

CEFET-MG

VESTIBULAR

2º semestre 2011

Graduação

Caderno de Provas

Matemática

Física

Química

Biologia



Ensino público, gratuito
e de qualidade.

Nome do Candidato

Por favor, abra somente quando autorizado.



PROGRAMA
**Coleta Seletiva
Solidária**
CEFET-MG

O **CEFET-MG** é parceiro da **Coleta Seletiva Solidária** e encaminhará todo o papel deste caderno de provas para reciclagem.

INFORMAÇÕES GERAIS

1. Este caderno contém **48** questões de múltipla escolha, as quais apresentam 5 opções cada uma, assim distribuídas:

Matemática com 12 questões, numeradas de **01 a 12**.

Física com 12 questões, numeradas de **13 a 24**.

Química com 12 questões, numeradas de **25 a 36**.

Biologia com 12 questões, numeradas de **37 a 48**.

2. Nenhuma folha deste caderno poderá ser destacada. O candidato poderá levar somente o Quadro de Respostas (rascunho), desde que seja destacado pelo aplicador.
3. A prova terá **3 horas e 30 minutos** de duração, incluindo o tempo necessário para marcar as respostas.

INSTRUÇÕES

1. Identifique o Caderno de Provas, colocando o seu nome completo no local indicado na capa.
2. Leia, atentamente, cada questão antes de responder a ela.
3. Não perca tempo em questão cuja resposta lhe pareça difícil; volte a ela, quando lhe sobrar tempo.
4. Faça os cálculos e rascunhos neste Caderno de Provas, quando necessário, sem uso de máquina de calcular.
5. Marque a Folha de Respostas, preenchendo, corretamente, a opção de sua escolha. O número de respostas deverá coincidir com o número de questões.
6. Devolva ao aplicador este Caderno de Provas e a Folha de Respostas.

OBSERVAÇÃO

Este caderno de provas foi redigido em conformidade com as normas ortográficas da Língua Portuguesa que estavam em vigor antes do Acordo Ortográfico. Tal procedimento fundamenta-se no Art. 2º, parágrafo único do Decreto-Lei Nº 6.583, de 29/09/2008.

Art. 2º § Único: “ A implantação do Acordo obedecerá ao período de transição de 1º de janeiro de 2009 a 31 de dezembro de 2012, durante o qual coexistirão a norma ortográfica atualmente em vigor e a nova norma estabelecida.”

MATEMÁTICA

QUESTÃO 01

Uma escola pretende oferecer três opções de sobremesa para seus alunos: fruta, iogurte e doce industrializado. Tomando como amostra uma turma de 30 alunos, uma pesquisa constatou que 6 preferiam fruta, 6 optariam pelo iogurte e os restantes, doce industrializado. Sabendo-se que o setor responsável pelas compras gasta em média R\$ 0,20 por unidade de fruta, R\$ 0,90 por pote de iogurte e R\$ 0,50 por unidade de doce industrializado, e supondo-se que o comportamento do grupo pesquisado possa se estender aos 3000 alunos da escola, o gasto médio em sobremesa, previsto para cada refeição é de

- a) R\$ 1.280,00.
- b) R\$ 1.560,00.
- c) R\$ 1.650,00.
- d) R\$ 1.820,00.
- e) R\$ 2.020,00.

QUESTÃO 02

O polinômio $p(x) = 3x^4 + 2nx^3 - rx^2 - (m + r)x + 5$ pode ser escrito como: $p(x) = [3x^3 + (3m + n)x^2 + (m + n)x - 1](x + 2) + 7$. Nessa situação, o valor de $m.n.r$ é

- a) -6.
- b) -2.
- c) 4.
- d) 6.
- e) 8.

QUESTÃO 03

O conjunto dos valores de $x \in \mathbb{R}$ que satisfazem a inequação

$$\frac{x-3}{x^2-4} \leq \frac{x}{x+2} \text{ é dado por}$$

- a) $(1,3) - \{0\}$.
- b) $(-\infty, 1) \cup (3, +\infty)$.
- c) $(-\infty, -2] \cup [2, +\infty)$.
- d) $(-\infty, -2) \cup (2, +\infty)$.
- e) $\left(\frac{3-\sqrt{3}}{2}, 2 \right) \cup \left(\frac{3+\sqrt{3}}{2}, +\infty \right)$.

QUESTÃO 04

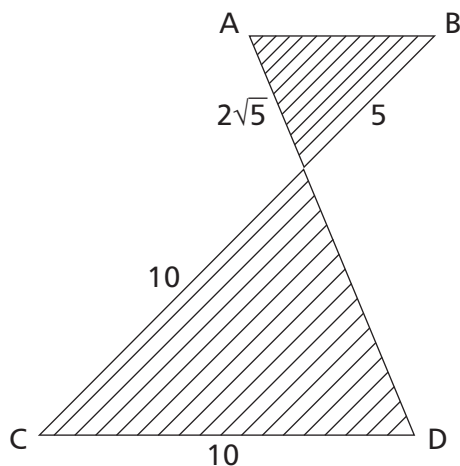
As retas $r_1 : y = 1$ e $r_2 : y - x + \sqrt{2} = 0$ tangenciam uma mesma circunferência nos pontos P_1 e P_2 , respectivamente, sendo que a abscissa de P_1 é $x_1 = 0$ e a ordenada de P_2 é $y_2 = \frac{-\sqrt{2}}{2}$. A menor distância entre os pontos de tangência é percorrida sobre a circunferência, a partir de P_1 , em sentido _____, e tal comprimento de arco mede _____.

A opção que completa, corretamente, as lacunas acima é

- a) horário, $3\pi/4$.
- b) horário, $3\pi/8$.
- c) anti-horário, $\pi/2$.
- d) anti-horário, $\pi/4$.
- e) anti-horário, $3\pi/4$.

