

Prova: P-4 - RG-2

1	BIO	A	11	FIS	C	21	QUI	E	31	MAT	B	41	MAT	A
2	BIO	A	12	FIS	E	22	QUI	A	32	MAT	E	42	MAT	B
3	BIO	D	13	FIS	A	23	QUI	B	33	MAT	C	43	MAT	B
4	BIO	C	14	FIS	A	24	QUI	E	34	MAT	C	44	MAT	C
5	BIO	C	15	FIS	A	25	QUI	C	35	MAT	E	45	MAT	D
6	BIO	D	16	FIS	A	26	QUI	C	36	MAT	A	46	MAT	E
7	BIO	B	17	FIS	E	27	QUI	D	37	MAT	B	47	MAT	E
8	BIO	A	18	FIS	C	28	QUI	D	38	MAT	A	48	MAT	A
9	BIO	B	19	FIS	E	29	QUI	E	39	MAT	B	49	MAT	C
10	BIO	D	20	FIS	D	30	QUI	E	40	MAT	D	50	MAT	B



PROVA GERAL

P-4 – Ensino Médio Regular
2ª série

TIPO

RG-2

RESOLUÇÕES E RESPOSTAS

BIOLOGIA

QUESTÃO 1: Resposta A

O sistema vascular surgiu há mais de 400 milhões de anos; as sementes, há cerca de 360 milhões de anos, com as gimnospermas; a flor surgiu cerca de 200 milhões de anos depois, com as primeiras angiospermas.

Semana: 10

Aula: 19

Setor: B

QUESTÃO 2: Resposta A

Uma planta com rizoma, que não possui flores nem sementes, é uma pteridófita.

Semana: 10

Aula: 19

Setor: B

QUESTÃO 3: Resposta D

Nas angiospermas, o endosperma proporciona nutrientes ao desenvolvimento embrionário e germinação, enquanto o revestimento da semente protege o embrião contra fungos, bactérias e raios ultravioleta e também contra a dessecação.

Semana: 10

Aula: 20

Setor: B

QUESTÃO 4: Resposta C

Samambaia e musgo liberam células haploides, os esporos, que germinam no solo e assim originam gametófitos autótrofos. Gimnospermas e angiospermas não liberam esporos, elas liberam grãos de pólen, que são gametófitos imaturos heterótrofos.

Semana: 10

Aula: 20

Setor: B

QUESTÃO 5: Resposta C

Na tabela, os representantes do reino *Plantae* dotados de vasos condutores incluem as Angiospermas, as Gimnospermas e as Pteridófitas (samambaias e licófitas).

Semana: 10

Aula: 20

Setor: B

QUESTÃO 6: Resposta D

O leite desnatado tem teor menor de gordura do que o leite integral. Essa substância orgânica é digerida no duodeno (intestino delgado) por ação da lipase pancreática.

Semana: 8

Habilidade: 14

Aula: 15

Setor: A

QUESTÃO 7: Resposta B

Para realizar o movimento, ocorre a contração muscular dos músculos gêmeos. A ligação entre os músculos e ossos é realizada por tendões e entre os ossos, por ligamentos.

Semana: 6

Aula: 12

Setor: A

QUESTÃO 8: Resposta A

O escorbuto ocorre pela falta da vitamina C. A vitamina B12 é necessária para a produção de hemácias. A cegueira noturna ocorre na deficiência da vitamina A. A vitamina D é responsável pela absorção de cálcio e sua falta acarreta o raquitismo. A vitamina K é necessária para a produção de fatores de coagulação sanguínea.

Semana: 9

Aula: 17

Setor: A

QUESTÃO 9: Resposta B

A maioria dos microrganismos que chegam ao estômago são destruídos pelo pH extremamente ácido (aproximadamente 2,0), pelo ácido clorídrico, mas principalmente pela ação proteolítica da pepsina, que promove a destruição das proteínas desses microrganismos. O pH ótimo da pepsina é extremamente ácido e a manutenção de um pH básico em torno da bactéria impede a sua ativação.

Semana: 8

Aula: 16

Setor: A

QUESTÃO 10: Resposta D

As vilosidades são adaptações do intestino delgado que aumentam a superfície de absorção dos nutrientes no processo digestivo.

