

### **MEDICINA**

# Simulado 6

#### CADERNO DE QUESTÕES

#### Leia atentamente as instruções abaixo

- 1. Aguarde a autorização do fiscal para abrir o caderno de questões e iniciar a prova.
- 2. Verifique se seu nome e seu número de inscrição estão corretos.
- 3. Duração da prova: 4 horas.
- 4. É terminantemente proibido retirar-se do local da prova antes de decorridas duas horas após o início, qualquer que seja o motivo.
- 5. A prova deve ser feita com caneta azul ou preta.
- 6. A solução de cada questão deve ser feita no caderno de resoluções.
- 7. Este caderno de prova contém páginas destinadas a rascunho. O que estiver escrito nessas páginas NÃO será considerado na correção da prova.
- 8. Verifique se este caderno de prova contém 12 (doze) questões e se a impressão está legível.

**BOA PROVA!** 

Ciente dessas informações, assino o canhoto abaixo.

Nº DE COMPUTADOR	_	UNIDADE
		SALA
	NOME DO ALUNO	
	THOME DO ALONO	

# ATENÇÃO

ESTE CADERNO CONTÉM 12 (DOZE) QUESTÕES. VERIFIQUE SE ESTÁ COMPLETO. DURAÇÃO DA PROVA: 4 (QUATRO) HORAS

- A correção de uma questão será restrita somente ao que estiver apresentado no espaço correspondente, na folha de resposta, à direita da questão. É indispensável indicar a resolução das questões, não sendo suficiente apenas escrever as respostas.
- Há espaço para rascunho, tanto no início quanto no final deste caderno.

# Questão 1 👀

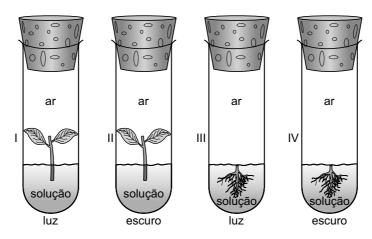
O sistema urinário humano filtra o sangue, produz e elimina a urina. Ele auxilia na manutenção da composição química do organismo, excretando as substâncias que ocorrem em excesso.

- a) Qual é o hormônio que controla a reabsorção de água nos filtros renais? Onde é produzido? Onde é armazenado? Qual é o seu sítio de ação?
- b) Em caso de ingestão de bebida alcoólica, o volume de urina excretada aumenta ou diminui? Justifique sua resposta.
- c) A urina excretada, em caso de ingestão de bebida alcoólica, tornar-se-á diluída ou concentrada? Justifique sua resposta.
- d) Qual é o trajeto da urina, desde a sua produção, até a sua eliminação, no caso humano?

#### Questão 2



Para testar as trocas gasosas de plantas com o ar, foi realizada uma experiência na qual foram usados quatro tubos de vidro, I, II, III e IV, contendo solução nutritiva, caule e folhas vivas nos tubos I e II e raízes vivas nos tubos III e IV. Cada tubo, depois de hermeticamente fechado, recebeu o tratamento indicado na figura abaixo.



Passado um determinado tempo, quais modificações devemos esperar que ocorram com as concentrações de  $\rm O_2$  e  $\rm CO_2$  no interior dos tubos? Justifique.

# Questão 3 👀

As divisões celulares, mitose e meiose, são processos importantes para a manutenção e a perpetuação das espécies. Durante o ciclo celular, nos dois tipos de divisões celulares, o período em que a célula não está dividindo-se (interfase) é muitas vezes denominado período de "repouso" celular. Com base no seu conhecimento sobre o ciclo celular, responda:

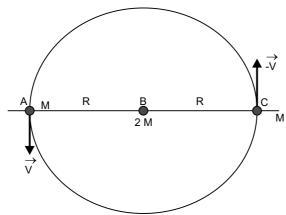
- a) Por que o termo "repouso" celular é inapropriado para a interfase?
- b) Em qual período da interfase se observa uma maior quantidade de DNA? Justifique.
- c) Quantas cromátides apresentam os cromossomos no período G2 da interfase, considerando uma célula somática humana com cariótipo normal?
- d) Se considerarmos uma célula somática feminina portadora da trissomia do cromossomo 21 (Síndrome de Down), em metáfase de mitose, quantas cromátides seriam verificadas em cada um de seus cromossomos sexuais? Justifique.

# Questão 4



Considere um sistema formado por três estrelas, A, B e C, de massas respectivamente iguais a M, 2M e M.

A estrela B está em repouso e as estrelas A e C gravitam em torno de B descrevendo movimentos circulares e uniformes com a mesma velocidade angular  $\omega$ .



