

**MATEMÁTICA**

**1ª QUESTÃO** – Se  $x = 2,6666\dots$  ;  $y = 0,999\dots$  e  $z = 1,3555\dots$ , então a expressão  $z^{-1} \cdot x + \sqrt{y}$  é igual a :

A.  $\frac{360}{999}$

B.  $\frac{181}{61}$

C.  $\frac{183}{90}$

D.  $\frac{488}{89}$

**2ª QUESTÃO** – No desenvolvimento do binômio  $(2x^2 - \sqrt{x})^{31}$ , o coeficiente de  $x^{20}$  é :

A. 11.356

B. 24.775

C. 35.960

D. 33.250

**3ª QUESTÃO** – Sejam **a, b, c, d** números reais que aparecem no dispositivo de Briot- Ruffini

-1	a	b	c	d
	4	-2	-1	0

Sendo :  $K = \{ [(a + b)^2 - (c - d)^3] \cdot [2acd - \frac{c \cdot d}{b}] \}$ , o valor de **K** é :

A. - 549

B. - 836

C. 1054

D. 990

**4ª QUESTÃO** – Uma certa mercadoria foi aumentada em 30% e posteriormente reduzida em 20%. Qual a variação de preço ocorrida em relação ao valor inicial:

- A. Aumentou de 4%
- B. Aumentou de 10%
- C. Reduziu de 4%
- D. Nula

**5ª QUESTÃO** – Sejam duas esferas formadas do elemento químico Tungstênio de raios  $R_1$  e  $R_2$ . A área da superfície esférica da primeira é igual ao dobro da segunda, então o valor da razão entre os volumes das esferas de Tungstênio é :

- A.  $3\sqrt{3}$
- B.  $2\sqrt{2}$
- C.  $3\sqrt{5}$
- D.  $\frac{3}{5}\sqrt{2}$

**6ª QUESTÃO** – Qual das afirmações abaixo é verdadeira?

- A.  $\operatorname{sen} \frac{7\pi}{4} < \cos \frac{7\pi}{4} < \operatorname{tg} \frac{7\pi}{4}$
- B.  $\cos \frac{7\pi}{4} < \operatorname{sen} \frac{7\pi}{4} < \operatorname{tg} \frac{7\pi}{4}$
- C.  $\operatorname{tg} \frac{7\pi}{4} < \operatorname{sen} \frac{7\pi}{4} < \cos \frac{7\pi}{4}$
- D.  $\operatorname{tg} \frac{7\pi}{4} < \cos \frac{7\pi}{4} < \operatorname{sen} \frac{7\pi}{4}$

**7ª QUESTÃO** – Os valores de  $\alpha$ , onde  $0 < \alpha < \pi$  e  $\alpha \neq \frac{\pi}{2}$ , para os quais a função  $f(x) = 2x^2 - 3x - 2\operatorname{tg}^2\alpha$  assume seu valor mínimo igual a  $-4$  são:

A.  $\frac{\pi}{2}$  e  $\frac{\pi}{4}$

B.  $\frac{\pi}{4}$  e  $\frac{3\pi}{4}$

C.  $\frac{\pi}{6}$  e  $\frac{3\pi}{2}$

D.  $\pi$  e  $2\pi$

**8ª QUESTÃO** – Quantos números compõem o conjunto solução da inequação  $m < \log^{25} - \log^{50} + \log^4 - \log^2$ , sendo  $\{m \in \mathbb{Z}^* / -6 \leq m < 6\}$  ?

A. 4

B. 5

C. 6

D. 7

**9ª QUESTÃO** – O valor de  $\sin 22^\circ 30' \times \cos 22^\circ 30'$  é :

A.  $\frac{\sqrt{2}}{2}$

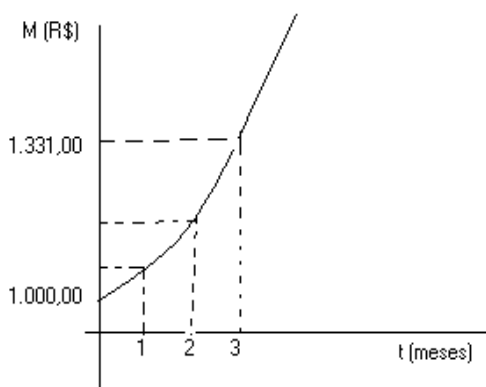
B.  $\frac{\sqrt{2}}{4}$

C.  $2 - \sqrt{2}$

D.  $2 + \sqrt{2}$

**10ª QUESTÃO** – Um determinado Banco envia aos seus correntistas extratos bancários gráficos das aplicações financeiras. Analisando o extrato gráfico abaixo de uma aplicação de R\$ 1.000,00 a juros compostos, com uma taxa fixa de 10% ao mês durante os primeiros três meses, podemos estimar que ao final de 4 meses o montante obtido foi de:

**Extrato Gráfico**  
**Banco Modelo**  
**Demonstrativo de investimentos : Poupança**



- A. R\$ 1.464,10.
- B. R\$ 1.513,96.
- C. R\$ 1.501,23.
- D. R\$ 1.483,21.

**FÍSICA**

**11ª QUESTÃO** – É comum, em desenhos animados, um personagem imitar um cantor de ópera e, durante a emissão dos sons, quebrar alguns cristais, vidros, taças e até lentes de óculos. Esse fato se explica pelo fenômeno da:

- A. refração.
- B. ressonância.
- C. difração.
- D. interferência.



**12ª QUESTÃO** – Uma reportagem, do dia 30/10/01 (Jornal Hoje da Rede Globo de Televisão), mostrou a dificuldade que os índios do estado do Mato Grosso enfrentam para conseguir lenha para cozinhar. Este fato ocorre devido ao desmatamento irregular das florestas e, as árvores restantes estão em áreas de preservação ambiental. Para ajudar a resolver esse problema, o governo estadual importou da Alemanha um “fogão solar”, constituído de placas refletoras inteiriças no formato de uma antena parabólica, que funcionam como espelhos que captam a luz solar. Assinale, das opções abaixo, a única que justifica fisicamente o funcionamento deste tipo de fogão:

- A. O fogão funciona como um espelho convexo que diverge a luz para um único ponto.
- B. O fogão funciona como um espelho côncavo que diverge a luz para um único ponto.
- C. O fogão funciona como um espelho côncavo que converge a luz para um único ponto.
- D. O fogão funciona como um espelho convexo que converge a luz para um único ponto.

**13ª QUESTÃO** – “... Cada substância reflete a luz de modo particular porque seus átomos têm um arranjo único de elétrons. Quando excitados, essas partículas “soltam” um nível acima. Os níveis possíveis de energia são dados pelo número quântico da substância. Ao voltar ao nível anterior, o elétron devolve a energia na forma de luz.” (Revista Veja, edição nº 15 de 1995).

Essa energia emitida em forma de luz é:

- A. diretamente proporcional à frequência da radiação emitida.
- B. diretamente proporcional ao comprimento da onda da radiação emitida.
- C. diretamente proporcional ao número atômico do elemento irradiado.
- D. diretamente proporcional ao número de nêutrons contido no núcleo do átomo.

**14ª QUESTÃO** – A catástrofe com o submarino russo Kursk em agosto de 2000, manteve a atenção mundial voltada para as possibilidades de resgate da tripulação. Uma das dificuldades encontradas pelos mergulhadores, neste resgate, estava ligado com a grande profundidade em que se encontrava o submarino porque :

- A. a gravidade é menor no fundo do mar, diminuindo o empuxo da água sobre os mergulhadores.
- B. o volume da água aumenta com a profundidade, dificultando a respiração dos mergulhadores.
- C. a pressão exercida no fundo do mar, sobre os mergulhadores, aumenta com a profundidade.
- D. a pressão do ar contida no corpo dos mergulhadores diminui, aumentando seu volume, em grandes profundidades.

**15ª QUESTÃO** – As marés são movimentos periódicos de elevação e abaixamento da superfície dos oceanos, mares e lagos. O homem já está começando a aproveitar a energia das marés através da construção de represas, transformando energia mecânica de movimentação das águas em elétrica. Qual das afirmativas seguintes, sobre as marés, **NÃO É CORRETA**:

- A. O campo gravitacional da Lua e do Sol sobre a Terra, provocam o surgimento de uma força gravitacional, ocasionando o fenômeno das marés.
- B. A Lua, apesar de possuir menor massa que o Sol, influencia mais no fenômeno das marés, que o Sol, devido à sua menor distância à Terra.
- C. No alinhamento do Sol, da Terra e da Lua, o fenômeno das marés torna-se bastante acentuado, pois aumenta o campo gravitacional sobre a Terra.
- D. Somente o Sol exerce influência no fenômeno das marés pois, possui uma grande massa e provoca os movimentos de translação e rotação da Terra.

