

DEPASA / ACRE

OPERADOR DE ESTAÇÃO DE TRATAMENTO

Código da Prova

F12 Z
MANHÃ



Verifique se o código da prova é o mesmo do seu cartão de respostas



Duração da prova: 3h30

TRANSCREVA, EM ESPAÇO DETERMINADO NO SEU CARTÃO DE RESPOSTAS,
A FRASE DE MÁRIO SÉRGIO CORTELLA PARA O EXAME GRAFOTÉCNICO

“O impossível não é um fato: é uma opinião.”



ATENÇÃO

Este caderno contém 40 (quarenta) questões de múltipla escolha, cada uma com 5 (cinco) alternativas de resposta – A, B, C, D e E.

**Verifique se este material está em ordem, caso contrário, notifique imediatamente o fiscal.
O tempo de duração da prova inclui o preenchimento do Cartão de Respostas.**

LEIA AS INSTRUÇÕES ABAIXO:

Siga, atentamente, a forma correta de preenchimento do Cartão de Respostas, conforme estabelecido no próprio. O Cartão de Respostas é personalizado, impossibilitando a substituição.

Por motivo de segurança:

O candidato só poderá retirar-se definitivamente da sala após 1 (uma) hora do início efetivo da prova

- Somente faltando 1 (uma) hora para o término da prova, o candidato poderá retirar-se levando o seu Caderno de Questões
- O candidato que optar por se retirar sem levar o seu Caderno de Questões não poderá copiar suas respostas por qualquer meio
- Ao terminar a prova, o candidato deverá se retirar imediatamente do local, não sendo possível nem mesmo a utilização dos banheiros e/ou bebedouros.

Ao terminar a prova, é de sua responsabilidade entregar ao fiscal o Cartão de Respostas assinado. Não se esqueça dos seus pertences. Os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que o último candidato entregue o Cartão de Respostas. O fiscal de sala não está autorizado a alterar quaisquer dessas instruções. Em caso de dúvida, solicite a presença do coordenador local.

BOA PROVA!



IBADE - INSTITUTO BRASILEIRO DE
APOIO E DESENVOLVIMENTO EXECUTIVO

Língua Portuguesa

LEIA O TEXTO ABAIXO E RESPONDA ÀS QUESTÕES 1, 2, e 3.

AMOR

“Amor” — **eu** disse — e floriu uma rosa
embalsamando a tarde melodiosa
no canto mais oculto do jardim,
mas **seu** perfume não chegou a **mim**.

(Carlos Drummond de Andrade)

Questão 1

As palavras destacadas no poema: **eu, seu, mim**, têm, respectivamente, o seguinte valor gramatical:

- (A) preposição – pronome demonstrativo – pronome oblíquo tônico.
- (B) pronome pessoal – pronome possessivo – pronome oblíquo átono.
- (C) pronome oblíquo átono – pronome relativo – preposição.
- (D) advérbio – pronome indefinido – conjunção integrante.
- (E) pronome pessoal – pronome possessivo – pronome oblíquo tônico.

Questão 2

A função da linguagem predominante no texto é a:

- (A) metalinguística.
- (B) referencial.
- (C) conativa.
- (D) poética.
- (E) fática.

Questão 3

A palavra do texto que, como uma fórmula mágica, desencadeia toda a temática lírica é:

- (A) perfume.
- (B) amor.
- (C) canto.
- (D) jardim.
- (E) rosa.

Questão 4

Das alternativas abaixo, a que apresenta um par de palavras com dígrafo é:

- (A) luxo – cachoeira.
- (B) bucho – prata.
- (C) querida – morro.
- (D) psicologia – nuvem.
- (E) talheres – pobreza.

Matemática

Questão 5

Uma determinada empresa com 100 funcionários, recolheu doações para ajudar 3 instituições. Considerando que 42 funcionários fizeram a doação de 1 kg de alimento não perecível, 40 doaram 2 kg, 8 não trouxeram doações e o restante dos funcionários, cada um doou 4 kg; sendo assim, cada instituição recebeu em alimentos não perecíveis:

- (A) 54Kg.
- (B) 122kg.
- (C) 162kg.
- (D) 64kg.
- (E) 40kg.

