 mL de ácido clorídrico (HCl), a partir de um padrão de NaOH 0,10 mol/L, os resultados experimentais foram estimados utilizando o método da primeira derivada, conforme descrito no gráfico a seguir.



Nesse contexto, a concentração de ácido clorídrico em mol/L titulado por hidróxido de sódio é igual a

- A) 0,10.
- B) 0,13.
- C) 0,20.
- D) 0,25.

QUESTÃO 34

As propriedades das substâncias aumentam sua magnitude de acordo com os tipos de interações entre moléculas predominantes.

Nesse sentido, é correto afirmar que as forças intermoleculares são fortes quando se têm menores

- A) temperaturas de ebulição.
- B) viscosidades.
- C) pressões de vapor.
- D) tensões superficiais.

QUESTÃO 35

Analise a situação a seguir.

Em um experimento de Química Geral, um estudante misturou 1 mL de uma solução aquosa de nitrato de chumbo ($Pb(NO_3)_2$) 0,2 mol/L com 10 mL de uma solução aquosa de iodeto de potássio (KI) 0,05 mol/L.

Considerando que o experimento foi realizado a certa temperatura, em que o K_{ps} do iodeto de chumbo (PbI_2) é igual a 1×10^{-8} , quanto em porcentagem da massa total do iodeto de chumbo ficou solúvel na mistura?

- A) 94.
- B) 20.
- C) 0,6.
- D) 0,2.

QUESTÃO 36

Em análises químicas, os erros sistemáticos têm um valor definido e uma causa justificável, sendo da mesma ordem de grandeza para réplicas de medidas realizadas de maneira semelhante. Existem três tipos de erros sistemáticos: instrumentais, no método e do operador.

Entre os exemplos a seguir, aquele que é considerado um erro instrumental é:

- A) Aferir incorretamente o nível de um líquido na escala da bureta.
- B) Escolha equivocada de um reagente ácido para abertura de amostra.
- C) Calibrar equivocadamente um pHmetro.
- D) Influência da tensão elétrica na sensibilidade de um equipamento.

QUESTÃO 37

A formação de complexos é usada de muitas maneiras em Química Analítica. A análise química nessa área pode ser utilizada, por exemplo, para medir a quantidade de um analito, para controlar a quantidade efetiva deste que está disponível para outras reações ou como ferramenta para separação de substâncias químicas.

Considerando esse contexto, avalie as seguintes afirmativas e a relação proposta entre elas.

- I. A formação de complexos é uma reação na qual ocorre uma ligação reversível entre duas ou mais espécies químicas distintas, como por exemplo, a amônia e Cu^{2+} ,

POR QUE

- II. nesse caso o NH_3 fornece um par de elétrons para os orbitais externos de um íon Cu^{2+} , formando um complexo entre a amônia e o íon metálico, característico de uma reação ácido-base de Lewis.

A respeito dessas afirmativas e da relação proposta entre elas, assinale a alternativa correta.

- A) As afirmativas I e II são verdadeiras, e a II é uma justificativa da I.
- B) As afirmativas I e II são verdadeiras, mas a II não é uma justificativa da I.
- C) A afirmativa I é verdadeira, e a II é falsa.
- D) A afirmativa I é falsa, e a II é verdadeira.

QUESTÃO 38

Uma série natural de decaimento radioativo começa com uma espécie radioativa que, ao emitir radiações alfa, beta e γ ou gama, forma uma espécie mais estável.

Considere que um mol de um elemento radiativo emitiu sete mols de partículas alfa e quatro mols de partículas beta produzindo um mol de um elemento mais estável.

Nesse contexto, qual processo reacional nuclear pode representar esse decaimento radioativo?

- A) Urânio-238 é transformado em rádio-226.
- B) Urânio-238 é transformado em astato-210.
- C) Urânio-235 é transformado em chumbo-207.
- D) Urânio-235 é transformado em polônio-209.

QUESTÃO 39

Analise a situação a seguir.

Em um preparo de 100 mL de uma solução de ácido clorídrico (HCl) 0,1 mol/L, um técnico retirou da solução estoque 1 mL e completou com água até a linha de aferição.

Considerando que a densidade da solução estoque era 1,1 g/mL, qual a porcentagem aproximada em massa do ácido que estava contida no estoque?

- A) 33,2.
- B) 20,1.
- C) 10,0.
- D) 0,36.

QUESTÃO 40

Na área de estudo da potenciometria, sabe-se que o eletrodo indicador é um dispositivo que, imerso na solução contendo o analito, desenvolve um potencial, que depende da atividade do analito. A maioria dos eletrodos indicadores empregados na potenciometria é seletiva em sua resposta.

Um eletrodo que é classificado como eletrodo indicador é o

- A) metálico de cobre.
- B) de prata/cloreto de prata.
- C) de calomelano.
- D) padrão de hidrogênio.

