

Matemática

Questões de 1 a 20

Esta prova deverá ser respondida pelos candidatos a TODOS OS CURSOS, com exceção daqueles que se inscreveram para o curso de CIÊNCIAS CONTÁBEIS.

INSTRUÇÃO: Para responder a essas questões, identifique APENAS UMA ÚNICA alternativa correta e marque o número correspondente na Folha de Respostas.

Questão 1

Quando "Pinóquio" diz uma mentira, o comprimento do seu nariz aumenta 10cm e quando diz uma verdade, diminui 5cm. Após fazer as três afirmações sobre números naturais x , y e z quaisquer,

- se $y \cdot z$ é um múltiplo de x , então y ou z é múltiplo de x ,
- se x só é divisível por 1 e por x , então x é um número primo,
- se $y + z$ e y são múltiplos de x , então z é múltiplo de x ,

o comprimento do nariz de Pinóquio ficou

- 01) aumentado de 30cm. 04) aumentado de 15cm.
02) reduzido de 10cm. 05) reduzido de 15cm.
03) com o mesmo comprimento que já tinha.

Questão 2

Sobre o conjunto-solução da equação $|x-2| - |2x-1| = -1$, em $x \in \mathbf{R}$, tem-se que é um conjunto

- 01) vazio. 03) de dois elementos. 05) infinito.
02) unitário. 04) de três elementos.

Questão 3

O sulfato de alumínio é um produto químico usado para purificar a água. Em um tanque contendo 1000ℓ de água, foi adicionado sulfato de alumínio para se obter uma concentração de 20mg/ℓ.

Se erradamente se obteve uma concentração de 50mg/ℓ, a quantidade de água, em litros, que deveria haver a mais no tanque para se obter a concentração desejada é

- 01) 1000 03) 1500 05) 2500
02) 1200 04) 2000

Questão 4

Segundo economistas, o aumento do dólar em relação ao real acarreta inflação interna no Brasil, de modo que a cada aumento de 10% do dólar corresponde a uma inflação de 1% a 1,5% no Brasil.

Supondo válida essa regra, se o dólar valia R\$1,60 e passou a valer R\$2,00, então a inflação correspondente no Brasil foi de

- 01) 1,7% a 3,25%. 03) 2% a 3,25%. 05) 2,5% a 3,25%.
02) 2% a 3%. 04) 2,5% a 3,75%.

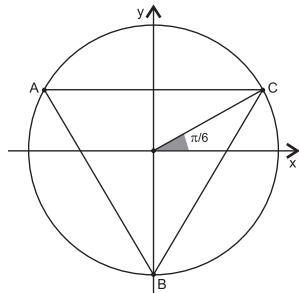
Questão 5

A representação, no plano Argand-Gauss, do conjunto de números complexos

$$\{z \in \mathbf{C}; -z + \bar{z} = 2i\}$$
 é uma reta

- 01) paralela ao eixo Ox que passa pelo ponto $(0, -1)$.
02) paralela ao eixo Ox que passa pelo ponto $(0, 1)$.
03) paralela ao eixo Oy que passa pelo ponto $(-1, 0)$.
04) não paralela ao eixo Oy que passa pelo ponto $(-1, 0)$.
05) que não é paralela a nenhum dos eixos Ox e Oy e que passa pelo ponto $(0, -1)$.

Questão 6



Na figura, tem-se representado, no plano Argand-Gauss, um triângulo equilátero ABC inscrito numa circunferência com centro na origem e raio 2.

Se α é um número complexo e n um número natural, tais que as raízes n -ésimas de α são os números complexos representados pelos vértices do triângulo, então $(\alpha + n)$ é igual a

- 01) $8i$ 03) $3-8i$ 05) $(3+4\sqrt{3})+4i$
02) $3+8i$ 04) $28+4\sqrt{3}i$

Questão 15

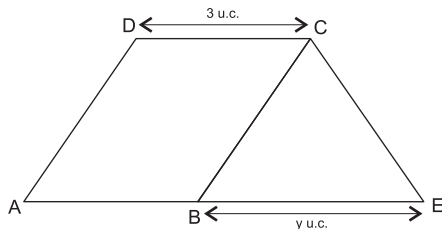
Quando lhe perguntei o preço de um chiclete, o vendedor me respondeu:

“1 bala, 2 chicletes e 4 sacos de pipoca, juntos, custam R\$4,00. 2 balas, 4 chicletes e 8 sacos de pipoca custam R\$8,00. 3 balas, 6 chicletes e 12 sacos de pipoca custam R\$11,00”

Com essas informações,

- 01) posso concluir que o chiclete custa R\$0,25.
- 02) posso concluir que o chiclete custa R\$0,30.
- 03) posso concluir que o chiclete custa R\$0,50.
- 04) não posso determinar o preço exato do chiclete, pois há infinitas possibilidades.
- 05) não posso determinar o preço do chiclete, pois são informações incompatíveis entre si.

Questão 16

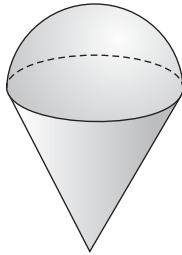


Na figura, a área do paralelogramo ABCD é igual a 6 u.a. e a do trapézio AECD é igual a 10 u.a..

Então

- | | | |
|------------------------|------------------------|------------------------|
| 01) $2,5 \leq y < 3,5$ | 03) $4,5 \leq y < 5,5$ | 05) $6,5 \leq y < 7,5$ |
| 02) $3,5 \leq y < 4,5$ | 04) $5,5 \leq y < 6,5$ | |

Questão 17



Na figura, o sólido é constituído por um cone e uma semiesfera, tais que o volume da semiesfera é igual ao volume do cone.

Se h e r representam, respectivamente, a altura e o raio do cone, então $\frac{h}{r}$ é igual a

- | | | |
|-------------------|-------|-------|
| 01) $\frac{1}{4}$ | 03) 1 | 05) 4 |
| 02) $\frac{1}{2}$ | 04) 2 | |

Questão 18

Um manuscrito antigo do “Pirata Barba Negra” indica que, numa certa ilha do Caribe, há um tesouro enterrado e dá as seguintes dicas da sua localização: Quando se desembarca na ilha, vêem-se duas grandes árvores, que chamarei de A e B. Para localizar o tesouro, caminhe de A para B, contando os passos. Ao chegar em B, vire à direita e caminhe metade do que andou de A para B. Daí caminhe na direção de A, contando os passos. Chegando em A, caminhe, na direção contrária a B, o total de passos que já andou. Nesse ponto X enterrei o tesouro.

Se a ilha é plana e a distância entre as duas árvores é de 10m, então a distância de A a X é igual a

- | | | |
|---------------------|---------------------|--------------------|
| 01) 20 | 03) $15+10\sqrt{5}$ | 05) $15+5\sqrt{5}$ |
| 02) $15+15\sqrt{5}$ | 04) 25 | |

Questão 19

O conjunto dos pontos $P(x,y)$ do plano XOY tais que a distância de P ao eixo OX é igual a 5 vezes a distância de P à reta $3y - 4x = 0$ é a

- | | |
|--|---------------------|
| 01) reta $y = 2x$. | 04) reta $y = -x$. |
| 02) reunião das retas $y = x$ e $y = 2x$. | 05) reta $y = x$. |
| 03) reunião das retas $y = x$ e $y = -x$. | |

Questão 20

Sabendo-se que $p(x) = -9 + 5x + a_2x^2 + \dots + a_nx^n$ é um polinômio cujos coeficientes a_2, \dots, a_n são números inteiros, então sobre as raízes de $p(x)$, pode-se afirmar que

- 01) $p(x)$ tem, no máximo, 2 raízes (distintas) que são números inteiros.
- 02) $p(x)$ tem, no máximo 6 raízes (distintas) que são números inteiros.
- 03) $p(x)$ pode ter 8 raízes (distintas) que são números inteiros.
- 04) 5 pode ser uma dessas raízes.
- 05) 0 pode ser uma dessas raízes.

* * *

Matemática

Questões de 1 a 20

Esta prova deverá ser respondida **exclusivamente** pelos candidatos que se inscreveram para o curso de CIÊNCIAS CONTÁBEIS.

