



INSTITUTO FEDERAL DE
EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA
NORTE DE MINAS GERAIS



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA
INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO
NORTE DE MINAS GERAIS

CONCURSO PÚBLICO PARA PROVIMENTO DE CARGOS DE PROFESSOR DE ENSINO BÁSICO, TÉCNICO E TECNOLÓGICO EDITAL Nº. 018, DE 12 DE ABRIL DE 2010

CADERNO DE PROVAS OBJETIVAS

CARGO: PROFESSOR DE ENSINO BÁSICO, TÉCNICO E TECNOLÓGICO

Área: 113 - Química

NOME	Nº. DE INSCRIÇÃO
ASSINATURA: _____	

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

1. Verifique se este Caderno de Provas está completo, se é para o cargo/área que você está concorrendo e se não possui alguma falha de impressão.
2. Preencha neste Caderno de Provas, de forma legível e à caneta, seu nome completo e o número de sua inscrição.
3. Assine este Caderno de Provas, a Lista de Presença e a Folha de Respostas à caneta.
4. Não dobre, não amasse e não rasure a Folha de Respostas.
5. Não será permitida durante as provas qualquer espécie de comentário, consultas ou a utilização de calculadoras, telefones celulares, aparelhos eletrônicos, etc.
6. Deixe sobre a mesa apenas cédula de identidade, caneta esferográfica azul ou preta, lápis e borracha.
7. Ao terminar a prova, transcreva as respostas assinaladas neste Caderno de Provas para Folha de Respostas, à caneta (azul ou preta).
8. Será anulada a questão que contiver rasuras, entrelinhas, mais de 1 (uma) resposta assinalada, nenhuma resposta assinalada ou resposta não assinalada à caneta.
9. A prova terá duração máxima de 4 (quatro) horas.
10. Ao final da prova deverão ser devolvidos ao Aplicador de Provas a Folha de Respostas e este Caderno de Provas, devidamente preenchidos e assinados.
11. Qualquer dúvida ou necessidade dirija-se direta e exclusivamente ao Aplicador de Provas.
12. Ao encerrar a prova, a Folha de Rascunho do gabarito no final deste caderno de provas poderá ser destacada pelo candidato.



DATA: 23/05/2010

PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Leia o texto abaixo para responder às questões 1 e 2:

O glicerol é um dos subprodutos gerados na produção de biodiesel e representa aproximadamente 10 % do volume total produzido. O nome glicerol é somente aplicado ao composto químico puro propano-1,2,3-triol (**A**), que se apresenta como um líquido viscoso, inodoro, incolor e com sabor doce. Ele é solúvel em água e etanol, e apresenta densidade de $1,25 \text{ g/cm}^3$. Os produtos comerciais que contêm glicerol com diferentes graus de pureza são denominados glicerina (**B**). A glicerina derivada da produção do biodiesel possui baixo valor agregado, pois contém resíduos de metanol (**C**), hidróxido de sódio (**D**), ácidos graxos livres, sais de ácido graxo, ésteres, compostos de enxofre, proteínas e minerais. De acordo com um levantamento da Associação Brasileira da Indústria Química (Abiquim), a capacidade de produção das indústrias químicas é de 35,8 mil toneladas de glicerol ao ano, para um consumo anual de 13,5 mil toneladas. Quando for obrigatória a adição de 5% de biodiesel ao diesel comum, a quantidade de glicerol atingirá pelo menos 200 mil toneladas/ano.

Assim, a utilização do glicerol proveniente da fabricação do biodiesel como substrato para a obtenção de produtos biotecnológicos é uma alternativa promissora como forma de disposição adequada deste subproduto.

Um bioinseticida formulado com toxinas de *Bacillus thuringiensis* tem sido utilizado para o controle de insetos veiculadores de doenças, como a dengue, que atingem milhões de pessoas em todo o mundo. Para que este bioinseticida seja competitivo com os inseticidas químicos é necessário que o custo de sua produção seja diminuído, o que pode ser feito com a utilização de fontes de carbono alternativas, como a glicerina, de forma a diminuir o custo do meio de fermentação.

FONTE: Barbosa, C. R. Avaliação do glicerol proveniente da fabricação do biodiesel como substrato para produção de endotoxinas por *Bacillus thuringiensis* var. *israelensis*. Dissertação (Mestrado em Biotecnologia Industrial) — Escola de Engenharia de Lorena, Universidade de São Paulo, Lorena, São Paulo — Brasil, 2009.

QUESTÃO 01

Com base nas informações do texto e nos seus conhecimentos, analise as seguintes afirmativas:

- I- Os hidrocarbonetos presentes no biodiesel podem ser ionizados por eletrospray e analisados em um espectrômetro de massas.
- II- Na ebulição, a pressão de vapor de uma solução aquosa $0,01 \text{ mol/L}$ de **A** é o dobro da pressão de vapor de uma solução aquosa de $0,01 \text{ mol/L}$ de glicose $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$.
- III- O biodiesel constitui um combustível alternativo que pode ser obtido pela reação de transesterificação de óleos vegetais e gorduras animais com metanol ou etanol.
- IV- O composto **C** apresenta ponto de ebulição menor que o composto **A** e pode ser obtido por meio de redução catalítica do monóxido de carbono.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- A) Apenas as afirmativas II e IV são verdadeiras.
- B) Apenas as afirmativas II e III são verdadeiras.
- C) Apenas as afirmativas III e IV são verdadeiras.
- D) Apenas as afirmativas I e II são verdadeiras.

QUESTÃO 02

Nos radiadores de automóveis, em países de clima frio, utiliza-se como anticongelante uma mistura de água e etilenoglicol. Se ao invés de utilizarmos o etilenoglicol usarmos 90g do composto **A** em 180g de água e admitirmos válida a lei de Raoult para essa concentração, podemos dizer que esta solução em um inverno rigoroso alcançará uma temperatura final, sem se congelar, de:

(Dados: Constante crioscópica da água = $1,86^{\circ}\text{C}\cdot\text{kg}\cdot\text{mol}^{-1}$, massa molar do glicerol = $92,09\text{g/mol}$)

- A) -8°C
- B) -10°C
- C) -17°C
- D) -20°C

QUESTÃO 03

Observe a tabela:

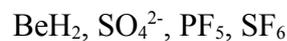
Temperatura ($^{\circ}\text{C}$)	Solubilidade da cloreto de sódio (g/100g de H_2O)
20	36
90	39

Se prepararmos 278g de uma solução aquosa saturada de cloreto de sódio a uma temperatura de 90°C e a deixarmos resfriar a 20°C , podemos afirmar que a quantidade de cloreto de sódio que precipitará será de:

- A) 6,0g
- B) 21,4g
- C) 42,8g
- D) 3,0g

QUESTÃO 04

Assinale a alternativa que contém a geometria das seguintes espécies químicas, na ordem apresentada:



- A) Linear, quadrado plano, bipirâmide trigonal, octaédrica.
- B) Linear, tetraédrica, bipirâmide trigonal, octaédrica.
- C) Angular, quadrado plano, pirâmide de base quadrada, octaédrica.
- D) Angular, tetraédrica, pirâmide de base quadrada, octaédrica.

