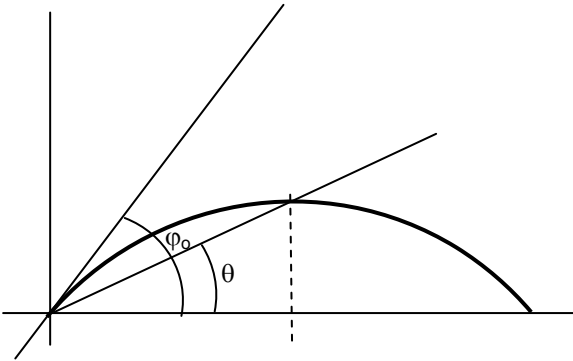


**PROVA DE FÍSICA**

**01.** Dois trechos sucessivos de uma estrada retilínea são percorridos por um automóvel da seguinte maneira: no 1.º trecho ele percorre 150 km a 100 km/h e no 2.º trecho, percorre 60 km a 60 km/h. No percurso total a velocidade média do automóvel, em km/h, é igual a

- A) 96
- B) 84
- C) 90
- D) 80

**02.** Uma bola é chutada da superfície de um terreno plano segundo um ângulo  $\phi_0$  acima da horizontal.



Se  $\theta$  é o ângulo de elevação do ponto mais alto da trajetória, visto do ponto de lançamento, a razão  $\text{tg}\theta/\text{tg}\phi_0$ , desprezando-se a resistência do ar, é igual a

- A) 1/2
- B) 1/4
- C) 1/6
- D) 1/8

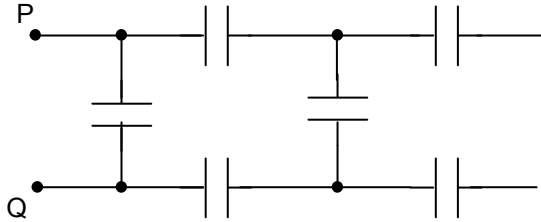
**03.** Na presença da atmosfera terrestre, um projétil, lançado verticalmente para cima, perde parte de sua energia devido a forças viscosas com o ar. Tal perda pode ser minimizada tornando o projétil mais aerodinâmico. Caso fosse possível eliminar uma perda de 40 kJ neste processo, devido a essas melhorias aerodinâmicas, de quanto aumentaria, aproximadamente, a altura máxima atingida por um projétil de 10 kg lançado verticalmente para cima? Admita que a aceleração da gravidade não varie e que seja igual  $10 \text{ m/s}^2$ .

- A) 200 m
- B) 300 m
- C) 500 m
- D) 400 m

**04.** Por transportar uma carga extremamente pesada, um certo caminhão trafega a uma velocidade de 10 m/s. Um rapaz à beira da estrada brinca com uma bola de tênis. Quando o caminhão passa, ele resolve jogar a bola na traseira do mesmo. Sabendo-se que a bola atinge a traseira do caminhão perpendicularmente, com velocidade de 20m/s, em reação ao solo, qual a velocidade horizontal final da bola após o choque? Considere um choque perfeitamente elástico.

- A) Zero
- B) 10 m/s
- C) 20 m/s
- D) 30 m/s

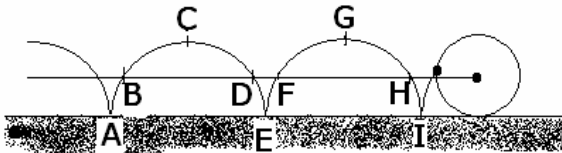
05. Considere seis capacitores de capacitância  $C$  conforme indicado na figura:



A capacitância equivalente entre os pontos P e Q é

- A)  $6C$
- B)  $C/6$
- C)  $3C/4$
- D)  $4C/3$

06. Uma foto com tempo de exposição relativamente longo mostra o movimento de um disco rolando sem deslizar, sobre uma superfície horizontal, de tal modo que o centro do disco descreve uma linha reta e horizontal. Duas lâmpadas foram colocadas no disco, uma no centro e outra na periferia.



A lâmpada da periferia descreve uma curva denominada cicloide.

Sobre o módulo da velocidade da lâmpada da periferia, em relação à superfície, podemos dizer, corretamente.

- A) É máximo nos pontos A e E.
- B) É máximo nos pontos B e D.
- C) É máximo nos pontos C e G.
- D) É constante.

