
	<p align="center">Serviço Autônomo de Água e Esgoto de Conselheiro Pena – MG</p> <p align="center">Concurso Público Nº 01/2023</p>	
---	--	---

CADERNO DE PROVAS

Preencha com seu nome completo
Cargo Pretendido
CONTROLADOR DE QUALIDADE DE ÁGUA

Senhor(a) Candidato(a),

SÓ ABRA QUANDO AUTORIZADO.

Antes de iniciar a prova, leia com atenção as instruções abaixo:

1. Atenção: se você não assinou a lista de presença na entrada da sala, faça isso antes de iniciar a prova;
2. TODOS os seus pertences, inclusive bolsa, deverão ficar debaixo da sua mesa. Celular desligado, carteira, chaves, moedas e relógio deverão ser acondicionados na sua bolsa, mochila ou no envelope plástico disponível com o Fiscal de Sala. Deverá ficar sobre a mesa apenas CANETAS E DOCUMENTO DE IDENTIDADE;
3. Confira se este caderno de provas se refere ao cargo de sua inscrição;
4. A **Folha de Respostas** será entregue durante a realização da Prova e deverá ser imediatamente assinada, **na presença do fiscal**, com apresentação do documento de identidade;
5. Se houver alguma divergência nas informações da sua folha de respostas, informe ao fiscal;
6. Durante a prova, evite qualquer espécie de comentário, sendo vedado consultas ou utilização de calculadoras, telefones celulares, aparelhos eletrônicos, boné, chapéu ou óculos com lente escura;
7. Fique atento à sua prova e evite exposição à visão dos demais candidatos;
8. Não mexa ou utilize qualquer pertence durante a prova sem autorização do fiscal de sala;
9. Caso necessite ir ao banheiro, levante a mão e aguarde o fiscal de sala;
10. Ao se dirigir ao banheiro durante a prova você poderá ser chamado a passar pelo detector de metais;

11. Ao terminar sua Prova, transcreva as respostas assinaladas para sua Folha de Rascunho ao final deste caderno e depois para a Folha de Respostas Oficial, sempre **à caneta azul ou preta**;
12. Se quiser levar a Folha de Rascunho, solicite ao fiscal na hora da entrega da prova; **Somente o fiscal poderá destacar a Folha de Rascunho.**
13. Recomendamos máxima atenção nas marcações da Folha de Respostas Oficial, pois NÃO há 2ª via;
14. **Não dobre, não amasse e não rasure a Folha de Respostas, ela é a sua prova;**
15. Será anulada a questão que contiver rasuras, emenda, mais de 1(uma) resposta assinalada, nenhuma resposta assinalada ou resposta não assinalada à caneta, na Folha de Respostas;
16. **Ao final da prova deverão ser devolvidos ao Fiscal de Provas a Folha de Respostas e este Caderno, levando consigo a folha de rascunho, para futuras conferências.**
17. Esta prova terá duração máxima de 3 (três) horas.
18. O candidato só poderá sair de sala **após 60 minutos** do início da prova;
19. **Os três últimos candidatos deverão sair juntos da sala**, por medida de segurança;
20. Será dado um aviso quando restar 30 minutos para o término do horário de prova;
21. Qualquer dúvida ou necessidade dirija-se direta e exclusivamente ao Fiscal de Provas;
22. O gabarito, bem como cópia deste caderno de provas estarão disponíveis no site da empresa a partir das 15 horas do dia 11/09/2023;
23. Atenção ao sair, não se esqueça dos seus pertences pessoais.

A MB Gestão Pública Ltda. deseja a você uma BOA PROVA!

PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

1. Qual decreto estabelece diretrizes e procedimentos para o controle da qualidade da água em sistemas de abastecimento, bem como mecanismos de divulgação de informações aos consumidores sobre a qualidade da água destinada ao consumo humano?

