

ESCOLA TÉCNICA ESTADUAL PROFESSOR JOSÉ CARLOS SENO JUNIOR – OLÍMPIA
CONCURSO PÚBLICO PARA PROFESSOR DE ENSINO MÉDIO E TÉCNICO
EDITAL Nº 232/05/2026, PROCESSO Nº 136.00021685/2026–58

CADERNO DE QUESTÕES – PROVA ESCRITA

Nome do candidato _____

CPF _____

- Você recebeu sua Folha de Respostas e este **Caderno de Questões** contendo **25 (vinte e cinco) questões** objetivas.
- Cada questão contém **4 alternativas** (A, B, C, D), das quais somente uma está correta.
- Esta prova vale de **0 a 100** pontos.
- Confira seus dados impressos na Folha de Respostas.
- Quando for permitido abrir o caderno, verifique se está completo ou se apresenta imperfeições. Caso haja algum problema, informe ao fiscal da sala para a devida substituição deste caderno.
- Marque, na folha de respostas, com **caneta** de tinta **azul ou preta**, a letra correspondente à alternativa que você escolheu.
- A **última folha** do Caderno de Questões contém espaço para **rascunho** e anotação de repostas (NÃO confundir com a Folha de Respostas). Ela NÃO considerada para avaliação e poderá ser destacada para que o candidato possa levá-la e consultar o gabarito.
- Durante a prova, só é permitido fazer anotações no Caderno de Questões.
- Após ser identificado e instalado na sala, o candidato **não** poderá **consultar** qualquer material.
- É proibido o uso de calculadoras, livros ou equipamentos eletrônicos.
- A **duração** da prova é de **X horas**, já incluído o tempo para o preenchimento da folha de respostas.
- Só será permitida a **saída** definitiva da sala e do prédio após transcorridas **X horas** do início da prova.
- Deverão **permanecer** na sala de prova **os últimos 3 candidatos**, até que o último deles entregue sua prova, assinando termo respectivo.
- Ao sair, você entregará ao fiscal a Folha de Respostas e este Caderno de Questões.
- Até que você saia do prédio, todas as proibições e orientações continuam válidas.

BOA PROVA!

AGUARDE A ORDEM DO FISCAL PARA ABRIR ESTE CADERNO.

CONCEITOS DO COMPONENTE CURRICULAR

01. (Adaptada de CETEM (2012)) Um laboratório ambiental realizou a determinação da concentração de ferro dissolvido em uma amostra de água por espectrometria de absorção atômica. A análise foi executada em **triplicata independente**, produzindo os seguintes resultados ($\mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$):

3,20; 3,30; 3,40

A partir desses dados foram obtidos:

- Média amostral: $\bar{x} = 3,30 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$
- Desvio-padrão amostral: $s = 0,10 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$

Deseja-se calcular o **intervalo de confiança bilateral de 95% para a média populacional**, utilizando a distribuição t de Student.

Para auxiliar os cálculos, parte da tabela de valores críticos da distribuição t é apresentada a seguir:

Graus de liberdade (v)	90%	95%	99%
1	6,3	12,7	63,6
2	2,9	4,3	9,9
3	2,4	3,2	5,8
4	2,1	2,8	4,6
5	2,0	2,6	4,0

Além disso, utilize:

$$\sqrt{3} \approx 1,7$$

Considere:

$$IC = \bar{x} \pm t \frac{s}{\sqrt{n}}$$

O intervalo de confiança de 95% para a concentração média de ferro é:

- (A) $3,3 \pm 0,10 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.
- (B) $3,3 \pm 0,20 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.
- (C) $3,3 \pm 0,25 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.
- (D) $3,3 \pm 0,40 \mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

02. Na cromatografia gasosa capilar, o modo de injeção **splitless** é empregado para maximizar a transferência de analitos presentes em baixas concentrações para a coluna. Durante o período em que a válvula de purga permanece fechada, os vapores da amostra permanecem na câmara de vaporização e são gradualmente transportados pelo gás de arraste.