07. Com um algarismo significativo, a distância que separa a Lua da Terra (centro a centro) é  $4 \times 10^8$  m, a massa da Terra é  $6 \times 10^{24}$  kg e a constante da gravitação universal é  $7 \times 10^{-11} \text{ N} \cdot \text{m}^2/\text{kg}^2$ . A velocidade com que a Lua realiza revoluções em torno da Terra, em km/s, é

- A) 20
- B) 1
- C) 300
- D) 4000

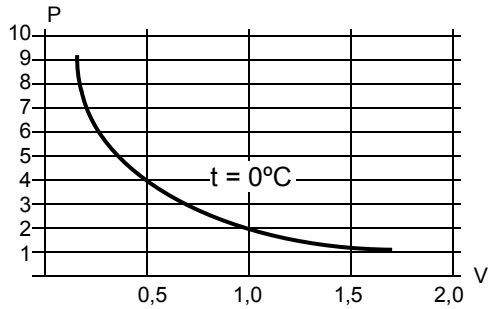
08. Determine, aproximadamente, a altura da atmosfera terrestre se a densidade do ar fosse constante e igual a  $1,3 \text{ kg/m}^3$ . Considere  $g = 10,0 \text{ m/s}^2$  e a pressão atmosférica ao nível do mar igual a  $1,0 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ .

- A) 3 km
- B) 5 km
- C) 13 km
- D) 8 km

09. Considere um sistema constituído de dois volumes de água, um de 400 litros à temperatura de 20°C e o outro de 100 litros à 70°C. Sabendo-se que o sistema está isolado da vizinhança, a temperatura de equilíbrio é, em graus centígrados, igual a:

- A) 20
- B) 45
- C) 30
- D) 60

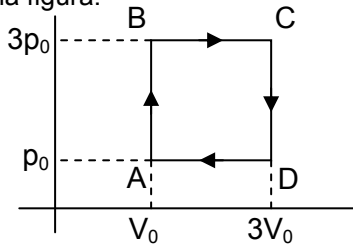
10. O gráfico P (atm) x V (litros) abaixo corresponde a uma isoterma de um gás ideal.



Sabendo-se que a densidade do gás é  $\mu = 2 \text{ kg/m}^3$  a 4atm, a massa gasosa é

- A) 10 g
- B) 1 g
- C) 100 g
- D) 0,5 kg

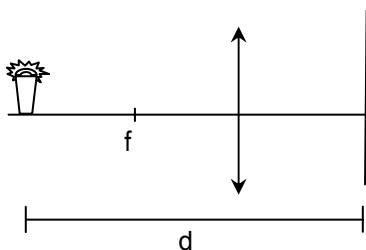
11. Uma máquina térmica funciona de modo que n mols de um gás ideal evoluam segundo o ciclo ABCDA, representado na figura.



Sabendo-se que a quantidade de calor Q, absorvida da fonte quente, em um ciclo, é  $18nRT_0$ , onde  $T_0$  é a temperatura em A, o rendimento dessa máquina é, aproximadamente,

- A) 22%
- B) 55%
- C) 44%
- D) 33%

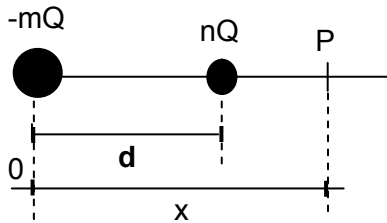
12. Uma lente convergente, de distância focal f, é colocada, como mostra a figura, entre um filamento incandescente e um anteparo, distantes d um do outro.



Das opções abaixo marque a única para a qual uma imagem nítida do filamento é projetada no anteparo.

- A)  $3f \leq d \leq 4f$
- B)  $2f \leq d \leq 3f$
- C)  $4f \leq d \leq 5f$
- D)  $f \leq d \leq 2f$

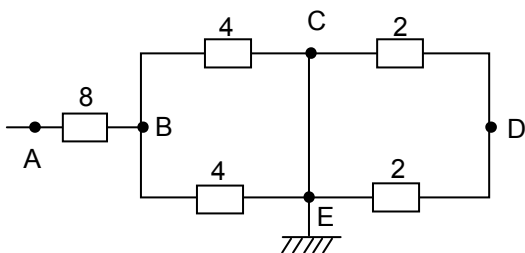
13. A figura mostra uma disposição fixa de cargas com uma separação  $d$  entre elas.