- a) Decreto Nº 5440, de 04 de maio de 2005.
- b) Decreto Nº 99.438, de 7 de agosto de 1990.
- c) Decreto Nº 11.615, de 21 de julho de 2023
- d) Decreto Nº 9175, de 18 de outubro de 2017.

2. Assinale a alternativa que ressalta a importância da microbiologia da água na manutenção da saúde pública e em programas de controle na qualidade da água para consumo humano evidenciando as principais classes de microrganismos presentes na água.

- a) Microrganismos não sobrevivem em ambientes aquáticos.
- b) A microbiologia concentra-se apenas em bactérias patogênicas, excluindo vírus e protozoários.
- c) A microbiologia da água engloba o estudo das bactérias vírus, protozoários e outros microrganismos presentes na água, sendo fundamental para a identificação de potenciais riscos a saúde.
- d) A microbiologia da água é relevante apenas para a preservação de ecossistemas aquáticos e não tem impacto na qualidade da água destinada ao consumo humano.

3. O estudo das bactérias por meio de análises laboratoriais, resultam em análises que tem como objetivo de identificar, quantificar e avaliar a presença de bactérias em diferentes tipos de amostras, como água, alimentos, amostras clínicas, entre outros, que estão diretamente relacionados com a saúde pública e a segurança alimentar. Podemos afirmar sobre os métodos de análise bacteriológicas:

- a) Os métodos de análise utilizando tubos múltiplos e membrana filtrante são exclusivamente aplicados em amostras líquidas, não sendo adequados para amostras sólidas e heterogêneas.
- b) A técnica de tubos múltiplos é uma alternativa mais rápida à membrana filtrante, uma vez que não requer equipamentos especiais para análise das amostras coletadas.
- c) A técnica de membrana filtrante é frequentemente utilizada para concentrar e separar bactérias de amostras líquidas, sendo especialmente útil em amostras com baixa carga bacteriana.
- d) A utilização de membrana filtrante é limitada a análises de amostras de água, não sendo aplicável a amostras de alimentos ou amostras clínicas.

4. Com intuito de garantir a conformidade dos sistemas de abastecimento de água com padrões regulatórios, são instituídas rotinas administrativas e operacionais a serem cumpridas pelo controlador de qualidade de água. Podemos citar como parte das rotinas administrativas o planejamento e organização, gestão documental, registro de relatórios e cumprimento da regulamentação estabelecida pelas autoridades responsáveis pela água.

Fazem parte das rotinas operacionais:

- I. coleta de amostras.
- II. análises laboratoriais.
- III. monitoramento contínuo.
- IV. avaliação e interpretação de dados.
- V. manutenção de equipamentos.

Estão **CORRETAS** as alternativas:

- a) I, II, III, IV e V.
- b) I e II.
- c) Apenas IV.
- d) I, II, III, IV.

5. Os trabalhos de coletas de amostras podem ser realizados em locais e condições variadas. Incluindo condições de risco que podem ocasionar em acidentes e alterações nas amostras coletadas para análise induzindo ao erro e a má qualidade dos ensaios. Visando minimizar riscos e alterações, os profissionais devem estar cientes e treinados sobre a correta regulamentação de coleta e transporte das amostras até o laboratório. Assinale a alternativa **CORRETA** em relação ao transporte de amostras e segurança nos locais de coleta.

- a) Realizar o transporte das amostras coletadas sem refrigeração.
- b) Acondicionar os reagentes utilizados na preservação de amostras em frascos e com batoques de vedação para impedir vazamentos.
- c) Não providenciar os equipamentos de proteção individuais e coletivos adequados.
- d) Indisponibilizar uma caixa de primeiros socorros.

6. Assinale a alternativa que caracteriza a eliminação total de todas as formas de vida microbianas, incluindo esporulados que possam contaminar um instrumento ou amostra laboratorial, a partir do uso de agentes químicos ou físicos:

- a) desinfecção.
- b) esterilização.
- c) assepsia.
- d) sanitização.