QUESTÃO 05

O segmento de reta AB é paralelo ao segmento CD.



O valor da área hachurada nessa figura é

- a) 24.
- b) 25.
- c) 36.
- d) 48.
- e) 50.

QUESTÃO 06

Um economista propõe que o número de indivíduos $N(x)$, que têm rendimentos mensais x , pode ser calculado aproximadamente pela função:

$$N(x) = N_R \left(1 - \frac{|x - R|}{R} \right) \text{ para } x \in [0, 2R],$$

em que R é o valor médio do rendimento mensal da população e N_R é uma constante. Com base nessa função, é criado um programa de assistência para os indivíduos de baixa renda, cuja diferença entre a renda percebida x e a renda média R é maior do que $2/3$ desse valor médio.

Estima-se que o número de indivíduos a serem assistidos é igual à área ocupada pelos pontos do primeiro quadrante, abaixo da curva que descreve a função $N(x)$, e que satisfazem a condição colocada. Nessa situação, o número de pessoas contempladas por esse programa é expresso por

- a) $N_R / 3$.
- b) $N_R / 9$.
- c) $N_R / 18$.
- d) $R N_R / 9$.
- e) $R N_R / 18$.

QUESTÃO 07

Na matriz $A = \begin{bmatrix} \sec x & 1 & \operatorname{tg}^2 x \\ \sec x & 0 & \operatorname{tg} x \\ -\sec x & -1 & 1 \end{bmatrix}$, se $x \in [0, \pi/2)$, então,

é correto afirmar que

- a) o determinante de A é igual a $\sec^3 x$.
- b) o determinante de A^{-1} é igual a $\sec^3 x$.
- c) a matriz A é invertível para algum valor de x .
- d) a matriz A não é invertível para algum valor de x .
- e) o determinante de A é nulo para algum valor de x .

QUESTÃO 08

Uma equipe de competição com 9 membros, sendo um coordenador e seu adjunto, costuma expor seus projetos em eventos. Para isso, a delegação enviada deve ser de no mínimo dois e no máximo quatro componentes, sendo, pelo menos, um desses, o coordenador ou o adjunto. O número de possibilidades de se compor cada delegação é de

- a) 5.31.
- b) $5^2 \cdot 31$.
- c) $2^3 \cdot 23$.
- d) $2^2 \cdot 5 \cdot 23$.
- e) $2^3 \cdot 5 \cdot 31$.

QUESTÃO 09

Sendo x, y e a números reais com $x > 0, y > 0$ e $0 < a \neq 1$, considere as seguintes afirmações.

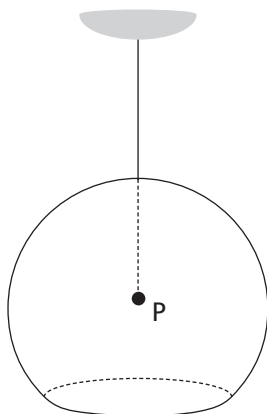
- I) Se $a^x < a^y$, então $x < y$.
- II) Se $\log_a x < \log_a y$, então $x < y$.
- III) Se $\log_a x = a^x$, então $x < 1$.
- IV) Se $\log_a y = a^x$, então $x < y$.

São **FALSAS** apenas as afirmativas

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

QUESTÃO 10

Uma indústria irá usar a superfície esférica de área $676\pi \text{ cm}^2$ para fabricar uma luminária sob encomenda, de modo que a lâmpada se localizará no centro P da esfera, na qual será feito um corte horizontal, conforme a figura abaixo.



Sabendo-se que a área do círculo produzido pelo corte será de $144\pi \text{ cm}^2$, a distância de onde se localizará a lâmpada até a seção esférica pertence ao intervalo

- a) $[1, 5)$.
- b) $(4, 7)$.
- c) $[7, 10)$.
- d) $[2, 4]$.
- e) $[10, 12]$.

QUESTÃO 11

Considere o sistema abaixo, em que z é um número complexo, $\text{Re}(z)$ é sua parte real e $\text{Im}(z)$ é sua parte imaginária.

$$\begin{cases} |z - \sqrt{2} [\cos(\pi/4) - i \sin(\pi/4)]|^2 \leq 1/4 \\ |\text{Im}(z)| \leq 1 \\ \text{Re}(z) \geq 0 \end{cases}$$

Os pontos que satisfazem esse sistema ocupam área no valor de

- a) $\pi/2$.
- b) $\pi/4$.
- c) $\pi/8$.
- d) $-\pi/8$.
- e) $-\pi/2$.

QUESTÃO 12

Um engenheiro tem R\$ 1.942,00 para comprar os pisos de tipos A e B, sendo que o metro quadrado de A custa R\$ 46,00 e o de B, R\$ 32,00. Para encontrar as quantidades x e y , em metros quadrados, dos respectivos pisos, e gastar exatamente a quantia disponível, um matemático lhe propôs o seguinte enigma: “Para qualquer inteiro t , há uma solução inteira, não necessariamente positiva, dada por $x = 6797 + \frac{32}{d}t$ e $y = -9710 - \frac{46}{d}t$, em que $d = \text{mdc}(46,32)$ ”.

Pode-se concluir, corretamente, que existe (m)

- a) infinitas soluções com valores positivos.
- b) somente duas soluções com valores positivos.
- c) uma solução com valores positivos para cada $-420,2 < t < -418,2$.
- d) apenas uma solução com valores positivos, dada por $x = 13$ e $y = 42$.
- e) uma solução para $t = -423$, cuja quantidade do piso A é a menor possível.

