



UNIVERSIDADE FEDERAL DE LAVRAS
COMISSÃO PERMANENTE DE PROCESSO SELETIVO
Câmpus Universitário – Caixa Postal 3037
37200-000 – Lavras (MG)

PROCESSO DE AVALIAÇÃO SERIADA (PAS)
SEGUNDA ETAPA (GRUPO IX - TRIÊNIO 2008-2010)
EDITAL Nº 93 - COPESE/UFLA

PRIMEIRO DIA – 29.11.2008

**- QUESTÕES OBJETIVAS -
BIOLOGIA, FÍSICA, MATEMÁTICA E QUÍMICA**

INSTRUÇÕES:

Após a autorização do aplicador, abra o caderno e confira-o, conforme as instruções abaixo.

- Este caderno contém uma tabela periódica (verso da capa) e 40 questões de múltipla escolha, sendo: 10 de Biologia (1 a 10), 10 de Física (11 a 20), 10 de Matemática (21 a 30) e 10 de Química (31 a 40).
- Cada questão contém 4 (quatro) alternativas de resposta. Apenas 1 (uma) alternativa responde à questão.
- O formulário-resposta deverá ser preenchido conforme as instruções contidas no próprio formulário, devendo ser assinado apenas no espaço reservado para esse fim.
- Não será permitido emprestar ou pegar emprestado qualquer tipo de material (caneta, lápis, borracha) durante a realização da prova.

ATENÇÃO!

- O não-cumprimento das instruções acarretará anulação da(s) questão(ões).
- O tempo de duração da prova é de 3h30 (três horas e trinta minutos) e **INCLUI** o preenchimento do formulário-resposta.
- A interpretação das questões faz parte da prova.
- Este caderno será **obrigatoriamente** devolvido ao aplicador ao final da prova. O(a) candidato(a) deverá apenas destacar a contracapa, na qual se encontra o rascunho do gabarito, que não poderá ter nenhuma anotação extra.
- **A devolução do formulário-resposta e do caderno de prova é de inteira responsabilidade do candidato.**
- Qualquer irregularidade deverá ser comunicada ao aplicador.

Boa Prova!

BIOLOGIA (QUESTÕES 1 – 10)

QUESTÃO 1

Uma característica típica dos animais é reagir rapidamente a estímulos ambientais, sendo o tecido nervoso o responsável por sua recepção e pela escolha da resposta mais adequada aos estímulos. Com base nas características do tecido nervoso, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Os axônios são prolongamentos longos, cuja função é conduzir os impulsos até o corpo celular do neurônio.
- (B) Os neurônios relacionam-se uns com os outros pelas extremidades das ramificações dos dendritos, passando os estímulos através das sinapses.
- (C) As células de Schwann e os oligodendrócitos são responsáveis pela formação da bainha de mielina ao redor dos axônios.
- (D) Feixes de axônios revestidos por tecido conjuntivo formam os nervos, que podem ser classificados em mielínicos (nervos cinzentos) e amielínicos (nervos brancos).

QUESTÃO 2

Durante muito tempo, os fungos foram considerados vegetais. Somente a partir de 1969, passaram a ser classificados em um reino à parte. Esses microrganismos apresentam um conjunto de características próprias que permitem sua diferenciação das plantas.

Analise as proposições abaixo e, a seguir, assinale a alternativa **CORRETA**.

- I - A quitina é um constituinte comum da parede celular da maioria dos fungos.
 - II - Os fungos podem ser heterotróficos ou autotróficos, dependendo do ambiente em que se encontram.
 - III - A principal substância de reserva armazenada pelos fungos é o glicogênio.
- (A) Somente as proposições I e III estão corretas.
 - (B) Somente as proposições I e II estão corretas.
 - (C) Somente as proposições II e III estão corretas.
 - (D) As proposições I, II e III estão corretas.

QUESTÃO 3

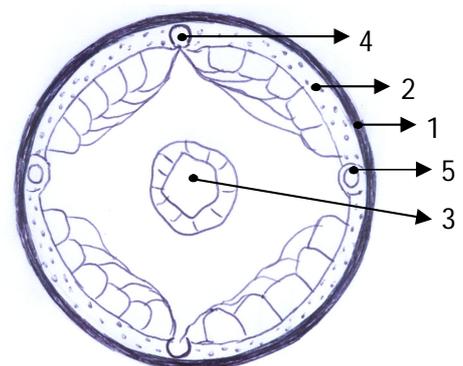
Os seres vivos são formados por diferentes combinações moleculares. Por meio de análises das substâncias que resultam dessas combinações, é possível caracterizá-los ao nível de indivíduos. Assinale qual a substância, por sua especificidade, pode ser utilizada para essa caracterização.

