

## Respostas aos recursos contra o gabarito preliminar oficial da Prova Objetiva

Cargo: F12 - OPERADOR DE ESTAÇÃO DE TRATAMENTO

Disciplina: Conhecimentos Específicos

Questão	Justificativa	Conclusão (Deferido ou Indeferido)	Resposta Alterada para:
11 - X / 12 - Y / 13 - Z	Hemorragia é a perda de sangue por meio da ruptura de vasos sanguíneos. A hemorragia externa, mais comum em acidentes de trabalho, é o sangramento em estruturas superficiais, com visível perda de sangue. A primeira medida que deve ser tomada é: (A) aplicar compressão direta com um pano limpo (ou gazes). As demais alternativas são CONTRAINDICADAS.	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO
12 - X / 15 - Y / 14 - Z	Avaliação Primária. As possibilidades de sequência de atendimento estão confusas possibilitando mais de uma resposta.	DEFERIDO	ANULADA
14 - X / 13 - Y / 12 - Z	A pergunta tem por objetivo verificar o conhecimento do candidato acerca do EPI de uso BASTANTE COMUM EM DETERMINADA PROFISSÃO. É claro que EPIs, por serem equipamentos que protegem o trabalhador, sempre serão importantes. Todavia a pergunta direcionava-se para aquele que é de uso BASTANTE COMUM em laboratórios de análises clínicas ou farmacêuticos que são luvas, máscaras, óculos de proteção e viseiras. Os protetores auriculares visam proteger de ruídos que possam prejudicar a saúde do trabalhador e, nesse tipo de trabalho, não é comum a presença de forte ruídos. Sendo assim a banca indefere o recurso e mantém o gabarito	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO

16 - X / 36 - Y / 22 - Z	A massa de hipoclorito de sódio necessária em gramas pode ser dada através da seguinte equação de diluição: $M_1 \cdot C_1 = M_2 \cdot C_2$ $M_1 = C_2 \cdot V_2 / (C_1 \cdot 10)$ $M_1 =$ massa de hipoclorito de sódio necessária (g);	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO
--------------------------	---	------------	------------------

## Respostas aos recursos contra o gabarito preliminar oficial da Prova Objetiva

	<p><math>C_1</math>= porcentagem (%) ou conteúdo de cloro disponível;  <math>C_2</math>= concentração de cloro livre desejada (mg/L);  <math>M_2</math>= volume necessário de água clorada (L);  10 = fator de conversão de mg/L para g/L e de porcentagem para decimal.</p> <p>Dessa forma  <math>M_1 = 200 \cdot 300 / (0,8 \cdot 10)</math>  <math>M_1 = 7500g = 7,5 \text{ Kg}</math></p> <p>Sendo assim, para obter água clorada com a concentração de 300 mg/L, é necessário adicionar 7,5 litros da solução concentrada de hipoclorito de sódio.</p>		
17 - X / 19 - Y / 40 - Z	<p>A questão é acerca do método da titulação para determinação da concentração de alguns parâmetros de qualidade da água. Conforme padrão em laboratórios de análise de água. Os parâmetros de Alcalinidade total, Cloreto, e Dureza total são realizados através de titulação. E os titulantes para essas análises são ácido sulfúrico, nitrato de prata, EDTA.</p> <p>O manual da Funasa de análise da água apresenta esses titulantes nas páginas: 38, 44 e 47.</p> <p><a href="http://bvsmms.saude.gov.br/bvs/publicacoes/analise_agua_bolso.pdf">http://bvsmms.saude.gov.br/bvs/publicacoes/analise_agua_bolso.pdf</a></p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO
22 - X / 21 - Y / 28 - Z	<p>De acordo com a Lei 6050 de maio de 1974: Lei da fluoretação da água, cita que o flúor deve ser adicionado na água. O termo “em algumas cidades” ficou ambíguo. O correto seria afirmar que o flúor é adicionado no tratamento de água a fim de reduzir a incidência de cáries dentais.</p> <p>Já quanto a alternativa (C) os metais pesados não podem ser considerados um parâmetro físico, são apenas um parâmetro químico o que não gera ambiguidade que a alternativa C é a incorreta, no caso a resposta certa da questão.</p> <p>Como a alternativa (E) pôde causar alguma dúvida no candilado, justifica-se a anulação da mesma.</p> <p>Anulada a questão. Tanto a alternativa C, e E podem ser corretas.</p>	DEFERIDO	ANULADA
24 - X / 28 - Y / 17 - Z	<p>O enunciado fala acerca da etapa de decantação, a mesma trata-se de um processo físico.</p> <p>Existe a diminuição da velocidade de escoamento no tanque de decantação para que haja a decantação das partículas.</p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO

## Respostas aos recursos contra o gabarito preliminar oficial da Prova Objetiva

	<p>A força da gravidade atua na etapa da decantação.</p> <p>I – Os flocos formados na etapa de coagulação e floculação sedimentam ao fundo do tanque na etapa de decantação. <i>(Correta)</i>.</p> <p>II – Trata-se de um processo químico. (Trata-se de um processo físico).</p> <p>III – Há a diminuição da velocidade do escoamento, propiciando a remoção de partículas maiores e mais densas. <i>(Correta)</i>.</p> <p>IV – A força da gravidade não tem nenhuma funcionalidade nessa etapa do tratamento. (Com a diminuição da velocidade das partículas, as mesmas irão decantar pela força da gravidade).</p>		
26 - X / 34 - Y / 27 - Z	<p>A tubidez indefere na eficiência da desinfecção. Promovendo efeito escudo sobre os microrganismos, protegendo-os da ação do desinfetante.</p> <p>Após análise da Banca, defere-se o recurso interposto.</p>	DEFERIDO	GABARITO ALTERADO DE E PARA A
33 - X / 38 - Y / 20 - Z	<p>De acordo com o Anexo XII Portaria Nº 2.914, de 12 de dezembro de 2011, a frequência para o controle da qualidade da água na saída do tratamento deve ser de:</p> <p>(A) a cada duas horas para os parâmetros de pH e fluoreto</p> <p>(B) a cada duas horas para o parâmetro da cor.</p> <p>(C) a cada duas horas para o parâmetro da turbidez.</p> <p>(D) duas amostras semanais para o parâmetro de coliformes totais.</p> <p>(E) a cada duas horas para o parâmetro de cloro residual.</p> <p>Dessa forma, somente a alternativa A está correta.</p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO
35 - X / 37 - Y / 36 - Z	<p>A única alternativa correta é a (C), pois:</p> <p>O Sulfato de Alumínio é um dos principais coagulantes utilizados nas Estações de Tratamento de Água. Esse produto tem a função de aglomerar partículas sólidas que se encontram na água, formando flocos.</p> <p>O Carbonato de Sódio é um alcalinizante usado nas ETAs para a correção do pH.</p> <p>O hipoclorito de Sódio é um agente desinfetante que contém cloro. Esta substância aplicada na etapa de desinfecção tem a função de eliminar microrganismos causadores de doenças, garantindo também a qualidade da água nas redes de distribuição e nos reservatórios.</p> <p>O Fluorsolícido de Sódio consiste na aplicação de uma dosagem de flúor. Esse composto reduz a incidência da cárie dentária, especialmente no período de formação dos dentes, que vai da gestação até a idade de 15 anos</p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO
36 - X / 33 - Y / 25 - Z	<p>Todas as alternativas estão corretas, com exceção da alternativa (E).</p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO

## Respostas aos recursos contra o gabarito preliminar oficial da Prova Objetiva

	<p>Os sais de ferro são muito utilizados como coagulantes nos Jar-tests e estações de tratamento de água. Exemplos podem ser o sulfato ferroso, sulfato férrico e o cloreto férrico. Os íons ferroso e férrico destroem as camadas de solvatação das partículas coloidais pelo efeito eletrostático.</p>		
39 - X / 30 - Y / 26 - Z	<p>As afirmativas I, III, IV estão corretas. Dessa forma a alternativa correta é a (A). Metais pesados podem ser considerados apenas um parâmetro químico.</p> <p>O candidato entende que a questão (C) é a correta, no entanto, essa alternativa inclui a afirmação II que diz: II- A turbidez não interfere na eficiência da desinfecção. (afirmativa incorreta) – a turbidez interfere de forma significativa na desinfecção da água.</p> <p>PROSAB – Rede cooperativa de pesquisa. Métodos alternativos de desinfecção da água. 2001. Capítulo 1, página 13.</p>	INDEFERIDO	GABARITO MANTIDO