FÍSICA

DADOS:

Aceleração da gravidade = $g = 10 \text{ m/s}^2$

Constante universal dos gases = $R = 0,08 \text{ atm.l}/(\text{mol.K})$

$\text{sen } 53^\circ = 0,80$ $\text{cos } 53^\circ = 0,60$

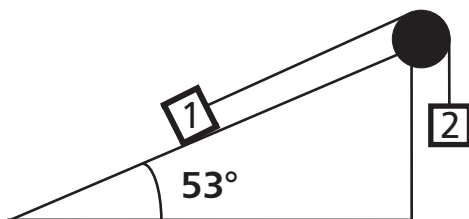
QUESTÃO 13

Um objeto se desprende de um balão quando este se encontra a 40m do solo, subindo com velocidade de 10 m/s. Para que esse objeto, em queda livre, atinja o solo, o intervalo de tempo, em segundos, é

- a) 1,0.
- b) 1,5.
- c) 3,0.
- d) 4,0.
- e) 4,5.

QUESTÃO 14

A figura mostra os blocos 1 e 2, com massas iguais a 8,0 e 10 kg, respectivamente, ligados por um cordel em um plano inclinado. Desprezando-se as massas da polia e do cordel, assim como os atritos, a aceleração dos blocos, em m/s^2 , é igual a



- a) 1,0.
- b) 2,0.
- c) 3,0.
- d) 4,0.
- e) 5,0.

QUESTÃO 15

Analise as seguintes situações:

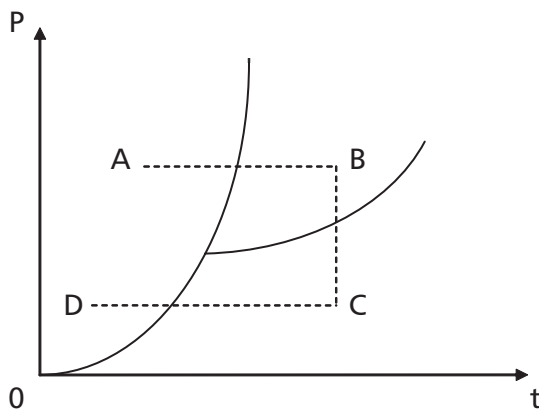
- I – Uma bola de gude, após chocar-se frontalmente com uma parede, inverte o sentido do seu movimento mantendo o módulo da velocidade.
- II – Em um pátio de manobras de uma ferrovia, uma locomotiva colide com um vagão, em repouso, e os dois passam a se mover juntos, presos pelo sistema de engate.
- III – Uma bola de bilhar A, após atingir frontalmente uma bola B, idêntica e em repouso, ficará em repouso e a B passará a se mover na direção inicial.
- IV – Um bloco é solto verticalmente sobre uma plataforma que se movimenta horizontalmente, e ambos passam a se mover juntos.

Pode-se concluir que ocorre conservação da quantidade de movimento e de energia mecânica apenas em

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

QUESTÃO 16

O gráfico da pressão em função da temperatura abaixo representa o diagrama de fases de uma determinada substância.



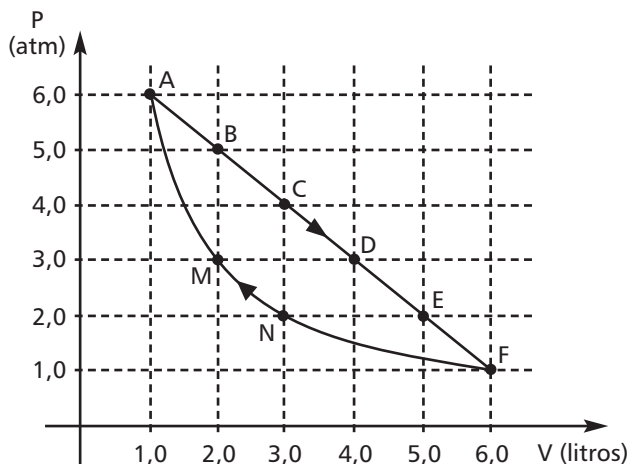
De acordo com o gráfico, quando se caminha ao longo da linha pontilhada de _____ tem-se uma _____ .

A opção que completa, corretamente, as lacunas acima é

- a) B para A, fusão.
- b) B para C, liquefação.
- c) D para C, sublimação.
- d) C para B, vaporização.
- e) A para B, solidificação.

QUESTÃO 17

O gráfico seguinte representa a transformação cíclica de dois moles de um gás ideal.

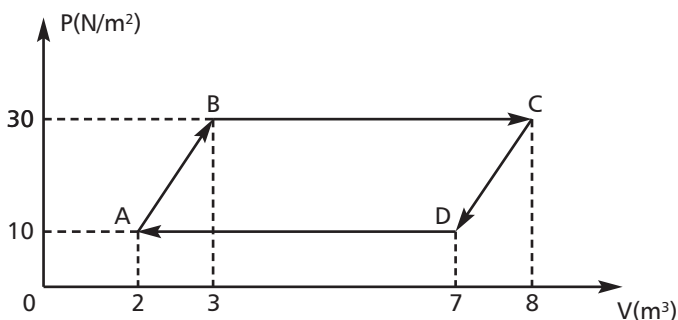


Em relação às transformações submetidas e às temperaturas atingidas pelo gás ideal, é correto afirmar que a

- a) transformação ABCDEF é isobárica.
- b) temperatura no estado F é inferior a 30 K.
- c) temperatura no estado A é superior a 300 K.
- d) transformação FNMA ocorre a uma temperatura constante.
- e) temperatura do gás diminui cada vez que ele retorna ao estado A.

QUESTÃO 18

A figura seguinte representa o ciclo termodinâmico de um mecanismo térmico hipotético, em que um gás ideal está confinado.



Admitindo-se que a variação da energia interna durante os processos $A \rightarrow B \rightarrow C$ é igual a 30 joules, o rendimento do ciclo é igual a

- a) 10%.
- b) 20%.
- c) 30%.
- d) 40%.
- e) 50%.