**16ª QUESTÃO** – “...O Brasil é o campeão mundial na incidência de raios. A maioria dos acidentes com raios ocorre em regiões descampadas, com vegetação baixa. Abrigar-se em copas de árvores altas é o mais arriscado, pois as descargas geralmente atingem pontos mais elevados do chão. Uma alternativa para quem tiver um veículo perto é entrar no carro e manter portas e janelas fechadas. Um automóvel nessas condições fica isolado das cargas. Mas é preciso tomar cuidado. Deve-se evitar o contato com as partes metálicas externas.” (adaptado do texto de José Gonçalves Neto, O Estado de São Paulo, 28 de janeiro de 2001, página 438, Física Ciência e Tecnologia).

A parte do texto, que sugere que as pessoas se protejam de raios, dentro de veículos (carros), se explica pelo fenômeno:

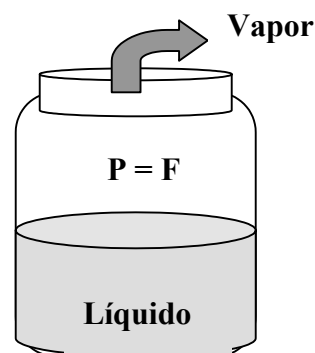
- A. do poder das pontas que explica o acúmulo de cargas somente nas partes pontiagudas do automóvel como, por exemplo, nas antenas.
- B. da blindagem eletrostática que explica a ausência de cargas no interior de um condutor oco.
- C. do isolamento dos dielétricos, proporcionados pelos pneus de borracha.
- D. da ausência de interação elétrica entre as cargas presentes na atmosfera e as cargas armazenadas nas proximidades do automóvel.

**17ª QUESTÃO** – As pessoas de um modo geral acreditam que um bom carro é aquele que não se deforma quando colide. Essas pessoas, que assim pensam, estão se preocupando apenas com os aspectos econômicos, custos no conserto do carro. Quando um carro colide com um obstáculo, a força que ele sofre tem mesma intensidade e sentido oposto a que ele exerce. A intensidade da força depende do tempo de colisão, isto é, do tempo de contato entre os corpos. Os carros atuais são fabricados com materiais mais maleáveis que os antigos, visando a uma maior segurança para seus ocupantes em possíveis colisões. Das alternativas a seguir, assinale aquela que desmente o texto e que não está de acordo com as leis físicas:

- A. Os carros modernos proporcionam maior segurança, pois o tempo de colisão é maior que nos carros antigos, diminuindo assim, a força de impacto sobre seus ocupantes.
- B. Os carros modernos proporcionam maior segurança pois, durante a colisão parte da energia cinética é transformada em energia térmica, diminuindo assim, a energia transferida a seus ocupantes.
- C. Os carros modernos proporcionam maior segurança, pois diminuem o tempo de colisão, aumentando assim, o impulso da força sobre seus ocupantes.
- D. Os carros modernos proporcionam maior segurança, pois permitem uma diminuição da energia transferida para seus ocupantes, devido ao aumento de dissipação de energias proporcionado pelo aumento do tempo de colisão.

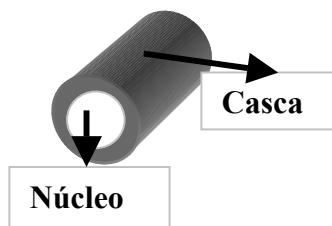
**18ª QUESTÃO** – O “gás” liquefeito de petróleo (GLP), contido nos “botijões de gás”, muito utilizados nas cozinhas, encontra-se no estado líquido, em equilíbrio com vapor, que está exercendo a pressão máxima de vapor  $F$ . Quando se abre a válvula, escapa vapor (que será queimado), o que tende a fazer baixar a pressão. Para que o equilíbrio se mantenha, é necessário que:

- A. uma parte de líquido se vaporize, de modo que a pressão reinante aumente, ultrapassando o vapor de pressão  $F$ .
- B. uma parte de líquido se vaporize, de modo que a pressão reinante não se modifica, continuando o vapor a exercer a pressão máxima de vapor  $F$ .
- C. uma parte de líquido se vaporize, de modo que a pressão reinante aumente, variando a pressão máxima de vapor  $F$ , exercida pelo vapor.
- D. uma parte de líquido se vaporize, de modo que a pressão reinante diminua, variando a pressão máxima de vapor  $F$ , exercida pelo vapor.