QUESTÃO 05

Niels Bohr, em 1922, recebeu o Prêmio Nobel de Física pelo seu trabalho sobre a estrutura do átomo. A respeito dos postulados de Bohr, analise os seguintes itens:

- I- Quando um elétron passa de uma órbita a outra, irradia ou absorve energia. Se ele não moveu em direção ao núcleo, houve emissão de energia e, se ele se afastou do núcleo, houve absorção de energia.
- II- Para que um elétron permaneça em sua órbita, a atração eletrostática entre o núcleo e o elétron, que tende a puxar o elétron em direção ao núcleo, deve ser maior do que a força centrífuga, que tende a afastar o elétron.
- III- Um elétron emite energia enquanto permanecer numa mesma órbita e, portanto, não deve sofrer desaceleração.

Assinale a alternativa que contém a análise **CORRETA**.

- A) Todas estão erradas.
- B) Somente I e III estão corretas.
- C) Somente I e II estão erradas.
- D) Somente II e III estão erradas.

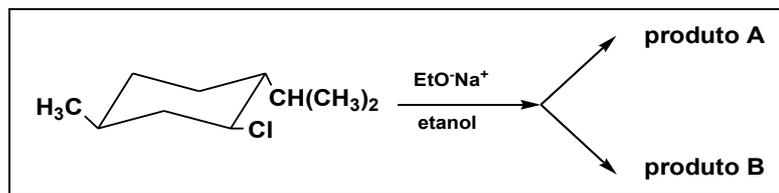
QUESTÃO 06

Em relação à teoria do orbital molecular para a molécula de hidrogênio, é **CORRETO** afirmar que:

- A) O orbital molecular ligante é formado a partir da soma das funções de onda ψ_{1s} do átomo de hidrogênio.
- B) O orbital anti-ligante representa o orbital molecular onde estão situados os elétrons da molécula.
- C) A energia de ionização da molécula de hidrogênio é igual à energia de ionização do átomo de hidrogênio.
- D) A teoria do orbital molecular afirma que a molécula de hidrogênio é paramagnética.

QUESTÃO 07

“Regra de Zaitzev: afirma que uma eliminação fornecerá como produto principal o alceno mais estável.” (SOLOMONS, T. W. G., Fruhle, C. B., *Química Orgânica*, 9ª edição, LTC, p. 663).



Assinale a alternativa **CORRETA**. Baseado na regra de Zaitzev e, considerando a reação acima, pode-se afirmar que:

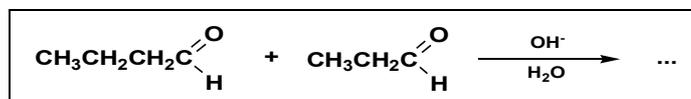
- A) Os produtos A e B formam-se em iguais proporções.
- B) Os produtos A e B são enantiômeros.
- C) O produto majoritário apresenta isomeria geométrica cis/trans.
- D) Os produtos A e B não reagem com água em meio ácido.

QUESTÃO 08

Em aldeídos/cetonas, na maioria das vezes, é o grupo carbonila que determina o comportamento químico dessas duas funções.

Mas, em outro aspecto, sabe-se que o grupo carbonila aumenta a acidez dos átomos de hidrogênios α e, mediante isso, dá origem a uma série de reações químicas (MORRISON, R.; BOYD, R. *Química Orgânica*, 8ª edição, p. 1029).

Dada a seguinte reação:



Assinale a alternativa **CORRETA**. Os possíveis resultados para reação descrita são:

- A) Dois produtos; um deles proveniente da condensação de duas moléculas do n-butanal e o outro proveniente da condensação de duas moléculas do propanal.
- B) A reação não ocorre em meio básico, pois este tipo de condensação necessita ser catalisada por ácido, para que ocorra a protonação da carbonila.
- C) Quatro produtos; um proveniente da condensação de duas moléculas do n-butanal, um proveniente da condensação de duas moléculas do propanal e dois produtos provenientes de condensação cruzada.
- D) A reação não ocorre, pois é necessário que a reação seja catalisada por ácido e os dois compostos carbonilados devem pertencer a funções diferentes.

QUESTÃO 09

São feitas as seguintes considerações a respeito da Estereoquímica:

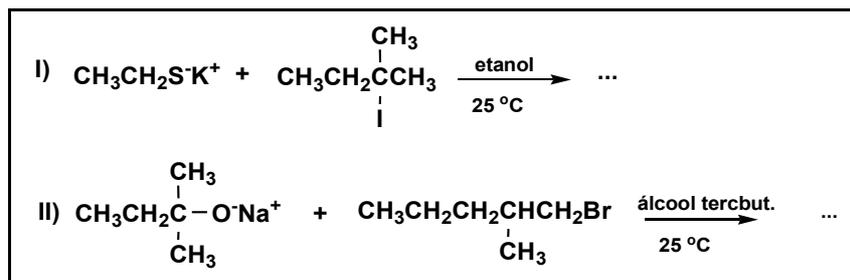
- I- Isômeros Constitucionais são isômeros cujos átomos têm conectividades diferentes.
- II- Diastereoisômeros são estereoisômeros que são imagens espaciais um do outro.
- III- Um par de enantiômeros é sempre possível para moléculas que contêm um único átomo de carbono quaternário.
- IV- Uma molécula não será quiral se ela possuir um plano de simetria.
- V- Os enantiômeros não são superponíveis e estes possuem propriedades físicas iguais como, por exemplo: ponto de fusão, ponto de ebulição, índice de refração, solubilidade.

Estão **CORRETAS**:

- A) I, II e IV apenas.
- B) I, IV e V apenas.
- C) III, IV e V apenas.
- D) I, III e V apenas.

QUESTÃO 10

Dadas as seguintes reações:



É **CORRETO** afirmar que:

- A) Na reação II, o produto obtido via S_N2 é muito favorecido, devido à presença de um substrato impedido estericamente.
- B) Na reação I, o produto majoritário formado é obtido através de um mecanismo S_N2 .
- C) Na reação II, o produto obtido via $E2$ é favorecido, devido à presença de um nucleófilo impedido estericamente.
- D) Na reação I, tem-se o favorecimento do produto via S_N1 , devido à presença de um nucleófilo impedido estericamente.

QUESTÃO 11

Considere um mol de uma substância sofrendo um aumento de temperatura de 120°C para 180°C sem alteração de seu estado físico. Baseado em seus conhecimentos de termodinâmica analise as afirmativas abaixo:

- I- Se esta substância for um gás ideal, a energia necessária promover a elevação de temperatura irá depender se o processo de aquecimento ocorre à pressão constante ou a volume constante.
- II- O processo de aquecimento de um gás ideal a volume constante gastará menos energia que o processo de aquecimento a pressão constante, pois $\left(\frac{dH}{dT}\right)_P < \left(\frac{dU}{dT}\right)_V$.
- III- A diferença de energia do processo de aquecimento a pressão constante e a volume constante é dado por $\left(\frac{dH}{dT}\right)_P - \left(\frac{dU}{dT}\right)_V = PV$.

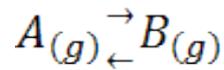
- IV- Se a substância for um sólido ou um líquido, o gasto energético praticamente independe se o processo de aquecimento ocorre a pressão constante ou a volume constante, pois $\left(\frac{dH}{dT}\right)_P \cong \left(\frac{dU}{dT}\right)_V$.
- V- A variação de entalpia associado ao aquecimento de um mol de uma substância pode ser calculada pela equação $\Delta H = \int_{120}^{180} C_p dT$.