Considere um sistema operando nas seguintes condições:

- Volume interno da câmara de vaporização: **0,80 mL**
- Vazão do gás de arraste na coluna: **2,0 mL/min**
- Tempo de abertura da válvula de purga (splitless time): **30 s**
- Temperatura do injetor suficientemente alta para promover vaporização instantânea da amostra
- Despreze efeitos de adsorção, condensação e expansão de volume

Para garantir que pelo menos **95% do volume gasoso inicialmente presente na câmara** seja transferido para a coluna antes da abertura da purga, o analista utiliza o conceito de renovação de volume do injetor:

$$F = \frac{Q t}{V}$$

onde:

- F = número de volumes da câmara deslocados;
- Q = vazão (mL/min);
- t = tempo (min);
- V = volume da câmara (mL).

Admitindo mistura perfeita dos vapores, a fração remanescente na câmara é dada por:

$$\frac{C}{C_0} = e^{-F}$$

Dados:

$$\begin{aligned} e^{-1} &\approx 0,37 \\ e^{-2} &\approx 0,14 \\ e^{-3} &\approx 0,05 \end{aligned}$$

Com base nessas informações, assinale a alternativa correta.

- (A) O tempo de 30 s é insuficiente, pois apenas cerca de 50% da amostra é transferida para a coluna
- (B) O tempo de 30 s permite a transferência de aproximadamente 71% da amostra para a coluna
- (C) O tempo de 30 s permite a transferência de aproximadamente 95% da amostra para a coluna.
- (D) O tempo de 30 s promove transferência praticamente completa (>99,9%) da amostra para a coluna.

03. (Adaptada de UFRJ (2013)) Na cromatografia líquida de alta eficiência (HPLC) em fase reversa, a retenção dos analitos ocorre predominantemente por interações hidrofóbicas entre os compostos e a fase estacionária apolar (C18). Em geral, quanto maior a hidrofobicidade do analito, maior seu tempo de retenção. Uma mistura contendo os compostos abaixo foi analisada em uma coluna C18 utilizando como fase móvel uma mistura água/acetonitrila (70:30, v/v), em pH onde todos os compostos permanecem predominantemente na forma neutra.

Composto	Log K _{ow}
p-Nitrofenol	1,9
Nitrobenzeno	2,1
Benzoato de metila	2,5
p-Dinitrobenzeno	2,8

Sabendo que o aumento de Log K_{ow} está associado ao aumento da hidrofobicidade molecular, a ordem de eluição esperada (do primeiro ao último pico cromatográfico) é:

- (A) p-Nitrofenol → Nitrobenzeno → Benzoato de metila → p-Dinitrobenzeno.
- (B) p-Dinitrobenzeno → Benzoato de metila → Nitrobenzeno → p-Nitrofenol.
- (C) Nitrobenzeno → p-Nitrofenol → Benzoato de metila → p-Dinitrobenzeno.
- (D) p-Nitrofenol → p-Dinitrobenzeno → Nitrobenzeno → Benzoato de metila.

04. (Adaptado de IFRJ 2015) Na determinação espectrofotométrica de fósforo em refrigerantes pelo método do azul de molibdênio, um analista avaliou dois comprimentos de onda para construir curvas analíticas. Foram obtidas as seguintes equações de regressão linear:

Curva 1:

$$A = 0,025C + 0,012$$

$$R^2 = 0,998$$

Curva 2:

$$A = 0,120C + 0,010$$

$$R^2 = 0,995$$

onde:

- A= absorvância;
- C= concentração de fósforo ($\text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$);
- R^2 = coeficiente de determinação.

Considere que ambas as curvas foram obtidas utilizando a mesma cubeta de 1 cm, o mesmo intervalo de concentrações e as mesmas condições experimentais.

Com base nos princípios da espectrofotometria UV-Vis e da Lei de Beer-Lambert, é correto afirmar que:

(A) A Curva 1 foi obtida no comprimento de onda de máxima absorção ($\lambda_{m\acute{a}x}$), pois apresenta o menor intercepto.

(B) A Curva 2 foi obtida mais próxima do $\lambda_{m\acute{a}x}$, pois apresenta maior sensibilidade analítica, evidenciada pelo maior coeficiente angular.

(C) A Curva 1 foi obtida mais próxima do $\lambda_{m\acute{a}x}$, pois possui coeficiente de determinação ligeiramente superior.

(D) Não é possível relacionar o comprimento de onda utilizado com os coeficientes angulares das curvas, pois a absorbância independe da absortividade molar.

05. (Adaptado de CEFET-Química/RJ (2008)) Na titulação potenciométrica de neutralização, o potencial (ou pH) é registrado em função do volume de titulante adicionado. Para aumentar a precisão na determinação do ponto de equivalência, é comum aplicar métodos matemáticos de tratamento de dados, como o cálculo da primeira derivada da curva experimental.