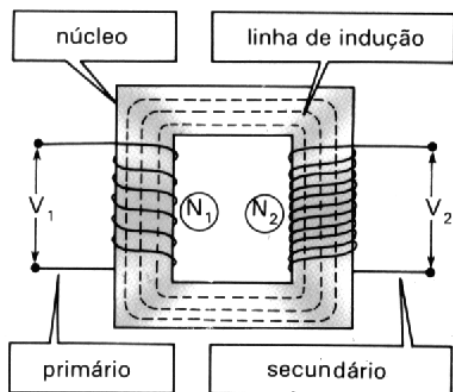


**19ª QUESTÃO** – Utilizada em larga escala, a fibra óptica tem sua aplicação tanto na medicina como em substituição aos cabos condutores de eletricidade nas telecomunicações. É basicamente formada de um filamento muito fino de vidro (ou plástico), chamado núcleo, envolto por uma camada também de vidro, chamada casca (veja a figura abaixo). Quando um feixe de luz penetra por uma das extremidades da fibra, sofre sucessivas reflexões totais e emerge pela outra extremidade. Para isso é necessário que:

- A. o índice de refração do núcleo seja maior que o da casca.
- B. o índice de refração do núcleo seja menor que o da casca.
- C. os índices de refração do núcleo e da casca sejam idênticos.
- D. os índices de refração do núcleo e da casca sejam inferiores a  $n = 1$ .



**20ª QUESTÃO** – O esquema abaixo representa um transformador: - dispositivo utilizado para aumentar ou diminuir a voltagem que é fornecida pelas companhias de eletricidade.



$V_1$  = Voltagem no primeiro enrolamento.  
 $V_2$  = Voltagem no segundo enrolamento.  
 $N_1$  = número de espiras do primário.  
 $N_2$  = número de espiras do secundário.

Marque a alternativa **CORRETA** a respeito do funcionamento dos transformadores:

- A. Para se estabelecer uma voltagem, diferente de zero, no enrolamento secundário, devemos aplicar uma voltagem contínua no enrolamento primário.
- B. Quando uma voltagem alternada é aplicada no enrolamento primário, surgirá uma voltagem induzida no secundário.
- C. As linhas de indução eletromagnética aparecem no interior do núcleo, devido à presença do campo magnético terrestre.
- D. Se o número de espiras no secundário for maior que o número de espiras do primário, teremos a voltagem no secundário menor que a voltagem do primário.

## QUÍMICA

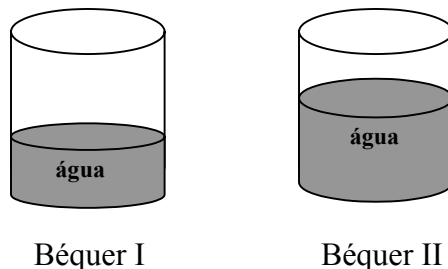
**21ª QUESTÃO** – Na tabela abaixo estão apresentadas as temperaturas de fusão (TF) e de ebulição (TE) de algumas substâncias:

Substância	Acetona	Clorofórmio	éter etílico	fenol	pentano	n-butanol
TF (°C)	- 95	-63	-116	41	-130	-90
TE (°C)	57	61	34	182	36	118

Considere que estas substâncias estão em um laboratório numa cidade ao nível do mar e que a temperatura no momento é de 25°C. Com base nestas informações é CORRETO afirmar que:

- A. apenas o éter etílico e o clorofórmio são líquidos.
- B. o pentano está no estado gasoso.
- C. todas as substâncias são líquidas.
- D. o fenol é sólido.

**22ª QUESTÃO** – Considere os béqueres I e II, que contêm volumes diferentes de água destilada e são aquecidos por fontes de calor idênticas.



