

PROCESSO SELETIVO DE AVALIAÇÃO SERIADA (PAS)

PRIMEIRA ETAPA (GRUPO XXI - TRIÊNIO 2020-2022)

PRIMEIRO DIA – 23/11/2019

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

INSTRUÇÕES:

Após a autorização do fiscal, 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 de respostas 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 durante a realização da prova entre os candidatos. Caso haja necessidade, o candidato deverá chamar o fiscal.

ATENÇÃO!

- O não cumprimento das instruções poderá acarretar a eliminação do candidato.
- O tempo de duração da prova é de 3h30 (três horas e trinta minutos) e **INCLUI** o preenchimento do formulário de respostas.
- A interpretação das questões faz parte da prova.
- Este caderno será **obrigatoriamente** devolvido ao fiscal 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 de respostas e do caderno de prova é de inteira responsabilidade do candidato.*
- Qualquer irregularidade deverá ser comunicada ao fiscal.

BIOLOGIA (QUESTÕES 1 – 10)

QUESTÃO 1

Na fase citoplasmática do processo de respiração aeróbica, a molécula utilizada para a obtenção de energia é:

- (A) Amido
- (B) Glicose
- (C) Albumina
- (D) Colesterol

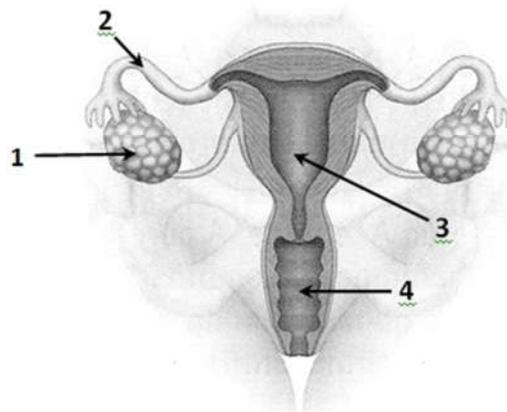
QUESTÃO 2

A teoria de que seres vivos surgem somente a partir de outros seres vivos é conhecida como:

- (A) Vitalismo
- (B) Biogênese
- (C) Abiogênese
- (D) Endossimbiose

QUESTÃO 3

Analise o esquema a seguir referente ao aparelho reprodutor de uma mulher:



Catani et al. ,2013 (Adaptado).

A produção de estrogênio e a fecundação ocorrem, respectivamente, em:

- (A) 1 e 2
- (B) 1 e 4
- (C) 3 e 2
- (D) 3 e 4

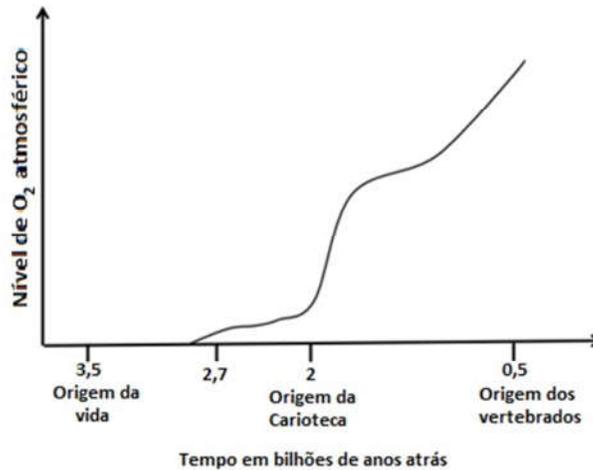
QUESTÃO 4

Sobre o ácido desoxirribonucleico (DNA), é **CORRETO** afirmar:

- (A) O açúcar que se liga à pentose do nucleotídeo é do tipo ribose.
- (B) É formado por uma única cadeia de nucleotídeos de forma helicoidal.
- (C) É composto pelas bases nitrogenadas: adenina, uracila, citosina e guanina.
- (D) É portador da informação genética transmitida dos progenitores aos descendentes.

QUESTÃO 5

O gráfico mostra a relação entre o aumento do nível do gás oxigênio (O_2) atmosférico e alguns eventos da evolução biótica na Terra ao longo do tempo:

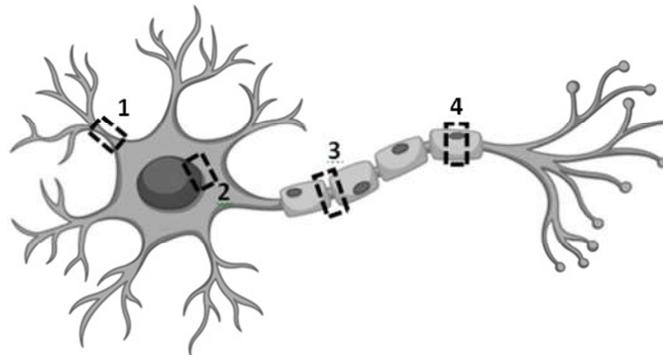


Com base no gráfico e nas teorias sobre a origem da vida na Terra, é **CORRETO** afirmar:

- (A) Os primeiros seres vivos apresentavam respiração aeróbica.
- (B) Os primeiros seres procaríotos surgiram há meio bilhão de anos.
- (C) Os seres vivos surgiram a partir de reações químicas inorgânicas há 3,5 bilhões de anos e eram eucariotos.
- (D) Ocorreu um aumento expressivo de seres fotossintetizantes liberando muito O_2 a partir de 2 bilhões de anos atrás.

QUESTÃO 6

O impulso nervoso é a propagação de um sinal elétrico ao longo do neurônio. Esse impulso é caracterizado pela despolarização momentânea de sua membrana, resultado da inversão das cargas elétricas entre o meio interno (neurônio) e o meio externo. Considerando o esquema de um neurônio, as regiões onde ocorre despolarização de membrana, durante a passagem de um impulso nervoso, são indicadas em



- (A) 1 e 2
- (B) 2 e 4
- (C) 1 e 3
- (D) 3 e 4

QUESTÃO 7

Os lipídios abrangem uma classe de compostos orgânicos com estrutura variada que exercem diferentes funções biológicas. Analise as proposições a seguir sobre os tipos e as funções de lipídios:

- I - Os carotenoides são lipídios que, nas plantas e em certas algas, atuam como pigmentos.
- II - Os lipídios possuem atividade catalítica, acelerando a velocidade das reações químicas.
- III - Os glicerídeos (gorduras e óleos) armazenam energia e são usados quando há pouca disponibilidade de carboidratos no organismo.
- IV - Os fosfolipídios são responsáveis pela defesa imunitária do organismo diante de agentes estranhos, sendo o principal exemplo, os anticorpos.

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Somente as proposições I e III são corretas.
- (B) Somente as proposições I e IV são corretas.
- (C) Somente as proposições II e III são corretas.
- (D) Somente as proposições II e IV são corretas.

QUESTÃO 8

A matriz extracelular é constituída por substâncias localizadas entre as células de um tecido e que preenchem o espaço entre elas. Essa matriz é fundamental para a realização das funções teciduais e é produzida pelas suas próprias células. A maior quantidade de matriz extracelular é observada no tecido

- (A) epitelial
- (B) nervoso
- (C) muscular
- (D) conjuntivo

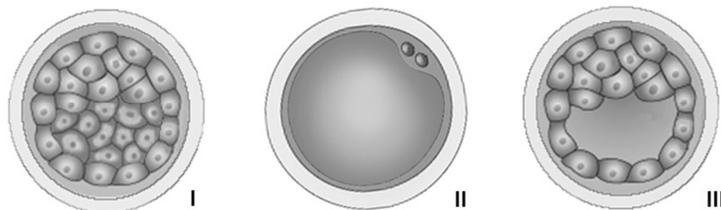
QUESTÃO 9

A mitose das células animais, comparada com a mitose das células vegetais, apresenta alguns aspectos diferentes. Um aspecto que ocorre somente nas células animais é:

- (A) Na prófase, ocorre a formação das fibras do fuso.
- (B) Na metáfase, os cromossomos se posicionam na placa equatorial.
- (C) Na telófase, a citocinese é centrípeta, ou seja, ocorre de fora para dentro.
- (D) Na prófase, cada cromossomo contém duas cromátides-irmãs unidas pelos centrômeros.

QUESTÃO 10

Analise as imagens a seguir referentes a embriões humanos:



Moore et al., 2016 (Adaptado)

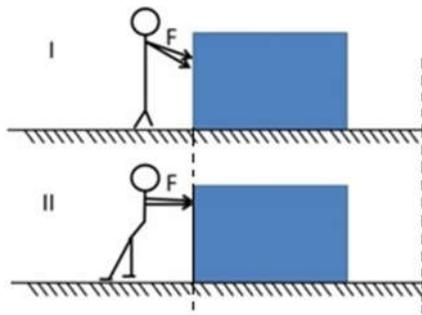
Os embriões apresentados em I, II e III são classificados, respectivamente, como:

- (A) mórula, zigoto, blástula
- (B) zigoto, mórula, blástula
- (C) blástula, mórula, zigoto
- (D) zigoto, blástula, mórula

FÍSICA (QUESTÕES 11 – 20)

QUESTÃO 11

Uma pessoa pode empurrar uma caixa sobre uma superfície, de atrito desprezível, de duas maneiras possíveis, como é mostrado na figura. Considere que, em ambos os casos, I e II, o deslocamento é o mesmo.