QUESTÃO 19

A distância entre um objeto real e a tela de projeção é de 80 cm. Se uma lente delgada é posicionada adequadamente entre esse objeto e a tela, então forma-se uma imagem nítida e ampliada em três vezes. Os dados que tornam possível essa situação estão corretos em

	Tipo de lente	Distância focal (em cm)	Distância do objeto à lente (em cm)
a)	convergente	20	20
b)	convergente	15	20
c)	convergente	15	60
d)	divergente	15	60
e)	divergente	20	20

QUESTÃO 20

A respeito das propriedades das ondas, em geral, afirma-se:

I – A onda sonora no ar é uma vibração mecânica e longitudinal.

II – A luz é uma onda eletromagnética, transversal e dispensa um meio para se propagar.

III – Uma onda é uma perturbação que se propaga no espaço e transporta matéria e energia.

IV – O ultrassom é uma onda elástica, mecânica e transversal.

São corretos apenas os itens

a) I e II.

b) I e IV.

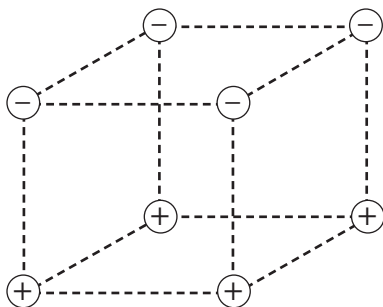
c) II e III.

d) II e IV.

e) III e IV.

QUESTÃO 21

Cargas elétricas de mesmo módulo e sinais opostos estão distribuídas nos vértices de um cubo, conforme figura.

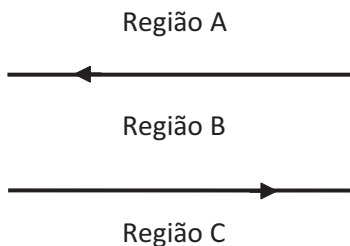


Se forem abandonadas, no centro do cubo, primeiramente, uma carga positiva e, na sequência, uma negativa, desprezando-se os efeitos gravitacionais, então os vetores força elétrica atuantes sobre essas cargas estão representados, respectivamente, em

- a) $\uparrow \downarrow$
- b) $\downarrow \uparrow$
- c) $\longrightarrow \longleftarrow$
- d) $\longleftarrow \longrightarrow$
- e) $\longrightarrow \longrightarrow$

QUESTÃO 22

Dois condutores longos e paralelos são percorridos por correntes elétricas de mesma intensidade, em sentidos opostos, conforme representado nesta figura.



Nessas circunstâncias, afirma-se:

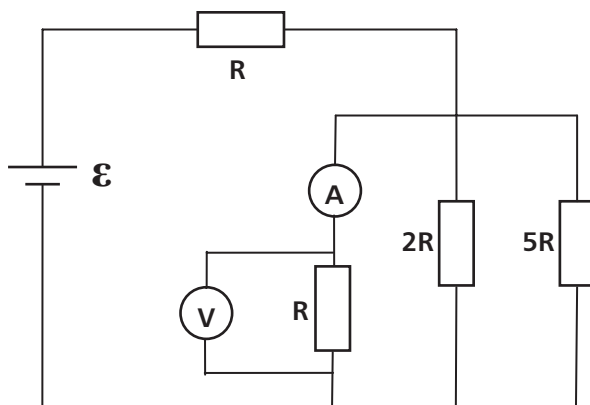
- I - Nesses condutores agem forças magnéticas, tendendo sempre a afastá-los.
- II - Em ambos condutores agem forças elétricas, tendendo sempre a aproximá-los.
- III - A força magnética sobre um elétron tende sempre a aproximá-lo de um dos fios, desde que ele seja lançado na região B, no mesmo plano e na direção paralela aos condutores.
- IV - A força elétrica sobre o próton tende sempre a deslocá-lo para os fios, desde que ele seja lançado nas regiões A ou C, no mesmo plano e na direção paralela aos condutores.

São corretas apenas as afirmativas

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

QUESTÃO 23

No diagrama do circuito a seguir, o amperímetro **A** mede uma corrente elétrica de 10,0 mA, o voltímetro **V** mede uma tensão de 60,0 V e **R**, **2R** e **5R** são resistores desconhecidos.



A tensão da bateria $\mathcal{E}$, medida em V, é igual a

- a) 158.
- b) 159.
- c) 160.
- d) 161.
- e) 162.

QUESTÃO 24

Um dos princípios da Física Moderna está corretamente expresso em:

- a) A dualidade onda-partícula estabelece as diferenças de comportamento físico entre elas.
- b) Os postulados da teoria da relatividade restrita contrariavam as evidências experimentais da época.
- c) Um elétron ligado a um átomo emitirá radiação ao transitar de órbitas mais internas para mais externas.
- d) Os elétrons irradiam ondas eletromagnéticas, em um mesmo estado quântico, ao orbitarem um núcleo atômico.
- e) A radiação de corpo negro explica-se por ondas eletromagnéticas com energias proporcionais a múltiplos inteiros de suas frequências.

18

1

Série dos Lantanídeos

Número

Massa

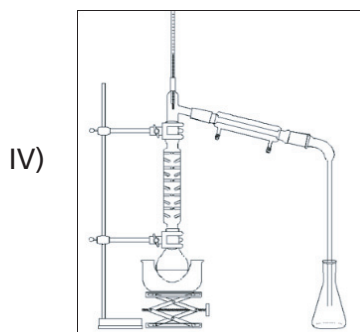
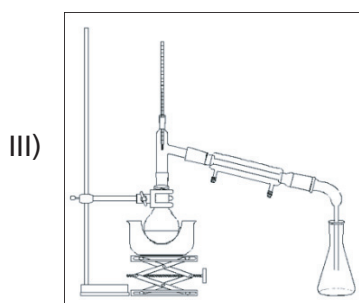
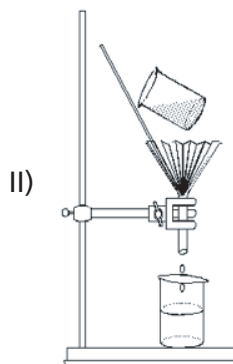
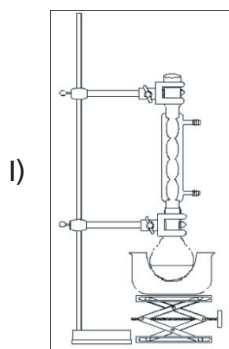
Atômica