7. Analise as sentenças a seguir e assinale a sequência que corresponde **CORRETAMENTE** a sequência evolutiva dos modelos atômicos:

- I. Dalton descobriu os prótons, as partículas carregadas positivamente, localizadas numa pequena região central do átomo, o núcleo, e ao seu redor movem-se os elétrons.
- II. Thomson e seus estudos sobre a natureza elétrica da matéria acabaram por levar a descoberta de partículas carregadas negativamente, os elétrons.
- III. Bohr aperfeiçoou o modelo proposto por Rutherford, que dizia que os elétrons se movem em camadas circulares ao redor do núcleo, que apresentam valores de energia específicos.
- IV. Dalton e o modelo da bola de bilhar, onde os átomos são considerados partículas minúsculas, esféricas e indivisíveis. Átomos de elementos químicos diferentes são diferenciados pela massa e tamanho.

- a) I, II, III e IV.
- b) II, III, IV e I.
- c) IV, II, I e III.
- d) III, II, I e IV.

8. Assinale a alternativa que descreve **CORRETAMENTE** um tipo de aplicativo frequentemente utilizado por controladores de qualidade da água para facilitar o monitoramento e a gestão da qualidade da água em sistemas de abastecimento:

- a) Aplicativos de redes sociais para compartilhar informações de rotina entre colegas da indústria.
- b) Aplicativos de edição de fotos para criar relatórios visuais sobre amostras coletadas.
- c) Aplicativos de música para melhorar o ambiente de trabalho durante as análises de laboratório.
- d) Aplicativos de monitoramento em tempo real para rastrear parâmetros-chave da qualidade da água e receber alertas em caso de desvios.

9. É **CORRETO** afirmar que a Portaria GM/MS Nº 888, de 4 de maio de 2021 do Ministério da Saúde, preconiza:

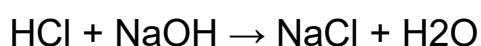
- a) Padrões estabelecidos permanentemente, sem considerar a evolução da pesquisa científica ou novos riscos emergentes relacionados à qualidade da água.
- b) Padrões de potabilidade diferentes para diferentes regiões do país, levando em consideração fatores climáticos e geográficos que afetam a qualidade da água.

- c) Se aplica apenas à água potável destinada ao consumo humano, excluindo a regulamentação de águas para fins recreativos ou industriais.
- d) Padrões de potabilidade para a água destinada ao consumo humano no Brasil definindo limites aceitáveis para diversos parâmetros com o objetivo de garantir que a água fornecida à população esteja em conformidade com os requisitos de segurança para consumo humano.

10. A respeito das regras de nomenclatura estabelecidas pela União Internacional de Química Pura e Aplicada (IUPAC) para os compostos orgânicos, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- a) Os tipos de ligações entre os carbonos são indicados pelo infixo. As ligações simples = an, as ligações duplas = en e as ligações triplas = in.
- b) As ramificações devem vir antes do prefixo.
- c) A cadeia carbônica deve ser numerada da extremidade mais próxima da característica mais importante do composto, na ordem: grupo funcional > insaturações > ramificações.
- d) Se a cadeia carbônica apresentar duas ou mais ramificações diferentes, elas devem ser indicadas em ordem de complexidade.

11. Um aspirante a um emprego em laboratório de análises químicas, é solicitado a realizar uma titulação ácido-base para determinar a concentração de uma solução de ácido clorídrico (HCl). Ele dispõe de uma solução padrão de hidróxido de sódio (NaOH) com concentração conhecida de 0,1 mol/L. O ácido clorídrico será titulado com a solução de hidróxido de sódio. A reação química envolvida é:



Ele coleta uma amostra de 25,0 ml da solução de ácido clorídrico e a coloca em um Erlenmeyer. A seguir, adiciona algumas gotas do indicador fenolftaleína, que muda de incolor para rosa em meio alcalino. Inicia a titulação adicionando a solução de NaOH à amostra, observando a mudança de coloração. Quando a solução atinge um rosa pálido, ele registra o volume de NaOH necessário para neutralizar o ácido.