Marque a alternativa **CORRETA**.

- (A) Os trabalhos da força F nas maneiras I e II são nulos.
- (B) O trabalho da força F da maneira I é igual ao da maneira II.
- (C) O trabalho da força F da maneira I é maior que da maneira II.
- (D) O trabalho da força F da maneira I é menor que da maneira II.

QUESTÃO 12

Na manhã do dia 29 de maio de 1919, na cidade de Sobral, no Ceará, um grupo de astrônomos fotografou as estrelas que ficam na cabeça da constelação do Homem Velho. Esse dia foi escolhido devido ao eclipse do Sol, que permitiu ver as estrelas na presença do sol. As fotografias iriam determinar se a interação da luz dessas estrelas com o nosso sol se curva devido às suas massas, como previsto pela teoria de Newton ou se a luz das estrelas iria se curvar, pois o nosso sol curva o espaço-tempo perto dele, como previsto pela teoria de Einstein. O módulo da velocidade da sombra da Lua a certo ponto da Terra é de 567 m/s, aproximadamente.

Em notação científica, é **CORRETO** afirmar que essa velocidade é:

- (A) 2041×10^3 Km/h
- (B) $2,041 \times 10^3$ Km/h
- (C) $204,1 \times 10^3$ Km/h
- (D) $20,41 \times 10^3$ Km/h

QUESTÃO 13

Quando as velocidades dos objetos são próximas da velocidade da luz, consideram-se os seguintes postulados: a velocidade da luz é constante, e é a mesma para todos os observadores, independentemente do estado do movimento deles, e as leis da física são as mesmas para todos os observadores. Com base nessas afirmações, analise o caso de duas naves espaciais que viajam na mesma direção, mas com sentidos opostos, e que disparam intermitentemente feixes de luz dentro das naves. Se cada nave possui velocidade v e a velocidade da luz é simbolizada como c , indique a velocidade dos feixes de luz de uma das naves percebida pelo piloto da outra nave.

- (A) Velocidade c
- (B) Velocidade $v-c$
- (C) Velocidade $v+c$
- (D) Velocidade v

QUESTÃO 14

A linha do equador é uma linha imaginária ao redor do meio do planeta Terra. A Terra é mais larga na linha do equador, com um raio de aproximadamente 6372 km. Vários países são cortados pela linha do equador, entre eles o Brasil. No Brasil, a linha do equador está presente nos estados do Pará, Roraima, Amazonas e do Amapá. Macapá é a única capital brasileira cortada pela linha do equador. Determine o módulo da velocidade linear de uma pessoa em Macapá sentada bem na linha imaginária do equador, em relação ao centro da Terra.

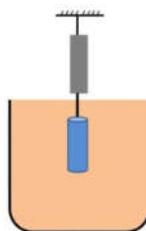
Considere o valor de π aproximadamente 3.

O módulo da velocidade linear **CORRETA** é

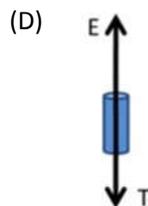
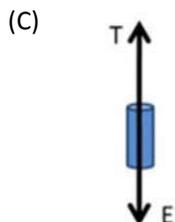
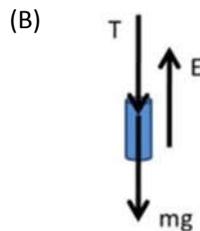
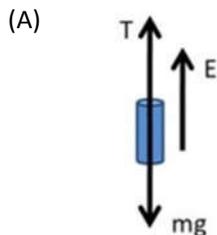
- (A) 109 km/s
- (B) 109 km/h
- (C) 1593 km/s
- (D) 1593 km/h

QUESTÃO 15

Um dinamômetro é um instrumento de medida do peso de um objeto. Numa experiência de laboratório, um cilindro de cobre é pendurado no dinamômetro e, em seguida, submerso dentro de um copo com água, como mostrado na figura:

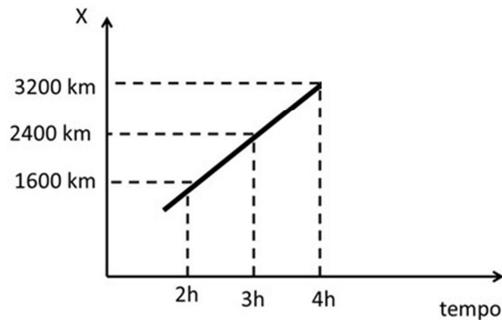


Considere T a tensão, E o empuxo e $P = mg$ o peso. O diagrama de força que representa de maneira **CORRETA** as forças atuantes no cilindro é:



QUESTÃO 16

Um avião, após atingir sua altura de voo programada, passa a viajar com velocidade de cruzeiro, ou seja, com velocidade constante. A figura indica um gráfico que representa a variação da distância percorrida x pelo avião em função do tempo, durante seu voo de cruzeiro. Suponha que ele permaneça com essa velocidade durante 8 horas de voo.