() = N° de massa do isótopo mais estável

QUÍMICA

QUESTÃO 25

Dentre as montagens seguintes, a(s) mais indicada(s) para extrair o álcool da cachaça é(são) apenas



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

QUESTÃO 26

Um átomo **A**, isótono de $^{79}\text{B}_{34}$, ao receber um elétron, torna-se isoeletrônico de $^{83}\text{C}_{36}$. Nessa situação, a massa atômica de **A** é

- a) 79.
- b) 80.
- c) 81.
- d) 82.
- e) 83.

QUESTÃO 27

Ao se ligar um átomo **X**, pertencente à família dos metais alcalinos, com **Y**, da coluna dos calcogênios, forma-se um composto que

- a) possui fórmula molecular XY_2 .
- b) apresenta geometria angular.
- c) conduz corrente elétrica no estado sólido.
- d) realiza ligações de hidrogênio com a água.
- e) tem características básicas em solução aquosa.

QUESTÃO 28

Na queima do carvão, dependendo das condições de oxigenação, podem-se formar os gases monóxido e dióxido de carbono que são

- a) substâncias alotrópicas.
- b) exemplos de óxidos ácidos.
- c) destruidores da camada de ozônio.
- d) principais responsáveis pela chuva ácida.
- e) constituintes de um sistema homogêneo.

QUESTÃO 29

O quadro seguinte refere-se ao rótulo de uma bebida láctea direcionada ao público infantil.

INFORMAÇÃO NUTRICIONAL		
Porção de 200mL (uma unidade)		
Quantidade por porção		% Valores diários (% VD)
Valor energético	185 kcal = 777 kJ	9
Carboidratos	32g	11
Proteínas	3,9g	5
Gorduras totais	4,7g	9
Sódio	130mg	5
Cálcio	107mg	11
Ferro	1,8mg	13
Vitamina A	0,135mg	23
Vitamina C	9mg	20
Ácido fólico	0,035mg	15

Sobre as características dessa bebida, é **INCORRETO** afirmar que

- a) a concentração de ferro é igual a 0,009 g/L.
- b) um litro satisfaz a necessidade diária de vitamina C.
- c) o gasto de 0,011 mol de Na corresponde a 10% dos valores diários.
- d) o consumo de quatro porções fornece, aproximadamente, 11 mols de cálcio.
- e) a ingestão de 200 mil litros é necessária para obter 35g de ácido fólico.

QUESTÃO 30

Em um Laboratório de Química, um estudante possuía os seguintes materiais e reagentes:

- 100mL de solução de um ácido forte HX de $\text{pH} = 5$ ($X = \text{halogênio}$);
- 100mL de solução de uma base forte YOH de $\text{pH} = 10$ ($Y = \text{metal alcalino}$);
- pipetas de 1,00 e 10,00mL e
- balões volumétricos de 100,00 e 1000,00mL.

Para preparar uma solução de $\text{pH} = 6$, esse estudante coletou, com auxílio da pipeta, 10,00mL de HX que foi diluída em um balão volumétrico de 100,00mL, alcançando seu objetivo.

O procedimento adequado para se obter uma solução de $\text{pH} = 8$ é pipetar ____ mL de ____, transferir para balão de ____ mL e completar o volume.

Os termos que preenchem, corretamente, as lacunas são

- a) 1,00, HX, 100,00.
- b) 1,00, YOH, 100,00.
- c) 1,00, YOH, 1000,00.
- d) 10,00, YOH, 100,00.
- e) 10,00, HX, 1000,00.

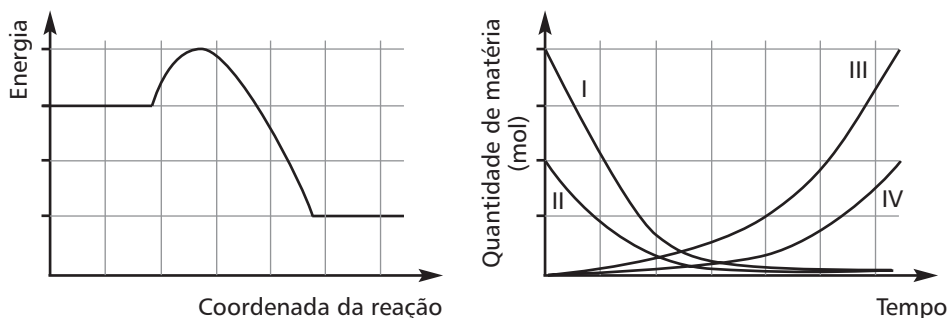
QUESTÃO 31

Considerando-se a equação química que representa a entalpia padrão de combustão do butano, a soma dos coeficientes estequiométricos para os produtos é igual a

- a) 1.
- b) 3.
- c) 5.
- d) 7.
- e) 9.

QUESTÃO 32

A combustão completa do gás natural (CH_4) pode ser representada pelos gráficos a seguir, cujos dados se referem a quantidades estequiométricas.

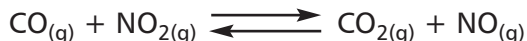


Analisando-se a reação química e seus respectivos gráficos, é correto concluir que

- a) o composto I equivale ao gás metano.
- b) o composto IV equivale à água gasosa.
- c) um mol de água é produzido a cada mol de CH_4 gasto.
- d) a combustão do gás metano corresponde a um processo endotérmico.
- e) a entalpia da reação, em módulo, é duas vezes maior que a energia de ativação.