É **CORRETO** o que se afirma em:

- A) I, II e IV apenas.
B) I, IV e V apenas.
C) II e III apenas.
D) I, III e V apenas.

QUESTÃO 12

Considere uma reação química descrita pela equação:



A constante de equilíbrio, K_p , para a reação a 400K é igual a 2. Em outra temperatura igual 200K, a constante de equilíbrio para a mesma reação é igual a 16.

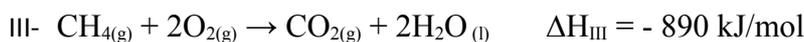
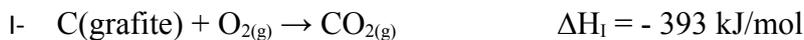
Assinale a alternativa em que esteja **CORRETAMENTE** expresso, respectivamente, o tipo de reação (exotérmica ou endotérmica) e o valor da variação de entalpia de reação. Considere $\ln 2 = 0,7$ (logaritmo neperiano de dois igual a 0,7) e a constante universal dos gases igual a $8,3 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$.

- A) Exotérmica e $\Delta_r H = - 6,972 \text{ kJ/mol}$
B) Exotérmica e $\Delta_r H = - 9,879 \text{ kJ/mol}$
C) Exotérmica e $\Delta_r H = - 3,348 \text{ kJ/mol}$
D) Endotérmica e $\Delta_r H = 3,348 \text{ kJ/mol}$

QUESTÃO 13

A equação global para a formação do metano é dada por: $\text{C}(\text{grafite}) + 2\text{H}_{2(g)} \rightarrow \text{CH}_{4(g)}$

Baseado nas equações descritas em I, II e III é possível calcular a variação de entalpia de formação do metano.



A alternativa que expressa o valor da variação de entalpia de formação do metano é:

- A) 60 kJ/mol
B) 65 kJ/mol
C) 70 kJ/mol
D) 75 kJ/mol

QUESTÃO 14

A emissão de elétrons a partir de uma superfície metálica, devido à incidência de radiação eletromagnética sobre essa superfície, é denominada de efeito fotoelétrico. Analise as afirmativas a seguir em relação ao efeito fotoelétrico:

- I- A função trabalho proposta por Einstein expressa a energia mínima necessária para que o elétron atravessasse a superfície do metal e escape das forças atrativas que o mantêm ligado ao metal.
- II- A função trabalho é proporcional à intensidade da radiação eletromagnética que incide sobre a superfície metálica.
- III- Cada metal possui uma função trabalho e, portanto, necessita de diferentes intensidades de radiação eletromagnética para promover a ejeção de elétrons.

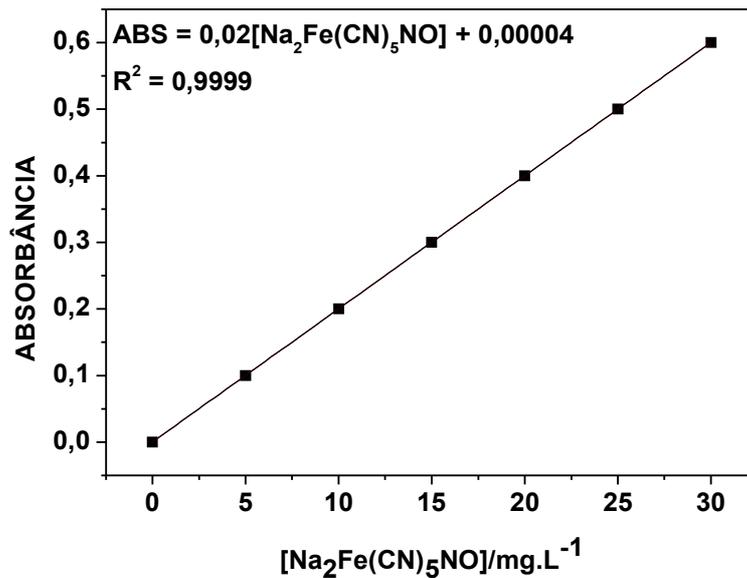
Marque a opção **CORRETA**:

- A) Somente I está correta.
- B) Somente II está correta.
- C) Somente III está correta.
- D) I, II e III estão corretas.

QUESTÃO 15

A fabricação de medicamentos passa por um rígido controle de qualidade; porém, é comum vermos nos noticiários a descoberta de laboratórios clandestinos. O presidente de uma grande rede farmácias comprou inúmeras caixas de um vasodilatador chamado nitroprussiato de sódio ($\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}]$). As caixas traziam a informação de que cada comprimido tinha cerca de 20mg deste composto. Entretanto, muitos clientes desta farmácia começaram a reclamar de que o medicamento não estaria tendo o efeito desejado. O presidente solicitou uma análise química deste medicamento para verificar se o medicamento era falsificado. Os procedimentos analíticos adotados foram:

1. Dois comprimidos foram totalmente dissolvidos com 10 mL de água deionizada num béquer.
2. O conteúdo do béquer foi transferido totalmente para um balão de 1 Litro e foi completado com água deionizada.
3. Foi retirada uma alíquota da solução do balão para realizar a medida de absorbância em 280 nm.
4. A curva analítica foi obtida através da medida de absorbância, a 280 nm, de soluções padrões contendo o $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}]$. A curva analítica deste sal é mostrada a seguir.



A medida espectrofotométrica da alíquota da solução contendo o medicamento resultou em absorvância igual a 0,2000.

Suponha que a absorvância do branco seja igual a zero ($ABS_{\text{Branco}} = 0$) e que não haja interferência dos excipientes do medicamento. Assinale a alternativa que corresponde a quantidade de $Na_2[Fe(CN)_5NO]$ por comprimido obtido pela análise química.

- A) 20mg por comprimido.
- B) 10mg por comprimido.
- C) 5mg por comprimido.
- D) 2,5mg por comprimido.

QUESTÃO 16

A solução padrão que será utilizada numa análise volumétrica deve ser preparada com muito cuidado, pois, se houver descuido do analista, todas as análises dependentes dessa solução estarão comprometidas. Em relação ao preparo de solução padrão para análise volumétrica, é **INCORRETO** afirmar que:

- A) Deve-se primar pela utilização de padrões primários.
- B) O hidróxido de sódio é um padrão primário e pode ser utilizado na padronização de ácido clorídrico.
- C) Algumas características de um padrão primário é ser de fácil obtenção, purificação e secagem.
- D) A utilização de balões volumétricos não aferidos irá prejudicar a determinação exata da composição da amostra.

QUESTÃO 17

A molécula de DNA apresenta grande estabilidade, o que é favorável à preservação da informação genética. Assinale a alternativa **CORRETA** sobre a estabilidade da molécula de DNA:

- A) Ela é consequência das fortes ligações dissulfeto entre a citosina e a guanina.
- B) Ela se deve às interações de Van der Waals entre as bases nitrogenadas pareadas nas duas fitas do DNA.
- C) Ela se deve às interações de hidrogênio entre os pares de bases complementares e às interações de empilhamento das bases (interações Van der Waals e dipolo-dipolo).
- D) Os grupos fosfato, por manterem a estrutura covalente dos ácidos nucleicos, são os responsáveis pela estabilidade do DNA.

