ESTADO DE SANTA CATARINA
MUNICÍPIO DE SANTA TEREZINHA DO PROGRESSO
EMPREGO PÚBLICO / CONCURSO PÚBLICO
PROVA OBJETIVA

CURSIVA
Assessoria e Consultoria

CARGO: OPERADOR DE ESTAÇÃO DE TRATAMENTO DE AGUA

CANDIDATO (A): _____

FICA TERMINANTEMENTE PROIBIDO AOS CANDIDATOS:

- ✓ Comunicar-se com outros candidatos.
- ✓ Fazer qualquer tipo de consulta ou uso de equipamentos eletrônicos.
- ✓ Sair com material referente à prova.
- ✓ Ausentar-se do local da prova sem o acompanhamento de um fiscal.

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES

01 - Este caderno contém questões do tipo múltipla escolha.
02 - Verifique se o caderno contém falhas: folhas em branco, má impressão, páginas trocadas, numeração errada, etc. Encontrando falhas, levante a mão. O Fiscal o atenderá e trocará o seu caderno.
03 - Cada questão do tipo MÚLTIPLA ESCOLHA tem 4 (quatro) alternativas (A - B - C – D). Apenas 01 (uma) resposta é correta. Não marque mais de uma resposta para a mesma questão, nem deixe nenhuma delas sem resposta. Se isso acontecer, a questão será anulada.
04 - Para marcar as respostas definitivas no seu CARTÃO RESPOSTA do tipo MÚLTIPLA ESCOLHA, use caneta esferográfica com tinta preta. NÃO utilize caneta com tinta vermelha ou lápis.
05 - Ao receber o CARTÃO RESPOSTA preencha-o corretamente.
06 - Tenha cuidado na marcação da Folha de Respostas, pois ela não será substituída em hipótese alguma.
07 - Confira e assine a Folha de Respostas, antes de entregá-la ao Fiscal. NA FALTA DA ASSINATURA, A SUA PROVA SERÁ ANULADA.
08 – 40 minutos após o início das provas, você poderá retirar-se da sala SEM LEVAR ESTE CADERNO.
09 - Em nenhuma hipótese, o candidato poderá levar o Caderno de Provas e/ou o Cartão de Resposta.
10 - No encerramento das provas, há necessidade de pelo menos três candidatos presentes na sala. Isso faz parte das normas para transparência na fiscalização do Concurso.
11. A duração da prova será de Quatro Horas.

Anote aqui suas respostas.

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

01. Não são antônimos:

a) Fino – Grosso.
b) Honrar – Desonrar.
c) Vestir – Despir.
d) Aldeia – Povoado.

02*. "Viajar é bom e instrutivo."*

Os monossílabos presentes na frase acima são:

a) Tônico e átono, respectivamente.
b) Átono e tônico, respectivamente.
c) Ambos átonos.
d) Ambos tônicos.

03. Assinale a alternativa que apresenta palavra ortograficamente incorreta:

a) Proprietário.
b) Admitir.
c) Pertubar.
d) Ritmado.

04. Leia com atenção:

I- Monossílabo átono é pronunciado fortemente;
II- Monossílabo tônico é pronunciado fracamente.

Sobre os itens acima:

a) Apenas I está correto.
b) Apenas II está correto.
c) Ambos estão incorretos.
d) Ambos estão corretos.

05. Leia com atenção:

I- A viajem foi agradável;
II- Espero que eles viagem pelo mundo.

Sobre os itens acima:

a) Ambos estão incorretos.
b) Ambos estão corretos.
c) Apenas I está correto.
d) Apenas II está correto.

06. Em qual das alternativas a frase está corretamente escrita?

a) O cabeilereiro é ájil e sinjelo.
b) O cabeleireiro é ágil e singelo.
c) O cabeleirero é ágil e singelo.
d) O cabeleirero é agel e singelo.

07. Qual das frases abaixo é interrogativa?

a) Ela foi tarde.
b) Ela foi tarde?
c) Ela foi tarde!
d) Ela foi tarde...

08. É uma palavra polissílaba:

a) Vinha.
b) Galinha.
c) Indicador.
d) Dedo.