O ponto P é um ponto sobre a linha que une as cargas. Se  $m$  e  $n$  são positivos, com  $m > n$ , e tais que a razão  $m/n$  é um quadrado perfeito, isto é,  $m/n = p^2$ , determine os valores de  $x_1$  e  $x_2$  ( $x_1 > x_2$ ) para os pontos nos quais o campo elétrico se anula para essa configuração. A relação  $x_1/x_2$  é igual a

- A) 1
- B)  $\frac{p^2 + 1}{p^2 - 1}$
- C)  $\frac{p^2 - p}{p^2 + p}$
- D)  $\frac{p + 1}{p - 1}$

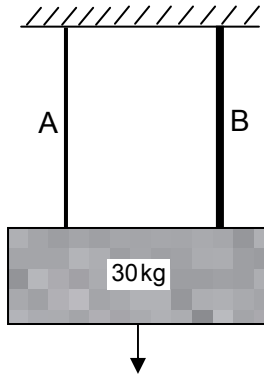
14. No circuito, as resistências elétricas são dadas em ohms.



Se o potencial elétrico no ponto A é 24V, a razão entre a corrente  $i_1$  no trecho CD e a corrente  $i_2$  no trecho AB, isto é,  $i_1/i_2$ , é

- A) 0
- B) 1
- C) 1/2
- D) 2

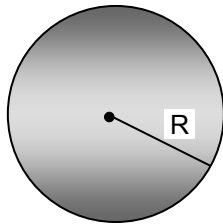
15. Na figura as cordas A e B, de mesmo comprimento, têm densidades  $\mu_A$  e  $\mu_B$ , respectivamente, ( $\mu_A < \mu_B$ ) e estão presas a um bloco como mostra a figura.



As duas cordas são perturbadas de tal modo que cada uma vibra em sua respectiva frequência fundamental. Em relação às velocidades e frequências nas cordas ( $v$  é a velocidade de propagação da onda e  $f$  é a frequência fundamental), podemos afirmar, corretamente:

- A)  $v_A > v_B$  e  $f_A < f_B$
- B)  $v_A > v_B$  e  $f_A > f_B$
- C)  $v_A < v_B$  e  $f_A < f_B$
- D)  $v_A < v_B$  e  $f_A > f_B$

16. A figura mostra uma esfera maciça não condutora, de raio  $R$ , carregada uniformemente.



Se a carga da esfera é  $Q$ , o campo elétrico em um ponto localizado a  $R/2$  do centro da esfera é:

- A)  $\frac{Q}{\pi\epsilon_0 R^2}$
- B)  $\frac{Q^2}{4\pi\epsilon_0 R}$
- C)  $\frac{Q^2}{2\pi^2\epsilon_0 R^2}$
- D)  $\frac{Q}{8\pi\epsilon_0 R^2}$

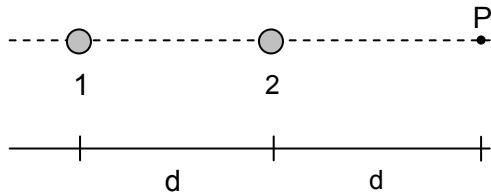
17. Um sistema oscilante massa-mola possui uma energia mecânica igual a 1,0 J, uma amplitude de oscilação 0,5m e uma velocidade máxima igual a 2m/s. Portanto, a constante da mola, a massa e a frequência são, respectivamente, iguais a:

- A) 8,0 N/m, 0,5 kg e  $2/\pi$  Hz
- B) 8,0 N/m, 1,0 kg e  $4/\pi$  Hz
- C) 4,0 N/m, 0,5 kg e  $4/\pi$  Hz
- D) 4,0 N/m, 1,0 kg e  $2/\pi$  Hz

18. Um elétron realiza um movimento circular uniforme (MCU) após penetrar numa região de campo magnético uniforme com velocidade perpendicular ao mesmo. Mantendo-se fixo o valor do campo magnético, repete-se o experimento, desta vez dobrando-se o valor da velocidade de entrada do elétron. Este elétron ainda realiza um MCU. Em relação ao raio da trajetória descrita pelo segundo elétron e ao período de seu movimento, podemos afirmar, corretamente, que

- A) o raio da trajetória e o período dobram quando a velocidade dobra de valor.
- B) o raio da trajetória dobra quando a velocidade dobra de valor, mas o período permanece inalterado.
- C) o raio da trajetória e o período diminuem pela metade quando a velocidade dobra de valor.
- D) o raio da trajetória permanece inalterado enquanto o período dobra de valor.