QUESTÃO 18

Analise as proposições a seguir:

- I- Os monossacarídeos são agentes oxidantes.
- II- A desnaturação proteica é um processo reversível.
- III- A estrutura primária de uma proteína corresponde à sequência de aminoácidos e ligações peptídicas, sem considerar arranjo espacial de qualquer natureza.
- IV- O sítio alostérico de uma enzima é o local onde se liga o substrato.
- V- Gorduras sólidas podem ser obtidas de óleos vegetais por hidrogenação catalítica.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- A) Somente III e V são verdadeiras.
- B) Somente II e III são verdadeiras.
- C) Somente III e IV são verdadeiras.
- D) Somente I, III e V são verdadeiras.

QUESTÃO 19

Na abordagem do conteúdo químico, é interessante considerar a proposta de Mortimer, Machado e Romanelli (2000), que o classificam e organizam em três níveis: macroscópico, microscópico e representacional, conforme representado no esquema que se segue:

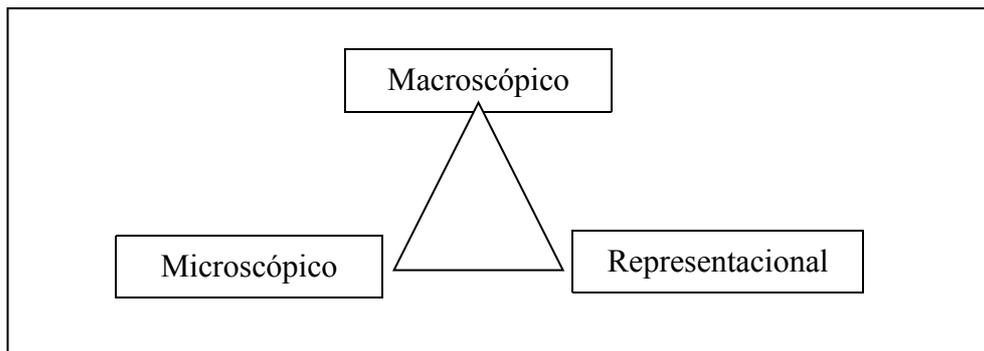


Figura: As dimensões do conteúdo químico.

Fonte: MORTIMER, MACHADO, ROMANELLI; 2000, p. 283.

Sobre esses três níveis, **NÃO É CORRETO** afirmar que:

- A) A abordagem do nível macroscópico ou fenomenológico pode contribuir para o desenvolvimento de habilidades específicas como controlar variáveis, medir, elaborar gráficos, dentre outras.
- B) O nível representacional diz respeito à linguagem própria da Química, que envolve fórmulas e equações químicas, representações de modelos, gráficos e equações matemáticas.
- C) Esses três níveis devem ser abordados separadamente pelo professor, privilegiando a sequência macroscópico, microscópico e representacional.
- D) O nível microscópico envolve explicações baseadas em conceitos abstratos e modelos.

QUESTÃO 20

Analise as seguintes proposições:

- I- As competências gerais apresentadas nos Parâmetros Curriculares Nacionais para o Ensino Médio em relação à área das ciências da natureza, na qual a Química está incluída, envolvem: representação e comunicação científico-tecnológicas, no que diz respeito ao domínio de linguagens; investigação científica e compreensão acerca de seus conhecimentos e métodos; contextualização

sociocultural, a fim de que se relacionem contextos nos quais os conhecimentos científicos e tecnológicos possam ser desenvolvidos e utilizados.

II- A Química tem como característica essencial o seu caráter experimental. No Ensino de Química, a experimentação é recomendada com o objetivo de comprovação de fenômenos ou relações químicas.

III- Algumas metodologias para o Ensino de Química se baseiam em abordagens temáticas, como o enfoque CTS, cuja proposta é tratar a ciência e a tecnologia tendo em vista suas relações e implicações sociais.

IV- O conhecimento sobre a História e Filosofia da Ciência e sobre a História da Química pode auxiliar o professor a trabalhar com seus alunos questões relativas à natureza da Ciência, como ela vai sendo construída historicamente e que fatores internos e externos validam o conhecimento científico.

Estão **CORRETAS**:

- A) Todas as proposições.
- B) Somente I, II e III.
- C) Somente II, III e IV.
- D) Somente I, III e IV.

PROVA DE DIDÁTICA

INSTRUÇÃO: Os textos que se seguem servem de base para responder às questões de 21 a 24:

Texto 1

Estudo Errado - Gabriel O Pensador

“Eu tô aqui Pra quê?
Será que é pra aprender?
Ou será que é pra aceitar, me acomodar e obedecer?

(...) A rua é perigosa então eu vejo televisão
(Tá lá mais um corpo estendido no chão)
Na hora do jornal eu desligo porque eu nem sei nem o
que é inflação
- Ué não te ensinaram?
- Não. A maioria das matérias que eles dão eu acho
inútil
Em vão, pouco interessantes, eu fico pu..
Tô cansado de estudar, de madrugar, que sacrilégio
(Vai pro colégio!!)
Então eu fui relendo tudo até a prova começar
Voltei louco pra contar:
Manhê! Tirei um dez na prova
Me dei bem tirei um cem e eu quero ver quem me
reprova
Decorei toda lição
Não errei nenhuma questão
Não aprendi nada de bom
Mas tirei dez (boa filhão!)

Quase tudo que aprendi, amanhã eu já esqueci
Decorei, copiei, memorizei, mas não entendi
Quase tudo que aprendi, amanhã eu já esqueci
Decorei, copiei, memorizei, mas não entendi
Decoreba: esse é o método de ensino
Eles me tratam como ameba e assim eu num raciocino
Não aprendo as causas e consequências só decoro os

O sistema bota um monte de abobrinha no programa
Mas pra aprender a ser um ingorante (...)
Ah, um ignorante, por mim eu nem saía da minha
cama (Ah, deixa eu dormir)
Eu gosto dos professores e eu preciso de um mestre
Mas eu prefiro que eles me ensinem alguma coisa
que preste
- O que é corrupção? Pra que serve um deputado?
Não me diga que o Brasil foi descoberto por acaso!
Ou que a minhoca é hermafrodita
Ou sobre a tênia solitária.
Não me faça decorar as capitânicas hereditárias!! (...)
Vamos fugir dessa jaula!
‘Hoje eu tô feliz’ (matou o presidente?)
Não. A aula
Matei a aula porque num dava
Eu não aguentava mais

(...) Mas o ideal é que a escola me prepare pra vida
Discutindo e ensinando os problemas atuais
E não me dando as mesmas aulas que eles deram
pros meus pais
Com matérias das quais eles não lembram mais nada
E quando eu tiro dez é sempre a mesma palhaçada

Encarem as crianças com mais seriedade
Pois na escola é onde formamos nossa personalidade
Vocês tratam a educação como um negócio onde a
ganância a exploração e a indiferença são sócios
Quem devia lucrar só é prejudicado
Assim cês vão criar uma geração de revoltados

fatos
Desse jeito até história fica chato

Tá tudo errado e eu já tou de saco cheio
Agora me dá minha bola e deixa eu ir embora pro
recreio...”

(...) E sei que o estudo é uma coisa boa
O problema é que sem motivação a gente enjoa

Fonte: Gabriel o Pensador. Estudo errado. Disponível em: <http://www.espacoacademico.com.br/025/25cul_gabriel.htm>.
Acesso em: 03 mai. 2010.