QUESTÃO 41

Considere que em uma amostra de água fluvial foi analisada a concentração de Fe^{+2} por meio da titulação redox. Para isso retirou-se uma alíquota de 50 mL da amostra da água, que foi titulada com uma solução-padrão de KMnO_4 0,10 mol/L em meio ácido.

Se 20 mL da solução de permanganato são necessários para atingir o ponto final da titulação, a concentração de íon ferro (II), em mol/L, na água fluvial, é igual a

- A) 0,04.
- B) 0,10.
- C) 0,20.
- D) 0,40.

QUESTÃO 42

A lei de absorção, também 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. A transmitância T da solução é a fração da radiação incidente transmitida pela solução.

Considerando que um feixe de radiação, ao passar por uma solução absorvente, registrou uma absorbância X, é correto afirmar que a transmitância será igual a

- A) $X/10$.
- B) X^{-10} .
- C) $1/10^{-X}$.
- D) 10^{-X} .

QUESTÃO 43

O termo cromatografia é difícil de ser definido rigorosamente porque o nome tem sido aplicado a diversos sistemas e técnicas. Todos esses métodos, contudo, apresentam em comum o uso de uma fase estacionária e de uma fase móvel. A cromatografia gasosa é uma das técnicas mais empregadas em análises qualitativas e quantitativas.

Sobre a cromatografia gasosa, assinale com V as afirmativas verdadeiras e com F as falsas.

- () A cromatografia gás-líquido é baseada na partição do analito entre a fase móvel gasosa e uma fase líquida imobilizada na superfície de um material sólido inerte de recheio ou nas paredes de um tubo capilar.
- () A fase móvel em cromatografia gasosa é denominada gás de arraste e deve ser quimicamente reativa com o analito de interesse.
- () O sistema de configuração de colunas é composto por seringas calibradas empregadas para configurar o fluxo de gás de arraste e substâncias imóveis.
- () Nas separações cromatográficas gasosas, dezenas de detectores podem ser empregados, mas o detector de ionização em chama (DIC) é o mais empregado em aplicações da cromatografia gasosa em geral.

Assinale a sequência correta.

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

QUESTÃO 44

Considere que um estudante misturou 20 mL de uma solução aquosa de HCl 1,0 mol/L com 20 mL de uma solução aquosa de NaOH 1,0 mol/L em um calorímetro. A temperatura da mistura reacional aumentou de 20 °C para 28 °C.

Partindo do princípio que a perda de calor da mistura reacional para o ambiente é desprezível e que o volume total da mistura é 40 mL, é correto afirmar que a variação da entalpia da reação é mais próxima de

Dados:

Calor específico (c) do meio reacional é igual a 4,18 J/g K.

Densidade (d) da mistura é igual a 1,0 g/mL.

- A) - 1,3 kJ/mol.
- B) - 6,5 kJ/mol.
- C) - 65 kJ/mol.
- D) - 130 kJ/mol.

QUESTÃO 45

As características químicas da água ocorrem em função da presença de substâncias dissolvidas, geralmente mensuráveis apenas por meios analíticos.

Relacione a COLUNA II com a COLUNA I associando os indicadores químicos das águas às suas propriedades.

COLUNA I

1. Dureza
2. Alcalinidade
3. Corrosividade
4. Salinidade

COLUNA II

- () Indicador caracterizado pela presença de ácidos minerais ou soluções de oxigênio que atuam sobre os metais.
- () Característica conferida à água pela presença de sais de metais alcalino-terrosos e alguns outros metais em menor quantidade.
- () Presença na água de substâncias como bicarbonatos, cloretos e sulfatos, conferindo a ela um sabor característico.
- () Característica decorrente da presença de bicarbonatos, carbonatos e hidróxidos, quase sempre de metais alcalinos ou alcalino-terrosos.

Assinale a sequência correta.

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

INSTRUÇÕES GERAIS

1. A Redação deverá ser elaborada com, no mínimo, 15 e, no máximo, 30 linhas.
2. O que for escrito além do espaço destinado ao candidato não será considerado, sendo o candidato penalizado pelos problemas de compreensão de sua resposta (PO, M, SV, CC e CP).
3. A redação deverá evidenciar o domínio da linguagem, o aprofundamento do pensamento e a capacidade de argumentação do candidato:

