

ESCOLA TÉCNICA ESTADUAL PROFESSOR JOSÉ CARLOS SENO JUNIOR – OLÍMPIA
CONCURSO PÚBLICO PARA PROFESSOR DE ENSINO MÉDIO E TÉCNICO
EDITAL Nº 232/06/2026, PROCESSO Nº 136.00021686/2026-01

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 FCC (2016) – SEMA-MA) Durante a análise da qualidade de uma amostra de água, a concentração de cálcio foi determinada por titulação complexométrica utilizando EDTA. Foram transferidos 50,0 mL da amostra para um erlenmeyer, adicionando-se solução tampão pH 10 e indicador Negro de Eriocromo-T. A titulação consumiu 15,0 mL de uma solução de EDTA dissódico de concentração $0,012 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$. Sabendo que a reação entre Ca^{2+} e EDTA ocorre na proporção molar 1:1 e que o resultado deve ser expresso em **mg/L de CaCO_3 equivalente** (massa molar do $\text{CaCO}_3 = 100 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$), assinale a alternativa que apresenta a concentração de cálcio na amostra.

(A) 0,36 mg/L.

(B) 1,8 mg/L.

(C) 18,0 mg/L.

(D) 360 mg/L.

02. (Adaptada de VUNESP (2013) – CETESB) Durante a limpeza de vidrarias laboratoriais, é comum a utilização de soluções contendo dicromato de potássio ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$). Após o uso, esses resíduos podem conter cromo na forma hexavalente (Cr^{6+}), espécie altamente tóxica, carcinogênica e solúvel em água. Uma prática amplamente empregada no tratamento desses resíduos consiste em converter o Cr^{6+} em Cr^{3+} , espécie menos tóxica, seguida da precipitação do metal na forma de hidróxido insolúvel em meio alcalino. Considerando os princípios do tratamento químico de resíduos contendo cromo, o procedimento mais adequado é:

(A) Diluir o resíduo em grande volume de água e descartá-lo na rede de esgoto para reduzir sua concentração.

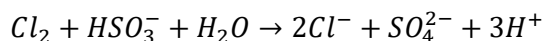
(B) Armazenar o resíduo em recipientes de vidro e encaminhá-lo diretamente para aterro sanitário comum.

(C) Reduzir o Cr^{6+} a Cr^{3+} e, em seguida, promover a precipitação do $\text{Cr}(\text{OH})_3$ em meio alcalino para posterior separação do sólido.

(D) Oxidar o Cr^{6+} para formar espécies mais voláteis, facilitando sua remoção por evaporação.

03. (Adaptado de VUNESP (2013) – CETESB) Em uma estação de tratamento de água, um reservatório contendo água clorada apresenta concentração de $15 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ de cloro residual livre, expressa como Cl_2 . Para adequar a água aos padrões operacionais, deseja-se reduzir essa concentração para $5 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ utilizando bissulfito de sódio (NaHSO_3).

A reação global simplificada do processo pode ser representada por:



Com base na reação apresentada e nos conceitos de oxirredução, assinale a alternativa correta.

(A) O cloro molecular e o enxofre do bissulfito sofrem redução simultaneamente, caracterizando uma reação de comproporcionamento.

(B) O bissulfito atua como agente oxidante, pois promove a redução do cloro molecular a íon cloreto.

(C) O cloro molecular é reduzido de NOX 0 para -1, enquanto o enxofre do bissulfito é oxidado de NOX +4 para +6, atuando o bissulfito como agente redutor.

(D) O enxofre do bissulfito sofre oxidação, porém o cloro permanece com o mesmo número de oxidação durante a reação, caracterizando um processo ácido-base.

04. (Adaptada de FCC (2016) – SEMA-MA) Em uma análise espectrofotométrica de uma amostra de água contaminada por metais, os íons Fe^{2+} e Cu^+ foram complexados com **1,10-fenantrolina**, formando espécies coloridas que absorvem radiação em diferentes comprimentos de onda.