Texto 2



Fonte: QUINO. *Toda Mafalda*. São Paulo. Martins Fontes, 1991.

QUESTÃO 21

Os Textos 1 e 2 expressam críticas a um modelo de escola e às suas respectivas práticas, tais como metodologia, sistema de avaliação, dentre outras. Aranha (1989), ao apresentar suas discussões, também faz críticas à instituição escolar e identifica, a partir dessas críticas, as tendências pedagógicas predominantes e suas manifestações na prática escolar.

A partir dessa referência, **relacione**, a seguir, as tendências citadas com as afirmativas que as caracterizam:

- | | |
|---|--|
| <p>1) Educação tradicional</p> <p>2) Educação escolanovista</p> <p>3) Educação tecnicista</p> | <p>() Metodologia centrada nas normas, regras prescritivas e na transmissão de verdades universais. As provas assumem um papel central na aprendizagem, havendo uma preocupação em “estudar o que será avaliado”.</p> <p>() Intensificação na burocratização do ensino. As funções do professor foram inferiorizadas, de modo que ele se torna um executor de ordens vindas do setor de planejamento.</p> <p>() Aula expositiva, centrada no professor, na realização de exercícios de fixação, leituras e cópias pelos alunos.</p> <p>() Avaliação compreendida como um processo válido para o próprio aluno e não para o professor, e, por isso, constitui apenas uma das etapas da aprendizagem e não o seu centro.</p> <p>() As atividades são centradas no aluno; a iniciativa e a espontaneidade são valorizadas, sendo respeitado o ritmo de cada um.</p> <p>() Caráter abstrato do saber e verbalismo; distanciamento da vida e dos problemas cotidianos.</p> <p>() Insere a escola no modelo de racionalização e produtividade típicas do sistema capitalista.</p> |
|---|--|

A sequência **CORRETA** obtida é:

- A) 1, 3, 1, 2, 2, 1, 3
B) 1, 1, 1, 3, 2, 3, 3
C) 3, 2, 1, 2, 2, 1, 1

D) 2, 2, 3, 1, 3, 1, 1

QUESTÃO 22

*(...) Na hora do jornal eu desligo porque eu nem sei nem o que é inflação
- Ué não te ensinaram?
- Não. A maioria das matérias que eles dão eu acho inútil
(...) Mas eu prefiro que eles me ensinem alguma coisa que preste
- O que é corrupção? Pra que serve um deputado?
(...) Mas o ideal é que a escola me prepare pra vida
Discutindo e ensinando os problemas atuais.*

(...) Por favor, ensine prá gente, coisas realmente importantes.

Nos fragmentos apresentados, retirados do **Texto 1**, ficam expressas as críticas aos conteúdos desvinculados da realidade.

Quanto à **teoria progressista** - que se contrapõe a este modelo - analise as alternativas a seguir:

- I- O conteúdo a ser transmitido se baseia em informações objetivas que proporcionem, mais tarde, a adequada adaptação ao trabalho. É nítida a preocupação com a transmissão do saber científico exigido pela moderna tecnologia.
- II- É importante que a educação destinada ao povo não seja superficial e “aligeirada”, mas que seja possível oferecer conteúdos significativos, contextualizados e necessários para que se atinja uma consciência crítica frente às práticas sociais transformadoras.
- III- A decisão sobre *o que saber* e *o que fazer* também está vinculada às necessidades sociais, o que requer a apropriação de um conhecimento contextualizado e dinâmico.

É **CORRETO** o que se afirma em:

- A) II apenas.
- B) I, II e III.
- C) III apenas.
- D) II e III apenas.

QUESTÃO 23

Considerando as críticas referentes à ação da escola apontadas no **Texto 1**, pode-se verificar como tais colocações enfocam a maioria dos aspectos que permeiam o contexto escolar, dentre eles, a relação com o conhecimento, o processo avaliativo, a relação professor-aluno, o enfoque metodológico, a necessidade intrínseca de a escola perceber a importância da realidade e a superação da ingenuidade. Diante desses contextos, Freire (1996) nos oferece sérias reflexões frente aos saberes necessários à prática educativa. Tomando como base as críticas presentes na música de Gabriel O Pensador e nas considerações de Freire, analise as seguintes proposições:

- I- É necessário aprender a ser coerente, pois de nada adianta um discurso competente se a ação pedagógica é impermeável às mudanças.
- II- A garantia de uma formação ética comprometida com a coletividade e com a diversidade está diretamente vinculada ao compromisso do professor com a transmissão de conhecimentos, com o domínio conceitual, atitudinal, procedimental e com um planejamento bem estruturado e fundamentado.
- III- Numa perspectiva democrática e ética, a formação da juventude requer rigorosidade

epistemológica, amorosidade e a compreensão de que a educação deve reproduzir e transformar os valores culturais.

- IV- É imprescindível provocar em todo universo educativo uma reflexão crítica frente a uma sociedade excludente e, muitas vezes, perversa com os mais pobres. Daí a importância de se construir práticas coletivas e interativas que busquem a contextualização e o respeito às contradições e diferenças.

Estão **CORRETAS** as afirmativas:

- A) I e IV somente.
- B) I e II somente.
- C) II e III somente.
- D) III e IV somente.

QUESTÃO 24

*(...) Mas o ideal é que a escola me prepare pra vida
Discutindo e ensinando os problemas atuais
E não me dando as mesmas aulas que eles deram pros meus pais*

Conforme o fragmento retirado do **Texto 1**, percebe-se que algo precisa ser feito em relação à contextualização dos conhecimentos. Uma das opções para a superação de modelos autoritários e fragmentados de educação tem sido a discussão dos enfoques interdisciplinares. Para Fazenda (1998, p.14) “A característica profissional que define o ser como professor alicerça-se preponderantemente em sua competência, interdisciplinarmente expressa na forma como exerce sua profissão.”

Em relação à interdisciplinaridade, todas as alternativas são verdadeiras, **EXCETO**:

- A) A interdisciplinaridade representa a possibilidade em promover a superação da dissociação das experiências escolares entre si. Emerge da compreensão de que o ensino não é somente um problema pedagógico e sim um problema epistemológico.
- B) O objetivo da interdisciplinaridade é promover a superação da visão restrita de mundo e a compreensão da complexidade da realidade, e, ao mesmo tempo, resgatar a centralidade do homem na realidade e na produção do conhecimento, de modo a permitir, simultaneamente, uma melhor compreensão da realidade e do homem como ser capaz de transformar e superar o determinismo.
- C) No aspecto paradigmático, os professores estabelecem múltiplos significados, dentre eles a interdisciplinaridade como uma visão de conjunto da realidade e superação da fragmentação.
- D) A interdisciplinaridade estabelece um diálogo entre variadas formas de conhecimento, de maneira a se interpenetrarem e a estabelecer as fronteiras dos diversos campos conceituais.

QUESTÃO 25

“(…) A educação não é apenas um processo institucional e instrucional, seu lado visível, mas fundamentalmente um investimento formativo do humano, seja na particularidade da relação pedagógica pessoal, seja no âmbito da relação social coletiva. Por isso, a interação docente é

considerada mediação universal e insubstituível dessa formação, tendo-se em vista a condição da educabilidade do homem”.