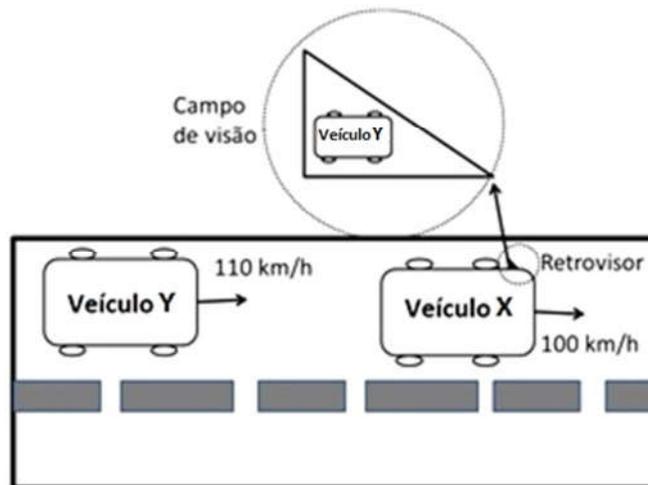


A velocidade do avião e a distância percorrida, durante o período de 8 horas, são, respectivamente:

- (A) 800 km/h e 12.800 km
- (B) 800 km/h e 6.400 km
- (C) 1600 km/h e 6.400 km
- (D) 1.600 km/h e 12.800 km

QUESTÃO 17

Um motorista está viajando em um segmento reto de uma estrada, em um veículo X, a 100 km/h em relação ao solo. O motorista percebe a aproximação em seu retrovisor esquerdo de um veículo Y, cuja velocidade em relação ao solo é de 110 km/h. Os efeitos relativísticos são desprezados devido às velocidades dos carros serem desprezíveis, quando comparadas com a velocidade da luz.

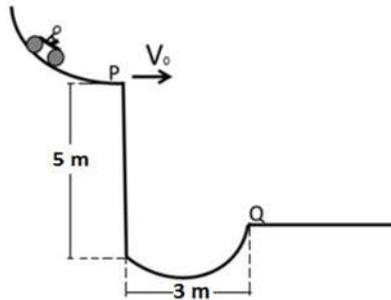


A velocidade relativa que o motorista do veículo X observa, pelo retrovisor, o veículo Y se deslocar é de:

- (A) -110 km/h
- (B) -10 km/h
- (C) 10 km/h
- (D) 110 km/h

QUESTÃO 18

Em uma competição de mountain bike, um ciclista desce uma montanha em sua bicicleta em alta velocidade até atingir a base de uma encosta. Ao final dessa encosta, no ponto P, ele precisa passar por um vale com desnível de 5 metros e 3 metros de largura para atingir o ponto Q. Considere $g=10 \text{ m/s}^2$ e desconsidere forças de atrito.



O menor módulo da velocidade, na horizontal, que o ciclista deve atingir ao final da encosta, para que consiga passar com sucesso pelo vale é

- (A) 1,5 m/s
- (B) 2,0 m/s
- (C) 2,5 m/s
- (D) 3,0 m/s

QUESTÃO 19

Uma pessoa pode sobreviver a impactos aparados com os pés de aproximadamente:

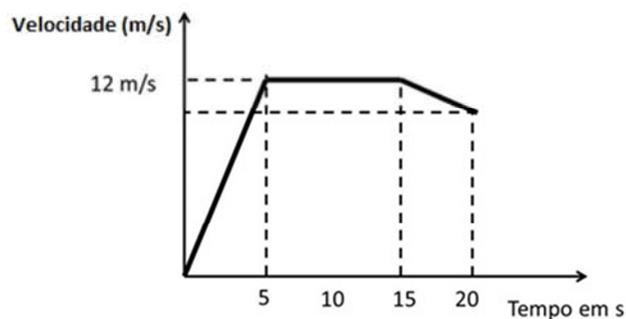
- 12 m/s contra o concreto;
- 15 m/s contra o solo de terra e
- 34 m/s contra água.