- (A) Os fosfolípidos da membrana celular.
- (B) Os aminoácidos essenciais que formam as proteínas.
- (C) As vitaminas que controlam as atividades celulares.
- (D) O ácido desoxirribonucléico no interior das células.

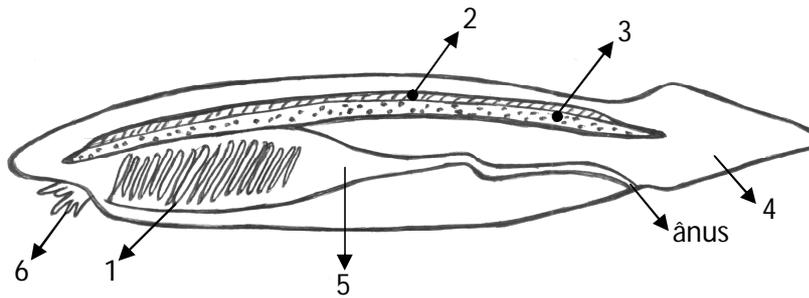
QUESTÃO 4

A figura ilustra um corte transversal de um nematoda. Qual alternativa cujos números correspondem **CORRETAMENTE** às respectivas estruturas ou regiões?

- (A) 1 - epiderme sinsicial, 3 - intestino, 5 - cordão nervoso
- (B) 2 - derme músculo-sensorial, 3 - pseudoceloma, 4 - cordão nervoso
- (C) 1 - cutícula, 2 - epiderme sinsicial, 5 - canal excretor
- (D) 3 - intestino, 4 - canal excretor, 5 - cordão nervoso



QUESTÃO 5



O desenho mostra um anfioxo (cefalocordato) em vista lateral. Entre as estruturas enumeradas, quais correspondem **CORRETAMENTE** às características (novidades evolutivas) que definem os cordados?

- (A) 1 - fendas faríngeas; 3 - notocorda; 5 - intestino
- (B) 2 - notocorda; 3 - tubo nervoso dorsal; 1 - fendas faríngeas
- (C) 6 - cirros bucais; 3 - notocorda; 4 - cauda pós-anal
- (D) 1 - fendas faríngeas; 2 - tubo nervoso dorsal; 3 - notocorda

QUESTÃO 6

Assinale o grupo que abrange as plantas que, ao longo de seu período de vida, apresentam uma fase vegetativa e uma reprodutiva, sendo os microsporângios encontrados no interior da antera no estame.

- (A) Gimnospermas
- (B) Pteridófitas
- (C) Cormófitas
- (D) Angiospermas

QUESTÃO 7

A epiderme das plantas apresenta diferentes estruturas especializadas que variam na morfologia e função. Assinale a alternativa que contém somente estruturas da epiderme.

- (A) Estômatos, tricomas, acúleos e papilas.
- (B) Estômatos, lenticelas, tricomas e acúleos.
- (C) Estômatos, lenticelas, papilas e espinhos.
- (D) Lenticelas, papilas, acúleos e espinhos.

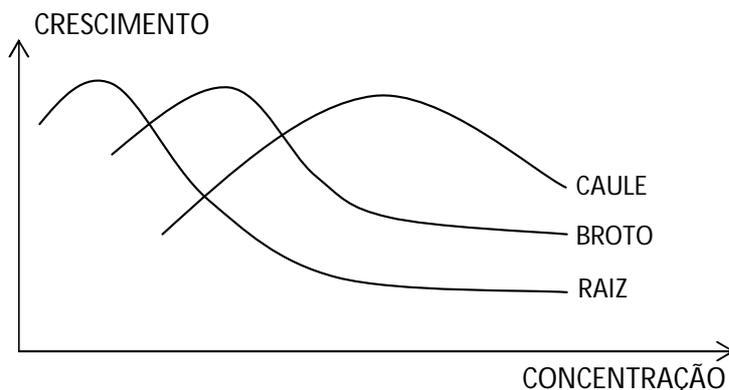
QUESTÃO 8

Qual das parasitoses é causada por um animal acelomado, hermafrodita e com o corpo dividido em proglotes e escólex?