SEVERINO, Antônio Joaquim. A busca do sentido da formação humana: tarefa da Filosofia da Educação. *Educ. e Pesquisa*. vol. 32 no.3 São Paulo Set./Dez. 2006.

Considerando a relação professor-aluno e baseado nos pressupostos da perspectiva crítica, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) As propostas progressistas não se orientam somente em direção à democratização das oportunidades de ensino, mas também supõem que o próprio trabalho exercido na escola não deva ser autoritário.
- B) O professor deve estar sempre preocupado em partir de onde o aluno se encontra e deve ter a sensibilidade de não desmerecer sua visão de mundo e suas necessidades fundamentais.
- C) O professor transmite um conhecimento técnico, tendo em vista alcançar maior eficiência do ensino. Esta relação se dá de forma pragmática e também objetiva.
- D) Visando à superação do individualismo, são estimulados os trabalhos em grupo e as decisões coletivas a partir do diálogo e da co-responsabilidade.

QUESTÃO 26

“A desmistificação mais fundamental, porém, está na crítica à separação artificial entre ensino e pesquisa. (...) Assim, desmistificar a pesquisa há de significar também o *reconhecimento da sua imissão natural na prática*, para além de todas as virtudes teóricas, em particular da sua conexão necessária com a socialização do conhecimento. Quem ensina carece pesquisar; quem pesquisa carece ensinar. (...) Pesquisa é processo que deve aparecer em todo trajeto educativo, como princípio educativo que é, na base de qualquer proposta emancipatória. (...) Desmistificar a pesquisa há de significar, então, a superação de condições atuais da reprodução do discípulo, comandadas por um professor que nunca ultrapassou a condição de aluno” (p. 12-17).

DEMO, Pedro. *Pesquisa: princípio científico e educativo*. 12 ed. São Paulo: Cortez, 2006.

Nas alternativas a seguir, são apresentados alguns dados obtidos através de entrevistas realizadas no período de 1999 e 2000, com professores dos Cursos de Pedagogia, oferecidos por duas universidades públicas do estado do Rio de Janeiro, extraídos de uma pesquisa realizada pelos autores citados na referência a seguir.

(In: SILVA, Waldeck Carneiro da. *et al. A Pesquisa na Formação de Professores*. Disponível em <<http://www.anped.org.br/reunioes/25/minicursos25.apesquisanaformaçãodeprofessores.doc>>. Acesso em: 29 set. 2004).

A concepção de pesquisa defendida por Demo (2006) e as concepções de pesquisa expressas nos depoimentos são **convergentes, EXCETO**:

- A) “A pesquisa é uma postura de indagação sobre o mundo, postura de problematização desse mundo (...) é um princípio de trabalho, um gerador de postura do educador; ser educador é ser problematizador das práticas educativas presentes nas sociedades em que nós vivemos. O educador pode ter ferramentas para melhor perceber, entender e articular as contradições existentes nas sociedades (...) na medida em que esse educador se relacione e construa, engendrando a superação dessas contradições na perspectiva do ofício que realiza”.
- B) “O doutorando é um pesquisador pleno. Existe uma gradação e nós devemos respeitá-la (...). No mundo atual, a universidade é que respira este tipo de preocupação (com a pesquisa)”.
- C) “Pesquisa é relação teoria e prática, é práxis, traduz a realidade”; “O espaço de atuação pedagógica é privilegiado como espaço para a pesquisa”.

- D) “O pesquisador olha com estranhamento a sua prática; antes de sair com perguntas prontas, ele se questiona”; “Pesquisa é escrever e registrar a experiência, é a busca de respostas confiáveis para os problemas levantados a partir da prática”.

QUESTÃO 27

“A ação de planejar não pode ser encarada como uma atividade neutra, desvinculada da realidade sócio-histórica. O planejamento do ensino é um processo que envolve discussões e questões, muitas vezes esquecidas no dia-a-dia docente, como as finalidades da educação, os princípios que fundamentam o projeto pedagógico da escola, seus objetivos e os compromissos dos professores com essas definições” (p.64).

VEIGA, Ilma Passos Alencastro (coord.). *Repensando a Didática*. 27 ed. Campinas, SP: Papirus, 2004.

Marque **V** para as afirmativas verdadeiras e **F** para as afirmativas falsas, de acordo com a discussão realizada no fragmento em questão, numa perspectiva crítica de educação, o planejamento do processo de ensino/aprendizagem deve ser:

- I- () Assumido pelo professor como uma ação pedagógica comprometida com a totalidade do processo educativo, o qual, emergindo do social, a ele retorna, numa ação dialética.
- II- () Organizado por etapas, entendidas como partes distintas e compartimentadas de uma ação que se apresenta específica, legitimando sua ação técnica e política.
- III- () Direcionado também pelos objetivos de ensino, que deverão estar voltados predominantemente para a reelaboração e a produção do conhecimento.
- IV- () Participativo, implicando a convivência de pessoas que discutem, decidem, executam e avaliam atividades propostas coletivamente.
- V- () Fundamentado pela interação entre a escola e o contexto social e objetivado pela educação como prática individual.
- VI- () Conduzido por um processo de ensino transformador, através de objetivos que explicitam a aquisição de conteúdos previamente estruturados no currículo escolar.

A sequência **CORRETA** é:

- A) V, F, V, V, F, F.
- B) F, F, V, F, V, F.
- C) V, V, F, V, F, V.
- D) F, V, V, F, F, V.

QUESTÃO 28

“A questão primordial que hoje se coloca para a metodologia do ensino é a da superação do apriorismo e do dogmatismo metódico reinante na prática pedagógica, cuja organização não é realizada a partir dos diferentes grupos sociais que hoje frequentam a escola brasileira.(...) Assim, um dos desafios didáticos do momento atual é o da concepção de uma metodologia de ensino que minimize as discriminações sociais, geradas fora da escola, porém refletidas e expressadas na escola por aqueles que dela participam” (p. 99-100).

VEIGA, Ilma Passos Alencastro (coord.). *Repensando a Didática*. 27ª ed. Campinas, SP: Papirus, 2004.

Assim, para implementação de uma metodologia reflexiva/contextualizada, **a ação docente** deverá, **EXCETO**:

- A) Quando concreta, partir de situações didáticas particulares e do exame dos principais fatores empíricos, científicos e sociais que a caracteriza.
- B) Preocupar-se com a diversidade de problemas e de indagações inerentes ao ato educativo.
- C) Buscar em sua própria ação docente os parâmetros político-pedagógicos que a justificam.

D) Construir métodos de ensino não intencionais, que se constituem em um caminho atrelado a formas de agir determinadas *a priori* ao ato educativo concreto.

QUESTÃO 29

Para a superação de uma avaliação técnica, autoritária e conservadora, Cipriano Luckesi em seu livro “Avaliação da Aprendizagem Escolar” propõe um outro modelo, denominado “Avaliação Diagnóstica”. Essa proposta deverá ser:

- I – Instrumento dialético do avanço.
- II – Instrumento de identificação de novos rumos e de tomada de decisão.
- III – Instrumento do reconhecimento dos caminhos percorridos e de reprodução do processo de ensino.
- IV – Instrumento de aprovação.
- V – Instrumento para a transformação social.