INSTRUÇÃO: Para responder a essas questões, identifique APENAS UMA ÚNICA alternativa correta e marque o número correspondente na Folha de Respostas.

Questão 1

Sobre o conjunto-solução da equação $|x-2| - |2x-1| = -1$, em $x \in \mathbf{R}$, tem-se que é um conjunto

- 01) vazio.
- 02) unitário.
- 03) de dois elementos.
- 04) de três elementos.
- 05) infinito.

Questão 2

O sulfato de alumínio é um produto químico usado para purificar a água. Em um tanque contendo 1000ℓ de água, foi adicionado sulfato de alumínio para se obter uma concentração de 20mg/ℓ.

Se erradamente se obteve uma concentração de 50mg/ℓ, a quantidade de água, em litros, que deveria haver a mais no tanque para se obter a concentração desejada é

- 01) 1000
- 02) 1200
- 03) 1500
- 04) 2000
- 05) 2500

Questão 3

A representação, no plano Argand-Gauss, do conjunto de números complexos

$\{z \in \mathbf{C}; -z + \bar{z} = 2i\}$ é uma reta

- 01) que não é paralela a nenhum dos eixos Ox e Oy e que passa pelo ponto (0, -1).
- 02) não paralela ao eixo Oy que passa pelo ponto (-1, 0).
- 03) paralela ao eixo Oy que passa pelo ponto (-1, 0).
- 04) paralela ao eixo Ox que passa pelo ponto (0, 1).
- 05) paralela ao eixo Ox que passa pelo ponto (0, -1).

Questão 4

Entre 7 rapazes e 8 moças, o número de modos para selecionar 2 pares, cada par composto por um rapaz e uma moça, para dançar quadrilha, é

- 01) 2688
- 02) 2150
- 03) 1176
- 04) 672
- 05) 588

Questão 5

Se a soma dos coeficientes do polinômio $p(x) = (2x+b)^7$ é igual a 1, então o coeficiente de x^2 é igual a

- 01) 84
- 02) 63
- 03) - 42
- 04) - 84
- 05) - 93

Questão 6

Dadas as funções reais $f(x) = x^3 - 6$ e $h(x)$, uma função inversível, tal que $h\left(\frac{1}{2}\right) = 2$ e $h(2) = 5$, então $f(h^{-1}(2)) + h(f(2))$ é igual a

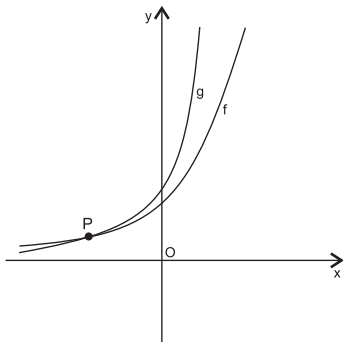
- 01) $-\frac{7}{8}$
- 02) $-\frac{1}{2}$
- 03) $\frac{1}{8}$
- 04) 120
- 05) 124

Questão 7

Se as raízes, x_1 e x_2 , da função quadrática $f(x) = 2x^2 - 7x + a$ são tais que $x_1 - x_2 = \frac{5}{2}$, então a função intersecta o eixo Oy no ponto

- 01) (0, 4)
- 02) (0, 3)
- 03) (0, 2)
- 04) (0, 1)
- 05) (0, -1)

Questão 8



Na figura, estão representados os gráficos das funções $f(x) = 2^x$ e $g(x) = 4^x + \frac{1}{4}$ e o ponto P. Se (x_0, y_0) são as coordenadas do ponto P, então $x_0 + y_0$ é igual a

- 01) 2
- 02) 1
- 03) $\frac{1}{2}$
- 04) 0
- 05) $-\frac{1}{2}$

Questão 9

Como os logaritmos têm crescimento bastante lento, são usados em algumas aplicações práticas em que as medidas são muito grandes ou muito pequenas. Um exemplo é a escala *Richter* que é usada pelos sismólogos para medir a intensidade de terremotos. Os valores dessa escala correspondem a $\log(x)$, com x igual à amplitude das ondas sísmicas provocadas pelo terremoto. Se um terremoto A atingiu 5,2 graus na escala *Richter* e um outro, B, atingiu 3,2 graus, então a amplitude das ondas sísmicas provocadas por A foi igual a

- 01) 2 vezes a amplitude das ondas sísmicas provocadas por B.
- 02) $\frac{1}{2}$ da amplitude das ondas sísmicas provocadas por B.
- 03) 50 vezes a amplitude das ondas sísmicas provocadas por B.
- 04) 100 vezes a amplitude das ondas sísmicas provocadas por B.
- 05) 1000 vezes a amplitude das ondas sísmicas provocadas por B.

Questão 10

Desde Pitágoras, que estudou a geração dos sons, sabe-se que duas cordas vibrantes cujos comprimentos estão na proporção de 1 para 2 produzem o mesmo tom.

Uma corda de 61,41m deve ser cortada em 11 pedaços, de modo que cada novo pedaço obtido tem o dobro do comprimento do pedaço anterior.

O comprimento do maior pedaço será igual a

- 01) 30,72m
- 02) 29,25m
- 03) 28,72m
- 04) 23,42m
- 05) 21,41m

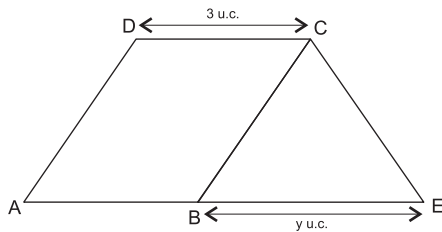
Questão 11

Quando lhe perguntei o preço de um chiclete, o vendedor me respondeu:

“1 bala, 2 chicletes e 4 sacos de pipoca, juntos, custam R\$4,00. 2 balas, 4 chicletes e 8 sacos de pipoca custam R\$8,00. 3 balas, 6 chicletes e 12 sacos de pipoca custam R\$11,00”

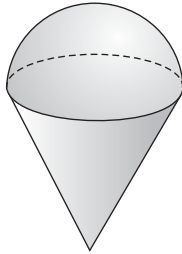
Com essas informações,

- 01) posso concluir que o chiclete custa R\$0,25.
- 02) posso concluir que o chiclete custa R\$0,30.
- 03) posso concluir que o chiclete custa R\$0,50.
- 04) não posso determinar o preço exato do chiclete, pois há infinitas possibilidades.
- 05) não posso determinar o preço do chiclete, pois são informações incompatíveis entre si.

Questão 12

Na figura, a área do paralelogramo ABCD é igual a 6 u.a. e a do trapézio AECD é igual a 10 u.a.
Então

- 01) $2,5 \leq y < 3,5$ 03) $4,5 \leq y < 5,5$ 05) $6,5 \leq y < 7,5$
02) $3,5 \leq y < 4,5$ 04) $5,5 \leq y < 6,5$

Questão 13

Na figura, o sólido é constituído por um cone e uma semiesfera, tais que o volume da semiesfera é igual ao volume do cone.

Se h e r representam, respectivamente, a altura e o raio do cone, então $\frac{h}{r}$ é igual a

- 01) $\frac{1}{2}$ 03) 1 05) 4
02) $\frac{1}{4}$ 04) 2

Questão 14

Um manuscrito antigo do "Pirata Barba Negra" indica que, numa certa ilha do Caribe, há um tesouro enterrado e dá as seguintes dicas da sua localização: Quando se desembarca na ilha, vêem-se duas grandes árvores, que chamarei de A e B. Para localizar o tesouro, caminhe de A para B, contando os passos. Ao chegar em B, vire à direita e caminhe metade do que andou de A para B. Daí caminhe na direção de A, contando os passos. Chegando em A, caminhe, na direção contrária a B, o total de passos que já andou. Nesse ponto X enterrei o tesouro.

Se a ilha é plana e a distância entre as duas árvores é de 10m, então a distância de A a X é igual a

- 01) 20 04) 25
02) $15+15\sqrt{5}$ 05) $15+5\sqrt{5}$
03) $15+10\sqrt{5}$

Questão 15

O conjunto dos pontos $P(x,y)$ do plano XOY tais que a distância de P ao eixo OX é igual a 5 vezes a distância de P à reta $3y - 4x = 0$ é a

- 01) reta $y = 2x$.
02) reunião das retas $y = x$ e $y = 2x$.
03) reunião das retas $y = x$ e $y = -x$.
04) reta $y = -x$.
05) reta $y = x$.