A lei que explica o motivo pelo qual os valores diferem para as diferentes superfícies é:

- (A) Primeira lei de Newton
- (B) Segunda lei de Newton
- (C) Lei da gravitação de Newton.
- (D) Lei de conservação da Energia Mecânica.

QUESTÃO 20

Um famoso corredor completou uma prova de atletismo de 200 m no tempo de 20,0 s. O gráfico abaixo mostra a variação da velocidade em função do tempo durante o tempo de prova:



De acordo com o gráfico, o módulo de desaceleração impresso pelo velocista nos últimos 5 segundos de prova é:

- (A) $0,6 \text{ m/s}^2$
- (B) $0,8 \text{ m/s}^2$
- (C) $1,0 \text{ m/s}^2$
- (D) $1,2 \text{ m/s}^2$

MATEMÁTICA (QUESTÕES 21 – 30)

QUESTÃO 21

Um pedreiro tem 60 blocos de cimento de dimensões 20 cm x 20 cm x 20 cm (Figura 1). Com esses 60 blocos, vai construir uma escada de 3 degraus (Figura 2).

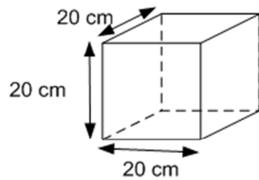


Figura 1

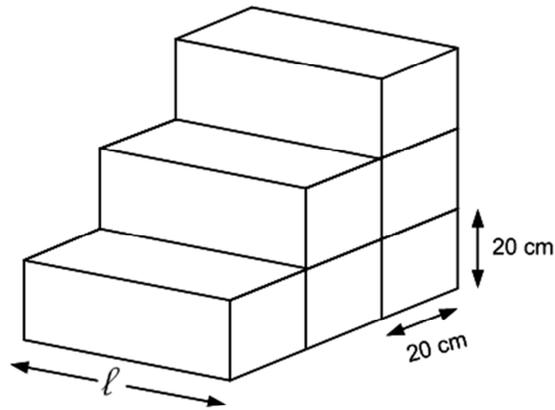


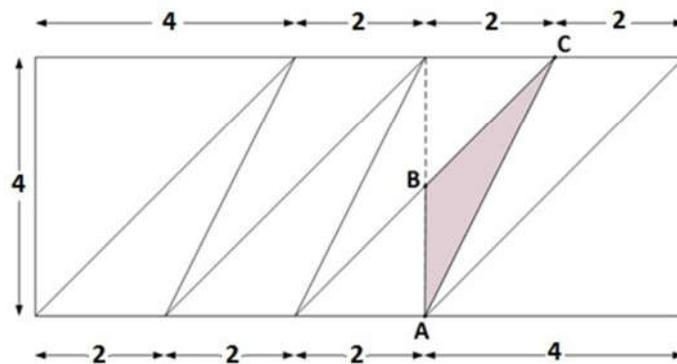
Figura 2

A largura l da escada (Figura 2) será:

- (A) 1,8 m
- (B) 2 m
- (C) 3,2 m
- (D) 4 m

QUESTÃO 22

Um retângulo de dimensões 4 cm por 10 cm é dividido em triângulos, como na figura:

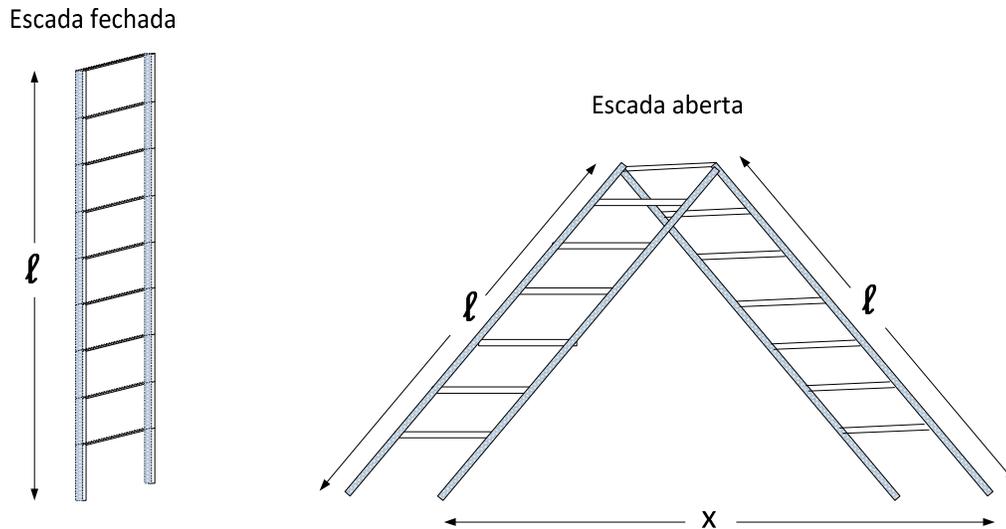


A área do triângulo ABC é:

- (A) 2 cm^2
- (B) $2\sqrt{2} \text{ cm}^2$
- (C) 4 cm^2
- (D) $4\sqrt{2} \text{ cm}^2$

QUESTÃO 23

Uma escada de abrir tem altura ℓ quando totalmente fechada. Quando está totalmente aberta, sua altura diminui 20%.