É CORRETO afirmar que:

- A. A água do béquer I entrará em ebulição primeiro.
- B. A água do béquer I entrará em ebulição a uma temperatura menor do que no béquer II.
- C. A temperatura de ebulição do béquer II é menor que a temperatura de ebulição do béquer I.
- D. Nos dois béqueres a água levará o mesmo tempo para entrar em ebulição.

**23ª QUESTÃO** – Um elemento da coluna 2A combina com o bromo, dando um composto de massa 247,4 g/mol. Esse composto apresenta fórmula:

- A.  $\text{MgBr}_2$
- B.  $\text{BaBr}_2$
- C.  $\text{SrBr}_2$
- D.  $\text{FeBr}_2$

**24ª QUESTÃO** – Uma mistura de alcenos de fórmula  $C_5H_{10}$  produziu por hidratação em meio ácido dois álcoois de cadeias ramificadas, sendo um álcool secundário e o outro um álcool terciário.

Os nomes dos álcoois obtidos são:

- A. 3-metil-3-butanol e 2-metil-3-butanol.
- B. 3-metil-2-butanol e 2-metil-2-butanol.
- C. 3-metil-3-pentanol e 3-metil-2-pentanol.
- D. 3-3-dimetil-2-butanol e 2-3-dimetil-2-butanol.

**25ª QUESTÃO** – Um ácido carboxílico de cadeia aberta de fórmula  $C_5H_6O_2$  contém dois carbonos  $sp$ , dois  $sp^3$  e um carbono  $sp^2$ . O composto apresenta isomeria ótica. O nome do composto pela IUPAC é:

- A. ácido 3-pentinóico.
- B. ácido 4-pentinóico.
- C. ácido 2-metil-butinóico.
- D. ácido 2-metil-2-3-butadienóico.

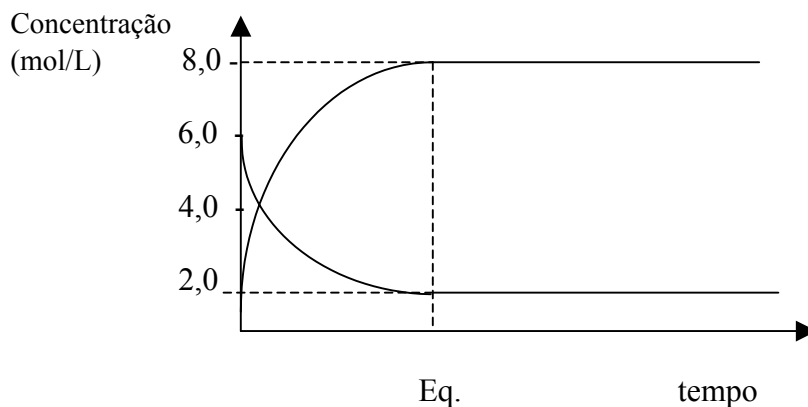
**26ª QUESTÃO** – Analise as proposições usando definição de pH:

- I. Quanto menor for a  $[H^+]$ , maior será o pH.
- II. Quanto maior a  $[OH^-]$ , menor a  $[H^+]$  e maior será o pH.
- III. Quanto menor a  $[OH^-]$ , maior a  $[H^+]$  e maior será o pH.
- IV. Quanto mais básica for a solução, maior será o pH.

A alternativa que apresenta somente proposições corretas é:

- A. I, II e III.
- B. II, III e IV.
- C. III e IV.
- D. II e IV.

**27ª QUESTÃO** – A reação  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} \rightleftharpoons 2 \text{NO}_{2(g)}$  atinge o equilíbrio, seguindo o gráfico abaixo.



Em relação a este equilíbrio pode-se afirmar que:

- A. O valor da constante de equilíbrio,  $K_C$ , é 4.
- B. Reagiram 4 mols/L de  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)}$  até atingir o equilíbrio.
- C. Um aumento da pressão diminui a concentração de  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)}$ .
- D. A temperatura não afeta o valor da constante de equilíbrio.