As absorbâncias da solução foram medidas em cubeta de quartzo com caminho óptico de **1,00 cm**, obtendo-se os seguintes valores:

- Absorbância em 371 nm: $A_{371} = 0,800$
- Absorbância em 511 nm: $A_{511} = 0,300$

Sabe-se que:

- O complexo de Fe^{2+} absorve em ambos os comprimentos de onda;
- O complexo de Cu^+ absorve apenas em 371 nm;
- A Lei de Beer-Lambert é válida para ambas as espécies:

$$A = \varepsilon \cdot b \cdot C$$

onde:

- A = absorbância;
- ε = absorvidade específica ($\text{L} \cdot \text{mg}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$);
- b = caminho óptico (cm);
- C = concentração ($\text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$).

As absorvidades são apresentadas na tabela:

Espécie	ε (371 nm) ($\text{L} \cdot \text{mg}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$)	ε (511 nm) ($\text{L} \cdot \text{mg}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$)
Fe^{2+}	0,019	0,200
Cu^+	0,190	0,000

Considerando que não há interferência de outras espécies absorventes na amostra, as concentrações de Fe^{2+} e Cu^+ são, respectivamente:

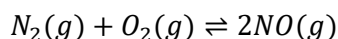
(A) $1,50 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ e $4,06 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$.

(B) $1,50 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ e $6,67 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$.

(C) $0,67 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ e $4,06 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$.

(D) $0,67 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$ e $6,67 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$.

05. (Adaptado de CESPE (2010) – IBRAM) A formação de óxido nítrico (NO) em motores de combustão interna ocorre principalmente em regiões de alta temperatura, por meio da reação:



A variação de entalpia padrão da reação é:

$$\Delta H^\circ = +180 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

Com base nessas informações e nos princípios da termodinâmica e do equilíbrio químico, assinale a alternativa correta.

(A) O aumento da pressão total desloca o equilíbrio para a formação de NO, pois a reação produz moléculas gasosas mais reativas.

(B) A elevação da temperatura aumenta o valor da constante de equilíbrio K , favorecendo a formação de NO e deslocando o equilíbrio para a direita.

(C) A presença de um catalisador aumenta o valor de K , favorecendo a formação de NO sem alterar a velocidade da reação inversa.

(D) Como a reação apresenta $\Delta H^\circ > 0$, a diminuição da temperatura aumenta simultaneamente a constante de equilíbrio e a quantidade de NO formada.

06. (Adaptada de FCC (2016) – SEMA-MA) O ciclo do nitrogênio é um dos processos biogeoquímicos mais importantes para a manutenção da produtividade dos ecossistemas terrestres e aquáticos. Diversos grupos de microrganismos participam das transformações entre as diferentes formas químicas do nitrogênio.

Com base no ciclo do nitrogênio, assinale a alternativa correta.

(A) A desnitrificação é realizada por bactérias autotróficas aeróbias que convertem diretamente amônia em nitrato, aumentando a disponibilidade de nitrogênio assimilável pelas plantas.

(B) A fixação biológica do nitrogênio é realizada por microrganismos capazes de reduzir o N_2 atmosférico a amônia, incluindo bactérias de vida livre e bactérias simbióticas associadas às raízes de leguminosas.

(C) A nitrificação converte nitrato em nitrogênio molecular (N_2) por meio de bactérias anaeróbias facultativas, constituindo a principal etapa de remoção de nitrogênio dos solos agrícolas.

(D) A amonificação corresponde à oxidação biológica do amônio a nitrito e nitrato, sendo realizada exclusivamente por bactérias nitrificantes em ambientes aeróbios.