QUESTÃO 33

Considere a reação reversível entre o monóxido de carbono e o dióxido de nitrogênio, em um recipiente fechado, à temperatura constante.



Referindo-se à mesma, é **INCORRETO** afirmar que o(a)

- a) retirada de CO aumenta a formação de NO₂.
- b) redução da pressão favorece a obtenção de produtos.
- c) emprego de inibidores eleva a energia de ativação da reação direta.
- d) formação de reagentes e produtos se mantém durante o equilíbrio químico.
- e) constante $K_c = [\text{CO}_2][\text{NO}]/[\text{CO}][\text{NO}_2]$, quando o sistema atinge o equilíbrio.

QUESTÃO 34

Atualmente, as indústrias químicas investem recursos consideráveis para desenvolver processos de tratamento e de recuperação de materiais nobres contidos nos resíduos. Tais ações são complexas porque os interferentes podem reduzir o rendimento ou evitar que a restauração aconteça.

A prata metálica pode ser recuperada de uma mistura residual por meio da adição de placas de ferro, usando-se um processo eletroquímico, cujos dados são fornecidos na tabela seguinte.

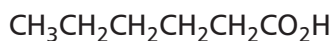
Semi-reações	Potenciais padrão de redução (V)
$\text{Ag}^+_{(\text{aq})} + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Ag}_{(\text{s})}$	0,80
$\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})} + 2\text{H}^+_{(\text{aq})} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$	1,77
$\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}_{(\text{s})}$	-0,44

Com relação às características desse processo, é **INCORRETO** afirmar que a(o)

- a) ferro metálico atua como agente redutor.
- b) reação apresenta diferença de potencial $\Delta E^0 = 2,04 \text{ V}$.
- c) concentração de íons ferrosos aumenta com o tempo.
- d) presença de H_2O_2 em meio ácido inviabiliza a recuperação da prata.
- e) produção de 107,9 g de Ag ocorre paralelamente ao consumo de 28 g de ferro metálico.

QUESTÃO 35

Considere os seguintes compostos orgânicos:



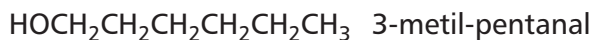
(I)



(II)

etanoato de n-butila

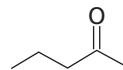
(III)



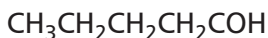
(IV)

3-metil-pentanal

(V)



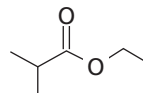
(VI)



(VII)

hexan-2-ol

(VIII)



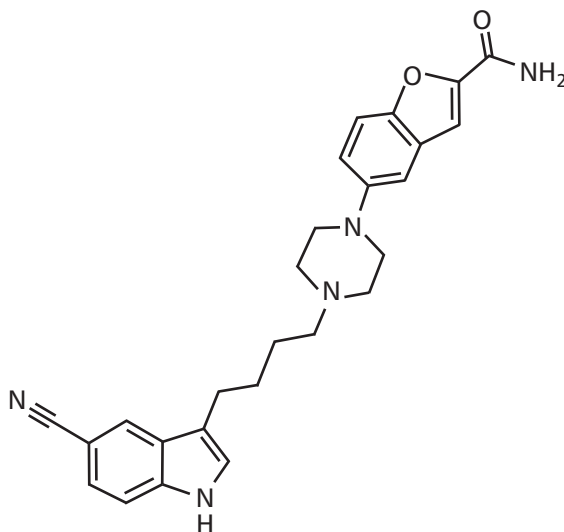
(IX)

São isômeros constitucionais

- a) I, III e IX.
- b) II, V e VII.
- c) II, IV e VIII.
- d) III, VII e IX.
- e) V, VI e VII.

QUESTÃO 36

O *Vibryd* (vilazodona), aprovado em janeiro de 2011 pela FDA (agência que regula o uso de remédios e alimentos nos EUA), é um fármaco alternativo no tratamento da depressão que promete não reduzir a libido sexual, um efeito colateral comum dos antidepressivos.



vilazodona

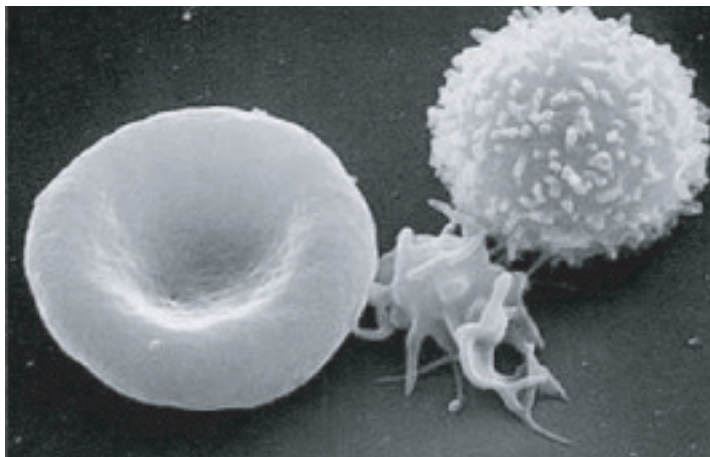
No que diz respeito a essa molécula, é **INCORRETO** afirmar que

- a) contém as funções amina e éter.
- b) forma sal na presença de um ácido.
- c) apresenta isomeria geométrica e ótica.
- d) possui cadeia insaturada e heterogênea.
- e) realiza ligações de hidrogênio com a água.

BIOLOGIA

QUESTÃO 37

A figura abaixo mostra a ultramicroscopia de células sangüíneas.



Disponível em: <http://iencm3d.blogspot.com/2010_08_01_archive.html>.
Acesso em 19 abr. 2011.