Considere que uma titulação potenciométrica forneceu os seguintes valores de pH em função do volume de titulante adicionado, sendo posteriormente calculados os valores de:

$$\frac{\Delta pH}{\Delta V}$$

A análise da curva derivada permite localizar o ponto de equivalência mesmo quando a variação de pH na região final da titulação não é perfeitamente simétrica.

Com base nos fundamentos da titulação potenciométrica e do método da primeira derivada, assinale a alternativa correta.

(A) O ponto de equivalência corresponde ao volume no qual a primeira derivada assume valor nulo.

(B) O ponto de equivalência corresponde ao volume associado ao máximo valor de $\Delta pH / \Delta V$, isto é, ao pico da curva da primeira derivada.

(C) O ponto de equivalência corresponde ao ponto de mínimo da curva original de pH versus volume.

(D) O ponto de equivalência corresponde ao volume no qual a primeira derivada é igual à média aritmética entre os valores inicial e final de pH.

06. (Adaptado de IF-Goiás (2011)) A fotometria de chama é uma técnica de espectroscopia de emissão atômica amplamente utilizada para a determinação de metais alcalinos e alcalino-terrosos, como sódio, potássio, cálcio e lítio. Durante a análise, a solução é nebulizada na chama, onde ocorrem sucessivamente processos de dessolvatação, vaporização, atomização e excitação eletrônica dos átomos.

Considere as seguintes afirmações sobre a fotometria de chama:

- I. A radiação emitida resulta do retorno dos elétrons excitados a níveis de menor energia, sendo a excitação promovida pela energia térmica da chama.
- II. Elementos cujas raia de ressonância correspondem a transições de baixa energia geralmente apresentam maior sensibilidade analítica, pois uma fração significativa dos átomos pode ser excitada nas temperaturas usuais da chama.
- III. O comprimento de onda da radiação emitida é independente do elemento analisado, dependendo apenas da temperatura da chama.
- IV. Após a nebulização, a amostra passa por etapas de dessolvatação e vaporização antes da formação de átomos livres na chama.

Com base nos princípios da fotometria de chama, é **correto** afirmar que:

- (A) Apenas as afirmações I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmações I, III e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmações II, III e IV estão corretas.
- (D) Todas as afirmações estão corretas.

07. (Adaptado de IF-Goiás (2011)) Um analista determinou as concentrações de metais tóxicos em amostras de percolado de aterro sanitário **in natura** e após tratamento físico-químico, realizando cinco determinações independentes para cada condição experimental.

Para avaliar se a redução observada nas concentrações foi estatisticamente significativa ao nível de confiança adotado, deve-se aplicar:

- (A) Apenas a média aritmética simples dos resultados obtidos.
- (B) O Teste Q para verificar a rejeição dos resultados discrepantes e concluir sobre a eficiência do tratamento.
- (C) Uma análise estatística de comparação de médias, como o Teste t de Student ou a ANOVA.
- (D) Apenas o cálculo do erro relativo percentual entre as médias obtidas.

08. (Adaptado de UFRJ (2013)) A resolução cromatográfica (R_s) é um dos principais parâmetros utilizados para avaliar a qualidade da separação entre dois picos adjacentes em um cromatograma. Em condições ideais, valores elevados de R_s indicam menor sobreposição entre os picos e maior confiabilidade na quantificação dos analitos.

Considerando dois picos cromatográficos de áreas semelhantes e uma resolução cromatográfica igual a 1,5, é correto afirmar que:

(A) Os picos apresentam separação próxima à linha de base, sendo adequados para identificação e quantificação individual.

(B) Os picos encontram-se totalmente coeluídos, impossibilitando a distinção entre os analitos.

(C) A resolução indica que aproximadamente metade da área de cada pico está sobreposta.

(D) A separação observada é insuficiente para qualquer aplicação analítica quantitativa.

09. (Adaptado de UEM (2025)) A Lei de Beer-Lambert estabelece que a absorbância de uma espécie química é proporcional à sua concentração, ao caminho óptico da cubeta e ao coeficiente de absorvidade molar (ϵ). Considere duas soluções aquosas contendo **Fenilalanina** e **Triptofano**, preparadas na mesma concentração molar e analisadas em cubetas idênticas a **280 nm**.