**28ª QUESTÃO** – A reação  $\text{A}_{(g)} + \text{B}_{(g)} \rightarrow \text{C}_{(g)}$  apresenta como expressão da velocidade:  $v = K [\text{A}]^x [\text{B}]^2$ . A respeito desta reação pode-se afirmar que:

- A. Ela se processa em apenas uma (1) etapa.
- B. Dobrando as concentrações de **A** e **B** a velocidade dobra.
- C. A etapa lenta tem como reagentes **A** + **2B**.
- D. A velocidade não muda com as concentrações de **A**.

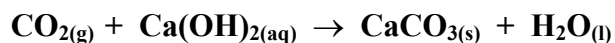
**29ª QUESTÃO** – A eletrólise ígnea do cloreto de magnésio ( $\text{MgCl}_2$ ) ocorreu pela passagem de uma corrente de 9,65A durante 1 (um) minuto e 40 (quarenta) segundos. Com base nestas informações assinale a opção correta: (Dados: 1 Faraday = 96.500 Coul)

- A. O ânion cloreto sofre redução.
- B. O cátion magnésio sofre oxidação.
- C. Serão obtidos 11,2 litros de cloro nas CNTP.
- D. 0,12g de magnésio são obtidos no catodo.

**30ª QUESTÃO** – As leveduras são microrganismos que atuam enzimaticamente sobre glicídeos (açúcares) produzindo etanol e gás carbônico:



O gás carbônico obtido indica o início da reação de fermentação e expulsa o oxigênio do ar presente, inicialmente, no interior do sistema, evitando a formação de ácido acético. O  $\text{CO}_2$  se for borbulhado numa solução de  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  provoca formação de um precipitado branco de carbonato de cálcio:



Considerando que a massa de açúcar ( $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ) inicial foi de 3600g e supondo que o rendimento da transformação de açúcar em etanol foi de 80%, a massa de carbonato de cálcio produzida, em gramas, foi de:

- A. 3200.
- B. 1800.
- C. 3600.
- D. 4000.

### **BIOLOGIA**

**31ª QUESTÃO** – A seqüência abaixo indica de maneira simplificada os passos seguidos para a clonagem da ovelha Dolly:

- I. Da ovelha **P**, os cientistas retiraram uma célula comum, cujo núcleo foi, em seguida, extraído.
- II. O núcleo da célula é enxertado em um óvulo da ovelha **Q** (do qual foi também extraído o núcleo).
- III. Para unir o óvulo ao núcleo inserido, é usada uma descarga elétrica. Com essa fusão, começa a se formar um embrião.
- IV. O embrião é implantado no útero de uma ovelha **R**, mãe de aluguel. O embrião se desenvolveu e deu origem ao clone.

Considerando-se que as ovelhas **P**, **Q** e **R** não têm parentesco, pode-se afirmar que o clone tem as características genéticas da ovelha:

- A. Q, apenas.
- B. P, apenas.
- C. R, apenas.
- D. P e da Q, apenas.

**32ª QUESTÃO** – Os peixes ósseos marinhos bebem muita água para compensar a perda constante desse líquido, que é sugado para fora de seus corpos através de suas brânquias. Isso acontece porque a água do mar tem concentração de sais maior do que a do interior dos peixes.

O fenômeno acima está relacionado ao processo de:

- A. Endocitose.
- B. Difusão.
- C. Osmose.
- D. Plasmólise.

**33ª QUESTÃO** – O tecido conjuntivo é formado por células que estão separadas por grande quantidade de material produzido e secretado por elas (substância fundamental). Dentre as diversas funções que desempenha estão as de defesa, reserva, transporte e preenchimento. São variedades de tecido conjuntivo, EXCETO:

- A. Tecido ósseo.
- B. Tecido cartilaginoso.
- C. Tecido sanguíneo.
- D. Tecido epitelial.

**34ª QUESTÃO** – “O antraz é causado por uma bactéria tóxica (*Bacillus anthracis*) de origem animal, que mata 95% dos infectados em sua forma pulmonar. Antes dos casos recém-divulgados, o último registro de antraz na Flórida foi em 1974 .”

A bactéria causadora do antraz tem a seguinte forma:

- A. Cocos – bactérias redondas.
- B. Espirilos – bactérias espiraladas.
- C. Bacilos – bactérias alongadas.
- D. Vibriões – bactérias que parecem vírgulas.