Questão 6

Bárbara está organizando os brindes da festa de aniversário de sua filha, em cada brinde haverá um saquinho de doces. Com a quantidade de doces disponíveis, Bárbara poderia colocar 6, 15 ou 21 doces em cada saquinho sem que sobrasse nenhum doce. Considerando que Bárbara tem o número mínimo de doces possível, e que 14 convidados confirmaram presença, para que tenha um saquinho para cada convidado, ela deverá colocar, em cada saquinho, a seguinte quantidade de doces:

- (A) 210.
- (B) 21.
- (C) 15.
- (D) 1890.
- (E) 6.

Questão 7

Uma loja estava com liquidação de 18% em cima do valor da etiqueta. Milena escolheu uma peça que custava R\$ 75,00 (setenta e cinco reais) na etiqueta, e no caixa foi informada que se pagasse à vista teria um desconto adicional de 10% sobre o valor final da peça. Se Milena escolhesse pagar à vista, ela pagaria:

- (A) R\$ 61,50.
- (B) R\$ 54,00.
- (C) R\$ 73,65.
- (D) R\$ 67,50.
- (E) R\$ 55,35.

História e Geografia do Acre

Questão 8

A discussão sobre o uso dos recursos naturais em bacias hidrográficas transnacionais está sempre presente principalmente na que está localizada na fronteira Brasil (Acre), Peru e Bolívia. São discussões que envolvem as populações de Madre de Díos (Peru), do Acre (Brasil) e Pando (Bolívia), e contam com o apoio dos meios acadêmicos e dos três governos para o desenvolvimento de uma proposta trinacional com vista à solução de problemas regionais e de gestão de recursos naturais na região.

<http://www.amazonia.cnptia.embrapa.br/publicacaoe-adaptacao>

Essas discussões estão mais presentes no segmento:

- (A) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Tocantins-Araguaia.
- (B) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Rio Acre.
- (C) mais a jusante da Bacia Hidrográfica do Tocantins-Araguaia
- (D) mais a jusante da Bacia Hidrográfica do São Francisco.
- (E) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Rio Amazonas.

Questão 9

O Acre passou à categoria de estado através da Lei nº 4070/1962. Esta Lei foi assinada pelo então Presidente da República:

- (A) Campos Sales.
- (B) Hermes da Fonseca.
- (C) João Goulart.
- (D) José Guiomard dos Santos
- (E) Castelo Branco.

Questão 10

O seringueiro é quase uma figura em extinção no Acre. A falência da economia extrativista levou os povos da floresta a investir na agricultura de subsistência e criação de animais, como o próprio gado. Dados mais recentes do IBGE apontam que o Acre tem três milhões de cabeças de gado, número quase quatro vezes superior à população do Estado, de 776 mil habitantes.

www.bbc.com/portuguese/noticias/2013-adaptacao

O extrativismo sucumbiu diante da força do (da):

- (A) comércio de ervas nativas da Amazônia.
- (B) produção de objetos de cerâmica.
- (C) produção de açaí e castanha-do-pará.
- (D) indústria alimentícia.
- (E) pecuária introduzida na região.

Conhecimentos Específicos

Questão 11

Esta imagem é de um EPI denominado protetor facial constituído de coroa e carneira de plástico, com regulagem de tamanho através de ajuste simples e visor de PETG incolor ou verde, bem adequado para o profissional que desenvolve suas atividades em (nos):



- (A) ambientes onde podem ocorrer projeções de partículas.
- (B) locais abertos onde há bastante ventilação.
- (C) postos de gasolina, como frentista.
- (D) laboratórios de análises clínicas.
- (E) locais fechados onde não há penetração da luz solar.

Questão 12

Não importa o setor de atuação, pois a utilização de equipamento de proteção individual (EPI) é fundamental para salvar ou proteger a vida de milhares de profissionais mundo afora. Os órgãos devem conscientizar seus colaboradores em relação ao uso desses dispositivos, até porque existe obrigação por lei e tanto o funcionário, quanto o órgão poderão ser penalizados pela justiça trabalhista. No caso dos EPIs utilizados em laboratórios de análise clínicas ou farmacêuticos, são exemplos de uso bastante comum, EXCETO:

- (A) luvas.
- (B) máscaras.
- (C) protetores auriculares.
- (D) óculos de proteção.
- (E) viseiras.