Questão 16

Um bem, cujo valor a vista é igual a R\$ 199,90, é vendido com uma entrada no valor de R\$ 99,90 mais um pagamento de R\$ 110,00, 30 dias após a compra.

Com relação à taxa de juros mensal i cobrada na compra a prazo, é correto afirmar:

- 01) $0 < i < 5\%$
02) $i = 5\%$
03) $5\% < i < 10\%$
04) $i = 10\%$
05) $i > 10\%$

Questão 17

O montante da aplicação de um capital por um bimestre, à taxa exponencial mensal de 4%, é obtido multiplicando-se o capital aplicado pelo fator

- 01) 1,0816
- 02) 1,0800
- 03) 1,0404
- 04) 1,0400
- 05) 0,9200

Questão 18

Um título foi descontado 120 dias antes do vencimento, a uma taxa de desconto comercial simples de 2 % ao mês, gerando um valor atual de R\$ 2 300,00.

Nessas condições, o valor nominal do título, em reais, é

- 01) 3 220,00
- 02) 2 500,00
- 03) 2 484,00
- 04) 2 446,81
- 05) 2 438,00

Questão 19

Um bem foi pago em 2 prestações mensais iguais de R\$ 242,00, sendo a primeira um mês após a compra.

Considerando-se uma taxa mensal de juros compostos, de 10 %, o valor a vista do bem, em reais, é

- 01) 387,20
- 02) 411,40
- 03) 420,00
- 04) 421,67
- 05) 435,60

Questão 20

Um financiamento no valor de R\$ 20 000,00 será amortizado pelo Sistema de Amortização Francês, em 48 prestações mensais iguais, sendo o vencimento da primeira 30 dias após o contrato.

Considerando-se uma taxa de juros efetiva mensal de 1%, o valor da prestação, em reais, é dado por

- 01) $\frac{20\,000}{1,01^{48}}$
- 02) $20\,000 \times \left[\frac{1,01^{48} - 1}{0,01} \right]$
- 03) $20\,000 \times \left[\frac{0,01}{1,01^{48} - 1} \right]$
- 04) $20\,000 \times \left[\frac{1 - 1,01^{-48}}{0,01} \right]$
- 05) $20\,000 \times \left[\frac{0,01}{1 - 1,01^{-48}} \right]$

* * *

Física

Questões de 21 a 40

INSTRUÇÃO: Para responder a essas questões, identifique APENAS UMA ÚNICA alternativa correta e marque o número correspondente na Folha de Respostas.

Questões 21 e 22

O telescópio Vista — *Visible and Infrared Survey Telescope for Astronomy* — acaba de receber o seu espelho principal, que permitirá que ele se torne o mais rápido telescópio a varrer os céus, capturando imagens. O espelho, com 4,1 metros de diâmetro, bateu um recorde de precisão de curvatura — ele é o espelho de grande dimensão mais fortemente curvado e mais precisamente polido —, apresentando desvios de uma superfície perfeita de apenas 30 nanômetros. (INOVAÇÃO...2008)

Questão 21

A superfície do espelho principal do telescópio Vista apresenta desvios de uma superfície perfeitamente polida, estimados em milímetros, da ordem de

- 01) 10^{-9} 03) 10^{-6} 05) 10^{-3}
02) 10^{-8} 04) 10^{-5}

Questão 22

Considerando-se o espelho principal do telescópio Vista um espelho esférico gaussiano, a imagem de uma estrela capturada pelo telescópio seria formada no eixo principal do espelho, a uma distância do vértice, em metros, aproximadamente igual a

- 01) 0,5 03) 2,0 05) 8,0
02) 1,0 04) 4,0

Questão 23

Experiências mostraram que a intensidade de radiação, I , emitida por uma lâmpada variou com a distância, d , medida em relação à lâmpada, de acordo com a tabela.

$d(\text{cm})$	$I(\text{W}/\text{cm}^2)$
5,0	40,00
10,0	10,00
20,0	2,50
25,0	1,60
50,0	0,40

Nas condições da experiência, a intensidade de radiação a 1,0m da lâmpada, em W/cm^2 , seria igual a

- 01) 0,30 03) 0,15 05) 0,05
02) 0,20 04) 0,10

Questão 24

Um garoto lançou uma bola para cima e observou que ela retornou à sua mão, mantida na mesma posição inicial, um segundo após o lançamento.

Desprezando-se os efeitos da resistência do ar e considerando-se o módulo da aceleração da gravidade local igual a $10,0\text{m}/\text{s}^2$, a altura alcançada pela bola, medida em relação à mão do garoto, é igual, em metros, a

- 01) 1,25 03) 1,00 05) 0,75
02) 1,15 04) 0,95

Questão 25

Uma pessoa encontra-se sentada na cadeira de uma roda-gigante, que tem 10,0m de raio. Um observador, parado, olhando para a roda-gigante, observa que a pessoa completa uma volta a cada 20,0s.

Nessas condições, a pessoa fica submetida a uma aceleração centrípeta, cujo módulo, em m/s^2 , é, aproximadamente, igual a

- 01) 0,50 03) 1,00 05) 1,50
02) 0,75 04) 1,25

Questão 26

O motorista de um caminhão socorreu um carro que parou na estrada por causa de problemas mecânicos, utilizando uma corda de massa e dimensões desprezíveis para unir os veículos, que foram acelerados pela ação da força motora de intensidade F , aplicada pelo caminhão. Desprezando-se os atritos de rolamento, admitindo-se que o coeficiente de atrito cinético de deslizamento é constante e que a massa do carro é metade da massa do caminhão, a intensidade da força aplicada na corda para puxar o carro é igual a

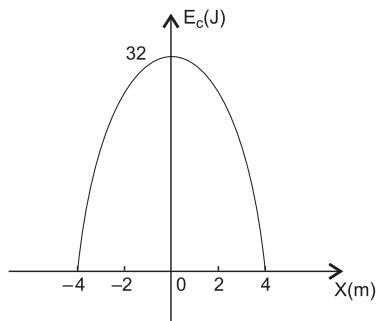
- 01) $\frac{2F}{3}$ 03) $2F$ 05) $\frac{F}{3}$
02) $\frac{3F}{2}$ 04) $\frac{F}{2}$

Questão 27

Uma máquina opera em um porto, levantando uma carga de 1000,0kg a uma altura de 2,0m, no intervalo de 20,0s. Sabendo-se que o rendimento da máquina é 0,25 e que o módulo da aceleração da gravidade local é $10,0\text{m/s}^2$, a potência da máquina, em kW, é igual a

- 01) 5,0 03) 3,0 05) 1,0
02) 4,0 04) 2,0

Questão 28



Uma partícula presa na extremidade livre de uma mola, considerada ideal, oscila de modo que a sua energia cinética, E_c , varia conforme o gráfico.

Desprezando-se os efeitos de forças dissipativas, marque com **V** as proposições verdadeiras e com **F**, as falsas.

- () A energia mecânica do sistema é igual a 64,0 joules.
() A partícula inverte o sentido do movimento na posição $x=0$.
() A constante elástica da mola é igual a 4,0N/m.
() O valor da energia potencial elástica a 3,0m do centro da oscilação é igual a 18,0 joules.

A alternativa que indica a sequência correta, de cima para baixo, é a

- 01) F V V F 03) F F V V 05) V V F F
02) F F V F 04) F F F V

Questão 29

De acordo com a Infraero, no aeroporto Salgado Filho, em Porto Alegre-RS, 18 acidentes causados por choques de aves com aeronaves foram registrados em 2007 e mais quatro nos cinco primeiros meses de 2008. Considere uma ave com 3,0kg que se chocou perpendicularmente contra a dianteira de uma aeronave a 540,0km/h.

Sabendo-se que o choque durou 0,001s e desprezando-se a velocidade da ave antes do choque, a força aplicada na dianteira da aeronave é equivalente ao peso de uma massa, em toneladas, aproximadamente, igual a

- 01) 25 03) 40 05) 50
02) 35 04) 45

Questão 30

Um pescador, observando o mar de um barco ancorado, avaliou a distância entre as cristas das ondas que se sucediam, como sendo de 15,0m, e verificou que, durante 50,0s, passaram por ele 19 cristas.