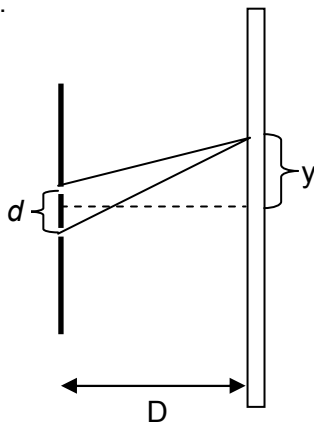
19. A figura representa dois fios bastantes longos (1 e 2) perpendiculares ao plano do papel, percorridos por correntes de sentido contrário,  $i_1$  e  $i_2$ , respectivamente.



A condição para que o campo magnético resultante, no ponto P, seja zero é

- A)  $i_1 = 2i_2$
- B)  $i_1 = i_2$
- C)  $i_1 = 3i_2$
- D)  $i_1 = 4i_2$

20. Através de franjas de interferência é possível determinar características da radiação luminosa, como, por exemplo, o comprimento de onda. Considere uma figura de interferência devida a duas fendas separadas de  $d = 0,1$  mm.



O anteparo onde as franjas são projetadas fica a  $D = 50$  cm das fendas. Admitindo-se que as franjas são igualmente espaçadas e que a distância entre duas franjas claras consecutivas é de  $y = 4$  mm, o comprimento de onda da luz incidente, em nm, é igual a

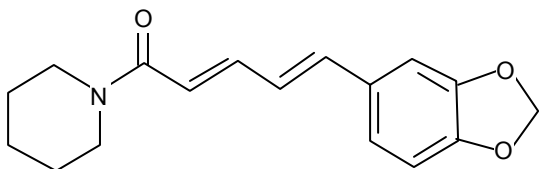
- A) 800
- B) 200
- C) 400
- D) 1600

### PROVA DE QUÍMICA

21. Quando dois ou mais líquidos formam uma mistura heterogênea, dizemos que são líquidos imiscíveis. Na separação de líquidos imiscíveis, a forma mais adequada é utilizar

- A) balão de destilação e condensador.
- B) funil de decantação e erlenmeyer.
- C) balão de fundo redondo e proveta.
- D) funil de Büchner e bequer.

22. O que há na pimenta-do-reino, que construiu a magnífica cidade de Veneza, que inaugurou a Era dos Descobrimentos e que fez Cristovão Colombo partir e encontrar o Novo Mundo? O ingrediente ativo tanto da pimenta preta quanto da branca é a *piperina*, um composto com a seguinte estrutura:



- A) A fórmula química do composto é  $C_{17}H_{18}O_3N$ .
- B) Em 1,0 mol desse composto a composição centesimal do Carbono é 65,3%.
- C) Existem 11 átomos de carbono que apresentam hibridação do tipo  $sp^2$ .
- D) O grupo funcional  $-C=O$  mostra que a *piperina* é um éster.

23. Em breve o carro será movido a água. Basta colocar 45 litros de água que ele roda tanto quanto um carro comum com 40 litros de gasolina. Na verdade, trata-se de um carro a hidrogênio, que já existe há décadas. O carro é capaz de tirar esse combustível direto das moléculas de  $H_2O$ . O segredo é pôr a água para reagir com o elemento químico boro dentro do carro. O boro quebra a ligação de  $H_2O$ , liberando o hidrogênio puro. Daí pode-se afirmar, corretamente.

- A) O hidrogênio puro ( $H_2$ ) vai para o motor, onde pode ser queimado como se fosse gasolina.
- B) A equação química que representa a quebra de ligação da água pelo boro é:  

$$H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$
- C) Na quebra da ligação entre Hidrogênio e Oxigênio o processo é endotérmico com  $\Delta H = -286$  kJ.
- D) O boro forma o seguinte composto com o oxigênio:  $BO_3$

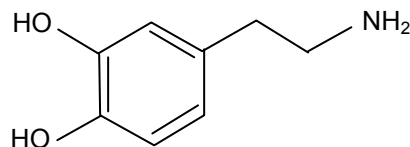
24. Apenas 5% do ferro presente em vegetais, como o espinafre e brócolis, podem ser absorvidos pelo ser humano, enquanto no fígado de boi, até 25% de ferro podem ser absorvidos. O problema da baixa absorção em vegetais ocorre pela presença do ácido oxálico que inibe a absorção do ferro. Com relação ao ácido oxálico, assinale a alternativa verdadeira.