Questão 13

O choque elétrico pode ter como causas, por exemplo, fenômenos naturais como um raio, ou mesmo acidentes como o contato direto com fiações elétricas domésticas ou públicas, áreas energizadas em decorrência de alguma fonte de energia mal isolada. No caso de presenciar o momento da ocorrência, a primeira medida a ser tomada é:

- (A) acionar o Corpo de Bombeiros para solucionar o caso.
- (B) soltar a vítima do local em que, possivelmente, ela está presa em função da descarga elétrica.
- (C) procurar imediatamente afastar a vítima com a fonte da corrente elétrica, desligando o interruptor (ou disjuntor) próximo.
- (D) procurar material isolante para aproximar-se da vítima.
- (E) desapertar as roupas e ficar atento aos sinais vitais, ainda que a vítima tenha recuperado a pulsação e a respiração.

Questão 14

A fratura é uma lesão óssea de origem traumática caracterizada pela perda da continuidade óssea ou desvio dela. A primeira medida que uma pessoa/ socorrista deve tomar ao ver uma vítima que apresenta uma possível fratura é:

- (A) verificar o local da fratura, segurar as duas extremidades e manter o membro fraturado imóvel para não lesionar vasos sanguíneos.
- (B) pedir à vítima que movimente o membro afetado, permitindo ao socorrista verificar a intensidade da dor e a possível fratura.
- (C) tentar recolocar osso no local com o objetivo de minimizar a dor.
- (D) auxiliar a vítima para esticar o membro afetado e friccionar o local com a ponta dos dedos.
- (E) cobrir com pano umedecido e limpo a região afetada até a chegada do serviço especializado e pedir para a vítima não movimentar o membro.

Questão 15

A insolação é provocada por exposição prolongada ao calor ou exposição direta ao sol. Sinais e sintomas: vertigem, fraqueza, câibras musculares, sudorese intensa, perda da consciência, esgotamento, pulso fraco e respiração rápida. Com relação aos cuidados e procedimentos adequados, analise os itens abaixo.

- I- Conduzir a um lugar fresco.
- II- Afrouxar e remover excessos de roupas.
- III- Fornecer água se estiver consciente.
- IV- Cobrir o corpo para aquecê-lo.
- V- Não há necessidade de encaminhar ao serviço especializado.

Dos itens acima mencionados, estão corretos, apenas:

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

Questão 16

Acerca dos estados físicos da matéria, analise as afirmativas abaixo:

- I - Os três estados físicos da matéria são: líquido, sólido e gasoso.
- II – O processo da solidificação da água consiste em transformar água do estado líquido para o estado sólido (gelo).
- III – O estado sólido da água não tem forma e volume definidos, não é rígido, e suas moléculas são arranjadas de maneira desordenada.
- IV – A água sai das torneiras da nossa casa no estado líquido.
- V – O estado gasoso da água, também conhecido como vapor, não tem volume nem forma definida.

Assinale a alternativa correta:

- (A) apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (B) apenas as afirmativas III e IV estão corretas.
- (C) apenas as afirmativas I, II, IV, V estão corretas.
- (D) apenas as afirmativas II, III, IV, V estão corretas.
- (E) apenas as afirmativas I e II estão corretas.

Questão 17

Sobre a etapa de decantação no processo de tratamento de água, podemos afirmar que:

I – Os flocos formados na etapa de coagulação e floculação sedimentam ao fundo do tanque na etapa de decantação.

II – Trata-se de um processo químico.

III – Há a diminuição da velocidade do escoamento, propiciando a remoção de partículas maiores e mais densas.

IV – A força da gravidade não tem nenhuma funcionalidade nessa etapa do tratamento.

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

Questão 18

Acerca de Estações de tratamento convencionais, pode-se afirmar que a:

- (A) coagulação é uma etapa anterior a floculação.
- (B) decantação é uma etapa anterior a coagulação.
- (C) filtração pode ser a primeira etapa do tratamento.
- (D) etapa de floculação pode ser excluída do processo de tratamento convencional.
- (E) filtração é uma etapa anterior à decantação.