Observa-se experimentalmente que a absorbância da solução de Triptofano é significativamente maior que a da solução de Fenilalanina. A explicação mais adequada para esse comportamento é:

(A) O detector UV-Vis não responde adequadamente à absorção de aminoácidos aromáticos.

(B) A Fenilalanina apresenta maior absorvidade molar que o Triptofano em 280 nm.

(C) O Triptofano possui coeficiente de absorvidade molar significativamente maior que o da Fenilalanina nesse comprimento de onda.

(D) A Lei de Beer-Lambert não é aplicável a moléculas orgânicas contendo anéis aromáticos.

10. (Adaptado de IF-Goiás (2011)) A coulometria a corrente constante é um método eletroanalítico absoluto no qual o titulante é gerado eletroquimicamente **in situ**, sendo a quantidade de analito determinada a partir da carga elétrica consumida durante a reação. O método fundamenta-se na Lei de Faraday e dispensa a padronização prévia de soluções titulantes.

Sobre a coulometria a corrente constante, é **incorreto** afirmar que:

(A) A quantidade de analito pode ser calculada a partir da carga elétrica total ($Q = I \cdot t$) consumida na eletrólise.

(B) O reagente titulante é gerado eletroquimicamente durante a análise, sendo a corrente elétrica mantida constante ao longo do experimento.

(C) A fonte de corrente constante desempenha papel análogo ao da bureta e do titulante em uma titulação volumétrica convencional.

(D) A detecção do ponto final requer obrigatoriamente o uso de indicadores químicos visuais, independentemente do sistema analisado.

11. (Adaptado de FCC (2016)) O eletrodo de vidro é amplamente utilizado em medidas potenciométricas de pH devido à sua elevada seletividade aos íons hidrogênio. Entretanto, em soluções extremamente alcalinas, podem ocorrer desvios da resposta prevista pela equação de Nernst, fenômeno conhecido como **erro alcalino** ou **erro de sódio**.

Sobre esse fenômeno, é correto afirmar que:

(A) O eletrodo passa a responder preferencialmente aos íons cloreto, produzindo leituras de pH inferiores ao valor real.

(B) Em valores elevados de pH, a membrana de vidro pode apresentar resposta parcial a íons alcalinos, especialmente Na^+ , levando à determinação de valores de pH menores que os verdadeiros.

(C) O erro alcalino ocorre exclusivamente devido à dissolução da membrana de vidro em soluções concentradas de bases fortes.

(D) O fenômeno resulta da inversão do potencial do eletrodo de referência, produzindo valores de pH sempre superiores ao real.

12. (Adaptado de UFRJ (2013)) Na determinação de metanol em bebidas alcoólicas por **cromatografia gasosa com detector de ionização em chama (CG-DIC)**, foi utilizado **benzeno** como padrão interno. A curva analítica construída a partir da razão entre as áreas cromatográficas do analito e do padrão interno forneceu a seguinte equação:

$$\frac{A_M}{A_{PI}} = 0,08 C$$

onde:

- A_M = área do pico de metanol;
- A_{PI} = área do pico do padrão interno;
- C = concentração de metanol na solução analisada (% m/v).

Uma amostra de uísque foi diluída de **10,0 mL para 100,0 mL** antes da análise. A razão de áreas observada foi:

$$\frac{A_M}{A_{PI}} = 0,60$$

O teor aproximado de metanol na amostra original é:

(A) 0,75 % (m/v).

(B) 7,5 % (m/v).

(C) 0,075 % (m/v).

(D) 75 % (m/v).

13. (Adaptada de UFRJ (2013)) Sobre a técnica de **Cromatografia Líquida de Alta Eficiência (HPLC)**, é correto afirmar que:

(A) Na fase normal, a fase estacionária é apolar e a fase móvel é polar.

(B) Na fase reversa, analitos mais polares apresentam maior tempo de retenção que analitos apolares.

(C) Na fase reversa, a fase móvel é mais polar que a fase estacionária, sendo comuns misturas de água com metanol ou acetonitrila.

(D) Na cromatografia por troca iônica, a separação ocorre exclusivamente em função da massa molar dos analitos.

14. (Adaptado de IFRJ (2015)) No processo de construção de uma curva-padrão por espectrofotometria UV/Visível, é comum utilizar ferramentas de regressão linear para relacionar a concentração do analito com a absorbância medida. Um dos parâmetros estatísticos fornecidos pelo software é o **coeficiente de determinação (R^2)**.