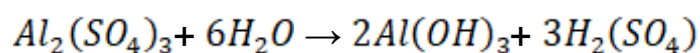
Com base nas informações fornecidas, qual é a concentração do ácido clorídrico (HCl) na solução original?

- a) 0,025 mol/L.
- b) 0,010 mol/L.
- c) 0,050 mol/L.
- d) 0,0125 mol/L.

12. Uma amostra de água de um reservatório apresentou em análise laboratorial feita pelo controlador de qualidade de água, a presença de 1500 UFC/mL (unidade formadora de colônia por mililitro) de coliformes totais na amostra. O controlador deve tomar as medidas necessárias para corrigir qualquer violação das normas e garantir a segurança da água potável, sabendo que essa concentração não deve exceder 500 UFC/mL. Quais medidas garantem o cumprimento das normas vigentes?

- a) Nenhuma ação é necessária, pois a concentração de coliformes totais está dentro das margens de erro permitidas pelos parâmetros.
- b) É necessário investigar as possíveis fontes de contaminação e implementar medidas de controle para reduzir a concentração de coliformes totais abaixo do limite permitido.
- c) A amostra deve ser descartada, e uma nova coleta e análise devem ser realizadas para confirmar os resultados.
- d) A concentração de coliformes totais é tolerável por estar abaixo do limite permitido em até 50%, portanto, nenhuma ação imediata é necessária.

13. Um candidato a controlador de qualidade da água, interessado em trabalhar na prefeitura municipal, precisa calcular a quantidade necessária de sulfato de alumínio ($Al_2(SO_4)_3$) para coagular e remover impurezas de 5000 litros de água de abastecimento. A reação química de coagulação envolve formar o hidróxido de alumínio, que aglomera as partículas em suspensão, permitindo assim sua remoção eficaz. A reação balanceada é dada por:



A quantidade de sulfato de alumínio necessária depende da concentração de impurezas presentes na água. Supondo que a concentração de partículas em suspensão é de 120 mg/L e deseja-se reduzi-la para 5 mg/L após a coagulação, qual é a massa, em gramas, de $Al_2(SO_4)_3$ necessária para coagular os 5000 litros de água?

- a) 800 g.
- b) 100 g.
- c) 500 g.
- d) 200 g.

14. Considere a seguinte reação química:



Sabendo que a lei da velocidade dessa reação é dada pela equação:

$$v = k[A]^2[B]^3$$

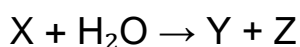
Onde v é a velocidade da reação e k é a constante de velocidade.

Se a concentração de A é quadruplicada, enquanto a concentração de B é reduzida à metade, como isso afetará a taxa da reação?

- a) A taxa da reação aumentará.
- b) A taxa da reação diminuirá.
- c) A taxa da reação permanecerá a mesma.
- d) A taxa da reação dependerá da temperatura.

15. O composto químico X, é utilizado como uma substância empregada na análise de amostras de água para que bactérias patológicas fiquem evidenciadas microscopicamente. Quando dissolvido em água, ele reage e se decompõe em seus componentes, Y e Z.

A equação química não balanceada para essa reação é:



Realize o balanceamento da equação química e indique os coeficientes corretos para os reagentes e produtos.

- a) $X + 2H_2O \rightarrow Y + Z$
- b) $2X + 3H_2O \rightarrow 2Y + Z$
- c) $X + 3H_2O \rightarrow 2Y + Z$
- d) $2X + 2H_2O \rightarrow 2Y + 2Z$

16. Durante uma expedição geológica em uma região costeira, um estagiário do laboratório de química coletou amostras de solo próximo à praia. Uma dessas amostras é composta de areia e pequenas quantidades de cloreto de sódio (sal). O estagiário, aproveitando todo laboratório e equipamentos a sua disposição resolveu estudar a composição mineralógica da amostra coletada, bem como a possível influência das condições costeiras na formação dos minerais. Para separar uma mistura contendo areia (SiO_2) e cloreto de sódio ($NaCl$), qual das seguintes técnicas de separação seria mais adequada?