A força gravitacional entre duas estrelas de massas  $M_1$  e  $M_2$ , separadas por uma distância d, tem intensidade F dada

$$F = \frac{G M_1 M_2}{d^2}$$

**G** = constante de gravitação universal.

Determine

- a) a intensidade  $\mathbf{F}_{\mathbf{R}}$  da força resultante na estrela  $\mathbf{A}$  em função de  $\mathbf{G}$ ,  $\mathbf{M}$  e  $\mathbf{R}$ ;
- b) o período T de translação das estrelas A e C.

#### Questão 5



(UERJ) - No fundo de um recipiente com determinada quantidade de água, encontra-se um espelho plano E. Um raio de luz incide sobre a superfície de separação do ar e da água, com um ângulo de incidência i = 53°, cujo cosseno vale 0,6, penetrando na água com ângulo de refração r.

A figura 1 apresenta a superfície refletora do espelho paralela ao fundo do recipiente. Nesta situação, o raio de luz emerge com um ângulo  $\alpha$  de valor igual ao de incidência.

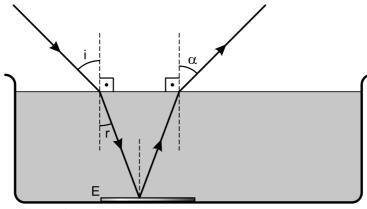
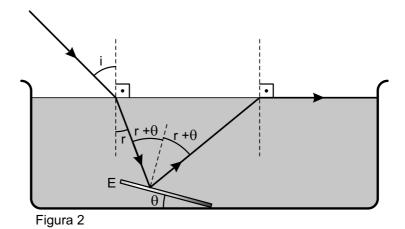


Figura 1

A figura 2 apresenta a superfície do espelho inclinada em um ângulo  $\theta$ , em relação ao fundo do recipiente. Nesta situação, o raio de luz emerge paralelamente à superfície da água.



Determine o ângulo  $\theta$  entre o espelho E e o fundo do recipiente, sendo dados:

Índice de refração absoluto do ar: 1,0

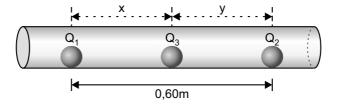
Índice de refração absoluto da água:  $\frac{4}{3}$ 

arc sen  $(0,75) = 49^{\circ}$ 

# Questão 6

Em um tubo de vidro cilíndrico e oco, foram fixadas duas cargas elétricas puntiformes em seu interior, como mostra a figura abaixo.

Uma terceira carga elétrica,  $Q_3$ , é colocada entre as duas primeiras, a uma distância  $\mathbf{x}$  de  $\mathbf{Q_1}$  e  $\mathbf{y}$  de  $\mathbf{Q_2}$ . As cargas  $\mathbf{Q_1}$  e  $\mathbf{Q_2}$  estão distanciadas de 0,60m



- a) Sabendo-se que as cargas elétricas  $\mathbf{Q_1}$  e  $\mathbf{Q_2}$  são positivas, qual deverá ser o sinal de  $\mathbf{Q_3}$  para que ela permaneça em equilíbrio estável? Justifique.
- b) Sabendo-se que  $Q_1 = 4Q_2$ , determine os valores aproximados de  $\mathbf{x}$  e de  $\mathbf{y}$ .

# Questão 7

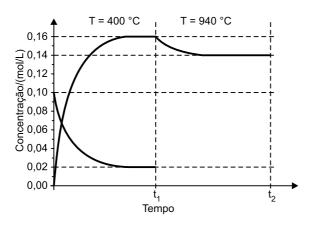


Um mol de hidrogênio gasoso e um mol de iodo gasoso foram misturados em um frasco fechado com volume de 10 litros.

Esses gases reagem entre si, conforme representado na equação que se segue, e, após algum tempo, o sistema atinge o equilíbrio:

$$H_2(g) + I_2(g) \ge 2 HI(g)$$

Neste gráfico, está representada a variação da concentração de H<sub>2</sub> e de HI em função do tempo:



Do instante em que os gases foram misturados até o tempo  $t_1$ , foi mantida a temperatura de 400°C. No tempo  $t_1$ , a temperatura foi aumentada para 940°C. Entre os tempos  $t_1$ e  $t_2$ , apenas a concentração de HI está representada.

- a) Indique se a reação de formação de HI é endotérmica ou exotérmica. Justifique sua resposta.
- b) Calcule o valor da constante de equilíbrio a 400°C. (Deixe seus cálculos registrados, explicitando, assim, seu raciocínio.)
- c) Indique se a constante de equilíbrio dessa reação, à temperatura de 940°C, é **menor, igual** ou **maior** que a constante de equilíbrio a 400°C. Justifique sua resposta, **sem fazer cálculos**.

# Questão 8 👀

A estrutura tridimensional de uma molécula orgânica e os grupos funcionais que ela possui estão diretamente relacionados com a sua atividade biológica. Considere como exemplo a droga Crixivan, produzida pela Merck e Co., com vários grupos funcionais e carbonos assimétricos, que é largamente usada contra a AIDS (síndrome da imunodeficiência adquirida), inibindo a ação de uma enzima chamada HIV protéase. Considerando a estrutura a seguir, pedem-se:

- a) Quais as funções orgânicas presentes?
- b) Indique o número de carbonos quirais.