Quando uma curva analítica apresenta:

$$R^2 = 0,9998$$

pode-se afirmar que:

(A) Apenas 0,02% da variação da absorbância é explicada pela concentração do analito.

(B) Existe excelente correlação linear entre a concentração e a resposta instrumental na faixa estudada.

(C) O erro sistemático do método é de 0,02%.

(D) A curva apresenta comportamento não linear e deve ser descartada.

15. (Adaptado de IFRJ (2015)) Na calibração de um pHmetro utilizando soluções tampão de pH 4,00 e pH 7,00, foi obtido um fator de resposta (*slope*) de:

$$58,0 \text{ mV/pH}$$

A 25 °C, a equação de Nernst prevê um valor teórico de:

$$59,16 \text{ mV/pH}$$

A eficiência eletroquímica do eletrodo pode ser estimada por:

$$\text{Eficiência (\%)} = \frac{\text{slope experimental}}{\text{slope teórico}} \times 100$$

Com base nessas informações, conclui-se que:

(A) O eletrodo apresenta resposta ideal (100%), pois o valor experimental é próximo do teórico.

- (B) A eficiência do eletrodo é de aproximadamente 98%, sendo adequada para uso analítico.
- (C) O eletrodo apresenta eficiência inferior a 90% e deve ser descartado imediatamente.
- (D) O valor do slope independe da temperatura e da condição da membrana de vidro.

16. (Adaptado de IF-Goiás (2011)) Na fotometria de chama, a amostra líquida é aspirada e introduzida na chama na forma de aerossol. Durante esse processo, o analito passa por uma série de transformações físico-químicas até a emissão da radiação característica utilizada na análise quantitativa.

A sequência correta de etapas sofridas pelo analito após a aspiração é:

- (A) Dessolvatação → Vaporização → Atomização → Excitação térmica → Emissão de radiação.
- (B) Atomização → Emissão de radiação → Vaporização → Dessolvatação.
- (C) Excitação térmica → Atomização → Ionização → Absorção de radiação.
- (D) Dessolvatação → Combustão → Absorção → Emissão.

LEI DE ACESSO À INFORMAÇÃO (LEI FEDERAL Nº 12.527/2011 E DECRETO Nº 68.155/2023)

17. O artigo 4º da Lei nº 12.527/2011 traz alguns conceitos essenciais à correta hermenêutica da norma em questão. Nessa toada, marque a alternativa que traz a definição INCORRETA para o conceito indicado.

- (A) Primariedade: qualidade da informação coletada na fonte, com o máximo de detalhamento possível, sem modificações.
- (B) Autenticidade: qualidade da informação não modificada, inclusive quanto à origem, trânsito e destino.
- (C) Disponibilidade: qualidade da informação que pode ser conhecida e utilizada por indivíduos, equipamentos ou sistemas autorizados.
- (D) Informação sigilosa: aquela submetida temporariamente à restrição de acesso público em razão de sua imprescindibilidade para a segurança da sociedade e do Estado.

18. Dentre as informações passíveis de classificação previstas no artigo 23 da Lei nº 12.527/2011, NÃO estão inclusas:

- (A) Informações cuja divulgação ou acesso irrestrito possam pôr em risco a vida, a segurança ou a saúde da população.

(B) Informações cuja divulgação ou acesso irrestrito possam oferecer elevado risco à estabilidade financeira, econômica ou monetária do País.

(C) Informações cuja divulgação ou acesso irrestrito possam pôr em risco a defesa e a soberania nacionais ou a integridade do território nacional.

(D) Informações cuja divulgação ou acesso irrestrito possam ser necessárias à tutela judicial ou administrativa de direitos fundamentais.

19. O parágrafo 1º do artigo 24 da Lei nº 12.527/2011 prevê prazos máximos de restrição de acesso à informação. Nessa tessitura, marque a alternativa que traz o prazo correto:

(A) Ultrassecreta: 30 (trinta) anos.

(B) Secreta: 15 (quinze) anos.

(C) Reservada: 10 (dez) anos.

(D) Secreta: 20 (vinte) anos.

CONHECIMENTO DE LEGISLAÇÃO DA EDUCAÇÃO

20. O artigo 4º do Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza dispõe sobre as finalidades das “Unidades ETEC”. Dentre essas finalidades elencadas, NÃO se inclui:

(A) Proporcionar autonomia na gestão pedagógica, acadêmica e administrativa, respeitadas as diretrizes e normas vigentes.