Está **CORRETA** a opção:

- A) Todas estão corretas.
- B) Somente II, III e V estão corretas.
- C) Somente I, II, e V estão corretas.
- D) Somente II, III e IV estão corretas.

QUESTÃO 30

“Conforme se entenda o conhecimento, a avaliação vai – deve ir – por uns caminhos ou por outros. E, quando a desligamos do conhecimento, nós a transformamos numa ferramenta meramente instrumental que serve para tudo, embora realmente valha para muito pouco no campo da formação integral das pessoas que aprendem, seja no âmbito intelectual ou profissional, seja no plano da aprendizagem ou do ensino, seja no plano da implementação do currículo” (p.29).

ALVAREZ MENDEZ, Juan Manoel. *Avaliar para conhecer, examinar para excluir*. Porto Alegre: Artmed Editora, 2002.

De acordo com o autor, parte do problema sobre avaliação pode ser representada pela dualidade: Avaliação Alternativa e Avaliação Tradicional. Porém, não se pode fazer uma leitura simplificada das características dessas abordagens. Para caracterizá-las, numere a segunda coluna de acordo com a primeira.

- | | | |
|--------------------------|-----|--|
| 1- Avaliação Alternativa | () | Avaliação referida a critérios e a normas, buscando o alcance dos objetivos. |
| 2- Avaliação Tradicional | () | Avaliação a partir da racionalidade prática, reconhecendo a subjetividade como elemento indicador do processo de aprendizagem. |
| | () | Enfoque na aprendizagem e em ações voltadas para o conhecimento interdisciplinar. |
| | () | Avaliação a partir da racionalidade técnica, em que o exame constitui a fonte de informação e indicadores de conduta. |
| | () | Interesse pelo singular e coleta de informação por diferentes meios. |
| | () | A avaliação ocupa espaço e tempo à parte por buscar a objetividade, o interesse técnico e a intervenção do professor. |
| | () | Avaliação exerce uma ação estratégica visando, no âmbito do processo de ensino aprendizagem, a eficiência e rentabilidade. |
| | () | A avaliação exerce uma ação comunicativa/prática e utiliza provas de ensaio, de elaboração e aplicação. |

Assinale a alternativa que contempla a sequência **CORRETA**:

- A) 1,1,2, 2,1,2,2,1.

- B) 2,1,1,2,1,2,2,1.
- C) 2,2,1,1,2,1,2, 2.
- D) 1,2,2,1,2,1,1,2.

QUESTÃO 31

“A tendência habitual de situar os diferentes conteúdos de aprendizagem sob a perspectiva disciplinar tem feito com que a aproximação à aprendizagem se realize segundo eles pertençam à disciplina ou à área: matemática, língua, música, geografia, etc., criando, ao mesmo tempo, certas didáticas específicas de cada matéria. Se mudamos de ponto de vista e, em vez de nos fixar na classificação tradicional dos conteúdos por matéria, consideramo-los segundo a tipologia conceitual, procedimental e atitudinal, poderemos ver que existe uma maior semelhança na forma de aprendê-los e, portanto, de ensiná-los, pelo fato de serem conceitos, fatos, métodos, procedimentos, atitudes, etc., e não pelo fato de estarem adstritos a uma ou outra disciplina.” (p.41)

ZABALA, Antoni. *Prática educativa: como ensinar*. Porto Alegre: Artes Médicas, 1998.

Segundo Zabala, a compartimentação e disciplinarização fere um elemento básico: **a compreensão globalizadora**. Diante disso, o autor nos adverte que, antes de efetuar uma análise diferenciada dos conteúdos, é conveniente nos prevenir de certo perigo. **Qual é a advertência central em relação à compreensão globalizadora feita pelo autor?**

- A) É conveniente nos prevenir do perigo de restringir o processo de ensino/aprendizagem aos conteúdos conceituais.
- B) É conveniente nos prevenir do perigo de adotar uma abordagem globalizada em relação aos conteúdos conceituais, especialmente os factuais, pois estes limitam os instrumentos avaliativos.
- C) É conveniente nos prevenir do perigo de compartimentar o que nunca se encontra separado nas estruturas do conhecimento, pois os campos conceituais não se compartimentam nos processos de apropriação do sujeito.
- D) É conveniente nos prevenir do perigo de aceitarmos a relação necessária entre os fatos e os conceitos, pois, dessa forma, perceberemos que as atividades para dominar os conteúdos factuais contemplam a abordagem conjunta de fatos e conceitos.

QUESTÃO 32

“Mais do que um ser no mundo, o ser humano se tornou uma presença no mundo, com o mundo e com os outros. Presença que, reconhecendo a outra presença como um ‘não-eu’ se reconhece como ‘si própria’. Presença que se pensa a si mesma, que se sabe presença, que intervém, que transforma, que fala do que faz, mas também do que sonha, que constata, compara, avalia, valora, que decide, que rompe. E é no domínio da decisão, da avaliação, da liberdade, da ruptura, da opção, que se instaura a necessidade da ética e se impõe a responsabilidade. A ética se torna inevitável e sua transgressão possível é um desvalor, jamais uma virtude” (p. 20).

FREIRE, Paulo. *Pedagogia da autonomia: saberes necessários à prática educativa*. São Paulo: Paz e Terra, 1996.

Com base no referido trecho, para o autor, a **ética** requer:

- A) O entendimento de que nada podemos contra a realidade social que, de histórica e cultural, passa a ser ou a virar "quase natural" diante das ações humanas, pois os fatores determinantes de uma sociedade capitalista rompem com as possibilidades de superação.
- B) Reconhecer que apesar de sermos seres condicionados, não somos determinados e que o futuro, mesmo problemático, não é inexorável. Somos capazes de subverter a dominação.
- C) Que só haja uma saída para a prática educativa: levar o educando a se adaptar a uma realidade que não pode ser mudada.

D) A compreensão do homem e da mulher como seres prontos e acabados e que fazem parte da história e da cultura.

QUESTÃO 33

Leia a seguinte situação hipotética:

A diretora de uma escola contratou dois especialistas externos para elaborarem, sozinhos, o projeto pedagógico da escola. A escolha desses profissionais foi justificada, segundo ela, pelo conhecimento teórico que possuem, o que traria uma consistente fundamentação ao projeto, como também garantiria sua formatação adequada.

Segundo Veiga (1995), no texto “Projeto Político Pedagógico da Escola: uma construção coletiva”, a autora apresenta uma discussão sobre a construção do projeto político pedagógico. No que se refere a essa discussão, analise as afirmativas a seguir.

- I- A diretora encaminhou o procedimento de forma contrária ao recomendado, pois o projeto político pedagógico é construído e vivenciado em todos os momentos, por todos os envolvidos com o processo educativo da escola.
- II- A principal possibilidade de construção do projeto político pedagógico passa pela relativa autonomia da escola. Isto significa resgatar a escola como lugar público, lugar de debate, do diálogo, fundado na reflexão coletiva. Dessa forma, a partir das indicações feitas, o encaminhamento da diretora foi inadequado.
- III- O projeto político pedagógico, como organização do trabalho da escola como um todo, fundamenta-se na *liberdade* – um dos princípios que deverão nortear a escola democrática, pública e gratuita. Assim sendo, a diretora encaminhou o procedimento em sintonia com o recomendado, pois possuía liberdade para fazê-lo.
- IV- É necessário decidir, coletivamente, o que se quer reforçar dentro da escola e como detalhar as finalidades para se atingir a almejada cidadania. Portanto, a diretora encaminhou o processo inadequadamente.