Nessas condições, a velocidade de propagação das ondas, em m/s, era, aproximadamente, de

- 01) 3,0 03) 5,0 05) 7,0
02) 4,0 04) 6,0

Questão 31

Considere dois satélites, A e B, que se encontram em órbitas circulares de raios R e $6R$, respectivamente, em torno de um planeta de massa M .

Sendo G a constante de gravitação universal, a razão entre os períodos de translação, T_B e T_A , dos satélites é igual a

- 01) 3 03) $2\sqrt{3}$ 05) $6\sqrt{6}$
02) 8 04) $3\sqrt{7}$

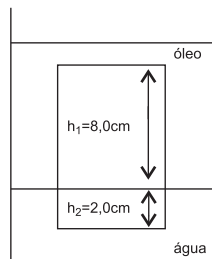
Questão 32

Considere um vaso comunicante em forma de U, com duas colunas de alturas iguais a 20,0cm, preenchidas com água até a metade. Em seguida, adiciona-se óleo, de densidade relativa igual a 0,8, a uma das colunas que ficou cheia até a borda, quando o sistema atingiu o equilíbrio.

Nessas condições, a altura da coluna de óleo é aproximadamente igual, em cm, a

- 01) 20,1 03) 16,7 05) 12,3
02) 18,4 04) 14,8

Questão 33



A figura representa um corpo homogêneo de faces retangulares, flutuando em equilíbrio parcialmente imerso na água e no óleo.

Sabendo-se que as massas específicas da água e do óleo são, respectivamente, iguais a $1,00\text{g/cm}^3$, e $0,80\text{g/cm}^3$, é correto afirmar que a densidade absoluta do corpo é igual, em g/cm^3 , a

- 01) 0,85 03) 0,83 05) 0,81
 02) 0,84 04) 0,82

Questão 34

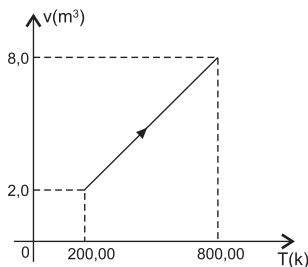
Considere dois balões de vidro de mesma capacidade, contendo gases ideais A e B. Sabendo-se que a quantidade de moléculas do gás A é igual a $1,0\text{mol}$ e a de B, $2,0\text{mols}$, a massa de cada molécula do gás A é igual a 4 vezes a massa de cada molécula do gás B, e que os gases estão à mesma temperatura, marque com **V** as proposições verdadeiras e com **F**, as falsas.

- () A energia cinética média das moléculas A e B são iguais.
 () A pressão do gás B é igual ao dobro da pressão do gás A
 () As velocidades médias das moléculas dos gases A e B são iguais.
 () A energia interna do gás A é igual ao dobro da energia interna de B.

A alternativa que indica a sequência correta, de cima para baixo, é a

- 01) V V F F 03) F V V F 05) F F V V
 02) F V F V 04) V F V F

Questão 35

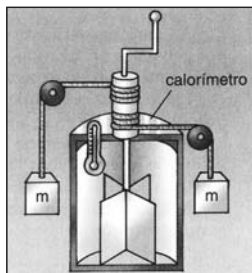


A figura representa a variação do volume V de um gás perfeito, em função da temperatura T , em uma transformação isobárica de $5,0\text{Pa}$.

Sabendo-se que o gás recebeu $600,0\text{J}$ na forma de calor, a variação da energia interna do gás, em J , foi de

- 01) 570,0 03) 120,0 05) 20,0
 02) 450,0 04) 80,0

Questão 36



A figura representa um arranjo experimental similar àquele utilizado por Joule para demonstrar que é necessário transformar aproximadamente $4,2\text{J}$ de energia mecânica para se obter 1cal . Deixando-se cair um corpo de peso $50,0\text{N}$, 20 vezes, de uma determinada altura, um sistema de pás entra em rotação, agitando $1,0\text{kg}$ de água contida no recipiente isolado termicamente, variando a temperatura da água de $1,5^\circ\text{C}$.

Desprezando-se os efeitos de forças dissipativas, a capacidade térmica do recipiente e sabendo-se que o corpo cai com velocidade praticamente constante e que o calor específico da água é de $1,0\text{cal/g}^\circ\text{C}$, é correto afirmar que a altura inicial do corpo é igual, em m , a

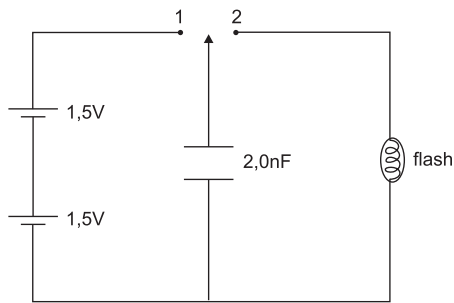
- 01) 15,0 03) 10,0 05) 6,3
 02) 13,0 04) 8,0

Questão 37

Um objeto real de altura igual a 10,0cm, colocado perpendicularmente sobre o eixo principal de uma lente e situado a 20,0cm do centro óptico, conjuga uma imagem virtual de altura igual a 2,0cm. Sabendo-se que uma fonte extensa de luz é colocada à esquerda dessa lente e de acordo com o referencial de Gauss, é correto afirmar:

- 01) A lente é convergente.
- 02) A imagem é invertida.
- 03) A abscissa focal é igual a -5,0cm.
- 04) O aumento linear da lente é igual a 0,5.
- 05) A abcissa da imagem é igual a 4,0cm.

Questão 38



A figura representa um dos circuitos usado no *flash* de uma máquina fotográfica. Considerando-se os geradores como sendo ideais, após a análise do circuito, é correto afirmar que a energia elétrica “despejada” sobre a lâmpada do *flash*, no instante em que é batida a fotografia, é igual, em nJ, a

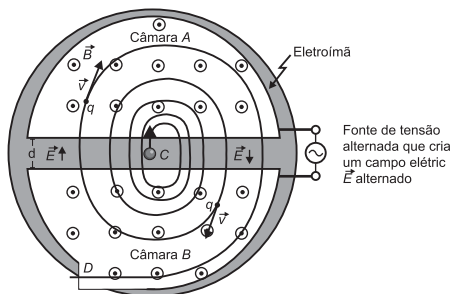
- 01) 3,0
- 02) 6,0
- 03) 9,0
- 04) 18,0
- 05) 25,0

Questão 39

Considere uma partícula eletrizada negativamente descrevendo uma trajetória circular de raio R , no plano da folha da prova, no sentido anti-horário e com velocidade de módulo v . Considerando-se a permeabilidade magnética do meio como sendo μ_0 e o módulo da carga do elétron, q , é correto afirmar que o vetor campo magnético criado no centro do círculo por essa carga é igual a

- 01) $\frac{\mu_0 qv}{2\pi R}$, entrando perpendicularmente na folha da prova.
- 02) $\frac{2\mu_0 qv}{\pi R}$, entrando perpendicularmente na folha da prova.
- 03) $\frac{\mu_0 qv}{4\pi R}$, saindo perpendicularmente da folha da prova.
- 04) $\frac{\mu_0 qv}{4\pi R^2}$, saindo perpendicularmente da folha da prova.
- 05) $\frac{2\mu_0 qv}{3\pi R^2}$, entrando perpendicularmente na folha da prova.

Questão 40



A figura representa o princípio de funcionamento de um acelerador de partículas, constituído basicamente por duas câmaras metálicas ocas A e B, com seção em meio círculo e submetidas a um intenso campo magnético \vec{B} . Entre os terminais da câmara, é aplicado um campo elétrico \vec{E} , cujo sentido é invertido por uma tensão alternada.

Sabendo-se que partículas eletrizadas, cada uma com massa m e carga q , são emitidas por um canhão C, a distância entre os terminais das câmaras A e B é igual a d e considerando-se os módulos dos campos magnético \vec{B} e elétrico \vec{E} como sendo constantes nos instantes em que as partículas descrevem movimentos semicircular e retilíneo, respectivamente, e desprezando-se

a força de interação gravitacional, marque com **V** as proposições verdadeiras e com **F**, as falsas.