- (A) Esquistossomose
- (B) Teníase
- (C) Amarelão
- (D) Filariose

QUESTÃO 9

Com base no gráfico, indique qual fitohormônio está diretamente relacionado com os eventos descritos.



* As setas nos eixos indicam as direções de aumento no crescimento e na concentração.

- (A) Auxina
- (B) Etileno
- (C) Ácido abscísico
- (D) Ácido jasmônico

QUESTÃO 10

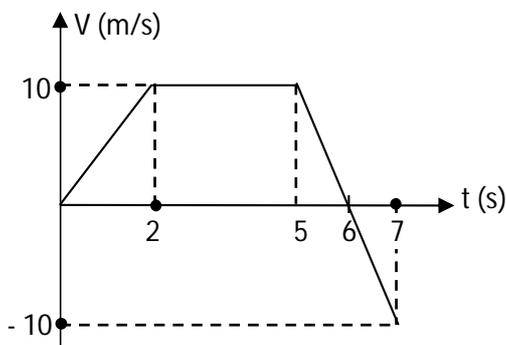
Cada grupo de peças florais semelhante constitui um verticilo e estão dispostos em círculos concêntricos. Indique a disposição normal em uma flor completa de angiosperma, na sua disposição externa para interna.

- (A) Corola, cálice, androceu e gineceu.
- (B) Cálice, corola, gineceu e androceu.
- (C) Cálice, corola, androceu e gineceu.
- (D) Gineceu, androceu, corola e cálice.

FÍSICA (QUESTÕES 11 A 20)

QUESTÃO 11

Um móvel realiza um movimento retilíneo e sua velocidade em relação ao tempo é mostrada no diagrama abaixo. Sabe-se que o móvel, no instante $t_0 = 0$, partiu da posição $S_0 = 10$ m; então, sua posição na trajetória no instante $t = 7$ s é:

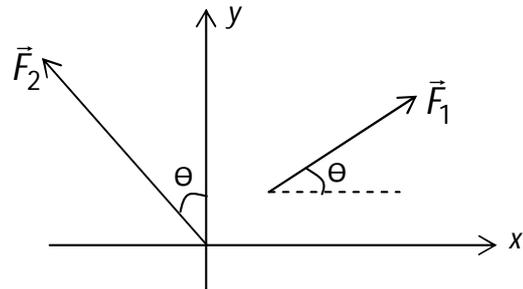


- (A) 30 m
- (B) 20 m
- (C) 40 m
- (D) 50 m

QUESTÃO 12

Dois forças \vec{F}_1 e \vec{F}_2 de módulos 30 N e 50 N têm suas direções indicadas no diagrama abaixo. Considerando $\cos \theta = 0,6$ e $\sin \theta = 0,8$, as projeções F_{1x} e F_{2x} valem, respectivamente:

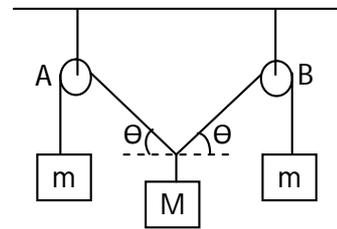
- (A) $F_{1x} = 18$ N; $F_{2x} = -30$ N
- (B) $F_{1x} = 24$ N; $F_{2x} = -18$ N
- (C) $F_{1x} = 18$ N; $F_{2x} = -40$ N
- (D) $F_{1x} = 30$ N; $F_{2x} = -40$ N



QUESTÃO 13

Na figura, dois corpos de massa m estão conectados a um corpo de massa M por meio de cabos ideais (inextensíveis e massa desprezível) que passam pelas polias **A** e **B**. Considerando que o sistema encontra-se em equilíbrio estático e que $\cos \theta = 4/5$ e $\sin \theta = 3/5$, a relação M/m é:

- (A) 1,2
- (B) 0,8
- (C) 1,6
- (D) 3,14



QUESTÃO 14

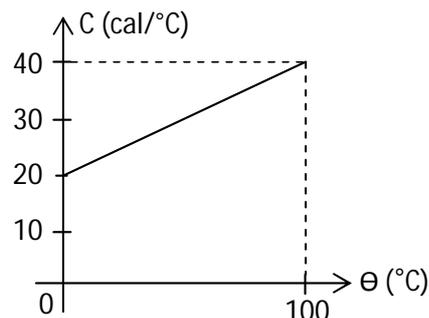
Um objeto de massa 2 kg está preso a uma mola de constante elástica $k = 800$ N/m e oscila com amplitude $A = 2$ cm. A energia total do sistema é:

- (A) $1,6 \cdot 10^3$ J
- (B) 8,0 J
- (C) 800 J
- (D) 0,16 J

QUESTÃO 15

O diagrama abaixo mostra a variação da capacidade térmica C (cal/°C) de uma substância que varia em função da temperatura θ (°C). O calor trocado com essa substância no intervalo de 0 a 100°C é:

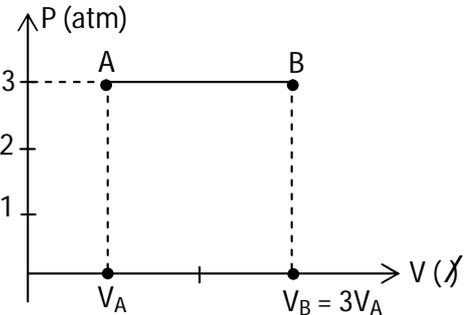
- (A) 1000 cal
- (B) 2000 cal
- (C) 3000 cal
- (D) 6000 cal



QUESTÃO 16

Um mol de um gás ideal monoatômico efetua uma transformação isobárica **AB**, sendo no estado **A**, a temperatura de 300 K. Considerando a constante geral dos gases $R = 0,082 \frac{\text{atm.}}{\text{molK}}$, o volume em **A** (V_A) e a temperatura em **B** (T_B) valem, respectivamente:

- (A) 8,2 / e 900 K
- (B) 8,2 / e 450 K
- (C) 16,4 / e 1800 K
- (D) 4,1 / e 900 K

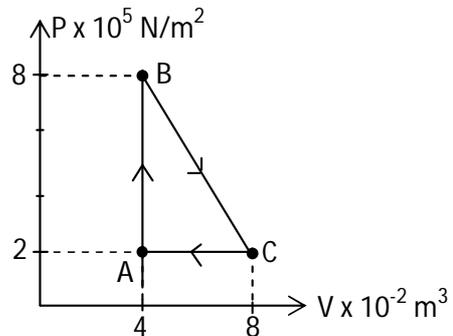


QUESTÃO 17

No diagrama **PV** abaixo está representado um ciclo termodinâmico **ABCA** percorrido por um gás ideal. As quantidades de calor envolvidas nas transformações **AB** e **CA**, **EM MÓDULO**, são:

$|Q_{AB}| = 60.000 \text{ cal}$ e $|Q_{CA}| = 28.000 \text{ cal}$. Considerando $1 \text{ cal} = 4 \text{ J}$, o rendimento do ciclo é:

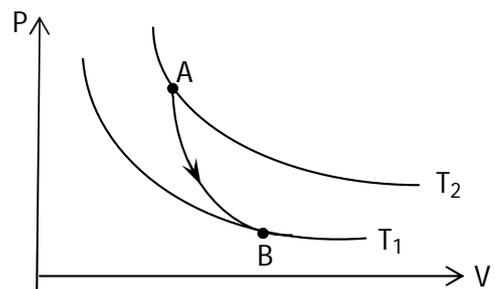
- (A) 31 %
- (B) 5 %
- (C) 47 %
- (D) 1 %



QUESTÃO 18

Um sistema constituído por $n = 2$ mols de um gás diatômico ideal sofre a transformação adiabática **AB** entre duas isotermas de $T_1 = 400 \text{ K}$ e $T_2 = 800 \text{ K}$, conforme mostra o diagrama **PV**. Considerando $R = 2 \text{ cal/mol K}$, calor específico à pressão constante $c_p = 7 \text{ cal/mol K}$ e $1 \text{ cal} = 4,2 \text{ J}$, o trabalho envolvido na transformação **AB** é:

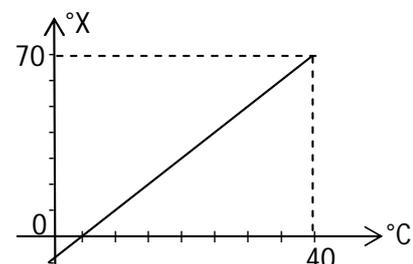
- (A) 16800 J
- (B) 23520 J
- (C) 40320 J
- (D) 4000 J



QUESTÃO 19

A relação entre a temperatura indicada por um termômetro graduado na escala **X** e a temperatura indicada por um termômetro graduado na escala Celsius ($^{\circ}\text{C}$) é mostrada no gráfico abaixo. A temperatura indicada pelo termômetro na escala **X**, quando colocado em um ambiente em equilíbrio com vapor d'água em ebulição à pressão de 1 atmosfera, é:

- (A) 160°X
- (B) 175°X
- (C) 216°X
- (D) 190°X



QUESTÃO 20

Na óptica, é importante o desenvolvimento de novos materiais de alta refração, como, por exemplo, para elaboração de lentes. Considerando a velocidade da luz no vácuo, 300.000 km/s, e a velocidade da luz nesse material em estudo, 125.000 km/s, o seu índice de refração é:

- (A) 0,42
- (B) 4,0
- (C) 2,4
- (D) 1,0

MATEMÁTICA (QUESTÕES 21 A 30)

QUESTÃO 21

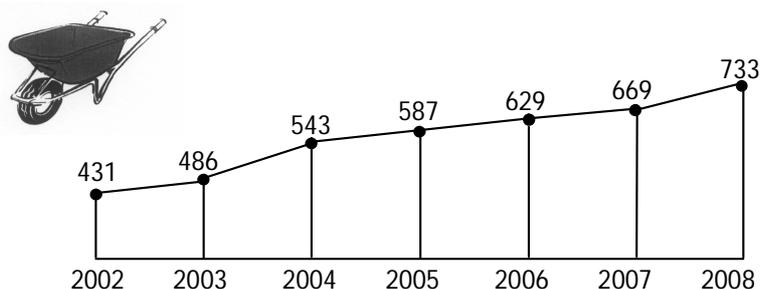
Nossa medalhista de ouro no salto a distância, Maurren Maggi, saltou 7,04 m. Sua maior concorrente, uma saltadora russa, saltou 7,03 m, ficando com a medalha de prata. Assinale a alternativa que indica quanto a saltadora russa teria que ter saltado a mais, em porcentagem, para alcançar a marca de Maurren

- (A) 1,351 %
- (B) 2 %
- (C) 0,142 %
- (D) 25 %

QUESTÃO 22

Analisar o gráfico e, a seguir, assinalar a alternativa **INCORRETA**.

PISO SALARIAL DA CONSTRUÇÃO PESADA (EM REAIS)*



* Valores pagos em São Paulo

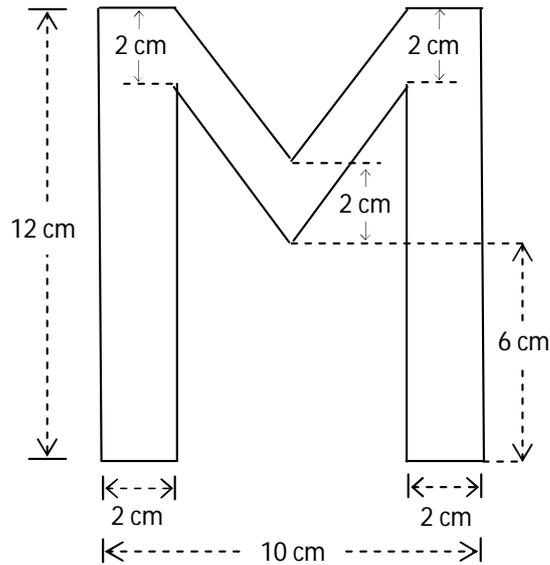
Fonte: Sindicato da Indústria da Construção Pesada do Estado de São Paulo.

(Revista VEJA. Ano 41, nº 35, 3/9/2008)

- (A) Os acréscimos no piso salarial têm aumentado a cada ano a partir de 2002.
- (B) Se essa tendência se mantiver, o piso salarial em 2010 deverá ser, aproximadamente, de R\$ 833,00.
- (C) De 2002 a 2008, o piso salarial subiu aproximadamente 70 %.
- (D) O crescimento do piso salarial da construção pesada pode ser aproximado por uma função linear de coeficiente angular igual a 50.