Questão 19

A Organização Mundial da Saúde (OMS) apresenta que devem ser realizadas reformas aos Cuidados de Saúde Primário (CSP). Sendo assim, devem refletir em respostas aos desafios de saúde no mundo, os valores de equidade, solidariedade, e justiça social. Dessa forma, essas reformas abrangem os seguintes itens, EXCETO:

- (A) reformas da cobertura universal, que garantam que os sistemas de saúde contribuam para a equidade em saúde, justiça social e para o fim da exclusão, primordialmente através do progresso do acesso universal e da proteção social da saúde.
- (B) reformas da prestação de serviços, que reorganizem os serviços de saúde como cuidados primários, isto é, em torno das necessidades e expectativas das pessoas, de forma a torná-los socialmente mais relevantes.
- (C) reformas da liderança, que substituam o comando e controle autoritário e o descomprometido do estado, por uma liderança com base na negociação, participativa e inclusiva exigida pela complexidade dos sistemas de saúde contemporâneos.
- (D) reforma de equidade à saúde, que garanta que todas as pessoas tenham acesso à saúde, de forma que a renda seja justa, pois pessoas com mais condições financeiras podem contribuir para o acesso à saúde de pessoas com menos condições financeiras.
- (E) reformas de política pública, que garantam comunidades mais saudáveis, integrando ações de saúde pública nos cuidados de saúde primários

Questão 20

Uma Estação de Tratamento de Água (ETA) é abastecida por um manancial superficial. Sendo assim, a frequência para o controle da qualidade da água na saída do tratamento deve ser de:

- (A) a cada duas horas para os parâmetros de pH e fluoreto.
- (B) diária para o parâmetro da cor.
- (C) semanal para o parâmetro de turbidez.
- (D) mensal para o parâmetro de coliformes totais.
- (E) duas vezes por semana para o parâmetro de cloro residual.

Questão 21

De acordo com a Portaria Nº 2.914, de 12 de dezembro de 2011, que dispõe sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo humano e seu padrão de potabilidade, podemos afirmar que:

- (A) toda água para consumo humano, fornecida coletivamente, não necessita passar por processo de desinfecção ou cloração.
- (B) as águas provenientes de manancial superficial devem ser submetidas a processo de filtração.
- (C) os sistemas e as soluções alternativas coletivas de abastecimento de água para consumo humano não necessitam de responsável técnico habilitado, sendo a população apta a operar o sistema.
- (D) não compete ao responsável pela operação do sistema de abastecimento de água para consumo humano notificar à autoridade de saúde pública e informar à respectiva entidade reguladora e à população, identificando períodos e locais, sempre que houver situações que possam oferecer risco à saúde.
- (E) a rede de distribuição de água para consumo humano deve ser operada sempre com pressão negativa em toda sua extensão.

Questão 22

O Hipoclorito de Sódio (NaClO) é um importante desinfetante usado em Estações de Tratamento de Água (ETAs). É necessário produzir 200 litros de água clorada com uma concentração de 300 mg/L de cloro utilizando hipoclorito de sódio produzido no laboratório da ETA, em bateladas de 0,8%. Qual o volume de solução concentrada de hipoclorito de sódio deve ser adicionado?

- (A) 10 litros
- (B) 7,5 litros
- (C) 5 litros
- (D) 15 litros
- (E) 4,5 litros

Questão 23

Os desinfetantes químicos têm a função de controlar doenças de veiculação hídrica e inativar organismos patogênicos na potabilização das águas. No entanto, esses desinfetantes podem gerar subprodutos da desinfecção que, apesar da pequena concentração, podem ser danosos aos usuários e ao meio ambiente. Qual das alternativas abaixo NÃO corresponde a um subproduto gerado da desinfecção da água?

- (A) Ésteres e fenóis
- (B) Compostos orgânicos halogenados
- (C) Aldeídos, cetonas
- (D) Cloritos e Cloratos
- (E) Carbono orgânico assimilável e carbono orgânico biodegradável

Questão 24

Doenças de veiculação hídrica como febre tifoide, disenteria bacilar, disenteria amebiana, cólera e hepatite A e B podem ser removidas em qual etapa do tratamento de água?

- (A) Pré-tratamento
- (B) Coagulação e floculação
- (C) Decantação
- (D) Filtração
- (E) Desinfecção

Questão 25

Qual das informações a seguir NÃO está de acordo com o *Jar-Test* (Teste de Jarros) realizado nas Estações de Tratamento de Água?

- (A) O teste é realizado com condições estabelecidas de agitação, temperatura, pH e tempo
- (B) O teste objetiva a remoção de partículas coloidais
- (C) O teste simula os processos de coagulação e floculação
- (D) O teste gera informação da necessidade do ajuste de pH
- (E) O teste não permite a utilização de sais de ferro como coagulante

Questão 26

Quanto aos parâmetros de qualidade da água NÃO podemos afirmar que:

- (A) parâmetros físicos podem ser descritos por cor, temperatura e turbidez.
- (B) parâmetros químicos podem ser descritos por flúor, ferro, magnésio, cloro, zinco e substâncias inorgânicas como nitratos e cianetos.
- (C) metais pesados podem ser considerados tanto um parâmetro físico quanto químico.
- (D) parâmetros microbiológicos podem ser descritos por vírus, bactérias, protozoários e helmintos.
- (E) em algumas cidades, é adicionado flúor no tratamento de água a fim de reduzir a incidência de cáries dentais.