A distância x entre os apoios da escada, quando está totalmente aberta, é:

- (A) $0,4 \ell$
- (B) $0,6 \ell$
- (C) $0,8 \ell$
- (D) $1,2 \ell$

QUESTÃO 24

A taxa de juros cobrada em um cartão de crédito é 12% ao mês sobre o saldo devedor. João gastou em suas compras além de suas economias e ficou com um saldo devedor de R\$ 800,00. Caso João não pague o saldo devedor, ele chegará a R\$ 1 256,00 em:

Considere: $\log_{10}(2) = 0,3$; $\log_{10}(1,12) = 0,05$; $\log_{10}(1256) = 3,1$

- (A) 4 meses
- (B) 5 meses
- (C) 6 meses
- (D) 7 meses

QUESTÃO 25

Um grupo de pessoas fretou de uma empresa um ônibus com capacidade de 40 passageiros para uma viagem. A empresa estabeleceu que cada passageiro pagará R\$ 40,00 mais R\$ 2,00 para cada assento vago no ônibus. O maior valor que poderá ser arrecadado pela empresa será de:

- (A) R\$ 1 500,00
- (B) R\$ 1 600,00
- (C) R\$ 1 700,00
- (D) R\$ 1 800,00

QUESTÃO 26

Um dos problemas na produção de alimentos é a quantidade perdida na cadeia produtiva. Considere que na produção de uma hortaliça, 5% do total produzido se perdem na colheita. Da quantidade colhida, 10% se perdem no transporte até o mercado consumidor e, no consumo doméstico, 10% se perdem.

Em relação ao total produzido no campo:

- (A) 70% são consumidos
- (B) 75% são consumidos
- (C) 76,95% são consumidos
- (D) 72,05% são consumidos

QUESTÃO 27

Um vazamento de petróleo ocorrido em um navio ocasiona uma mancha na superfície do oceano. Se a área da mancha de petróleo em função do tempo t , em horas, é dada por:

$$A(t) = 100(1 - (0,5)^t)$$

em quilômetros quadrados, sendo $t = 0$ o momento do início do vazamento, a área da mancha de petróleo será de $87,5 \text{ km}^2$ após:

- (A) $t = 2$ horas
- (B) $t = 3$ horas
- (C) $t = 4$ horas
- (D) $t = 5$ horas

QUESTÃO 28

Os pais sabem da dificuldade de estabelecer o valor da mesada para os filhos. Um casal tem 2 filhos, um de 6 anos e outro de 10 anos, e pode gastar um total de R\$ 320,00 em mesadas por mês. Para estabelecer o valor da mesada dos filhos, o casal aplica a seguinte regra que considera justa: o valor que cada um receberá será proporcional à sua respectiva idade. Nesse caso, o filho de 10 anos ganhará a mais que seu irmão o valor de:

- (A) R\$ 50,00
- (B) R\$ 60,00
- (C) R\$ 70,00
- (D) R\$ 80,00

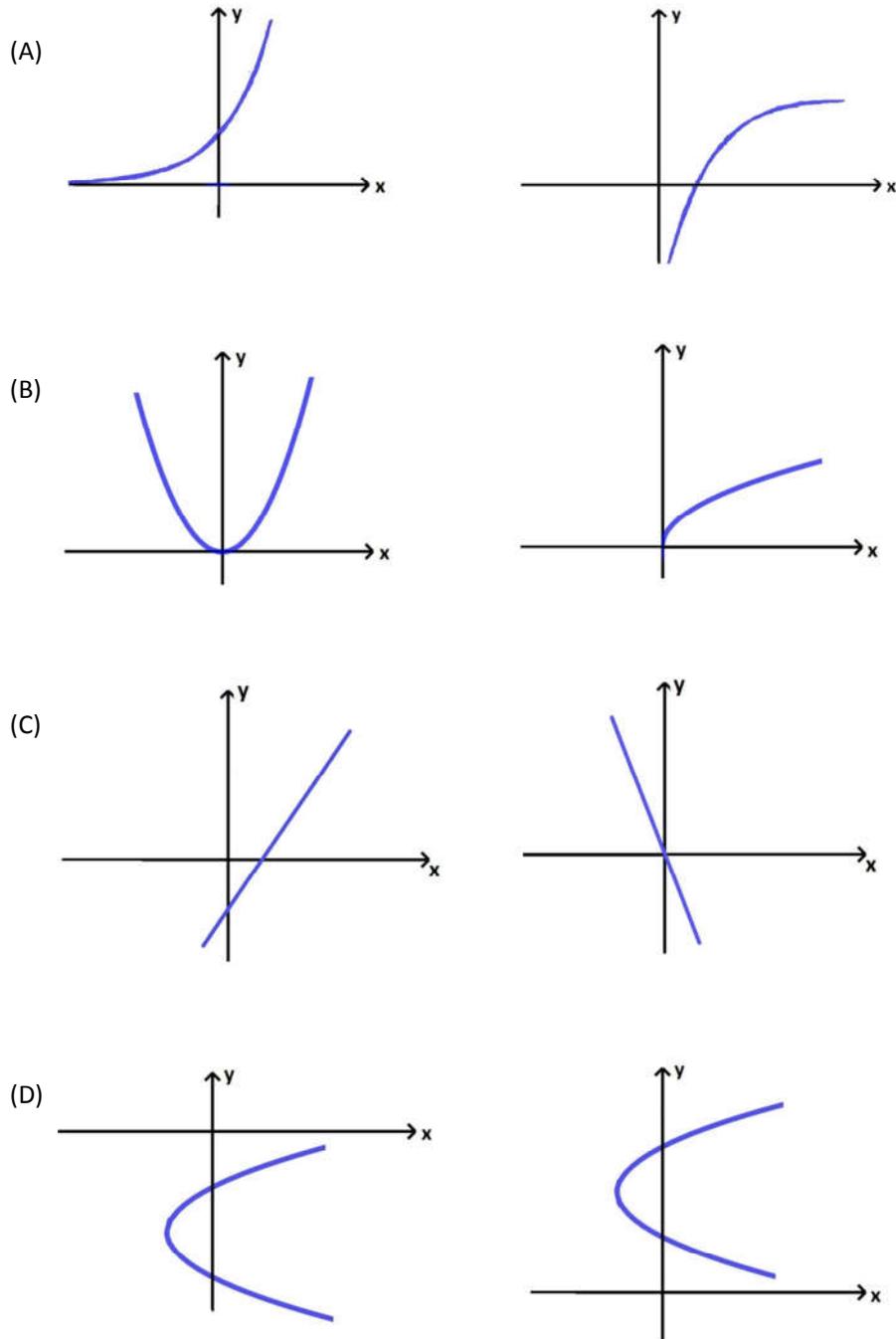
QUESTÃO 29

Existem muitos mistérios na genética e alguns deles podem ser relacionados aos números. Suponha que uma planta sempre produza um número de frutos que é múltiplo de 4. Além desse fato interessante, metade dos frutos tem um número par de sementes e a outra metade, um número ímpar de sementes. O número total de sementes produzido por essa planta é:

- (A) sempre um número par.
- (B) sempre um número ímpar.
- (C) um número ímpar, sempre que o número de frutos for divisível por 3.
- (D) um número ímpar, sempre que o número de frutos for uma potência de 2.

QUESTÃO 30

Assinale a alternativa que representa o gráfico de uma função $y = f(x)$ e o gráfico de sua função inversa $y = f^{-1}(x)$, respectivamente.



QUESTÃO 34

Os números quânticos são usados para definir os estados de energia e os orbitais disponíveis para os elétrons, em que apenas determinadas combinações de valores são possíveis. Dentro desse contexto, os seguintes conjuntos apresentam uma combinação possível de números quânticos para um elétron em um átomo, **EXCETO**:

- (A) $n = 3$; $l = 2$; $m_l = -2$; $m_s = +\frac{1}{2}$
- (B) $n = 5$; $l = 0$; $m_l = 0$; $m_s = -\frac{1}{2}$
- (C) $n = 2$; $l = 2$; $m_l = +1$; $m_s = +\frac{1}{2}$
- (D) $n = 4$; $l = 1$; $m_l = +1$; $m_s = -\frac{1}{2}$

QUESTÃO 35

Os diferentes tipos de ligações dependem, também, das propriedades oriundas da interação elétron-núcleo nos átomos individualmente.