QUESTÃO 23

A letra **M** foi escrita com faixas com as dimensões apresentadas na figura. A área total das faixas é:



- (A) 64 cm^2
- (B) 30 cm^2
- (C) 32 cm^2
- (D) 60 cm^2

QUESTÃO 24

Os lados de um quadrado são aumentados de forma que sua diagonal é aumentada 20 %. Nesse caso, a área do novo quadrado é aumentada

- (A) 40 %
- (B) 44 %
- (C) 10 %
- (D) 36 %

QUESTÃO 25

Se $x > y > 0$ e $z \neq 0$, a única desigualdade que nem sempre é verdadeira é:

- (A) $xz > yz$
- (B) $x + z > y + z$
- (C) $xz^2 > yz^2$
- (D) $\frac{z^2}{x} < \frac{z^2}{y}$

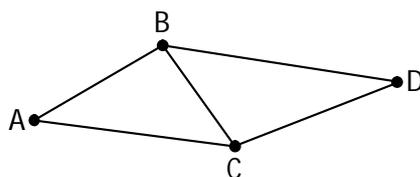
QUESTÃO 26

As matrizes $M = \begin{pmatrix} 1 & a \\ 0 & 1 \end{pmatrix}$ e $N = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ b & 1 \end{pmatrix}$ comutam ($MN = NM$) para:

- (A) $a = 1$ e $b = -1$
- (B) qualquer valor de a e b
- (C) $a = 0$ ou $b = 0$
- (D) $a = 1$ e $b = 1$

QUESTÃO 27

O diagrama representa as estradas que ligam as cidades **A**, **B**, **C** e **D**.

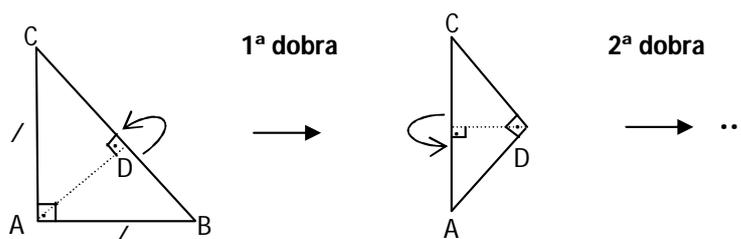


Da cidade **A** saem n carros para a cidade **D**. Sabendo que dos 25 carros que passaram pela cidade **B**, 17 deles também passaram pela cidade **C**, e que, no total, 28 carros passaram pela cidade **C**, o número total de carros é:

- (A) 70
- (B) 36
- (C) 42
- (D) 45

QUESTÃO 28

Uma brincadeira de criança que tem muita relação com a Matemática é a de fazer várias dobraduras em uma folha de papel. Se um triângulo retângulo isósceles é dobrado, como na figura, obtendo-se outro triângulo, e se esse processo é realizado mais duas vezes consecutivas, assinale a alternativa **INCORRETA**:



- (A) O triângulo obtido é retângulo.
- (B) A área do triângulo obtido é $\frac{1}{8}$ da área do triângulo **ABC**.
- (C) O triângulo obtido é isósceles.
- (D) O perímetro do triângulo obtido é $\frac{1}{8}$ do perímetro do triângulo **ABC**.

QUESTÃO 29

Se $\sin(x) = \frac{1}{4}$, $0 \leq x \leq \frac{\pi}{2}$, o valor de $\text{tg}(x)$ é:

- (A) $\frac{1}{\sqrt{15}}$
- (B) $-\frac{1}{\sqrt{15}}$
- (C) $\frac{\sqrt{15}}{4}$
- (D) $-\frac{\sqrt{15}}{4}$

QUESTÃO 30

João tem um dinheiro em sua conta corrente. No primeiro mês, ele gastou a metade do seu capital; no segundo, um terço do que havia restado; no terceiro mês, gastou um quarto do dinheiro restante e assim continuou nos outros meses. Após quantos meses seu dinheiro ficará reduzido a exatamente um décimo da quantia inicial?

- (A) 5 meses
- (B) 9 meses
- (C) 11 meses
- (D) 6 meses

QUÍMICA (QUESTÕES 31 A 40)

QUESTÃO 31

Considere uma mistura constituída de sal, areia e iodo. Assinale a alternativa que melhor representa a seqüência de separação dos componentes dessa mistura.

- (A) Adicionar água, filtrar, evaporar a água.
- (B) Destilação, decantação, filtração.
- (C) Flotação, sublimação, dissolução.
- (D) Sublimação, adicionar água, filtrar, evaporar água.