- A) Em 5,0 mols de ácido existem 160,0g de oxigênio.
- B) Sua fórmula molecular é  $C_2H_2O_4$
- C) É um ácido monocarboxílico.
- D) Pela nomenclatura da IUPAC, é denominado de *ácido etanóico*.

25. A Química salvou a humanidade da fome, mas os restos de fertilizantes usados na agricultura tendem a escapar para os rios e lagos próximos às plantações e virar comida para a vegetação aquática. Além de prejudicar os peixes, os fertilizantes aumentam a produção de óxido nitroso, um gás emitido pelo solo e que representa 5% das emissões relacionadas ao efeito estufa. Assinale a alternativa verdadeira relacionada com o óxido nitroso.

- A) Como não reage com água, ácido e base, é considerado um óxido neutro.
- B) Participa do efeito estufa através da reação. Sua fórmula química é  $N_2O_3$
- C)  $N = N - O$  é sua fórmula estrutural.
- D)  $NO_2 + O_2 \rightarrow NO + O_3$

26. A ciência comprovou que o bom humor previne e ajuda a combater doenças. Aprenda a cultivar esse estado de espírito. Sorria, você está sendo curado. As substâncias químicas que fazem a sua mente sorrir são: *Noradrenalina*, *Serotonina*, *Endorfina* e a *Dopamina*. A estrutura da *Dopamina*, que está ligada à boa disposição e ao prazer é:



Com respeito a este composto pode-se afirmar, corretamente.

- A) Trata-se de uma amina secundária.
- B) Possui caráter básico, pois o grupo funcional  $-NH_2$  pode receber um próton.
- C) Apresenta duas funções diferentes: álcool aromático e amina.
- D) É isômero funcional da seguinte amida  $C_8H_{11}NO_2$

27. A melhor forma de limpar garrafões de água mineral de 20 litros é começar limpando o bocal do garrafão com água e sabão neutro. Enxágüe bem e seque com um pano limpo ou papel-toalha. Em seguida faça uma nova limpeza usando álcool a 70° GL. Nunca use produtos como água sanitária e desinfetantes, que podem causar intoxicações químicas. A esse respeito, marque a opção verdadeira.

- A) A fórmula do álcool é  $C_2H_3OH$
- B) A água sanitária é um produto domissanitário com eficiente ação bactericida, constituída de formol e amônio.

- C) Desinfetante causa intoxicação química devido à presença de hipoclorito de sódio.  
 D) Os sabões são formados por moléculas que possuem uma cadeia carbônica longa, contendo uma parte apolar e uma parte polar.

28. Considere as seguintes afirmativas:

- ( ) Os aldeídos e cetonas são também constituintes de muitos compostos naturais, como essências, perfumes e fixadores, extraídos de vegetais e de animais.  
 ( ) Os ácidos monocarboxílicos, de cadeias longas e não-ramificadas, saturados ou insaturados, são chamados de ácidos graxos, pois são encontrados em óleos e gorduras.

Marcando com V a afirmativa verdadeira e com F a afirmativa falsa, assinale a seqüência correta de cima para baixo.

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

29. Com relação aos aparelhos de laboratório, faça a associação adequada da coluna da esquerda com a coluna da direita, em que são listados seus usos mais freqüentes na separação de componentes de mistura:

- |                       |   |
|-----------------------|---|
| 1. Proveta            | I. Medidas precisas de volumes fixos de líquidos. |
| 2. Bureta             | II. Medidas aproximadas de volumes de líquidos.   |
| 3. Pipeta volumétrica | III. Medidas volumétricas precisas de líquidos.   |

Marque a seqüência correta, de cima para baixo.

- A) 1-I; 2-III; 3-II  
 B) 1-I; 2-II; 3-III  
 C) 1-II; 2-I; 3-III  
 D) 1-II; 2-III; 3-I

30. Caso o ser humano não tivesse a capacidade de sonhar você não estaria lendo esta prova pois, provavelmente, ainda estaríamos na Pré-História. Perderíamos a capacidade de resolver problemas. Algumas pesquisas relacionam o sonho às grandes descobertas, como foi o caso do Químico alemão Kekulé, apontado como um dos descobridores do benzeno – molécula em forma de anel com 6 átomos de carbono – que afirmou que a descoberta surgiu de um sonho em que viu uma serpente mordendo o próprio rabo. A esse respeito, marque a opção verdadeira.