07. (Adaptada de CESPE (2010) – IBRAM) A deposição de chuva ácida em regiões industrializadas pode promover a acidificação dos solos, resultando na diminuição do pH, na lixiviação de nutrientes essenciais e no aumento da disponibilidade de íons alumínio tóxicos para as plantas. Para minimizar esses efeitos, utiliza-se a prática da calagem, que consiste na incorporação de materiais minerais capazes de neutralizar a acidez do solo. Considere os seguintes compostos frequentemente encontrados em materiais geológicos ou fertilizantes:

I. Sulfato de cálcio ($CaSO_4$)

II. Carbonato de cálcio ($CaCO_3$)

III. Nitrato de cálcio ($Ca(NO_3)_2$)

IV. Cloreto de cálcio ($CaCl_2$)

Sabendo que o poder corretivo de um material está associado à sua capacidade de consumir íons H^+ do solo, o principal componente responsável pela neutralização da acidez em calcários agrícolas é:

(A) I, pois o ânion sulfato apresenta elevada afinidade por prótons em solução.

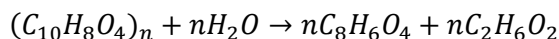
(B) II, pois o ânion carbonato reage com os íons H^+ , deslocando os equilíbrios ácido-base para valores mais elevados de pH.

(C) III, pois o nitrato é reduzido microbiologicamente, consumindo prótons e elevando o pH do solo.

(D) IV, pois o cloreto forma complexos estáveis com o alumínio, eliminando a acidez do meio.

08. (Adaptado de IFSP (2018)) O poli(tereftalato de etileno) (PET) é um dos polímeros mais utilizados na fabricação de embalagens plásticas. Recentemente, enzimas como a PETase têm sido estudadas por sua capacidade de promover a degradação desse material por hidrólise.

Considere que a unidade repetitiva do PET possui massa molar de **192 g·mol⁻¹** e que sua hidrólise completa pode ser representada, de forma simplificada, pela equação:



onde:

- $C_8H_6O_4$ = ácido tereftálico;
- $C_2H_6O_2$ = etilenoglicol.

Dados:

- Massa molar da unidade repetitiva do PET = 192 g·mol⁻¹
- Massa molar do etilenoglicol = 62 g·mol⁻¹
- Densidade do etilenoglicol = 1,11 g·mL⁻¹

Assumindo hidrólise completa de **1,00 tonelada de PET puro**, o volume aproximado de etilenoglicol produzido será:

(A) 0,29 m³.

(B) 0,55 m³.

(C) 0,78 m³.

(D) 1,11 m³

09. (Adaptada de IFSP (2024)) Um secador contínuo opera em regime permanente processando uma torta de lodo contendo 80% de umidade em base úmida. Durante a secagem, são evaporados 280 kg·h⁻¹ de água. O produto final deixa o equipamento com 40% de umidade em base úmida.

Considerando que não há perdas de sólidos durante a operação e que o sistema opera em regime permanente, a vazão mássica de alimentação do secador é:

(A) 336 kg·h⁻¹.

(B) 420 kg·h⁻¹.

(C) 560 kg·h⁻¹.

(D) 700 kg·h⁻¹.

10. (Adaptada de FCC (2016) – SEMA-MA) O ozônio (O₃) desempenha papéis distintos na atmosfera terrestre, dependendo da altitude em que se encontra. Enquanto na estratosfera atua como um importante filtro da radiação ultravioleta solar, na troposfera está associado a processos fotoquímicos que afetam a qualidade do ar.

Analise as afirmativas a seguir:

I. Na estratosfera, radicais livres de cloro provenientes da fotólise de clorofluorcarbonetos (CFCs) participam de ciclos catalíticos capazes de destruir milhares de moléculas de ozônio antes de serem removidos da atmosfera.

II. O ozônio troposférico é considerado um poluente secundário, formado por reações fotoquímicas envolvendo óxidos de nitrogênio (NO_x) e compostos orgânicos voláteis (COVs), apresentando elevada capacidade oxidante.

III. A camada de ozônio absorve principalmente radiações UV-C e parte da UV-B, enquanto a maior parte da radiação UV-A atinge a superfície terrestre.

IV. A diminuição da concentração estratosférica de ozônio é a principal responsável pelo aumento do efeito estufa global, pois reduz a absorção da radiação infravermelha emitida pela Terra.

Considerando os conhecimentos sobre química atmosférica, está correto o que se afirma em:

(A) I e II apenas.

(B) I, II e III apenas.