QUESTÃO 32

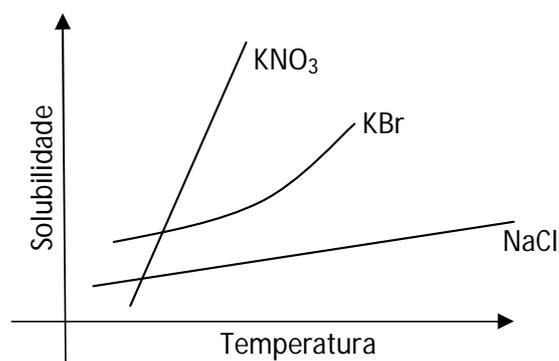
Entre os vários tipos de processos de purificação de substâncias, destaca-se o processo denominado de recristalização, processo esse de baixo custo, utilizado na purificação de substâncias no estado sólido. Tal processo consiste basicamente das seguintes etapas:

Etapa 1: Dissolve-se a amostra sólida em um solvente aquecido, até o ponto de saturação.

Etapa 2: Promove-se o resfriamento da solução, até que o sólido se cristalice.

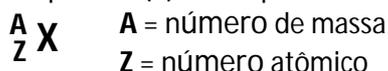
Considere o processo descrito acima e analise o gráfico, no qual é apresentada a variação da solubilidade com a temperatura de algumas substâncias em água. Marque para quais substâncias o método da recristalização é mais eficiente e menos eficiente, respectivamente:

- (A) KBr e NaCl
- (B) NaCl e KNO_3
- (C) KNO_3 e NaCl
- (D) KNO_3 e KBr



QUESTÃO 33

Observe a representação de um elemento químico (X) e marque a alternativa **CORRETA**.



- (A) O resultado (**A - Z**) é igual ao número de nêutrons no núcleo.
- (B) O número **A** serve para identificar o elemento químico.
- (C) O número de nêutrons dos isótopos ${}^A_Z\text{Cl}$ e ${}^A_Z\text{Ca}$ é diferente.
- (D) Se o elemento **X** tem **A** = 80, ele possui 40 prótons.

QUESTÃO 34

A Tabela Periódica oferece muitas informações a respeito das propriedades químicas e físicas dos elementos químicos. Assinale a alternativa verdadeira.

- (A) Na família 14 (IV A), o elemento de massa atômica 12,0 tem energia de ionização menor que o elemento de massa atômica 207,0.
- (B) O caráter covalente ou iônico de uma ligação química entre dois átomos é determinado pela diferença de eletronegatividade desses átomos.
- (C) Os metais alcalinos terrosos, ao perderem dois elétrons, ficam isoeletrônicos com os elementos do grupo 18 (VIII A) do mesmo período.
- (D) Entre os elementos do mesmo período, na Tabela Periódica, a eletronegatividade aumenta com o aumento do seu raio atômico.

QUESTÃO 35

A combinação dos elementos químicos X e Z, que possuem números atômicos 12 e 17 respectivamente, forma o composto de fórmula:

- (A) XZ
- (B) X₂Z₃
- (C) XZ₃
- (D) XZ₂

QUESTÃO 36

A adição de fluoreto à água potável ou ao sal de cozinha é utilizada na prevenção da cárie dentária. Na dieta diária de uma pessoa, é necessária a dose de 1,8 mg de fluoreto. A quantidade em mol de íons (F⁻) a ser ingerida diariamente é:

- (A) 9,5 x 10⁻⁵
- (B) 9,5 x 10⁻⁴
- (C) 1,8 x 10⁻³
- (D) 1,8 x 10⁻¹

QUESTÃO 37

Um cilindro de 8,2 L de capacidade contém 320 g de gás oxigênio a 27°C. Um estudante abre a válvula do cilindro, deixando escapar o gás até que a pressão seja reduzida para 7,5 atm. Supondo-se que a temperatura permaneça constante, a pressão inicial no cilindro e a massa de gás liberada serão, respectivamente:

- (A) 60 atm e 80 g
- (B) 30 atm e 240 g
- (C) 30 atm e 80 g
- (D) 60 atm e 240 g

QUESTÃO 38

Cebolinha foi preparar um suco de abacaxi, fruta rica em vitamina C (ácido ascórbico). A recomendação de preparo era de 25 g de polpa concentrada para 100 mL de água. Sabendo-se que o abacaxi contém 20,9 mg de ácido ascórbico por 100 g de polpa concentrada, qual será a massa de vitamina C em 1 L de suco?

- (A) 52,25 mg L⁻¹ de vitamina C
- (B) 209,0 mg L⁻¹ de vitamina C
- (C) 0,5225 g L⁻¹ de vitamina C
- (D) 0,0209 g L⁻¹ de vitamina C

QUESTÃO 39

Considere a reação:



Tem-se que as entalpias de ligação nas condições da reação são:

H_{2(g)}: 436 kJ mol⁻¹

I_{2(g)}: 151 kJ mol⁻¹

HI_(g): 299 kJ mol⁻¹

Qual a variação de entalpia em kJ mol⁻¹, para um mol de HI gasoso formado nessa reação?