- A) O anel benzênico é muito estável e devido a isso o benzeno só irá reagir em condições drásticas,  
 B) Dois núcleos condensados do benzeno (anel benzênico) são denominados de *difenil*.  
 C) Em reação simples o benzeno reage com o gás cloro, produzindo o inseticida denominado *hexacloro de benzeno* (reação de substituição).  
 D) Os hidrocarbonetos aromáticos possuem o anel benzênico e são isômeros funcionais dos fenóis.

31. Sucos são misturas de substâncias específicas a cada fruta, como é o caso da laranja que é a mistura

de vitamina C, ácido fólico e flavonóides. Quando uma mistura é homogênea tem-se uma solução. Desta forma assinale a alternativa verdadeira.

- A) Quanto menor a quantidade de soluto presente num determinado volume de solução, mais concentrada será essa solução.  
 B) O coeficiente de solubilidade é a quantidade de soluto necessária para saturar uma quantidade padrão de solvente a uma determinada temperatura.  
 C) *Partes por milhão em massa (ppm)* é uma forma de expressar a concentração de soluções saturadas de sólidos em líquidos.  
 D) Soluções saturadas são estáveis e apresentam quantidade máxima de solvente possível para dissolver uma determinada quantidade de soluto, a uma dada temperatura.

32. “Excesso de açúcar mata mais de 3 milhões de pessoas por ano” informa a Folha *on line* (10/11/2006). Assinale a alternativa que **NÃO** é uma propriedade química do açúcar, fonte de energia e vilão dos anoréticos, diabéticos e obesos.

- A) É branco, cristalino e sólido.  
 B) Pode ser decomposto pelo calor.  
 C) Em presença do ácido sulfúrico sofre carbonização.  
 D) É constituído de carbono, hidrogênio e oxigênio.

33. As proteínas têm um papel fundamental em quase todos os processos biológicos, participando da estrutura dos tecidos, contração muscular, impermeabilização de tecidos, regulação osmótica e viscosidade do sangue, função hormonal, enzimática, nutritiva, de coagulação e transporte de oxigênio. Analise as assertivas abaixo, referentes ao estudo dos aminoácidos e proteínas:

I – Pode-se dizer que as proteínas pertencem à classe dos peptídeos porque são polímeros de aminoácidos cujos enlaces entre si são ligações peptídicas

II – Os aminoácidos, compostos de função mista amina e ácido carboxílico, se comportam, sempre, como ácidos de Brønsted-Lowry porque apenas podem doar prótons.

III – Todas as proteínas contêm carbono, hidrogênio, nitrogênio e oxigênio e quase todas contêm enxofre.

IV – As enzimas são proteínas especializadas na catálise das reações biológicas, aumentando ou diminuindo a velocidade de uma reação e participando como reagente ou como produto.

V – Os aminoácidos apresentam, na sua molécula, além do grupo carboxila (–COOH), um grupo amina (–NH<sub>2</sub>), sendo que a única exceção é a prolina, cujo átomo de nitrogênio é ligado a dois átomos de carbono, caracterizando o grupo imino(–NH–).

Estão corretas as afirmações:

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

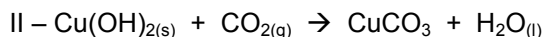
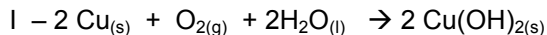
34. Um frasco de 250 mL contém neônio a uma pressão de 0,65 atm. Um outro frasco de 450 mL contém argônio a uma pressão de 1,25 atm. Os gases



são misturados a partir da abertura de uma válvula na conexão que liga os dois recipientes. Considerando o volume da conexão desprezível e, ainda, o sistema mantido a uma temperatura constante, a pressão final da mistura de gases é, aproximadamente,

- A) 1,90 atm.  
B) 1,03 atm.  
C) 2,06 atm.  
D) 2,80 atm.