- a) Destilação simples.
- b) Filtração a vácuo.
- c) Cromatografia em papel.
- d) Decantação.

17. Uma amostra de água coletada por um controlador de qualidade de água para análise de bactérias patogênicas de um município, contém 0,02 mols de H_2O . Qual é a massa dessa amostra coletada?
Considere a massa molar da água como 18 g/mol.

- a) 0,02 g.
- b) 0,36 g.
- c) 0,18 g.
- d) 3,6 g.

18. Sabemos que a análise gravimétrica é um método analítico que envolve a determinação da quantidade de uma substância presente em uma amostra com base na medida _____ de um precipitado formado.
Durante uma análise gravimétrica de uma amostra desconhecida, um precipitado foi obtido a partir de uma solução contendo cloreto de prata (AgCl). O precipitado foi filtrado, lavado e aquecido para remoção da água. Qual propriedade completa corretamente a lacuna do texto acima?

- a) do volume;
- b) da temperatura de decomposição;
- c) da massa;
- d) da densidade.

19. Durante a análise de uma amostra de água para determinar a concentração de íons metálicos, um analista utilizou espectrofotometria de absorção para medir a absorvância da amostra em diferentes comprimentos de onda. No entanto, as medidas não foram consistentes, com valores variando significativamente em diferentes repetições. Quais dos seguintes princípios de controle de qualidade laboratorial em análise química seriam mais relevantes para abordar essa situação?

- a) Titulação ácido-base.
- b) Uso de técnicas cromatográficas.
- c) Utilização de reagentes padrão primários.
- d) Determinação da densidade da amostra.

20. Assinale qual das seguintes substâncias é considerada uma base:

- a) Cloro (Cl_2).
- b) Ácido clorídrico (HCl).
- c) Hidróxido de sódio (NaOH).
- d) Dióxido de carbono (CO_2).

PROVA DE PORTUGUÊS

O Riso é o Melhor Indicador da Alma

O Riso é o Melhor Indicador da Alma. Acho que, na maioria dos casos, quando uma pessoa se ri torna-se nojento olharmos para ela. Manifesta-se no riso das pessoas, na maioria das vezes, qualquer coisa de grosseiro que humilha a quem ri, embora essa pessoa quase nunca saiba que efeito o seu riso provoca. Tal como não sabe (ninguém sabe, aliás) a cara que faz quando dorme. Há quem mantenha no sono uma cara inteligente, mas outros há que, embora inteligentes, fazem uma cara tão estúpida a dormir que se torna ridícula. Não sei por que tal acontece, apenas quero salientar que a pessoa que ri, tal como a pessoa que dorme, não sabe a cara que faz. De uma maneira geral, há muitíssimas pessoas que não sabem rir. Aliás, isso não é coisa que se aprenda: é um dom, não se pode aperfeiçoar o riso. A não ser que nos reeduquemos interiormente, que nos desenvolvamos para melhor e que superemos os maus instintos do nosso carácter: então também o riso poderá possivelmente mudar para melhor.

A pessoa manifesta no riso aquilo que é, é possível conhecermos num instante todos os seus segredos. Mesmo o riso incontestavelmente inteligente é, às vezes, abominável. O riso exige em primeiro lugar sinceridade, mas onde está a sinceridade das pessoas? O riso exige a ausência de maldade, mas as pessoas, na maioria dos casos, riem com maldade. Um riso sincero e sem maldade é uma pura alegria, mas, nos tempos que correm, onde está a alegria? E poderão as pessoas serem alegres? A alegria é um dos mais reveladores traços humanos, basta a alegria para revelar as pessoas dos pés à cabeça.