Considere as substâncias **I a IV**, no estado sólido:

I – HCl

II – FeCl_3

III – SiO_2

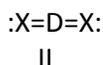
IV – P_4

Marque a alternativa que apresenta a sequência correta do tipo de ligação predominante entre os átomos, para a formação de cada uma das substâncias.

- (A) iônica, iônica, iônica, covalente.
- (B) covalente, covalente, iônica, iônica.
- (C) iônica, covalente, covalente, iônica.
- (D) covalente, iônica, covalente, covalente

QUESTÃO 36

Considere as moléculas **I, II e III**, hipotéticas, formadas pelos pares de átomos **A e B**; **D e X**; **E e Z**; com eletronegatividades diferentes:



Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Somente a molécula **I** é polar.
- (B) Somente a molécula **II** é polar.
- (C) Somente a molécula **III** é polar.
- (D) As moléculas **I, II, III** são polares.

QUESTÃO 37

O grau de ionização de algumas substâncias representa um parâmetro razoável para a classificação da sua acidez e depende de algumas propriedades, como a estabilidade dos íons gerados e a força que os mantém ligados. Um ácido é considerado forte quando apresenta elevado grau de ionização; do contrário, será considerado um ácido fraco.

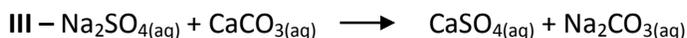
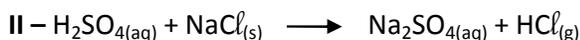
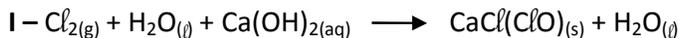
Marque a alternativa que representa um ácido forte.

- (A) HF
- (B) HCN
- (C) HClO_4
- (D) H_3BO_3

QUESTÃO 38

A indústria química de base produz substâncias químicas que serão utilizadas por indústrias na produção de fármacos, produtos de limpeza, aromatizantes, perfumes, inseticidas e outros.

A seguir, são apresentadas as equações (não balanceadas) das reações de produção industrial de cloreto-hipoclorito de cálcio, $\text{CaCl}(\text{ClO})_{(s)}$, sulfato de sódio, $\text{Na}_2\text{SO}_{4(s)}$, carbonato de sódio, $\text{Na}_2\text{CO}_{3(aq)}$ e hidróxido de sódio, $\text{NaOH}_{(aq)}$.

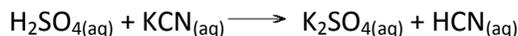


Assinale a alternativa **CORRETA** sobre as reações químicas **I, II, III e IV**:

- (A) A reação apresentada por **I** é uma reação de oxirredução.
- (B) Os coeficientes estequiométricos que balanceiam corretamente a reação **III** são: *2,1,1,2*.
- (C) A reação **II** é uma reação de dupla troca e ocorre uma vez que o sal $\text{Na}_2\text{SO}_{4(aq)}$ tem uma solubilidade muito baixa.
- (D) Na reação **IV**, a produção de $\text{CO}_{2(g)}$ ocorre diretamente devido à perda de um átomo de oxigênio do íon carbonato, $\text{CO}_3^{2-}_{(aq)}$.

QUESTÃO 39

Considere a seguinte reação química não balanceada:



Agora, resolva a seguinte expressão:

A soma dos coeficientes estequiométricos inteiros mínimos mais a massa molar do sal presente entre os reagentes é

- (A) 67.
- (B) 71.
- (C) 104.
- (D) 180.

QUESTÃO 40

Embora a água seja considerada o solvente universal, alguns poluentes permanecem insolúveis e podem ser tóxicos à vida aquática, por acumulação nos tecidos lipídicos dos peixes. Um tipo de poluente aquático que apresenta tais características é:

- (A) Glifosato de sódio (herbicida iônico).
- (B) Benzeno (substância orgânica oleosa).
- (C) Cloreto de sódio (sal usado em abundância).
- (D) Detergente (substância que interage com gordura e água).

RASCUNHO

Questões 01 a 10	Questões 11 a 20	Questões 21 a 30	Questões 31 a 40
01 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	11 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	21 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	31 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
02 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	12 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	22 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	32 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
03 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	13 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	23 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	33 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
04 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	14 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	24 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	34 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
05 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	15 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	25 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	35 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
06 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	16 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	26 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	36 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
07 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	17 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	27 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	37 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
08 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	18 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	28 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	38 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
09 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	19 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	29 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	39 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
10 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	20 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	30 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	40 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D

ATENÇÃO

ESTA PÁGINA PODERÁ SER DESTACADA

**MAS NÃO PODERÁ SER UTILIZADA PARA
NENHUMA ANOTAÇÃO, A NÃO SER AS
MARCAÇÕES DO GABARITO.**