- () As partículas eletrizadas e emitidas pelo canhão na região entre as câmaras A e B ficam submetidas à mesma aceleração de módulo igual a $\frac{qE}{m}$.
- () A partícula que penetra perpendicularmente na região do campo magnético \vec{B} com velocidade de módulo v fica submetida à força centrípeta de intensidade igual a qvB .
- () A partícula descreve cada semicírculo na região do campo magnético com a quantidade de movimento constante.
- () As partículas que abandonam a câmara A com velocidade de módulo v descrevem uma trajetória semicircular, na câmara B, de raio igual a $m q^{-1} B^{-1} \sqrt{v^2 + 2qEd} m^{-1}$.

A alternativa correta, de cima para baixo, é a

- 01) V V F F 04) F F V V
- 02) V V F V 05) F V F F
- 03) V F V F

Referências

Questões 21 e 22

INOVAÇÃO tecnológica. Disponível em: <<http://inovacatecnologica.com.br>>. Acesso em: 15 out. 2008

Fontes das Ilustrações

Questões 36

SAMPAIO, José Luiz; CALÇADA, Caio Sérgio. **Universo da Física, 2:** tópicos especiais de mecânica, fluído-mecânica, termologia, óptica. São Paulo: Atual, 2001.

Questões 40

PENTEADO, Paulo César Martins. Física: conceitos e aplicações. São Paulo: Moderna, 1998.

* * *

Química

Questões de 41 a 60

INSTRUÇÃO: Para responder a essas questões, identifique APENAS UMA ÚNICA alternativa correta e marque o número correspondente na Folha de Respostas.

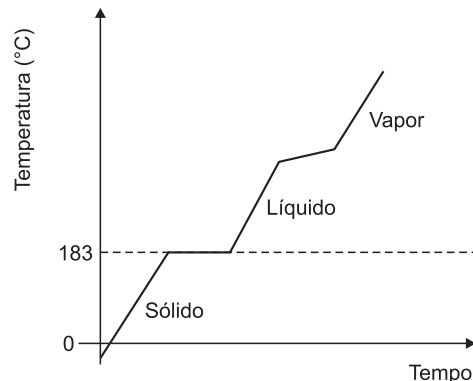
Questão 41

As manchas de óleo que atingiram os mares e as praias do sul do Estado estão se tornando menores. O óleo afetou as praias de Guaibim, Ilhéus e Itacaré. Em Itacaré, a mancha negra ainda incomoda os moradores, prejudicando o meio ambiente e o turismo da região. (ARAÚJO, 2008, p.10)

Dentre as propriedades do sistema formado pela água do mar e pelo petróleo, é correto afirmar:

- 01) O petróleo é separado da água do mar por destilação fracionada.
- 02) A viscosidade da água do mar é menor que a do petróleo.
- 03) O petróleo e a água do mar são imiscíveis porque possuem densidades diferentes.
- 04) As interações entre os íons encontrados na água do mar e os alcanos existentes no petróleo são de natureza dipolo permanente-dipolo permanente.
- 05) As manchas de óleo são removidas da superfície da água do mar pela utilização de solventes apolares, a exemplo do querosene e da gasolina.

Questão 42



Propriedades, como ponto de fusão, ponto de ebulição e densidade, que são importantes para identificar as substâncias puras e diferenciá-las de misturas, não dependem de quantidade de substância, mas tão-somente da sua natureza.

Uma análise dessas informações e do gráfico que representa a curva de aquecimento da solda, material sólido utilizado em componentes e equipamentos eletrônicos, permite concluir corretamente:

- 01) A solda é uma mistura porque apresenta temperatura de fusão constante e temperatura de ebulição variável.
- 02) A vaporização da solda evidencia o equilíbrio físico entre a fase líquida e a fase gasosa em recipiente aberto.
- 03) A solda é uma substância pura porque apresenta temperatura de ebulição constante.
- 04) As propriedades, como ponto de fusão e densidade, são denominadas propriedades gerais da matéria.
- 05) A solda de fios de componentes eletrônicos só é possível quando a temperatura desse material atinge 180°C.

Questão 43

O elemento químico ítrio possui inúmeras aplicações, dentre as quais se destacam o material cerâmico supercondutor, filtros para laser e radares, e lentes fotográficas.

Comparando-se as propriedades do ítrio com as de alguns elementos químicos, é correto afirmar:

- 01) O Nox máximo do ítrio é igual ao Nox máximo do rubídio.
- 02) A primeira energia de ionização do ítrio tem valor numérico maior que a do xenônio.
- 03) O raio atômico do ítrio é maior que o raio atômico do antimônio e do telúrio.
- 04) O espectro atômico do ítrio é igual ao do escândio, elemento químico pertencente ao mesmo grupo periódico do ítrio.
- 05) O ítrio apresenta propriedades físicas e químicas muito semelhantes à dos elementos químicos alcalinos e alcalinos-terrosos do quinto período da Tabela Periódica.

Questão 44

A cor das pedras preciosas decorre da presença de íons na estrutura química dessas gemas. O rubi tem a cor vermelha em razão da presença de íons Cr^{3+} , e as safiras apresentam cores variadas atribuídas aos íons Co^{2+} e Fe^{2+} , dentre outros. A distribuição eletrônica desses íons obedece ao princípio da energia mínima. Assim, os elétrons são colocados nos subníveis de menor energia no átomo.

Considerando-se a tendência à energia mínima na distribuição eletrônica, é correto afirmar:

- 01) A distribuição eletrônica do íon Cr^{3+} é representada por $[\text{Ar}] 4s^1 3d^2$.
- 02) Os elétrons de maior energia no íon Co^{2+} apresentam a configuração eletrônica $4s^2$.
- 03) A configuração eletrônica do íon Fe^{2+} é representada por $[\text{Ar}] 3d^6 4s^2$.
- 04) A configuração eletrônica do íon Co^{2+} é representada por $[\text{Ar}] 3d^7$.
- 05) A configuração eletrônica da camada de valência do átomo de ferro é representada por $3d^8$.

Questão 46

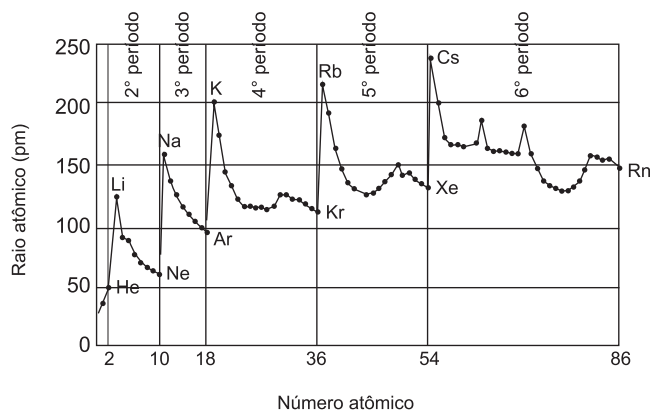
Substância Química	Ponto de fusão (°C) a 1,0atm	Ponto de ebulição (°C) a 1,0atm	Condução da corrente elétrica
Óxido de magnésio, MgO	2.825	3.600	Só no estado líquido
Sulfeto de hidrogênio, H_2S	- 86	- 60	Não conduz

Os modelos de ligação explicam como se unem os átomos de elementos químicos para formar compostos iônicos e moleculares. Entretanto as propriedades físicas são importantes na identificação e na diferenciação desses compostos.

Considerando-se essas informações e os dados da tabela, é correto afirmar:

- 01) O óxido de magnésio é um composto iônico porque, além de conduzir a corrente elétrica a 3000°C , possui pontos de ebulição e de fusão altos.
- 02) O sulfeto de hidrogênio é formado por moléculas cujos átomos transferiram elétrons um para o outro.
- 03) A transferência de elétrons de um átomo para outro leva à formação de íons de maior energia que os átomos de origem.
- 04) Os compostos iônicos são formados quando um átomo de um elemento químico compartilha elétrons com outro átomo desse mesmo elemento.
- 05) Os compostos moleculares são sempre gasosos e maus condutores de energia elétrica.