Por vezes não há meio de percebermos o carácter de uma pessoa, mas basta ela rir para lhe conhecermos o feitio como às palmas das nossas mãos. Só as pessoas desenvolvidas do modo mais elevado e feliz sabem ser contagiosamente alegres, de uma maneira irresistível e benévola. Não falo de desenvolvimento intelectual, mas de carácter, do homem como um todo. Portanto: se quiserdes compreender uma pessoa e conhecer-lhe a alma não presteis atenção à sua maneira de se calar, ou de falar, ou de chorar, ou de se emocionar com as ideias mais nobres, olhai antes para ela quando se ri. Ri-se bem - é boa pessoa.

Observai depois todos os matizes: por exemplo, é preciso que o riso não pareça estúpido, por mais alegre e ingênuo que seja. Mal detecteis a mais pequena nota de estupidez num riso, ficai sabendo que a pessoa que assim ri é intelectualmente limitada, apesar de deitar cá para fora um sem-fim de ideias. Mesmo que o riso não seja estúpido, se vos parecer ridículo, nem que seja um pouquinho, ficai sabendo que não há na pessoa que o ri uma verdadeira dignidade, pelo menos uma dignidade suficiente. Por último, notai que, mesmo que um riso seja contagioso, mas por qualquer razão vos

pareça vulgar, também a natureza dessa pessoa é vulgar, que toda a nobreza e espírito sublime que tínheis visto nela ou são fingidos ou imitados inconscientemente, e que essa pessoa, no futuro, mudará inevitavelmente para pior, dedicar-se-á ao «útil», abandonando sem pena as ideias nobres como sendo erros e paixões da juventude. (...)

Apenas entendo que o riso é a mais certa prova da alma. Olhai para uma criança: só as crianças sabem rir com perfeição, por isso são fascinantes. É abominável a criança que chora, mas a que ri alegremente é um raio do paraíso, é o futuro do homem quando ele, finalmente, se tornar tão puro e ingênuo como uma criança.

(Fiódor Dostoiévski, in 'O Adolescente')

21. Para o autor:

- a) Não existe no riso de quaisquer ser humano, um sequer que seja feito com dignidade.
- b) O riso é o espelho do interior do indivíduo, pois nele se pode perceber o reflexo da própria alma.
- c) Não há como identificar a sinceridade de um ser humano através do riso.
- d) O riso só ocorre quando em estado completo de felicidade.

22. De acordo com o desenrolar do texto, percebe-se que, para Dostoiévski:

- a) O riso omite o caráter de qualquer pessoa.
- b) Nem a mais pura criança é capaz de manifestar sinceridade do sorriso.
- c) A pessoa quando ri, conseguimos reconhecer seu caráter como a palma de nossas mãos.
- d) O riso vai se aperfeiçoando com o tempo, pois é um hábito que o indivíduo adquire, e não um dom.

23. A frase do texto que comprova a capacidade que o riso tem de revelar o interior de um indivíduo é:

- a) “A pessoa manifesta no riso aquilo que é, é possível conhecermos num instante todos os seus segredos.”
- b) “De uma maneira geral, há muitíssimas pessoas que não sabem rir.”
- c) “Só as pessoas desenvolvidas do modo mais elevado e feliz sabem ser contagiosamente alegres, de uma maneira irresistível e benévola”.
- d) “Observai depois todos os matizes: por exemplo, é preciso que o riso não pareça estúpido, por mais alegre e ingênuo que seja.”

24. Ao citar a criança e o riso, o autor deixa claro:

- a) As crianças nos enganam por serem ingênuas e puras.
- b) Somente as crianças que não sentem raiva no coração são capazes de rir com sinceridade.
- c) A pessoa que aprender a sorrir como uma criança, esta sim, estará verdadeiramente encontrando um amanhã com solidez na alma.
- d) O indivíduo que se deixar levar pela ingenuidade de uma criança será escravo de sua própria inocência e falta de maturidade para uma vida futura satisfatória.