(B) Capacitar o educando para o exercício da cidadania e fornecer-lhe meios para sua inserção e progressão no trabalho e em estudos posteriores.

(C) Constituir-se em instituição de produção, difusão cultural, científica, tecnológica e desportiva para a comunidade local ou regional.

(D) Desenvolver no educando aptidões para a vida produtiva e social.

21. Sobre a composição do Conselho de Escola, prevista no artigo 10 do Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza, marque a alternativa correta:

(A) O Conselho de Escola, órgão consultivo e deliberativo, articulado à Direção, deve ser integrado exclusivamente por representantes da comunidade escolar, como diretor, professores e pais de alunos.

(B) Os representantes dos alunos terão sempre direito a voz e voto, não admitida nenhuma ressalva ou exceção.

(C) Os representantes da comunidade escolar e extraescolar cumprirão mandato de dois anos, com eleição e posse no mês de fevereiro, sendo vedada a recondução.

(D) Fazem parte da composição, dentre outros, um representante do poder público municipal, um aluno egresso atuante em sua área de formação técnica e um representante dos coordenadores em exercício na Unidade.

22. Não se encontra entre as finalidades do Conselho de Classe, previstas no artigo 10 do Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza:

(A) Propor medidas disciplinares cabíveis aos casos submetidos à sua apreciação, acompanhar o cumprimento da aplicação desses procedimentos e avaliar os resultados obtidos.

(B) Analisar e interpretar os resultados das ações educacionais, indicando alternativas que favoreçam o fortalecimento do processo de ensino e de aprendizagem.

(C) Avaliar a evolução do processo educativo, a partir de indicadores institucionais, observando-se o desempenho dos alunos, individual e coletivamente.

(D) Apreciar e aprovar os relatórios anuais da escola, analisando seu desempenho diante das diretrizes e metas estabelecidas.

NOÇÕES BÁSICAS DE INFORMÁTICA

23. Um professor elaborou uma planilha para calcular a nota final dos alunos. Em uma célula específica está armazenado o peso da prova (40%), que será utilizado em diversas fórmulas ao longo da planilha. Ao copiar essas fórmulas para outras linhas e colunas, o professor precisa garantir que a referência à célula que contém o peso permaneça inalterada.

Para atender a essa necessidade, deve-se utilizar:

(A) Referência relativa, que ajusta automaticamente a posição da célula referenciada durante a cópia da fórmula.

(B) Formatação condicional, que impede alterações nas referências utilizadas pelas fórmulas.

(C) Referência absoluta, representada pelo símbolo "\$", que mantém fixa a célula referenciada durante a cópia da fórmula.

(D) Validação de dados, que controla automaticamente o comportamento das referências durante a cópia.

24. Uma professora está elaborando um regulamento escolar com mais de 80 páginas. O documento possui capítulos, seções e subseções que precisam ser numerados automaticamente, de modo que alterações na estrutura do texto não exijam a renumeração manual dos tópicos.

Qual recurso do Microsoft Word é o mais adequado para atender essa necessidade?

(A) Lista Multinível vinculada aos estilos de título do documento.

(B) Quebras de página manuais inseridas ao final de cada capítulo.

(C) WordArt aplicado aos títulos para diferenciá-los visualmente.

(D) Inserção de caixas de texto para cada seção do documento.

25. Ao elaborar um documento institucional extenso, como um plano de curso, um professor deseja garantir padronização de títulos, subtítulos e permitir atualização automática do sumário após alterações no texto. Para isso, é necessário:

(A) Inserir manualmente a numeração e o sumário ao final da edição.

(B) Utilizar os estilos de formatação do Word associados aos níveis de título.

(C) Aplicar apenas negrito e alteração de tamanho da fonte nos títulos.

(D) Converter o arquivo para PDF antes de finalizar a edição.

RASCUNHO

(Uso exclusivo do candidato)

Esta folha é de preenchimento **facultativo** e **NÃO** será considerada para avaliação.

GABARITO DO CANDIDATO

(Uso exclusivo do candidato)

Esta folha é de preenchimento **facultativo** e **NÃO** será considerada para avaliação.

Somente a **FOLHA DE RESPOSTAS** será considerada para avaliação.

QUESTÃO/RESPOSTA				
	A	B	C	D
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	☐	☐	☐	☐