Questão 45



O raio atômico pode ser considerado uma medida do tamanho do átomo, entretanto tamanho do átomo é um conceito bastante vago porque não se sabe onde termina a nuvem eletrônica ao redor do núcleo atômico. Para que seja possível discutir a propriedade periódica raio atômico, os cientistas estabeleceram alguns critérios para medi-lo, e atualmente a unidade de medida utilizada é o picometro, pm, que é igual a $1,0 \cdot 10^{-12}\text{m}$.

Assim, uma análise do gráfico que representa a variação do raio atômico em função do número atômico permite concluir:

- 01) O raio atômico no quinto período da Tabela Periódica diminui regularmente com o número atômico.
- 02) O raio atômico no grupo 2 da Tabela Periódica cresce de forma irregular com o número atômico.
- 03) A carga nuclear, em um dado período da Tabela Periódica, aumenta com o número atômico e, conseqüentemente, o raio atômico também aumenta porque o número de camadas ocupadas permanece o mesmo.
- 04) O raio atômico, no grupo dos halogênios, diminui com o aumento do número atômico porque o número de camadas ocupadas diminui.
- 05) O raio atômico aumenta, de cima para baixo, nos grupos dos metais alcalinos e dos gases nobres, na Tabela Periódica.

Questão 47

Salvador, embora seja uma cidade litorânea, é detentora da má qualidade de ar, o que a coloca entre as capitais mais poluídas do país.

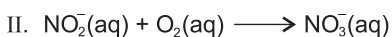
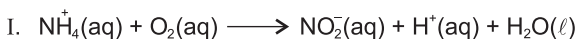
É visível, a determinada hora do dia, a auréola de coloração castanha, atribuída, em parte, à presença de $\text{NO}_2(\text{g})$, proveniente dos escapamentos de automóveis, e a fumaça escura e densa, rica em fuligem, oriunda dos veículos pesados, como ônibus, caminhões e caçambas movidos a óleo diesel. Além desses gases poluentes, estão presentes no ar o dióxido de enxofre, $\text{SO}_2(\text{g})$, o monóxido de nitrogênio, $\text{NO}(\text{g})$, e o de carbono, $\text{CO}(\text{g})$, provenientes de indústrias e do escapamento de veículos pesados.

Sobre as causas da poluição atmosférica de Salvador, é correto afirmar:

- 01) O $\text{NO}_2(\text{g})$ e o $\text{SO}_2(\text{g})$ são responsáveis pelo aumento do pH da chuva que cai sobre a cidade.
- 02) O $\text{NO}_2(\text{g})$ contribui para a formação de amônia, um gás irritante aos olhos, ao ser oxidado na presença de oxigênio do ar.
- 03) A fumaça escura e densa é decorrente do escapamento de motores desregulados que queimam óleo diesel na presença insuficiente de oxigênio.
- 04) A fuligem é um material sólido, disperso no ar e, quando inalada, deposita-se nos pulmões e provoca a liberação de $\text{SO}_2(\text{g})$, ao reagir com o oxigênio da respiração.
- 05) Os óxidos $\text{NO}(\text{g})$ e $\text{CO}(\text{g})$ provocam impacto sobre materiais de construção, a exemplo da argamassa, dos mármore e do ferro, que são desgastados sob ação da acidez desses compostos, ao reagirem com água.

Questão 48

O ciclo do nitrogênio é um processo físico e bioquímico que converte nitrogênio atmosférico e compostos orgânicos nitrogenados em amônio e outros íons solúveis. Dentre as etapas desse processo, estão a nitrosação e a nitrificação, que transformam o íon amônio $\text{NH}_4^+(\text{aq})$, em íon nitrito, $\text{NO}_2^-(\text{aq})$, e em íon nitrato, $\text{NO}_3^-(\text{aq})$, sob ação de bactérias Nitrosomonas, Nitrosococcus e Nitrobacter, que podem ser representadas, resumidamente, pelas equações químicas iônicas não balanceadas I e II.



Considerando-se essas informações e após balanceamento dessas equações químicas com os menores coeficientes estequiométricos inteiros, é correto afirmar:

- 01) As equações químicas I e II representam, respectivamente, etapas de redução do íon amônio e do íon nitrito.
- 02) O coeficiente estequiométrico do íon $\text{H}^+(\text{aq})$ é igual a 4.
- 03) A carga elétrica total dos reagentes é diferente da carga elétrica total dos produtos na equação química I.
- 04) Os íons $\text{NO}_2^-(\text{aq})$ e $\text{NO}_3^-(\text{aq})$ são bases conjugadas do ácido $\text{NH}_4^+(\text{aq})$ de acordo com os conceitos de Brønsted-Lowry.
- 05) A soma dos coeficientes estequiométricos dos reagentes é igual à soma dos coeficientes estequiométricos dos produtos nas equações químicas I e II.

Questão 49

Os fertilizantes são insumos agrícolas importantes para o crescimento e a frutificação de vegetais, utilizados, principalmente, na alimentação, a exemplo de grãos e de cereais. São também responsáveis pela alta dos preços dos alimentos. O nitrogênio é um dos macronutrientes usados para esse fim, e que pode ser incorporado ao solo diretamente, sob a forma de uréia, $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$, sulfato de amônio, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, e nitrato de amônio, NH_4NO_3 , ou por meios naturais, a partir do ciclo de nitrogênio.

A partir dessas considerações sobre os fertilizantes nitrogenados referidos, é correto afirmar:

- 01) O número de íons de $\text{NH}_4^+(\text{aq})$ incorporado ao solo, quando adubado com 1,0 mol de nitrato de amônio, é $1,204 \cdot 10^{24}$.
- 02) A fórmula mínima da uréia é diferente da fórmula molecular desse fertilizante.
- 03) O íon nitrato, $\text{NO}_3^-(\text{aq})$, é oxidado a íon nitrito, $\text{NO}_2^-(\text{aq})$, por organismos decompositores encontrados no solo.
- 04) O sulfato de amônio é um sal duplo que, ao dissociar-se, libera 2,0 mol de íons $\text{NH}_4^+(\text{aq})$ e 1,0 mol de íons $\text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$ por cada 66,0g desse sal adicionado ao solo.
- 05) A uréia apresenta o maior teor, em massa, de nitrogênio dos fertilizantes.

Questão 50

Na década de 1880, Lord Rayleigh, físico inglês, ficou surpreso com a diferença encontrada em duas medições experimentais de densidade absoluta do nitrogênio.

Na primeira, o valor encontrado, após eliminação do oxigênio, do dióxido de carbono e da água do ar, foi de $1,2561 \text{gL}^{-1}$ e na segunda, a densidade do nitrogênio proveniente da combustão do gás amônio, segundo a equação química $4\text{NH}_3(\text{g}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{N}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\ell)$, foi de $1,2498 \text{gL}^{-1}$, nas mesmas condições de pressão e de temperatura. Rayleigh e William Ramsay fizeram o nitrogênio, obtido a partir do ar atmosférico, reagir com magnésio, de acordo com a equação química $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{Mg}(\text{s}) \longrightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2(\text{s})$, e concluíram que, após a reação, restou uma pequena quantidade de gás denso, ao qual deram o nome de argônio.

A partir dessas informações sobre a descoberta do argônio, é correto concluir:

- 01) A massa em gramas de argônio existente em 1,0L da mistura de nitrogênio com argônio, de densidade absoluta $1,2561 \text{gL}^{-1}$, é $6,3 \cdot 10^{-3} \text{g}$.
- 02) O número de átomos de argônio e o de nitrogênio encontrados na mistura são iguais.
- 03) A densidade absoluta do nitrogênio puro varia com o método de obtenção dessa substância.
- 04) A massa em gramas de nitreto de magnésio, formado após a reação de 1,0L de nitrogênio com magnésio nas CNTP, é 1,2137g.
- 05) A densidade absoluta do argônio, nas CNTP, é de $1,7857 \text{gL}^{-1}$.

Questão 51

As banquisas são placas de gelo formadas a partir do congelamento da água da superfície do mar. Entretanto a água do mar pode estar ainda líquida em diversos locais onde a temperatura é ligeiramente inferior a 0°C.