(C) II, III e IV apenas.

(D) I, II, III e IV.

11. (Adaptado de FCC (2016) – SEMA-MA) O isooctano (C_8H_{18}) é frequentemente utilizado como composto de referência para a avaliação da octanagem de combustíveis. Em processos de combustão, a disponibilidade de oxigênio determina os produtos formados e a eficiência energética da reação.

Considere a combustão de **2 mols de isooctano** nas seguintes condições:

I. Combustão completa, formando apenas dióxido de carbono e água.

II. Combustão incompleta, formando monóxido de carbono e água.

III. Combustão extremamente deficiente em oxigênio, formando carbono sólido (fuligem) e água.

Assumindo conversão total do combustível e balanceando adequadamente as equações químicas, a relação molar de oxigênio consumido nos processos I, II e III é:

(A) 25 : 17 : 9.

(B) 25 : 19 : 11.

(C) 30 : 25 : 17.

(D) 30 : 26 : 16.

12. (UniFil (2012) – Fazenda Rio Grande) Durante a investigação de uma área industrial desativada, foram identificadas concentrações de hidrocarbonetos totais de petróleo

(TPH) superiores a **50.000 mg·kg⁻¹** em um solo arenoso contaminado por óleo diesel. Devido ao elevado nível de contaminação e à necessidade de reduzir rapidamente as concentrações de poluentes, foi selecionada uma tecnologia baseada no aquecimento do solo para volatilizar os contaminantes, permitindo sua posterior coleta e tratamento. Essa tecnologia pode ser aplicada tanto **in situ** quanto **ex situ**, apresentando tempos de remediação significativamente menores que os processos biológicos. Considerando as características descritas, a técnica mais adequada é:

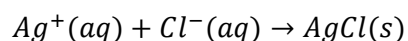
(A) Biopilhas, que utilizam microrganismos aeróbios para degradar hidrocarbonetos por períodos prolongados.

(B) Atenuação natural monitorada, baseada exclusivamente na degradação espontânea dos contaminantes pelo ambiente.

(C) Fitorremediação, que promove a absorção e degradação de contaminantes por espécies vegetais selecionadas.

(D) Dessorção térmica, que utiliza o aquecimento controlado do solo para remover compostos orgânicos voláteis e semivoláteis.

13. (Adaptado de FCC (2016) – SEMA-MA) Na determinação gravimétrica de cloretos pelo método de precipitação com nitrato de prata, a reação analítica pode ser representada por:



O precipitado de AgCl formado apresenta partículas finamente divididas que podem adquirir características coloidais durante as etapas de filtração e lavagem. Por esse motivo, recomenda-se que a lavagem seja realizada com solução diluída de ácido nítrico, em vez de água destilada pura.

Considerando os fenômenos associados à estabilidade de coloides e às etapas da análise gravimétrica, a principal função do ácido nítrico diluído durante a lavagem do precipitado é:

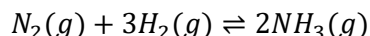
(A) Evitar a formação de precipitados secundários contendo nitrato de prata por pós-precipitação.

(B) Manter a força iônica do meio, reduzindo a dupla camada elétrica das partículas e evitando a peptização do precipitado.

(C) Promover a recristalização do AgCl durante a lavagem, aumentando sua área superficial específica.

(D) Impedir a coprecipitação por inclusão cristalina de íons nitrato no interior da estrutura do AgCl.

14. (Adaptado de CESPE (2010) – IBRAM) O processo Haber-Bosch é utilizado industrialmente para a produção de amônia, segundo a reação:



Considere que as constantes de equilíbrio para essa reação são:

$$K_{298\text{ K}} = 820$$

$$K_{400\text{ K}} = 6$$

Com base nessas informações e nos princípios da termodinâmica química, assinale a alternativa correta.

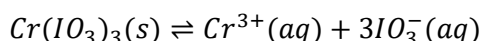
(A) O aumento da temperatura favorece a formação de amônia, indicando que a reação possui $\Delta H^\circ > 0$.