A única molécula **NÃO** encontrada na membrana plasmática dessas células é a(o)

- a) proteína.
- b) colesterol.
- c) fosfolipídio.
- d) glicoproteína.
- e) ácido nucléico.

QUESTÃO 38

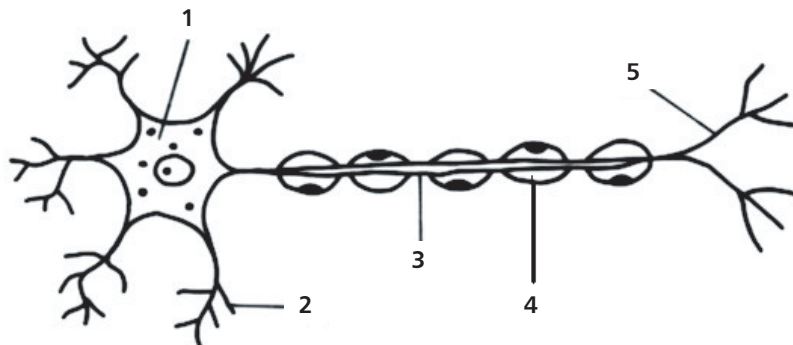
Um indivíduo contrai uma doença que provoca um quadro febril súbito, com dores de cabeça, indisposição, enjôos, vômitos, manchas vermelhas na pele e dores abdominal, muscular e nas articulações. Essa doença denomina-se _____, cujo vetor é _____.

Os termos que preenchem, corretamente, as lacunas são

- a) rubéola, acelular.
- b) malária, autótrofo.
- c) chagas, unicelular.
- d) dengue, eucarionte.
- e) catapora, pluricelular.

QUESTÃO 39

Analise a figura a seguir.



Disponível em: <<http://www.vestibular.com.br/exercicio/tecidos-muscular-e-nervoso-exercicio-8>>. Acesso em 18 abr. 2011.

A esclerose múltipla é uma doença que atinge o sistema nervoso central e, por motivos genéticos ou ambientais, a bainha de mielina é agredida, ocasionando diminuição na velocidade de propagação dos impulsos nervosos. Essa estrutura afetada encontra-se representada na figura pelo número

- a) 1.
- b) 2.
- c) 3.
- d) 4.
- e) 5.

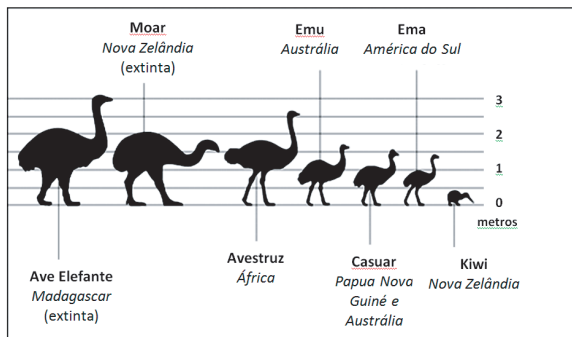
QUESTÃO 40

As plantas são organismos pluricelulares incapazes de

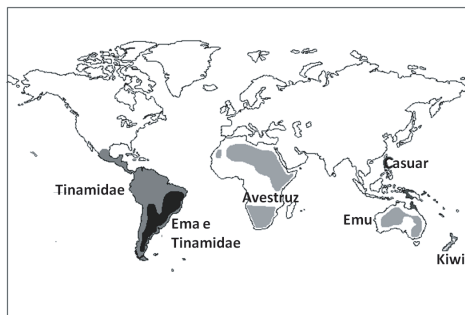
- a) reproduzir assexuadamente.
- b) produzir suas próprias proteínas.
- c) absorver matéria orgânica do solo.
- d) responder a estímulos hormonais.
- e) realizar processos fotossintéticos.

QUESTÃO 41

As figuras possuem representantes atuais e extintos de algumas aves pertencentes ao grupo das *Palaeognathae* e sua distribuição geográfica.



Disponível em: <<http://www.teara.govt.nz/files/di11361enz.gif>>. Acesso em 19 abr. 2011.



Disponível em: <<http://www.geo.arizona.edu/Antevs/ecol438/ratite.gif>>. Acesso em 19 abr. 2011.

A respeito desse grupo de aves, é **INCORRETO** afirmar que

- a) descende do mesmo ancestral.
- b) apresenta o osso esterno plano.
- c) possui dificuldade de adaptação.
- d) sobrevive em ambientes com clima mais ameno.
- e) representa uma evidência da teoria da deriva continental.

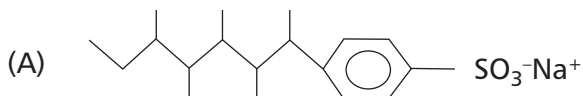
QUESTÃO 42

Sobre os genes, é correto afirmar que são

- a) haplóides nas células da pele.
- b) encontrados nos cromossomos.
- c) armazenados no complexo de Golgi.
- d) duplicados durante a divisão celular.
- e) responsáveis pelo transporte de aminoácidos.

QUESTÃO 43

Analise as fórmulas químicas dos tipos de detergentes representadas abaixo.



não-biodegradável



biodegradável

A estrutura (A) **NÃO** sofre decomposição no meio ambiente porque

- a) a fórmula desse detergente possui partes polares e apolares que se ligam às moléculas de água.
- b) a respiração dos organismos aeróbicos é facilitada pelas substâncias solúveis, diminuindo a transparência da água.
- c) a entrada de luz na água impede a realização da fotossíntese das algas e plantas aquáticas responsáveis pela degradação desse detergente.
- d) as bactérias contidas na água produzem enzimas incapazes de quebrar as moléculas de cadeias ramificadas presentes nesses detergentes.
- e) a presença de esgotos residenciais, hospitalares e industriais nos rios, lagos e mares aumentam a quantidade de matéria orgânica, servindo de alimento para as bactérias.

QUESTÃO 44

O quadrinho seguinte mostra uma determinada situação.