Marque a alternativa **CORRETA**:

- A) Apenas I está correta.
- B) Estão corretas I, II e IV.
- C) Todas estão corretas.
- D) Estão incorretas II e III.

QUESTÃO 34

A ação docente encontra grandes desafios em relação ao processo de ensino-aprendizagem e a construção de uma escola comprometida com a transformação. Analise as proposições a seguir, considerando a forma como se caracterizam as tarefas de uma escola pública, democrática e de qualidade, segundo Libâneo (2000).

- I- Proporcionar a todas as crianças e jovens a escolarização básica e gratuita, assegurando a todos as condições de assimilação dos conhecimentos sistematizados e a cada um o desenvolvimento de suas capacidades físicas e intelectuais.
- II- Assegurar a transmissão e assimilação dos conhecimentos e habilidades que constituem as matérias de ensino.
- III- Assegurar o desenvolvimento das capacidades e habilidades intelectuais, sobre a base dos conhecimentos científicos, que formem o pensamento crítico e independente, permitam o domínio de métodos e técnicas do trabalho intelectual, bem como a aplicação prática dos conhecimentos na vida escolar e na prática social.
- IV- Assegurar uma organização interna da escola em que os processos de gestão e administração e os

de participação democrática de todos os elementos envolvidos na vida escolar estejam voltados para o atendimento da função básica da escola, o processo de ensino/aprendizagem.

A opção **CORRETA** é:

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

QUESTÃO 35

A construção do projeto pedagógico passa pela relativa autonomia da escola, de sua capacidade em delinear a própria identidade. A Lei de Diretrizes e Bases da Educação Nacional nº 9394/96 já prevê, em seu artigo 12, inciso I, a necessidade de toda escola, elaborar e executar seu projeto pedagógico. São experiências aconselháveis na construção de um projeto político pedagógico, **EXCETO**:

- A) Definir um quadro de referência teórica que articule práticas e concepções numa proposta global para a escola.
- B) Promover encontros de integração com a comunidade escolar, buscando convencê-la das prioridades da escola.
- C) Organizar o tempo pedagógico através da elaboração de um calendário escolar, prevendo espaço para reuniões e estudos.
- D) Construir um referencial teórico enraizado num diagnóstico concreto da realidade da escola.

PROVA DE LEGISLAÇÃO

QUESTÃO 36

De acordo com o Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal, aprovado pelo Decreto n. 1.171, de 22 de junho de 1994, são deveres fundamentais do servidor público:

- I- Abster-se de exercer as prerrogativas funcionais do cargo de forma contrária aos legítimos interesses dos usuários do serviço público.
- II- Quando estiver diante de mais de uma opção, escolher aquela que melhor atenda aos interesses do governo.
- III- Exigir de seus superiores hierárquicos as providências cabíveis relativas a ato ou a fato contrário ao interesse público que tenha levado ao conhecimento deles.
- IV- Facilitar a fiscalização de todos os atos ou serviços por quem de direito.

São afirmativas **CORRETAS**:

- A) I, II, III, IV.
- B) I, III, IV apenas.
- C) I, II, IV apenas.
- D) I e IV apenas.

QUESTÃO 37

Relacione as formas de provimento de cargo público, previstas no art. 8º da Lei n. 8.112, de 11 de dezembro de 1990, às suas respectivas características. Ao final, assinale a opção correspondente.

1. Nomeação É caracterizada pelo retorno do servidor estável ao cargo anteriormente ocupado, quando inabilitado em estágio probatório relativo a outro cargo ou quando o anterior ocupante do cargo é reintegrado.
2. Readaptação É o ato administrativo que materializa o provimento originário. Pode-se dar em comissão ou em caráter efetivo, dependendo, neste último caso, de prévia habilitação em concurso público de provas ou de provas e títulos, obedecidos a ordem de classificação e o prazo de sua validade.
3. Reintegração É a investidura do servidor em cargo de atribuições e responsabilidades compatíveis com a limitação que tenha sofrido em sua capacidade física ou mental, verificada em inspeção médica.
4. Recondução É caracterizada pelo retorno do servidor estável a seu cargo anteriormente ocupado, ou cargo resultante de sua transformação, após ter sido invalidada sua demissão, com ressarcimento de todas as vantagens.

A sequência **CORRETA** é:

- A) 1, 2, 3, 4.
- B) 2, 4, 1, 3.
- C) 4, 1, 2, 3.
- D) 2, 3, 1, 4.

QUESTÃO 38

A Lei 9.394/96 mostra que o dever do Estado com a educação escolar pública será efetivado mediante determinadas garantias, com **EXCEÇÃO** de:

- A) Atendimento educacional especializado gratuito aos educandos com necessidades especiais, preferencialmente na rede regular de ensino.
- B) Atendimento gratuito em creches e pré-escolas às crianças de dois a seis anos de idade.
- C) Acesso aos níveis mais elevados do ensino, da pesquisa e da criação artística, segundo a capacidade de cada um.
- D) Oferta de educação escolar regular para jovens e adultos, com características e modalidades adequadas às suas necessidades e disponibilidades, garantindo aos que forem trabalhadores as condições de acesso e permanência na escola.

QUESTÃO 39

Dentre as assertivas a seguir, identifique a **INCORRETA**:

- A) É finalidade do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia promover a produção, o desenvolvimento e a transferência de tecnologias sociais, notadamente as voltadas à preservação do meio ambiente.
- B) Aplicam-se os efeitos decorrentes da estruturação do Plano de Carreira e Cargos de Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico, no que couber, aos servidores aposentados e aos pensionistas.
- C) O titular do cargo de Professor Titular do Plano de Carreira e Cargos de Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico, no âmbito das Instituições Federais de Ensino Básico, Técnico e Tecnológico, atuará facultativamente no ensino superior.
- D) O Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia objetiva desenvolver atividades de extensão de acordo com os princípios e finalidades da educação profissional e tecnológica, em articulação com o mundo do trabalho e os segmentos sociais, e com ênfase na produção, desenvolvimento e difusão de conhecimentos científicos e tecnológicos.

QUESTÃO 40

Analise as seguintes proposições:

- I- A administração pública direta e indireta de qualquer dos Poderes da União, dos Estados, do Distrito Federal e dos Municípios obedecerá aos princípios de legalidade, impessoalidade, moralidade, publicidade e eficiência.
- II- O servidor público estável só perderá o cargo: em virtude de sentença judicial transitada em julgado; mediante processo administrativo em que lhe seja assegurada ampla defesa; mediante procedimento de avaliação periódica de desempenho, na forma de lei complementar, assegurada ampla defesa.
- III- Os Municípios atuarão prioritariamente no ensino fundamental, médio e na educação infantil.
- IV- Quanto às receitas resultantes dos impostos, a União aplicará, anualmente, nunca menos de dezoito por cento e os Estados, Distrito Federal e os Municípios, vinte e cinco por cento, no mínimo, na manutenção e desenvolvimento do ensino.
- V- As universidades gozam somente de autonomia didático-científica e administrativa.

Está **INCORRETO** o que se afirma em:

- A) I, II, III e IV somente.
- B) I e III somente.
- C) II, IV e V somente.
- D) III e V somente.