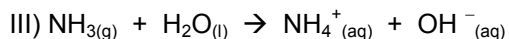
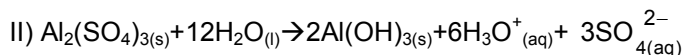
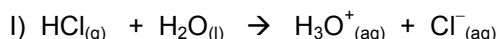
35. Algumas armações metálicas com alto teor de cobre adquirem uma camada esverdeada de  $\text{CuCO}_3$  (azinhavre) que é tóxico e pode ser absorvido pela pele do rosto do usuário. O processo pode ser resumido pelas reações:



A leitura atenta do texto anterior nos leva a afirmar, corretamente, que

- A) em ambas as reações ocorre um processo de óxido-redução.  
B) a reação II é definida como deslocamento ou simples troca.  
C) na presença de fenolftaleína o hidróxido de cobre II aquoso adquire a coloração azul.  
D) o produto da reação I é o hidróxido cúprico.

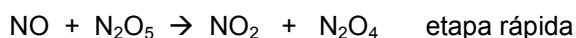
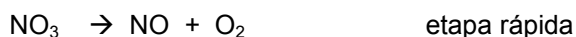
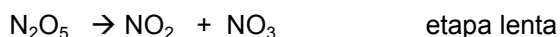
36. Considere as equações químicas abaixo, relacionadas aos conceitos de ácidos e bases.



e marque a alternativa **FALSA**.

- A) Na equação II o sulfato de alumínio é um ácido de Arrhenius.  
B) Na equação I o cloreto de hidrogênio pode ser considerado ácido de Arrhenius e de Brønsted-Lowry.  
C) Dependendo da reação, uma determinada espécie química pode funcionar como ácido ou como base de Brønsted-Lowry.  
D) A amônia da equação III é uma base de Brønsted-Lowry.

37. Um óxido de nitrogênio se decompõe de acordo com a reação  $2 \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 4 \text{NO}_2 + \text{O}_2$  e apresenta o seguinte mecanismo:



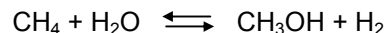
Analisando os processos descritos acima, podemos afirmar, corretamente.

- A) A expressão da velocidade é  $V = k[\text{N}_2\text{O}_5]$ .  
B) A molecularidade máxima dessa reação é 1.

C) Trata-se de uma reação de segunda ordem.

D) A etapa IV é determinante para o cálculo da velocidade.

38. A produção industrial do hidrogênio é concluída pelo tratamento de gás natural com vapor d'água em presença de catalisador, de acordo com a reação:



São conhecidos os pontos de ebulição do metano ( $-161^\circ\text{C}$ ), água ( $100^\circ\text{C}$ ), do metanol ( $65^\circ\text{C}$ ) e do hidrogênio ( $-253^\circ\text{C}$ ). Quando o sistema em equilíbrio sofre um aumento de pressão, podemos afirmar, corretamente.

- A) A uma temperatura de  $50^\circ\text{C}$ , o equilíbrio se desloca para a direita.  
B) A uma temperatura  $120^\circ\text{C}$ , ocorre variação do número de mols do sistema.  
C) A uma temperatura de  $75^\circ\text{C}$ , o equilíbrio se desloca para a esquerda.  
D) Em qualquer temperatura, a introdução de um catalisador anula os efeitos do aumento de pressão.

39. O cloreto de bário é um pó branco que, inalado, pode causar lesões no cérebro e desordem intestinal.

A eletrólise ígnea do  $\text{BaCl}_2$ , cuja reação global é  $\text{Ba}^{2+}_{(l)} + 2 \text{Cl}^-_{(l)} \rightarrow \text{Ba}_{(l)} + \text{Cl}_{2(g)}$ , quando se utiliza uma corrente elétrica se 0,80A durante 30 min, produz, aproximadamente:

- A) 2,0 g de bário  
B) 1,0 g de bário  
C) 3,2 g de cloro  
D) 5,6 g de cloro

40. Na reação nuclear:  ${}_{96}^{250}\text{Cm} \rightarrow {}_{58}^{148}\text{Ce} + \text{X} + 4 {}_0^1\text{n}$  o

elemento X é um

- A) gás nobre.  
B) metal alcalino.  
C) halogênio.  
D) metal alcalino-terroso.

#### DADOS QUE PODEM SER USADOS NA PROVA DE QUÍMICA

ELEMENTOS	N.º ATÔMICO	MASSA ATÔMICA
H	1	1,0
B	5	11,0
C	6	12,0
N	7	14,0
O	8	16,0
Ne	10	20,0
Na	11	23,0
Al	13	27,0
P	15	31,0
Cl	17	35,5
Ar	18	40,0
Fe	26	56,0
Cu	29	63,5
Ba	56	137,0

$$R = 0,082 \frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$$