Semana: 8

Aula: 16

Setor: A

FÍSICA

QUESTÃO 11: Resposta C

De acordo com o enunciado, o ouro 18 K é aquele que $\frac{18}{24} = 75\%$ é ouro e $\frac{6}{24} = 25\%$ é prata. Sendo assim, se a

massa do anel for m , as massas de ouro e prata serão iguais a $m_{\text{ouro}} = 0,75m$ e $m_{\text{prata}} = 0,25m$.

Utilizando-se a definição de massa específica e os valores das massas específicas do ouro e da prata que foram fornecidos pelo enunciado, podemos calcular os volumes de ouro e prata desse anel como segue:

$$V_{\text{ouro}} = \frac{m_{\text{ouro}}}{\rho_{\text{ouro}}} \Rightarrow V_{\text{ouro}} = \frac{0,75m}{20}$$

$$V_{\text{prata}} = \frac{m_{\text{prata}}}{\rho_{\text{prata}}} \Rightarrow V_{\text{prata}} = \frac{0,25m}{10}$$

Logo, o volume V do anel é igual a:

$$V = V_{\text{ouro}} + V_{\text{prata}} = \frac{0,75m}{20} + \frac{0,25m}{10} \quad \therefore \quad V = \frac{1,25m}{20}$$

Portanto, a densidade d do anel pode ser calculada, de acordo com a definição, como segue:

$$d = \frac{m}{V} = \frac{m}{\frac{1,25m}{20}} \quad \therefore \quad d = 16 \text{ g/cm}^3$$

Semana: 6

Habilidade: 17

Aula: 11

Setor: A

QUESTÃO 12: Resposta E

A pressão do ar da bolha a 30 m de profundidade é, de acordo como o teorema de Stevin, igual a 4 atm. Ao chegar à superfície, a pressão do ar da bolha será igual a 1 atm (4 vezes menor). Assim, levando-se em conta a relação fornecida pelo enunciado, conclui-se que o volume da bolha ao chegar à superfície será 4 vezes maior do que a 30 m de profundidade.

Semana: 7

Habilidade: 17

Aulas: 13 e 14

Setor: A

QUESTÃO 13: Resposta A

Lembrando que a intensidade do empuxo é igual à do peso de líquido deslocado, ao retirar o braço para fora da água, o volume de líquido deslocado diminui, diminuindo a intensidade do empuxo. Como o peso não se altera, a tendência do corpo é afundar.

Semana: 9

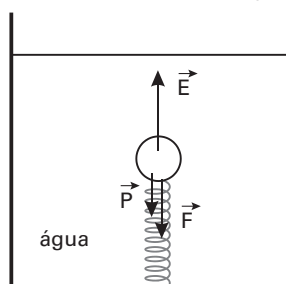
Habilidade: 3

Aulas: 17 e 18

Setor: A

QUESTÃO 14: Resposta A

A figura seguinte mostra as forças aplicadas na esfera (peso, força elástica e empuxo).



Como a esfera é homogênea, sua densidade é igual à do material que a constitui. Assim, ela é menos densa que a água; portanto, sua tendência é flutuar, provocando na mola uma distensão. Por isso, a força elástica na esfera é "para baixo".

Como a esfera está em equilíbrio:

$$F + P = E \Rightarrow F = E - P$$

Aplicando-se o princípio de Arquimedes e a lei de Hooke:

$$k \cdot x = d_a \cdot V \cdot g - d_c \cdot V \cdot g$$

Substituindo-se os dados do enunciado:

$$k \cdot 0,001 = 1,0 \cdot 10^3 \cdot 5 \cdot 10^{-4} \cdot 10 - 1,0 \cdot 10^3 \cdot 5 \cdot 10^{-4} \cdot 10$$

$$\therefore k = 45 \text{ N/m} = 0,45 \text{ N/cm}$$

Semana: 9

Habilidade: 20

Aulas: 17 e 18

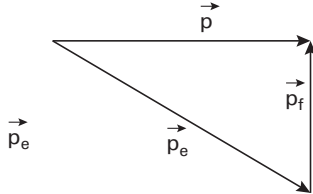
Setor: A

QUESTÃO 15: Resposta A

A quantidade de movimento inicial do sistema é horizontal e para a direita. Como ela se conserva na interação, a quantidade de movimento final também é horizontal e para a direita. A quantidade de movimento final (\vec{p}) é dada pela soma das quantidades de movimento do fóton \vec{p}_f e do elétron \vec{p}_e :

$$\vec{p} = \vec{p}_e + \vec{p}_f$$

Entre as opções fornecidas, a única alternativa que \vec{p}_f , de forma que a soma acima possa ser horizontal para a direita, é aquela apresentada na alternativa **A**.