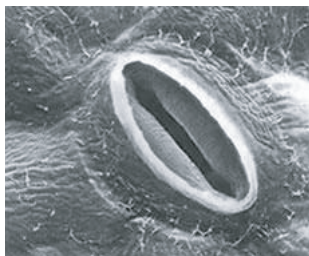
Disponível em: <<http://ziraldo.blogtv.uol.com.br/2010/03/25/menino-maluquinho-em-susto-no-zoo>>. Acesso em 28 abr. 2011.

Pela ativação e inibição dos diversos sistemas, vísceras e glândulas, o SNA controla, autonomamente, todo o meio interno do organismo em uma circunstância como ilustra a figura acima. Se essa situação fosse real, então, em cada indivíduo do 6º quadrinho, haveria um decréscimo na (o)s

- a) pressão arterial.
- b) circulação periférica.
- c) batimentos cardíacos.
- d) frequência respiratória.
- e) oxigenação do organismo.

QUESTÃO 45

Esta figura representa o esquema de uma estrutura vegetal denominada estômato, cujo funcionamento associa-se aos mecanismos de transporte de seiva no vegetal.



Disponível em: <<http://www.brasilecola.com/biologia/celulas-guardas.htm>> Acesso em 28 abr. 2011.

Sobre essas estruturas, é correto afirmar que são

- a) desprovidas de cloroplastos e ribossomos.
- b) encontradas principalmente nas raízes e brotos.
- c) constituídas por cinco tipos de células do parênquima lacunoso.
- d) controladas por fatores intracelulares, sem interferência de luminosidade.
- e) abertas, quando submetidas a baixas concentrações de gás carbônico.

QUESTÃO 46

A cor dos olhos é determinada pelo menos por três pares de genes de efeito aditivo. Um homem homozigoto dominante para todos os pares ligados a essa característica teve um filho com uma mulher homozigota recessiva, também para todos os pares. A probabilidade desse descendente ter olhos azuis é

- a) 0%.
- b) 25%.
- c) 50%.
- d) 75%.
- e) 100%.

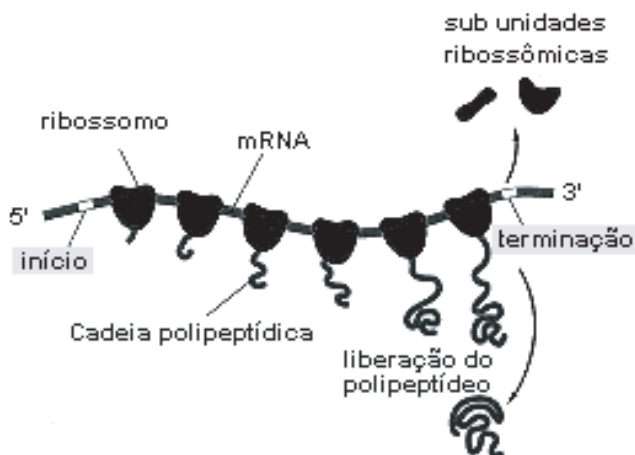
QUESTÃO 47

Apesar dos grandes avanços biotecnológicos, no mundo contemporâneo, ainda **NÃO** se pode

- a) seqüenciar os nucleotídeos do DNA humano.
- b) inserir genes humanos nas células bacterianas.
- c) gerar seres humanos imunes a doenças parasitárias.
- d) escolher embriões com características geneticamente melhores.
- e) analisar as chances de uma pessoa vir a ter uma doença genética.

QUESTÃO 48

Este esquema representa um processo bioquímico fundamental para o funcionamento celular.



Disponível em <<http://www.virtual.epm.br/cursos/biomol/tradu/gif/tradu3.gif>>. Acesso em 14 abr. 2011.

A respeito desse processo, é correto afirmar que

- a) utiliza o material genético transcrito.
- b) ocorre de forma semi-conservativa.
- c) acontece na ausência dos ribossomos.
- d) produz fosfolipídios de membrana plasmática.
- e) independe da seqüência de nucleotídeos do mRNA.

ENSINO SUPERIOR

Quadro de Respostas
(rascunho)

Matemática	Física	Química	Biologia
01. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	13. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	25. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	37. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
02. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	14. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	26. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	38. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
03. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	15. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	27. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	39. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
04. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	16. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	28. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	40. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
05. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	17. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	29. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	41. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
06. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	18. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	30. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	42. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
07. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	19. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	31. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	43. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
08. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	20. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	32. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	44. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
09. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	21. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	33. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	45. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
10. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	22. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	34. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	46. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
11. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	23. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	35. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	47. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E
12. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	24. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	36. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E	48. ☐ A ☐ B ☐ C ☐ D ☐ E

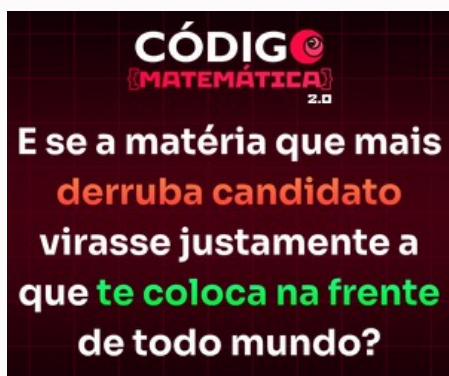
- Tanto as questões quanto o gabarito das provas estarão disponibilizados na Internet, a partir das **18 horas**, do dia **19 de junho de 2011**.
- O **resultado oficial** será publicado a partir das **12 horas** do dia **15 de julho de 2011**, no endereço eletrônico da COPEVE www.copeve.cefetmg.br
- Informações sobre matrícula devem ser consultadas no Manual do Candidato.
- Será automaticamente eliminado do Processo Seletivo o candidato que sair com o Caderno de Provas e/ou com a Folha de Respostas do local de aplicação de provas.



Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