A partir da análise dessas considerações pode-se concluir que a água do mar permanece líquida à temperatura ligeiramente inferior a 0°C, entre as banquisas, em razão de

- 01) a pressão de vapor da água do mar diminuir com a diminuição da temperatura.
- 02) a inversão térmica ocorrer em consequência da formação de banquisas em regiões muito frias.
- 03) a velocidade de evaporação da água do mar diminuir com a diminuição da temperatura nas regiões polares.
- 04) a concentração de sais na água do mar ser maior que nas águas superficiais que formam as banquisas.
- 05) o número de partículas iônicas dissolvidas na água do mar ser menor que o das águas superficiais formadoras de banquisas.

Questão 52

- I. $C(\text{grafite}) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) \quad \Delta H_f^\circ = -394,0 \text{ kJ/mol}$
- II. $H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g) \longrightarrow H_2O(l) \quad \Delta H_f^\circ = -286,0 \text{ kJ/mol}$
- III. $2C(\text{grafite}) + 3H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g) \longrightarrow C_2H_5OH(l) \quad \Delta H_f^\circ = -278,0 \text{ kJ/mol}$

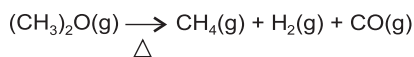
A produção de etanol de cana-de-açúcar com o objetivo da utilização em veículos automotivos está incluído no programa de desenvolvimento energético sustentável brasileiro, uma vez que, na queima desse biocombustível, o dióxido de carbono é praticamente absorvido pela cana-de-açúcar durante a fotossíntese.

Considerando-se essas informações e as equações termoquímicas I, II e III, pode-se afirmar, do ponto de vista energético, que

- 01) o calor-padrão de combustão do etanol é a soma das entalpias de formação de $CO_2(g)$, de $H_2O(l)$ e de C_2H_5OH .
- 02) a entalpia-padrão de formação de uma substância simples é por convenção sempre diferente de zero.
- 03) a energia liberada na combustão de 23,0g de etanol a 25°C e 1,0atm é igual a 684kJ.
- 04) a energia liberada durante a combustão de 1,0mol de etanol é igual à liberada durante a formação dessa substância.
- 05) a substituição da grafite pelo diamante, na equação termoquímica I, não altera o valor da entalpia de formação de $CO_2(g)$.

Questão 53

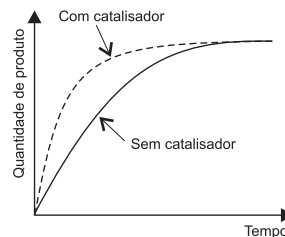
Experimento	Concentração inicial (mol.L ⁻¹ .) [(CH ₃) ₂ O]	Velocidade inicial (mol.L ⁻¹ .s ⁻¹)
I	0,20	1,60
II	0,40	6,40
III	0,60	14,40



A decomposição térmica do metoximetano, à determinada temperatura, representada pela equação química e os dados experimentais da tabela, permitem afirmar que a

- 01) decomposição do metoximetano ocorre em uma única etapa.
- 02) reação de decomposição do metoximetano é de primeira ordem.
- 03) expressão da velocidade de decomposição do metoximetano é $v = k[(CH_3)_2O]$.
- 04) reação elementar de decomposição do metoximetano requer a colisão entre duas moléculas dessa substância.
- 05) velocidade de decomposição do metoximetano sextuplica quando a concentração inicial dessa substância triplica.

Questão 54



Os catalisadores são usados em pequenas quantidades e podem acelerar reações químicas, o que torna econômico um determinado processo industrial. Essas substâncias químicas têm larga aplicação na indústria petroquímica, nos conversores catalíticos de veículos automotivos e nas células de combustível. O desenvolvimento de catalisadores cada vez mais eficientes constitui um dos trabalhos de pesquisa mais importantes da atualidade.

A partir dessas informações e da análise do gráfico que representa o rendimento de uma reação química com e sem catalisador, é correto afirmar que os catalisadores

- 01) permitem obter os produtos de uma reação química mais rapidamente, em razão de diminuir a energia de ativação dessa reação.
- 02) causam alterações na variação de entalpia de uma reação química.
- 03) agem nos processos reversíveis apenas em um dos sentidos das reações químicas.
- 04) aumentam a concentração de substâncias poluentes nos gases de escapamento dos veículos movidos à gasolina.
- 05) alteram o rendimento de uma reação química.

Questão 55

Peixes resfriados que possuem carne amolecida, úmida, guelras marrons, olhos fundos e sem brilho, com pH de carne de até 8,47, quando o permitido deve ser inferior

a 6,5, e reação positiva a sulfeto de hidrogênio, $H_2S(g)$, foram considerados impróprios para consumo pelo Ministério Público Estadual, ao mandar analisar amostras desse produto coletado em três grandes redes de supermercados de Salvador.

As conclusões a que o Ministério Público chegou a partir da realização de análise de amostras de peixes resfriados se fundamentam

- 01) na concentração de $1,0 \cdot 10^{-8}$ de $OH^-(aq)$ detectada na carne amolecida e úmida do pescado.
- 02) na presença de aminas, resultantes da decomposição da carne do pescado, que elevam o pH acima do permitido.
- 03) na maior concentração de $H_3\dot{O}(aq)$, em relação à de $OH^-(aq)$ encontrada na carne interna dos pescados.
- 04) no teste positivo a $H_2S(g)$, quando reage com amônia, $NH_3(aq)$, e forma um precipitado preto insolúvel de $(NH_4)_2S$.
- 05) na reação de oxidação de enxofre existente em proteínas da carne de pescado que, ao se decompor, desprende $H_2S(g)$.

Questão 56

Na indústria siderúrgica, o ferro metálico é obtido nos altos-fornos a partir de minerais, a exemplo da hematita, $Fe_2O_3(s)$, de acordo com o sistema em equilíbrio representado pela equação química $Fe_2O_3(s) + 3CO(g) \rightleftharpoons 2Fe(s) + 3CO_2(g)$

Uma análise dessas informações permite afirmar:

- 01) Os valores numéricos das constantes de equilíbrio K_p e K_c são diferentes.
- 02) O valor da constante de equilíbrio K_p é calculado pela expressão $K_p = \frac{[CO]^3 [Fe]^2}{[Fe_2O_3][CO_2]^3}$.
- 03) A adição de $CO(g)$ ao sistema em equilíbrio provoca diminuição da concentração de $Fe(s)$.
- 04) Ao se duplicar a concentração de $Fe_2O_3(s)$, no sistema em equilíbrio, a concentração de $Fe(s)$ é quadruplicada.
- 05) As alterações da pressão total do sistema em equilíbrio não interferem nas concentrações de $CO(g)$ e de $CO_2(g)$.

Questão 57

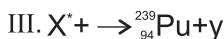
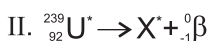
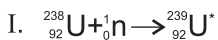
Semi-reação	Potencial padrão de redução, E ⁰ , em Volt
$\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \rightleftharpoons \text{Sn}(\text{s})$	-0,14
$\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^{-} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{s})$	-0,04

As embalagens de salsichas, confeccionadas com lâminas de ferro revestidas por estanho, não devem ser comercializadas quando amassadas, e nem conter salsichas com mais de 250ppm de estanho (m/m) por quilograma de alimento.

Uma análise dessas informações permite afirmar:

- 01) As embalagens contendo 1,0kg de salsichas com 280,0mg de íons $\text{Sn}^{2+}(\text{aq})$ são consideradas impróprias para o consumo.
- 02) A adição de $\text{NaCl}(\text{aq})$ a salsichas, antes de serem embaladas, evitaria a contaminação de íons $\text{Sn}^{2+}(\text{aq})$.
- 03) A pilha formada entre estanho e ferro possui ddp igual a 0,18V.
- 04) As embalagens amassadas que expõem internamente a lâmina de ferro ao contato com íons $\text{Sn}^{2+}(\text{aq})$ apresentam salsichas contendo grande concentração de íons $\text{Fe}^{3+}(\text{aq})$.
- 05) As embalagens de salsichas perdem a validade quando ocorre, no interior, a reação química representada pela equação $3\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{Fe}(\text{s}) \rightleftharpoons 3\text{Sn}(\text{s}) + 2\text{Fe}^{3+}(\text{aq})$.