25. “Manifesta-se no riso das pessoas, na maioria das vezes, qualquer coisa de grosseiro que humilha a quem ri, **embora** essa pessoa quase nunca saiba que efeito o seu riso provoca”. A conjunção destacada exprime:

- a) Uma causa;
- b) Uma finalidade;
- c) Um tempo;
- d) Uma concessão.

26. “O riso exige em primeiro lugar sinceridade, **mas** onde está a sinceridade das pessoas?” A palavra destacada pode ser trocada sem prejuízo de sentido por:

- a) entretanto;
- b) contanto;
- c) portanto;
- d) porquanto.

27. “Portanto: se **quiserdes** compreender uma pessoa e conhecer-lhe a alma não **presteis** atenção à sua maneira de se calar, ou de falar, ou de chorar, ou de se emocionar com as ideias mais nobres, olhai antes para ela quando se ri.” Os verbos destacados, conforme suas desinências, referem-se, respectivamente:

- a) Ambos na primeira pessoa do plural;
- b) Ambos na segunda pessoa do plural;
- c) O primeiro na segunda pessoa do singular e o segundo na segunda pessoa do plural;
- d) Ambos na segunda pessoa do singular.

28. “Mal detecteis a mais pequena nota de **estupidez** num riso, ficai sabendo que a pessoa que assim ri é intelectualmente limitada, apesar de deitar cá para fora um sem-fim de ideias.” Analisando a terminação da palavra destacada, nas citadas a seguir, aquela que a terminação deveria ser com “S” é:

- a) Altivez;
- b) Montanhez;
- c) Placidez;
- d) Insensatez.

29. “Mal detecteis a mais **pequena** nota de estupidez num riso, ficai sabendo que a **pessoa** que assim ri é intelectualmente **limitada**, apesar de deitar cá para fora um sem-fim de ideias.” As palavras destacadas possuem, respectivamente:

- a) 7 letras e 6 fonemas; 6 letras e 5 fonemas; 8 letras e 8 fonemas
- b) 7 letras e 7 fonemas; 6 letras e 6 fonemas; 8 letras e 8 fonemas
- c) 7 letras e 6 fonemas; 6 letras e 6 fonemas; 8 letras e 7 fonemas
- d) 6 letras e 6 fonemas; 6 letras e 5 fonemas; 8 letras e 7 fonemas

Leia o texto a seguir.

“A angústia o incomodava de tal maneira, **que não se continha em lágrimas. Desde que ela foi embora**, não encontrou mais sentido em sua vida. Para que nada se revelasse, mantinha-se fechado em seu quarto. Mesmo que sua ausência nos outros aposentos da casa era significativa, os outros não davam conta do acontecimento.”

30. As orações destacadas “que não se continha em lágrimas” e “Desde que ela foi embora”, são orações adverbiais que exprimem, respectivamente:

- a) causa – condição;
- b) consequência – condição;
- c) consequência – tempo;
- d) finalidade – tempo.

PROVA DE NOÇÕES DE INFORMÁTICA

31. No MS-Windows 10, versão em português, a combinação de teclas “Ctrl + C” e “Ctrl + V” está, respectivamente, associada às funções de:

- a) Inserir e Excluir arquivos/pastas.
- b) Criar e Validar arquivos/pastas.
- c) Copiar e Colar arquivos/pastas.
- d) Atualizar e Remover arquivos/pastas.

32. No MS-Windows 10, a combinação de teclas ‘logotipo do Windows’ + ‘letra L’ está diretamente associada a função de:

- a) Abrir o gerenciador de tarefas do Windows.
- b) Bloquear sistema sem fazer logoff.
- c) Desligar o computador imediatamente.
- d) Realizar manutenção no sistema operacional.

33. No MS-Windows 10, versão em português, a funcionalidade “apagar pasta ou arquivo” será executada após seleção do objeto e acionamento da seguinte tecla:

- a) Insert;
- b) Delete;
- c) Shift;
- d) Alt Gr.

34. No MS-Word 2016, versão em português, a opção utilizada para destacar uma palavra ou texto deixando-o levemente deslocado à direita é denominada:

- a) Destacado.
- b) Negrito.
- c) Sublinhado.
- d) Itálico.