- (A) -288,0
- (B) 11,0
- (C) 886,0
- (D) -5,5

QUESTÃO 40

Reações de substituição nucleofílica bimolecular S_N2 recebem esse nome porque obedecem a uma cinética de segunda ordem, isto é, a velocidade da reação depende da concentração de ambos os reagentes (substrato e base). Considerando a reação abaixo, assinale a alternativa que descreve a velocidade (v) da reação S_N2 (k = constante de velocidade)



- (A) $v = k [\text{CH}_3\text{OH}][\text{Br}^-]$
- (B) $v = k \frac{[\text{CH}_3\text{OH}][\text{Br}^-]}{[\text{CH}_3\text{Br}][\text{OH}^-]}$
- (C) $v = k [\text{CH}_3\text{Br}][\text{OH}^-]$
- (D) $v = k [\text{CH}_3\text{Br}]^2[\text{OH}^-]^2$

RASCUNHO

1 - 17

- 01 (A) (B) (C) (D)
- 02 (A) (B) (C) (D)
- 03 (A) (B) (C) (D)
- 04 (A) (B) (C) (D)
- 05 (A) (B) (C) (D)
- 06 (A) (B) (C) (D)
- 07 (A) (B) (C) (D)
- 08 (A) (B) (C) (D)
- 09 (A) (B) (C) (D)
- 10 (A) (B) (C) (D)
- 11 (A) (B) (C) (D)
- 12 (A) (B) (C) (D)
- 13 (A) (B) (C) (D)
- 14 (A) (B) (C) (D)
- 15 (A) (B) (C) (D)
- 16 (A) (B) (C) (D)
- 17 (A) (B) (C) (D)

18 - 34

- 18 (A) (B) (C) (D)
- 19 (A) (B) (C) (D)
- 20 (A) (B) (C) (D)
- 21 (A) (B) (C) (D)
- 22 (A) (B) (C) (D)
- 23 (A) (B) (C) (D)
- 24 (A) (B) (C) (D)
- 25 (A) (B) (C) (D)
- 26 (A) (B) (C) (D)
- 27 (A) (B) (C) (D)
- 28 (A) (B) (C) (D)
- 29 (A) (B) (C) (D)
- 30 (A) (B) (C) (D)
- 31 (A) (B) (C) (D)
- 32 (A) (B) (C) (D)
- 33 (A) (B) (C) (D)
- 34 (A) (B) (C) (D)

35 - 51

- 35 (A) (B) (C) (D)
- 36 (A) (B) (C) (D)
- 37 (A) (B) (C) (D)
- 38 (A) (B) (C) (D)
- 39 (A) (B) (C) (D)
- 40 (A) (B) (C) (D)
- 41 (A) (B) (C) (D)
- 42 (A) (B) (C) (D)
- 43 (A) (B) (C) (D)
- 44 (A) (B) (C) (D)
- 45 (A) (B) (C) (D)
- 46 (A) (B) (C) (D)
- 47 (A) (B) (C) (D)
- 48 (A) (B) (C) (D)
- 49 (A) (B) (C) (D)
- 50 (A) (B) (C) (D)
- 51 (A) (B) (C) (D)

52 - 68

- 52 (A) (B) (C) (D)
- 53 (A) (B) (C) (D)
- 54 (A) (B) (C) (D)
- 55 (A) (B) (C) (D)
- 56 (A) (B) (C) (D)
- 57 (A) (B) (C) (D)
- 58 (A) (B) (C) (D)
- 59 (A) (B) (C) (D)
- 60 (A) (B) (C) (D)
- 61 (A) (B) (C) (D)
- 62 (A) (B) (C) (D)
- 63 (A) (B) (C) (D)
- 64 (A) (B) (C) (D)
- 65 (A) (B) (C) (D)
- 66 (A) (B) (C) (D)
- 67 (A) (B) (C) (D)
- 68 (A) (B) (C) (D)

ATENÇÃO

ESTA PÁGINA PODERÁ SER DESTACADA
MAS NÃO PODERÁ SER UTILIZADA PARA
NENHUMA ANOTAÇÃO, A NÃO SER AS
MARCAÇÕES DO GABARITO.