Questão 58



*isótopos instáveis

A notícia de que a água, distribuída na Vila de Juazeiro, zona rural de Maniaçu, município que fica a 50,0km de Caetité, está contaminada por urânio, caiu como uma bomba na região abastecida por poço artesiano onde uma das coletas foi feita. Temendo contrair câncer e outras doenças associadas ao contato com o minério, parte dos 300 moradores da Vila de Juazeiro começou a abandonar suas casas e procurar novas moradias. Os minérios de urânio, geralmente, contêm óxidos desse elemento químico em cuja composição predomina o urânio 238, ao lado do urânio 235, que é físsil. Embora o urânio 238 predomine na natureza e, não seja físsil, ele absorve nêutrons transformando-se em plutônio 239, um radionuclídeo cancerígeno, que pode se formar no minério de urânio de acordo com as equações químicas representadas. (SOUZA, 2008, p. 14)

Considerando-se essas informações sobre a contaminação da água em Vila de Juazeiro e as equações químicas nucleares, é correto afirmar:

- 01) A partícula y, representada na equação nuclear III, possui carga elétrica igual a +2 e número de massa igual a 4.
- 02) O perigo de contaminação por urânio 238 é que esse elemento químico, ao ser bombardeado por nêutrons, se transforma em radionuclídeos mais leves e perigosos.
- 03) As emissões de partículas pelos radionuclídeos ${}_{92}^{239}\text{U}$ e X^* transformam a água, H_2O , em água pesada D_2O , uma substância tóxica perigosa.
- 04) O nuclídeo X representa o isótopo instável do elemento químico neptunio, Np, nas equações químicas nucleares II e III.
- 05) Os átomos físséis do urânio 235 se transformam, ao serem bombardeados por nêutrons, em átomos radioativos mais pesados, que são responsáveis pela contaminação da água distribuída na Vila de Juazeiro.

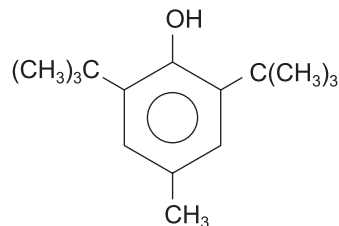
Questão 59

A qualidade do ar dentro de edifícios e de casas residenciais tende a ser muito mais poluído do que o ar fora deles. No passado, os moveis eram feitos de madeira maciça, hoje, é frequente o uso de compensados, de aglomerados e de pranchas de Fibra de Média Densidade, MDF, contendo cola com metanal, HCHO, que é liberado aos poucos e pode atingir concentrações preocupantes no ambiente doméstico, pois, segundo a Agência Internacional de Pesquisa do Câncer, essa substância causa, comprovadamente, o câncer rinofaríngeo.

Em relação ao metanal e à poluição causada no meio ambiente doméstico, é correto afirmar que

- 01) forma um aerossol na presença do ar atmosférico.
- 02) apresenta molécula de forma geométrica trigonal.
- 03) é decorrente de forte acidez desse composto quando se dissipa no ar úmido.
- 04) é difundido no ambiente doméstico com maior velocidade que o vapor de água.
- 05) produz irritação da faringe, ao atingir a concentração de 1,0ppm (v/v), quando 1,0mL desse gás é disperso em 1,0L de ar.

Questão 60



BHT

O BHT é um antioxidante utilizado em margarinas, biscoitos, doces e refrescos. No Brasil, essa substância é indicada nos rótulos desses alimentos com o código de antioxidante A VI.

Em relação a esse antioxidante, é correto afirmar:

- 01) É um álcool saturado de cadeia ramificada.
- 02) Reage com a água, formando íons $\text{OH}^{-}(\text{aq})$.
- 03) É um ácido de acordo com o conceito de Brønsted-Lowry.
- 04) Retira elétrons de substâncias químicas oxidantes.
- 05) Apresenta ramificação com carbono terciário.

Referências

Questão 41

ARAÚJO, Denise. Manchas de óleo estão sendo retiradas no sul. **A Tarde**. Salvador, 31 de out. de 2008. Caderno Bahia.

Questão 49

SOUZA, Juscelino. Urânio contamina água em Vila de Juazeiro. **A Tarde**. Salvador, 18 de out. de 2008. Caderno Bahia.

Fontes das ilustrações

Questão 42

PERUZZO, Tito Maragaia; CANTO, Eduardo Leite de. Química. São Paulo: Moderna, v. 1, 2007, p. 47.

Questão 45

PERUZZO, Tito Maragaia; CANTO, Eduardo Leite de. Química. São Paulo: Moderna, v. 1, 2007, p. 200.

Questão 54

FELTRE, Ricardo. Química. São Paulo: Moderna, 2004. p. 168.

* * *

Tabela Periódica

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS QUÍMICOS

(com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono)

	1 1A																	18 8A
1	H 1																	He 2
2	Li 3 LÍTO	Be 4 BERILIO	Elementos de transição										B 5 BORO	C 6 CARBONO	N 7 NITROGÊNIO	O 8 OXIGÊNIO	F 9 FLUOR	Ne 10 NEÔNIO
3	Na 11 SÓDIO	Mg 12 MAGNÉSIO	3B	4B	5B	6B	7B	8	9	10	11B	12B	Al 13 ALUMÍNIO	Si 14 SILÍCIO	P 15 FOSFORO	S 16 ENXOFRE	Cl 17 CLORO	Ar 18 ARGÔNIO
4	K 19 POTÁSSIO	Ca 20 CALCÍO	Sc 21 ESCÂNDIO	Ti 22 TÍTÂNIO	V 23 VANÁDIO	Cr 24 CROMO	Mn 25 MANGANÊS	Fe 26 FERRO	Co 27 COBALTO	Ni 28 NIQUEL	Cu 29 COBRE	Zn 30 ZINCO	Ga 31 GALIO	Ge 32 GERMÂNIO	As 33 ARSENÍO	Se 34 SELÊNIO	Br 35 BROMO	Kr 36 CRÍPTÔNIO
5	Rb 37 RUBÍDIO	Sr 38 ESTRÔNCO	Y 39 ÍTRIO	Zr 40 ZIRCONÍO	Nb 41 NÍBEO	Mo 42 MOLIBDÊNIO	Tc 43 TECNÉCIO	Ru 44 RUTÊNIO	Rh 45 RÓDIO	Pd 46 PALÁDIO	Ag 47 PRATA	Cd 48 CÁDMIO	In 49 ÍNDIO	Sn 50 ESTANHO	Sb 51 ANTIMÔNIO	Te 52 TELÚRIO	I 53 IODO	Xe 54 XENÔNIO
6	Cs 55 CÉSIO	Ba 56 BÁRIO	La 57 LANTÂNIO	Hf 72 HAFNÍO	Ta 73 TÂNTALO	W 74 TUNGSTÊNIO	Re 75 RÊNIO	Os 76 ÓSMIO	Ir 77 IRÍDIO	Pt 78 PLATINA	Au 79 OURO	Hg 80 MERCÚRIO	Tl 81 TÁLIO	Pb 82 CHUMBO	Bi 83 BISMUTO	Po 84 POLÔNIO	At 85 ASTATO	Rn 86 RÁDÔNIO
7	Fr 87 FRÂNCIO	Ra 88 RÁDIO	Lr 89 LANTÂNÍDIO	Rf 104 RUTHERFÓRDIO	Db 105 DUBNÍO	Sg 106 SEABÓRGIO	Bh 107 BÓHRIO	Hs 108 HASSÍO	Mt 109 MEITNÉRIO	Ds 110 DARMSTÁDIO	Rg 111 ROENTGÊNIO	(277)	(285)	(289)	(289)	(210)	(222)	

Número atômico
Símbolo
Nome do elemento químico
Massa atômica

Série dos lantanídeos

LANTÂNIO	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	
	139	140	141	144	(145)	150	152	157	159	163	165	167	169	173

Série dos actinídeos

ACTÍNIO	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	
	(227)	232	(231)	238	(237)	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(252)	(257)	(258)	(259)

Outras informações importantes:

$R = 0,082 \text{ atm.l.mol}^{-1}.\text{K}^{-1}$ $F = 96500 \text{ C}$ Constante de Avogadro $\approx 6,02.10^{23}$

OBSERVAÇÕES:

- Valores de massa atômica aproximados com a finalidade de serem utilizados em cálculos.
- Os parênteses indicam a massa atômica do isótopo mais estável.
- Fonte: IUPAC Periodic Table of the Elements (dezembro de 2006).