**35ª QUESTÃO** – No reino animal, a diferença na quantidade e na distribuição do vitelo no ovo, difere conforme a espécie. A figura a seguir apresenta os tipos fundamentais de ovos.

Fig. 1

A correspondência está INCORRETA na seguinte alternativa:

- A. Telolécitos – Equinodermos.
- B. Isolécitos – Mamíferos.
- C. Centrolécitos – Insetos.
- D. Heterolécitos – Anfíbios.

**36ª QUESTÃO** – O estudo da anatomia comparada mostra um “aperfeiçoamento” nos órgãos e sistemas, que se passa de uma categoria taxonômica para outra mais elevada. As figuras abaixo representam diferentes tipos de coração de vertebrados.

Fig. 2

As figuras acima correspondem, respectivamente, os corações de:

- A. I- Peixe, II – Anfíbio, III – Réptil e IV – Mamífero.
- B. I – Mamífero, II – Peixe, III – Anfíbio e IV – Réptil.
- C. I – Réptil, II – Anfíbio, III – Peixe e IV – Mamífero.
- D. I – Réptil, II – Mamífero, III – Peixe e IV – Anfíbio.

**37ª QUESTÃO** – Uma mulher que tem pai normal para o Daltonismo e uma mãe, também normal, casa-se com um homem sem Daltonismo e tem um filho Daltônico.

A explicação correta para este fato é:

- A. O gene para o Daltonismo está no cromossomo X que ela recebeu da mãe.
- B. Ela recebeu o gene para o Daltonismo do pai, embora ele seja normal.
- C. O gene para o Daltonismo é sempre mutante de cromossomo autossômico.
- D. Ela recebeu um gene recessivo da mãe e outro recessivo do pai e passou o gene para o filho.

**38ª QUESTÃO** – A “ararinha azul” está praticamente extinta da fauna brasileira porque segundo a Teoria da Evolução, ela não conseguiu:

- A. modificar suas características para adaptar-se ao meio ambiente, segundo Lamarck.
- B. fugir da caça e do comércio, os quais foram muito maiores do que sua capacidade de reprodução e permanência no meio.
- C. desenvolver capacidade para mudar a cor de suas penas durante sua trajetória de vida.
- D. usar o mimetismo para a sua defesa em relação aos predadores naturais e hostilidade do meio.

**39ª QUESTÃO** – A “rocha nua” é um ambiente bastante árido porque logo a água da chuva se evapora ou dela escorre. A espécie pioneira de viver nesse habitat é o líquen. O líquen possui grande capacidade de retenção de H<sub>2</sub>O o que lhe permite viver em ambientes secos. Podemos afirmar que o líquen é resultante de uma relação ecológica citada abaixo:

- A. Protocooperação.
- B. Amensalismo.
- C. Comensalismo.
- D. Mutualismo.

**40ª QUESTÃO** – Entre uma Floresta e um Cerrado há uma região onde vivem várias espécies de árvores e de mamíferos os quais fazem parte de um e de outro ambiente, respectivamente.

A denominação correta para esta região é:

- A. ecótono.
- B. sucessão primária.
- C. ecese.
- D. comunidade climax.

---

***DIREITOS HUMANOS***

**41ª QUESTÃO** – Com relação à evolução histórica dos direitos humanos, é correto afirmar-se que os primeiros documentos que os consagraram:

- A. surgiram na Inglaterra, com a Declaração dos Direitos do Homem e do Cidadão (1789).
- B. surgiram na Itália, com a Magna Charta Libertatum, em 1215.
- C. surgiram na França, com a Declaração Universal dos Direitos do Homem.
- D. embora tenham se desenvolvido a partir do século XVIII, tiveram representação em documentos importantes durante a Idade Média, como a Magna Charta.

**42ª QUESTÃO** – Segundo estabelece a Declaração Universal dos Direitos do Homem, constituem direitos de todo homem acusado de um ato delituoso, exceto:

- A. de não ser arbitrariamente preso, detido ou exilado.
- B. de ser presumido inocente até que a sua culpabilidade tenha sido provada de acordo com a lei, em julgamento público, sem garantias à defesa.
- C. de não ser considerado culpado por qualquer ação ou omissão que, no momento, não constituíam delito perante o direito nacional ou internacional.
- D. de não ter imposta pena maior do que aquela que, no momento do fato praticado, era aplicável ao ato delituoso.