# Questão 9 🔌

Revestimento metálico de zinco sobre ferro é obtido pela redução de íons Zn<sup>2+</sup> a partir da eletrólise de uma solução aquosa contendo estes íons.

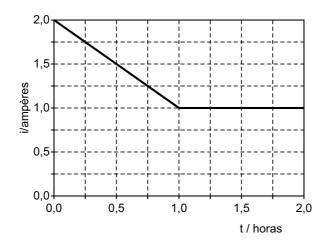
a) Considerando que ferro e zinco formam uma pilha galvânica, indique, a partir dos valores de potencial padrão de eletrodo, fornecidos abaixo, que metal atuará como anodo e que metal atuará como catodo neste par galvânico. Justifique sua resposta em função dos valores de potencial padrão de eletrodo fornecidos.

Dados: 
$$Zn^{2+}$$
 (aq) + 2 e<sup>-</sup>  $\rightleftharpoons$  Zn (s)  $E^0 = -0.76 \text{ V}$ 

$$Fe^{2+}$$
 (ag) + 2  $e^{-}$   $\rightleftharpoons$  Fe (s)  $E^{0} = -0.44 \text{ V}$ 

b) Considerando que, em uma célula eletrolítica, a intensidade de corrente elétrica para a redução de íons Zn<sup>2+</sup> varia com o tempo, de acordo com o gráfico abaixo, determine a quantidade em mols de zinco metálico reduzido que se deposita sobre o ferro.

Dado: Assuma que um mol de elétrons corresponde a uma carga de 96.500 C.



# Questão 10 🥎

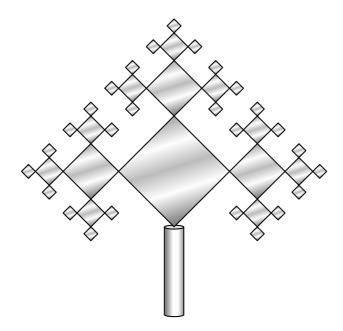
Justifique, por escrito, a resposta dada.

(AFA) – Uma escultura de chapa de aço com espessura desprezível foi feita utilizando-se inicialmente uma chapa quadrada de 1 metro de lado apoiada por um de seus vértices sobre um tubo cilíndrico.

A partir desse quadrado, a escultura foi surgindo nas seguintes etapas:

- 1.º) Em cada um dos 3 vértices livres do quadrado, foi construído um quadrado de lado  $\frac{1}{2}$  metro.
- 2ª) Em cada um dos vértices livres dos quadrados construídos anteriormente, construiu-se um quadrado de lado  $\frac{1}{4}$

de metro. E assim, sucessivamente, em cada vértice livre dos quadrados construídos anteriormente, construiu-se um quadrado cuja medida do lado é a metade da medida do lado do quadrado anterior. A figura seguinte esquematiza a escultura nas etapas iniciais de sua confecção.



Considerando que a escultura ficou pronta completadas sete etapas, é correto afirmar que a soma das áreas dos quadrados da 7.ª etapa é igual a

- b)  $\left(\frac{3}{4}\right)^8$  c)  $\left(\frac{1}{4}\right)^8$  d)  $\left(\frac{3}{4}\right)^7$

# Questão 11 👀

(FUVEST) – As circunferências  $C_1$  e  $C_2$  estão centradas em  $O_1$  e  $O_2$ , têm raios  $r_1$  = 3 e  $r_2$  = 12, respectivamente, e tangenciam-se externamente. Uma reta t é tangente a  $C_1$  no ponto  $P_1$ , tangente a  $C_2$  no ponto  $P_2$  e intercepta a reta  $O_1O_2$  no ponto  $O_2$ . Sendo assim, determine

- a) o comprimento  $P_1P_2$ ;
- b) a área do quadrilátero  $O_1O_2P_2P_1$ ;
- c) a área do triângulo  $QO_2P_2$ .

# Questão 12 👀

**(UNICAMP)** – Laura decidiu usar sua bicicleta nova para subir uma rampa. As figuras abaixo ilustram a rampa que terá de ser vencida e a bicicleta de Laura.

- a) Suponha que a rampa que Laura deve subir tenha ângulo de inclinação  $\alpha$ , tal que  $\cos(\alpha) = \sqrt{0.99}$ . Suponha, também, que cada pedalada faça a bicicleta percorrer 3,15 m. Calcule a altura **h** (medida com relação ao ponto de partida) que será atingida por Laura após dar 100 pedaladas.
- b) O quadro da bicicleta de Laura está destacado na figura mais abaixo. Com base nos dados da figura, e sabendo que **a** mede 22 cm, calcule o comprimento **b** da barra que liga o eixo da roda ao eixo dos pedais.