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO DA PROVA DE REDAÇÃO		
ASPECTOS AVALIADOS	TOTAL DE PONTOS	PONTOS DESCONTADOS POR ERRO
Pontuação, ortografia e apresentação (legibilidade, respeito às margens e indicação de parágrafos) – (PO)	4,0 pontos	0,25
Morfossintaxe (morfologia e sintaxe) – (M)	4,0 pontos	0,25
Seleção vocabular (adequação vocabular e adequação à situação linguística e ausência de marca da oralidade) – (SV)	2,0 pontos	0,50
Coesão e coerência (conexão e relação lógica entre as ideias, assim como sua distribuição entre as partes do texto) – (CC)	5,0 pontos	1,0
Compreensão e conhecimento do conteúdo proposto (relevância e propriedade de resposta à temática e ao tipo de gênero textual solicitado) – (CP)	5,0 pontos	1,0
TOTAL	20 pontos	

4. Na Prova Redação, o candidato somente poderá registrar seu nome, número de inscrição ou assinatura em lugar / campo especificamente indicado, sob pena de anulação da sua prova e consequente eliminação.
5. A Redação receberá nota 0 (zero) se apresentar uma das características a seguir:
 - a) cujo conteúdo versar sobre tema diverso do estabelecido;
 - b) considerada ilegível ou desenvolvida em forma de desenhos, números, versos, com espaçamento excessivo entre letras, palavras e parágrafos, bem como em códigos alheios à norma-padrão da Língua Portuguesa ou em idioma diverso;
 - c) cujo texto apresente qualquer tipo de identificação do candidato;
 - d) que não atingir o número mínimo de 15 linhas estabelecido;
 - e) que for redigida fora do espaço definido;
 - f) que não for escrita com caneta esferográfica de tinta azul ou preta;
 - g) que tiver uso de corretivos;
 - h) que não assinar ou preencher corretamente os dados pessoais do caderno definitivo da prova Redação.

PROPOSTA DE REDAÇÃO

INSTRUÇÃO: Leia os textos I e II a seguir, retirados do site da Prefeitura Municipal de Uberlândia.

TEXTO I

CRESAN aprova novo Plano Municipal de Saneamento Básico

Após realização de consulta no portal da Prefeitura e audiência pública, integrantes do Comitê Técnico ratificaram o documento nessa quinta-feira (24/10)

O Comitê Técnico de Regulação dos Serviços Municipais de Saneamento Básico (Cresan) e a Comissão Executiva aprovaram nesta quinta-feira (24) o novo Plano Municipal de Saneamento Básico (PMSB). Enquanto a Cresan ficou responsável pela coordenação, a Comissão Executiva cuidou da elaboração do documento, feito em cumprimento à Lei Federal 11.445/07.

No mês passado, a versão consolidada do PMSB foi colocada em consulta por 18 dias e, na sequência, foi realizada uma audiência pública. Com a versão aprovada, o plano segue para homologação por decreto.

O Plano Municipal de Saneamento Básico foi instituído pela Lei nº 11.291/2012, [...] e traça as diretrizes do saneamento para os próximos anos. Uberlândia foi a primeira de Minas Gerais a implantar o plano. Na época, o documento não se restringiu às áreas de abastecimento de água e esgoto sanitário, mas também foram inclusos limpeza urbana e manejo de resíduos sólidos, além de drenagem e manejo de águas pluviais urbanas.

Disponível em: <encurtador.com.br/gIU35>. Acesso em: 28 out. 2019 [Fragmento adaptado].

TEXTO II

Plano Municipal de Saneamento Básico

APRESENTAÇÃO

O Comitê Técnico de Regulação dos Serviços Municipais de Saneamento Básico – CRESAN e a Comissão Executiva, responsáveis, respectivamente, pela coordenação e pela elaboração da Revisão do Plano Municipal de Saneamento Básico (PMSB) de Uberlândia, apresentam neste documento o diagnóstico situacional consolidado da gestão dos serviços, abordando os aspectos jurídico-institucionais, administrativos, econômicos, sociais, estruturais, operacionais e de planejamento, contemplando as sugestões e propostas recebidas na consulta pública realizada em dezembro de 2018, o qual constitui a base para a definição das diretrizes, objetivos e metas para a gestão destes serviços e dos programas, projetos e ações que deverão ser implementadas no período de 2019 a 2039.

[...]

Disponível em: <encurtador.com.br/uHMV9>. Acesso em: 28 out. 2019 [Fragmento adaptado].

Tendo como base as informações dos textos motivadores e seus conhecimentos sobre o assunto, **REDIJA UM TEXTO DISSERTATIVO-ARGUMENTATIVO** em norma-padrão da língua portuguesa **salientando a importância da participação popular no PMSB.**

Selecione, organize e relacione, de forma coerente e coesa, argumentos e fatos para a defesa de seu ponto de vista, **tendo em vista, também, as possíveis dificuldades encontradas pelo município de Uberlândia na implantação do Plano Municipal de Saneamento Básico.**

RASCUNHO DA REDAÇÃO

1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	
23	
24	
25	
26	
27	
28	
29	
30	

GABARITO

(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					
	<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.**