Questão 27

Em relação a características da água, podemos afirmar que:

I – A turbidez desempenha papel preponderante na eficiência da desinfecção, promovendo efeito escudo sobre os microrganismos, protegendo-os da ação do desinfetante.

II – A turbidez não interfere na eficiência da desinfecção.

III – pH e temperatura relacionam-se às formas de dissociação química do desinfetante.

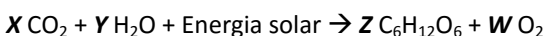
IV. – a presença de matéria orgânica, frequentemente associada à cor verdadeira adere-se aos microrganismos e protege-os da ação do desinfetante.

- (A) apenas as afirmativas I, III, e IV estão corretas.
- (B) apenas as afirmativas II, e III estão corretas.
- (C) apenas as afirmativas II, III, e IV estão corretas.
- (D) apenas as afirmativas I e IV estão corretas.
- (E) apenas as afirmativas III, e IV estão corretas.

Questão 28

Na presença de luz solar as plantas utilizam o dióxido de carbono e vapor de água para sintetizar compostos orgânicos de carbono, hidrogênio e oxigênio, como a glicose.

A reação da fotossíntese pode ser expressa da seguinte forma:



Balaceando a reação da fotossíntese as letras X, Y, Z e W são correspondentes respectivamente aos números:

- (A) 1, 2, 6, 1.
- (B) 3, 3, 1, 3.
- (C) 1, 1, 1, 1.
- (D) 2, 2, 4, 1.
- (E) 6, 6, 1, 6.

Questão 29

No processo convencional do tratamento de água, podemos afirmar que:

- (A) não são utilizados decantadores.
- (B) não são utilizados floculadores.
- (C) possuem baixa eficiência no tratamento.
- (D) é composto pelos processos de coagulação, floculação, decantação e filtração.
- (E) não são utilizados processos de filtração.

Questão 30

Para a realização das análises físico-químicas dos parâmetros de pH, temperatura, condutividade, e turbidez são utilizados os seguintes equipamentos de leitura direta:

- (A) pHmetro, termômetro, sonda, amperímetro.
- (B) termômetro, potenciômetro, amperímetro, medidor de bancada.
- (C) sonda, termômetro, colorímetro, potenciômetro.
- (D) amperímetro, potenciômetro, condutímetro, turbidímetro.
- (E) potenciômetro, termômetro, condutímetro e turbidímetro.

Questão 31

Quanto aos padrões microbiológicos, a água potável deve apresentar os seguintes parâmetros de qualidade:

- (A) a saída do tratamento deve apresentar ausência de coliformes totais em 100 mL em 95% das amostras examinadas.
- (B) o sistema de distribuição (reservatórios e rede) para soluções coletivas que abastece menos que 20 000 habitantes pode apresentar resultado positivo de coliformes totais em três amostras examinadas no mês.
- (C) o sistema de distribuição (reservatórios e rede) deve apresentar ausência de *Escherichia Coli* em 100 mL.
- (D) o sistema de distribuição (reservatórios e rede) para soluções coletivas que abastece mais que 20 000 habitantes pode apresentar resultado de coliformes totais ausentes em 100 mL em 85% das amostras examinadas no mês.
- (E) o valor máximo permitido (VPM) de *Escherichia coli* de água para consumo humano é de 10 em 100 mL.

Questão 32

Qual das afirmativas a seguir está de acordo com a análise microbiológica da água?

- (A) Análises microbiológicas fornecem subsídios a respeito da potabilidade da água
- (B) Análises microbiológicas fornecem subsídios a respeito dos parâmetros físicos da água
- (C) Análises microbiológicas fornecem subsídios a respeito dos parâmetros químicos da água
- (D) Não têm relevância acerca da potabilidade
- (E) Não é uma análise comum nas estações de tratamento de água (ETA)

Questão 33

Quanto à etapa da filtração no processo de tratamento de água, NÃO podemos afirmar que:

- (A) o processo de filtração aplica-se às partículas com diâmetros não adequados à sedimentação.
- (B) a filtração trata-se de um processo de passagem de uma mistura sólido líquida através de um meio poroso.
- (C) o pH da água deve estar na faixa ideal para que ocorra a filtração da maneira eficiente.
- (D) os parâmetros da qualidade da água de controle na filtração são os sólidos suspensos e turbidez.
- (E) o controle do processo é geralmente feito pelo diferencial de pressão na alimentação, ou pela queda de vazão do filtrado.