35. Considerando o MS-Word 2016, assinale a opção que corresponde ao nome de uma fonte de texto padrão e comumente utilizada:

- a) Actual now.
- b) Bright.
- c) Arial.
- d) Casting gold.

36. No MS-Word 2016, versão em português, a funcionalidade “Adicionar uma Tabela” pode ser acessada através do menu:

- a) Inserir.
- b) Desenhar.
- c) Design.
- d) Layout.

37. No MS-Word 2016, versão em português, a função de “Cor da fonte”, quando acionada, realiza a mudança da:

- a) Cor da página aberta.
- b) Cor do texto selecionado.
- c) Cor do documento aberto.
- d) Cor atrás do texto selecionado.

38. No MS-Excel 2016, versão em português, há uma função pré-definida que tem como objetivo “encontrar dados em uma determinada tabela/planilha com base em algum outro dado desta mesma tabela/planilha”. A função que mais se aproxima da descrição acima é:

- a) Ext.Texto
- b) Procurar
- c) ÉTexto
- d) Procv

39. Considerando o MS-Excel 2016, versão em português, julgue as afirmativas a seguir e assinale a alternativa **CORRETA**:

1. As colunas são identificadas por letras iniciando-se a partir da letra A.
2. As linhas são identificadas por números iniciando-se a partir do número 1.
3. A célula A30 se localiza na linha 30 e na coluna A.

- a) Somente afirmativa 1 está correta.
- b) Apenas afirmativas 1 e 2 estão corretas.
- c) Apenas afirmativas 2 e 3 estão corretas.
- d) Nenhuma afirmativa está incorreta.

40. Acerca das ferramentas de compactação, julgue as afirmativas a seguir e assinale a alternativa **CORRETA**:

1. Um arquivo compactado (.zip) não pode ser enviado via e-mail como um anexo.
2. Ao compactar arquivos, a extensão original é alterada.
3. Certos compactadores oferecem a opção de configuração de senha ao arquivo compactado para questões de segurança.

- a) Somente afirmativa 2 está correta.
- b) Apenas afirmativas 1 e 2 estão incorretas.
- c) Apenas afirmativas 2 e 3 estão incorretas.
- d) Nenhuma afirmativa está correta.

FISCAL DE SALA: Destaque esta folha e entregue ao candidato ao final da prova.

CARTÃO RESPOSTA (RASCUNHO)

RESPOSTAS DE 1 A 10

1	A	B	C	D
2	A	B	C	D
3	A	B	C	D
4	A	B	C	D
5	A	B	C	D
6	A	B	C	D
7	A	B	C	D
8	A	B	C	D
9	A	B	C	D
10	A	B	C	D

RESPOSTAS DE 11 A 20

11	A	B	C	D
12	A	B	C	D
13	A	B	C	D
14	A	B	C	D
15	A	B	C	D
16	A	B	C	D
17	A	B	C	D
18	A	B	C	D
19	A	B	C	D
20	A	B	C	D

RESPOSTAS DE 21 A 30

21	A	B	C	D
22	A	B	C	D
23	A	B	C	D
24	A	B	C	D
25	A	B	C	D
26	A	B	C	D
27	A	B	C	D
28	A	B	C	D
29	A	B	C	D
30	A	B	C	D

RESPOSTAS DE 31 A 40

31	A	B	C	D
32	A	B	C	D
33	A	B	C	D
34	A	B	C	D
35	A	B	C	D
36	A	B	C	D
37	A	B	C	D
38	A	B	C	D
39	A	B	C	D
40	A	B	C	D

**AO TRANSFERIR ESSAS MARCAÇÕES PARA O CARTÃO RESPOSTA, OBSERVE AS INSTRUÇÕES ESPECÍFICAS DADAS NA CAPA DA PROVA.
USE CANETA ESFEROGRÁFICA AZUL OU PRETA.**