(B) A diminuição do valor de K com o aumento da temperatura indica que a reação direta é exotérmica e que temperaturas mais elevadas deslocam o equilíbrio no sentido dos reagentes.

(C) Como K permanece maior que 1 em ambas as temperaturas, conclui-se que a posição do equilíbrio é independente da temperatura.

(D) A redução de K com o aumento da temperatura demonstra que a reação é endotérmica, porém favorecida entropicamente.

15. (Adaptada de FCC (2016) – SEMA-MA) O produto de solubilidade (K_{ps}) é uma constante de equilíbrio utilizada para descrever a dissolução de sais pouco solúveis em água. Considere o equilíbrio de dissolução do iodato de cromo(III):



Em uma solução saturada desse sal, a concentração molar de equilíbrio do íon Cr^{3+} é igual à solubilidade molar s .

Nessas condições, é correto afirmar que o valor da constante do produto de solubilidade (K_{ps}):

(A) é maior que a solubilidade molar do sal.

(B) é numericamente igual à concentração de equilíbrio do íon Cr^{3+} .

(C) depende da estequiometria da dissociação do sal e não é igual à simples multiplicação das concentrações dos íons sem considerar seus coeficientes estequiométricos.

(D) não pode ser determinado sem o conhecimento do pH da solução.

16. Uma base forte hipotética $X(OH)_2$ foi dissolvida em água, produzindo uma solução de concentração $1,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$. Considerando que a dissociação da base é completa e que $pK_w = 14$ a 25°C , determine o pH aproximado da solução.

Considere: $\log 2 = 0,30$; $\log 3 = 0,5$; $\log 5 = 0,70$.

(A) 10,00.

(B) 10,50.

(C) 11,70.

(D) 12,30.

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

17. A Lei nº 12.527/2011 dispõe sobre os procedimentos a serem observados pela União, Estados, Distrito Federal e Municípios, com o fim de garantir o acesso a informações previsto na Constituição Federal. Em seu artigo 3º, elencam-se as diretrizes segundo as quais os procedimentos previstos na referida lei devem ser executados. Nesse sentido, marque a alternativa que NÃO corresponde integralmente a uma das diretrizes mencionadas:

(A) Utilização de meios de comunicação viabilizados pela tecnologia da informação.

(B) Desenvolvimento do controle social da administração pública.

(C) Observância da publicidade como preceito geral e do sigilo como exceção.

(D) Divulgação de informações de interesse público, desde que haja solicitação prévia.

18. Segundo o artigo 27 da Lei nº 12.527/2011, a classificação do sigilo de informações no âmbito da administração pública federal é de competência das seguintes autoridades, dentre outras:

(A) No grau de ultrassecreto, ministros de Estado e autoridades com as mesmas prerrogativas.

(B) No grau de ultrassecreto, titulares de autarquias, fundações ou empresas públicas e sociedades de economia mista.

(C) No grau de secreto, autoridades que exerçam funções de direção, comando ou chefia, nível DAS 101.5, ou superior, do Grupo-Direção e Assessoramento Superiores, ou de hierarquia equivalente.

(D) No grau de reservado, vereadores, deputados distritais e prefeitos.

19. Segundo o artigo 7º da Lei nº 12.527/2011, o acesso à informação de que trata a citada legislação compreende, entre outros, os direitos de obter:

(A) Informação contida em registros ou documentos, produzidos ou acumulados por seus órgãos ou entidades, somente quando recolhidos a arquivos públicos.

(B) Informação produzida ou custodiada por pessoa física ou entidade privada decorrente de qualquer vínculo com seus órgãos ou entidades, exceto se esse vínculo já tenha cessado.

(C) Informação pertinente à administração do patrimônio público, utilização de recursos públicos, licitação e contratos administrativos.

(D) Informação sobre atividades exercidas pelos órgãos e entidades, desde que não envolvam aquelas relativas à sua política, organização e serviços.

CONHECIMENTO DE LEGISLAÇÃO DA EDUCAÇÃO

20. De acordo com o artigo 105 do Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza, são vedadas ao corpo docente todas as condutas abaixo, EXCETO:

(A) Dar aulas particulares remuneradas aos alunos da turma sob sua regência.