Questão 34

Os equipamentos de proteção coletiva (EPC) têm como função a proteção do ambiente e a manutenção da saúde, além da integridade dos ocupantes de uma determinada área ou laboratório. Podemos citar como EPCs os seguintes equipamentos:

- (A) luvas, extintores de incêndio, protetores oculares.
- (B) capelas de exaustão, protetores auditivos, luvas.
- (C) cabines de segurança biológica, capelas de exaustão química, extintores de incêndio.
- (D) chuveiro lava-olhos, jalecos, calçados de segurança.
- (E) extintores de incêndio, luvas, jalecos.

Questão 35

Em qual das opções abaixo NÃO ocorre à correspondência correta entre nomenclatura e fórmula?

- (A) Sulfato de Alumínio – $Al_2(SO_4)_3$
- (B) Carbonato de Sódio – Na_2CO_3
- (C) Sulfeto Férrico – $FeSO_4$
- (D) Hidróxido de Cálcio – $Ca(OH)_2$
- (E) Hipoclorito de Sódio – $NaClO$

Questão 36

As etapas do tratamento da coagulação, correção do pH, desinfecção e fluoretação podem estar associadas aos seguintes produtos químicos, respectivamente.

- (A) Ácido Sulfúrico, Hipoclorito de sódio, Fluoreto de Sódio, Cal
- (B) Sulfato Ferroso, Dióxido de Cloro, Carbonato de Sódio, Óxido de Cálcio
- (C) Fluorsilicato de Sódio Sulfato de Alumínio, Hipoclorito de Sódio, Carbonato de Sódio
- (D) Sulfato de Alumínio, Carbonato de Sódio, Hipoclorito de Sódio, Fluorsilicato de Sódio
- (E) Sulfato de Alumínio, Dióxido de Cloro, Cal, Fluoreto de Sódio

Questão 37

Caso haja um acidente no local de trabalho, qual das atitudes abaixo NÃO deve ser realizada:

- (A) avaliar o local do acidente, pois essa é a primeira etapa básica na prestação de primeiros socorros.
- (B) permitir que as testemunhas removam ou manuseiem o acidentado, a fim de evitar outras lesões ou agravar as já existentes.
- (C) manter afastados os curiosos, para evitar confusão no local do acidente.
- (D) tentar obter o máximo de informações possíveis sobre o ocorrido.
- (E) evitar o pânico e procurar a colaboração de outras pessoas.

Questão 38

Um dos indicadores de contaminação fecal da água são as bactérias de referência às do grupo coliforme. Qual o principal representante desse grupo de bactérias utilizado nas análises microbiológicas de água?

- (A) *Entamoeba histolytica*.
- (B) *Giardia lamblia*.
- (C) *Cryptosporidium*.
- (D) Rotavirus.
- (E) *Escherichia coli*.

Questão 39

Acerca das etapas de tratamento de coagulação e floculação NÃO podemos afirmar que:

- (A) podem remover agentes infecciosos.
- (B) também pode ser considerada como uma filtração das partículas.
- (C) sulfato de alumínio, sulfato de ferro e cloreto férrico podem ser usados como coagulantes no tratamento de água.
- (D) uma de suas funções é remover os compostos tóxicos que adsorvem à superfície de partículas.
- (E) transformam pequenas partículas em grandes partículas denominadas flocos.

Questão 40

O método químico de titulação é usado para determinação da concentração de alguns parâmetros de qualidade da água. Dessa forma, os titulantes utilizados nas análises laboratoriais de Alcalinidade Total, Cloreto e Dureza Total são, respectivamente:

- (A) ácido sulfídrico, nitrito de prata, EDTA.
- (B) hidróxido de sódio, EDTA, ácido sulfídrico.
- (C) hipoclorito de sódio, nitrato de prata, ácido clorídrico.
- (D) ácido sulfúrico, nitrato de prata, EDTA.
- (E) EDTA, ácido sulfúrico, hidróxido de potássio.