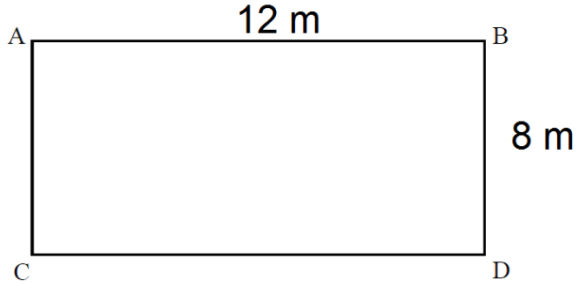
09. É uma palavra paroxítona:

a) Direção.
b) Imaginou.
c) Dançar.
d) Vamos.

10. Qual das palavras abaixo tem o mesmo número de consoantes e vogais?

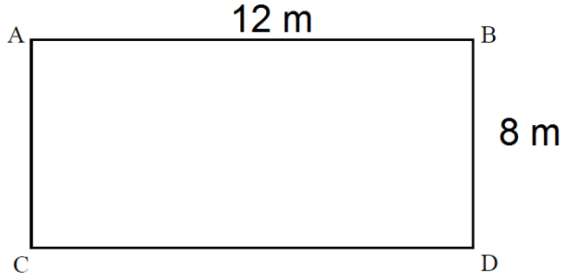
a) Balduíno.
b) Beijo.
c) Culpa.
d) Avião.

11. Analise o desenho de um terreno abaixo. Com base nas medidas apresentadas, é correto afirmar que a área deste terreno é igual a:



a) 96 m²
b) 84 m²
c) 76 m²
d) 62 m²

12. Ainda com base no terreno apresentando anteriormente, é correto afirmar que a soma de todos os seus lados é igual a:



a) 60 m
b) 50 m
c) 40 m
d) 30 m

13. Para o Natal, João comprou cinco caixas de bombom. Sabendo que cada caixa custa R$ 12,50, é correto afirmar que ao todo João gastou:

a) R$ 67,50
b) R$ 66,99
c) R$ 66,00
d) R$ 62,50

14. Uma professora entregou aos seus alunos a figura geométrica planificada abaixo para que eles a montassem. Com base nisso, é correto afirmar que, após a montagem, a figura se transformará em um:

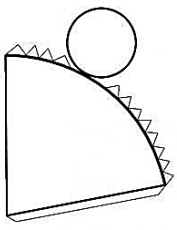


Figura Geométrica Planificada

a) Cilindro
b) Cone
c) Cubo
d) Prisma

15. Analisando a tabela abaixo, pode-se concluir que 8 dividido por 2 traz como quociente o número 4, bem como o resto da divisão igual a zero.

Dividendo	Divisor	Quociente	Resto
8	2	4	0
12	6	?	?

Com base nisso, é correto afirmar que o quociente e o resto da divisão de 12/6 são, respectivamente:

a) 2 e 0
b) 3 e 0
c) 6 e 3
d) 4 e 0

16. De acordo com a Portaria MS nº2914/11, estabelecer ações especificadas no Programa Nacional de Vigilância da Qualidade da Água para Consumo Humano é de competência da:

a) Fundação Nacional de Saúde.
b) Secretaria de Vigilância em Saúde.
c) Secretaria Especial de Saúde.
d) Agência Nacional de Vigilância Sanitária.

17. É correto o que se afirma sobre os sistemas e soluções alternativas coletivas de abastecimento de água para consumo humano:

a) A presença e assistência de responsável técnico habilitado nos sistemas e soluções alternativas coletivas de abastecimento é facultativa.
b) A rede de distribuição de água para consumo humano deve ser operada sempre com pressão negativa em toda sua extensão.

c) Modificações ou melhorias de qualquer natureza nos sistemas de abastecimento devem ser notificadas à autoridade de saúde pública pela população.
d) Toda água para consumo humano, fornecida coletivamente, deverá passar por processo de desinfecção ou cloração.

18. Recomenda-se que, no sistema de distribuição, o pH da água seja mantido na faixa de:

a) 6,0 a 9,5.
b) 2,0 a 7,0.
c) 7,5 a 12,0.
d) 10,0 a 14,0.