(B) Tratar com os alunos, por meio das redes sociais, assuntos alheios ao conteúdo escolar.

(C) Participar de atividades voltadas à pesquisa e extensão e à prestação de serviços à comunidade.

(D) Dispensar os alunos antes do horário estabelecido.

21. De acordo com o artigo 115 do Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza, são vedadas ao corpo docente todas as condutas abaixo, EXCETO:

(A) Promover coletas ou subscrições ou outro tipo de campanha, sem autorização da Direção da Unidade ETEC.

(B) Participar na elaboração de normas disciplinares e de uso de dependências comuns.

(C) Ausentar-se da sala de aula e/ou ambiente virtual, durante as aulas, sem justificativas.

(D) Praticar jogos sem caráter educativo nas dependências da ETEC.

22. Sobre o Regimento Comum das Escolas Técnicas Estaduais do Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza, marque a alternativa correta:

(A) O Conselho de Classe não poderá reclassificar o aluno retido por frequência, mesmo que esse tenha apresentado rendimento satisfatório durante o semestre/ano letivo em todos os componentes curriculares do módulo/série.

(B) Para fins de promoção ou retenção, a frequência terá apuração independente do rendimento. Será exigida a frequência mínima de 75% do total de horas de efetivo trabalho escolar, considerando o conjunto dos componentes curriculares.

(C) No módulo ou série final de curso, caberá somente solicitação de reclassificação.

(D) O aluno com rendimento insatisfatório em até quatro componentes curriculares, exceto na série ou módulo final, a critério do Conselho de Classe, poderá ser classificado na série/módulo subsequente em regime de progressão parcial.

NOÇÕES BÁSICAS DE INFORMÁTICA

23. Ao acessar o ambiente virtual de aprendizagem de uma instituição de ensino, um professor observa que o navegador exibe um cadeado ao lado do endereço iniciado por "https://". Sobre esse mecanismo, assinale a alternativa correta.

(A) O HTTPS utiliza mecanismos de criptografia para proteger a transmissão dos dados entre o navegador e o servidor, reduzindo riscos de interceptação.

(B) O protocolo HTTPS garante que o site não contenha vírus ou conteúdos maliciosos.

(C) A presença do cadeado indica que o site é mantido por órgão governamental.

(D) O HTTPS impede que usuários utilizem senhas fracas ou reutilizadas.

24. Uma escola precisa emitir 500 declarações de participação em uma atividade pedagógica. Todas as declarações possuem o mesmo texto, variando apenas informações como nome do aluno, turma e carga horária cumprida. Os dados já estão organizados em uma planilha eletrônica.

No Microsoft Word, o recurso mais adequado para automatizar a geração dessas declarações é:

(A) Mala Direta, pois possibilita combinar um documento modelo com uma fonte de dados para gerar documentos personalizados.

(B) Controle de Alterações, pois permite registrar automaticamente os dados individuais de cada aluno no documento.

(C) Autocorreção, pois substitui automaticamente campos vazios pelos dados presentes na planilha.

(D) Controle de Versões, pois cria uma cópia do documento para cada registro existente na planilha.

25. Uma coordenadoria pedagógica solicitou que todos os professores de uma unidade escolar utilizem apresentações com a mesma identidade visual, incluindo logotipo institucional, cores padronizadas, fonte específica e posicionamento fixo de determinados elementos em todos os slides.

No Microsoft PowerPoint, qual recurso é o mais adequado para realizar essa padronização de forma eficiente?

(A) Duplicar manualmente um slide já formatado e utilizá-lo como modelo para os demais slides.

(B) Inserir o logotipo e os demais elementos gráficos individualmente em cada slide criado.

(C) Aplicar um efeito de transição idêntico em todos os slides da apresentação.

(D) Utilizar o Slide Mestre, definindo nele os elementos visuais que deverão ser aplicados automaticamente aos layouts da apresentação.

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	☐	☐	☐	☐