**43ª QUESTÃO** – A Declaração Universal dos Direitos do Homem consagra:

- A. em seus trinta artigos, direitos individuais, civis e políticos.
- B. em seus vinte e cinco artigos, direitos individuais, econômicos e sociais.
- C. em seus vinte e cinco artigos, direitos individuais, civis, políticos, sociais, econômicos, culturais e ambientais.
- D. em seus trinta artigos, direitos individuais, civis, políticos, sociais, econômicos e culturais.

**44ª QUESTÃO** – Segundo o Estatuto da Criança e do Adolescente, são medidas aplicáveis aos pais ou responsável, por descumprimento de seus deveres EXCETO:

- A. afastamento do agressor da moradia comum.
- B. concessão da guarda.
- C. inclusão em programa oficial ou comunitário de tratamento a alcoólatras e toxicômanos.
- D. obrigação de matricular o filho ou pupilo em estabelecimento escolar.

**45ª QUESTÃO** – Com relação aos direitos e deveres individuais e coletivos, previstos na Constituição Federal, é incorreto afirmar que:

- A. conceder-se-á “habeas-corpus” para assegurar o conhecimento de informações relativas à pessoa do impetrante, constantes nos registros de entidades governamentais ou de caráter público.
- B. não haverá prisão civil por dívida, salvo a do responsável pelo inadimplemento voluntário e inescusável de obrigação alimentícia e a do depositário infiel.
- C. qualquer cidadão é parte legítima para propor ação popular que vise a anular ato lesivo ao patrimônio público.
- D. a lei só poderá restringir a publicidade dos atos processuais quando a defesa da intimidade ou o interesse social o exigirem.

**46ª QUESTÃO** – NÃO pode propor ação judicial cível para proteção de interesses difusos ou coletivos da criança e do adolescente, segundo a Lei 8.069/90:

- A. a União.
- B. os Estados, Municípios, o Distrito Federal e os Territórios.
- C. toda associação legalmente constituída há pelo menos um ano.
- D. o Ministério Público.

**47ª QUESTÃO** – A prática da tortura, o tráfico ilícito de entorpecentes, o terrorismo e os crimes definidos como hediondos podem ser imputados, com base na Constituição Federal:

- A. aos mandantes e executores.
- B. apenas aos executores.
- C. aos mandantes, executores e aos que justificadamente tenham se omitido de evitá-los.
- D. aos mandantes, executores e aos que injustificadamente tenham se omitido de evitá-los.

**48ª QUESTÃO** – Segundo dispõe a Lei nº 9.455/ 97, é correto afirmar que constitui crime de tortura, EXCETO:

- A. constranger alguém, com emprego de violência ou grave ameaça, causando-lhe sofrimento físico ou mental em razão de discriminação racial ou religiosa.
- B. submeter pessoa presa ou sujeita a medida de segurança a sofrimento físico ou mental, por intermédio da prática de ato resultante de medida legal.
- C. submeter alguém sob sua guarda, poder ou autoridade, a intenso sofrimento físico ou mental, como forma de aplicar medida de caráter preventivo.
- D. constranger alguém, com emprego de violência ou grave ameaça, causando-lhe sofrimento físico ou mental, com o fim de obter informação, confissão ou declaração de terceira pessoa.

**49ª QUESTÃO** – Nos termos da Lei 9.455/97, prática do crime de tortura, por ação ou omissão, acarreta as seguintes medidas, exceto:

- A. pena de detenção, para aquele que se omitiu, quando tinha o dever de evitá-las ou apurá-las.
- B. pena aumentada de um sexto até um terço se o autor for agente público.
- C. início do cumprimento de pena em regime fechado, qualquer que tenha sido o autor da ação ou omissão.
- D. perda do cargo, função ou emprego público e interdição para seu exercício.

**50ª QUESTÃO** – Conforme prevê a Declaração Universal dos Direitos do Homem, o direito de asilo em outros países:

- A. pode ser invocado por autor de atos previstos entre os objetivos e princípios das Nações Unidas.
- B. é assegurado a todo homem vítima de perseguição legítima .
- C. pode ser invocado em casos de perseguição legitimamente motivada por crimes de direito comum.
- D. não admite restrições pela natureza do ato praticado.