19. O padrão microbiológico de água para consumo humano recomenda o seguinte parâmetro para presença de *Escherichia coli*:

a) 2700 NMP/100mL.
b) 4.000 NMP/mL.
c) 1.000 NMP/100mL.
d) ausência em 100mL.

20. Carbofurano e endosulfan são substâncias de interesse no controle da potabilidade da água, pois:

a) São solventes utilizados nos testes de presença de nitritos e nitratos.
b) Apesar de não representarem perigo à saúde da população causam deterioração no sistema de abastecimento.
c) São agrotóxicos que devem ter sua presença controlada na água para consumo humano.
d) São substâncias adicionadas à água para facilitar a filtração.

21. Sobre os parâmetros físicos e químicos relevantes para a qualidade da água para consumo humano é correto afirmar:

a) A cor de uma água pode ser um indicativo de seu grau de poluição. De um modo geral, águas de cor elevada apresentam uma baixa demanda química ou bioquímica de oxigênio.
b) A turbidez é uma propriedade da água que causa a dispersão e absorção de um feixe de luz incidindo em uma amostra. Decorre da presença de partículas em suspensão.
c) A dureza é uma característica conferida à água pela presença de íons metálicos trivalentes, principalmente cálcio e magnésio.
d) O pH representa o equilíbrio entre íons H+ e íons OH- e varia de 7 a 14. Esse parâmetro indica se uma água é ácida (pH superior a 7), neutra (pH igual a 7) ou alcalina (pH inferior a 7).

22. A unidade de medida utilizada para expressar a condutividade da água é:

a) Siemens (S).
b) Ampere (A).
c) Unidades Formadoras de Colônia (UFC).
d) Miligramas por metro cúbico (mg/m^3).

23. As bactérias do grupo coliforme são utilizadas como indicador de contaminação da água, pois:

a) Apesar de não serem quantificáveis, são facilmente detectáveis em qualquer tipo de água.
b) Por serem exigentes do ponto de vista nutricional, são detectáveis por um curto período de tempo.
c) Sua presença na água possui uma relação direta com o grau de contaminação fecal.

d) Não são resistentes a agentes desinfetantes.

24. O teor de gás carbônico livre contido na água deve ser conhecido e monitorado porque:

a) Em grandes quantidades pode sofrer reação explosiva com o flúor que será adicionado na fase de fluoretação.
b) Contribui para dar sabor à água, o que não é desejado nas águas de consumo humano.
c) Pode contribuir significativamente para a corrosão das estruturas metálicas e de materiais à base de cimento (tubos de fibro-cimento) de um sistema de abastecimento de água.
d) Em grandes quantidades pode causar sérias consequências à saúde da população.

25. Unidade Hazen (uH) é expressa no resultado da análise de:

a) pH.
b) Cor.
c) Cianobactérias.
d) Flúor.

26. Em estações de tratamento de água o sulfato de alumínio pode ser utilizado como:

a) Agente antifúngico.
b) Corretor de pH.
c) Antimicrobiano.
d) Agente coagulante.

27. A aplicação de flúor na água para consumo humano tem a finalidade de:

a) Evitar corrosões nas tubulações domésticas.
b) Mascarar sabor, deixando a água insípida.
c) Atuar como bactericida.
d) Prevenir a cárie dental.

28. O Jar-test é um teste realizado como:

a) Determinação de pH previamente aos outros testes para determinar a dosagem dos produtos utilizados em análise.
b) Ensaio de coagulação para determinar a dosagem dos produtos químicos utilizados no tratamento.
c) Meio para dosagem de flúor que será adicionado à água.
d) Método para determinar a turbidez de uma amostra.

29. Método de separação de misturas heterogêneas:

a) Titulação.
b) Aglutinação.
c) Decantação.
d) Coagulação.

30. O processo de flotação realizado no tratameno da água é utilizado para:

a) Separar líquidos de sólidos com microbolhas de ar que levam as impurezas suspensas à superfície.
b) Remoção de flocos não decantáveis, após a coagulação química e decantação.
c) Retirar flocos que foram formados durante o processo de coagulação.
d) Determinar a concentração de íons bi e trivalentes.