**Semana: 8****Habilidade: 20****Sector: B****QUESTÃO 16: Resposta A**

$$Q_{ag} = Q_{ar}$$

$$(m \cdot c \cdot \Delta\theta)_{ag} = (m \cdot c \cdot \Delta\theta)_{ar}$$

Dado que $\Delta\theta_{ag} = \Delta\theta_{ar}$, temos:

$$\frac{m_{ag}}{m_{ar}} = \frac{c_{ar}}{c_{ag}} \Rightarrow \frac{m_{ag}}{m_{ar}} = \frac{1}{4}$$

Semana: 5**Habilidade: 18****Aula: 10****Sector: B****QUESTÃO 17: Resposta E**

Para fundir o gelo e aquecer a água proveniente dele, é necessária uma quantidade de calor igual a:

$$Q = m \cdot L + m \cdot c \cdot \Delta\theta$$

$$Q = 200 \cdot 80 + 200 \cdot 1 \cdot 30 = 22000 \text{ cal} = 88000 \text{ J}$$

A potência útil absorvida pela substância é: $P = 0,44 \cdot 1000 = 440 \text{ W}$

A partir da definição de potência:

$$P = \frac{Q}{\Delta t} \Rightarrow 440 = \frac{88000}{\Delta t}$$

$$\Delta t = 200 \text{ s} = 180 \text{ s} + 20 \text{ s} = 3 \text{ min} + 20 \text{ s}$$

Semana: 6**Habilidade: 6****Aula: 12****Sector: B****QUESTÃO 18: Resposta C**

A quantidade de calor necessária para aquecer a água (500 litros equivalem a $500 \text{ kg} = 500 \cdot 10^3 \text{ g}$) é:

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta\theta = 500 \cdot 10^3 \cdot 1 \cdot (60 - 20) = 2 \cdot 10^7 \text{ cal} = 8 \cdot 10^7 \text{ J}$$

Essa quantidade de calor deve ser absorvida em 5 horas, ou seja, em $5 \cdot 3600 \text{ s} = 18000 \text{ s}$

Logo, a potência útil é:

$$P = \frac{8 \cdot 10^7}{1,8 \cdot 10^4} \approx 4,4 \cdot 10^3 \text{ W}$$

A potência útil das placas é 75% de 1000 W, ou seja, 750 W para cada 1 m^2 .

Assim:

$$1 \text{ m}^2 \text{ — } 750 \text{ W}$$

$$A \text{ m}^2 \text{ — } 4400 \text{ W}$$

$$\text{Portanto: } A \approx 5,8 \approx 6 \text{ m}^2$$

Semana: 5**Habilidade: 6****Aula: 10****Sector: B**

QUESTÃO 19: Resposta E

Sistema termicamente isolado

$$Q_{\text{gelo}} + Q_{\text{mate}} = 0$$

$$(m \cdot c \cdot \Delta\theta + m \cdot L + m \cdot c \cdot \Delta\theta)_{\text{gelo}} + (m \cdot c \cdot \Delta\theta)_{\text{mate}} = 0$$

$$(40 \cdot 0,5 \cdot 4 + 40 \cdot 80 + 40 \cdot 1 \cdot x) + [200 \cdot 1 \cdot (x - 30)] = 0$$

$$x \approx 11 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Semana: 8

Habilidade: 18

Aula: 15

Setor: B

QUESTÃO 20: Resposta D

Como se trata de uma transformação a volume constante:

$$\frac{p_{\text{ext}}}{T_{\text{ext}}} = \frac{p_{\text{int}}}{T_{\text{int}}}$$

$$\frac{1 \text{ atm}}{300 \text{ K}} = \frac{p_{\text{int}}}{270 \text{ K}}$$

$$p_{\text{int}} = 0,9 \text{ atm}$$

Logo, a diferença é de 0,1 atm.

Como a pressão externa é de 1 atm, essa diferença é da ordem de 10%.

Semana: 10

Habilidade: 6

Aula: 19

Setor: B

QUÍMICA

QUESTÃO 21: Resposta E

A solubilidade do sulfato de cério diminui com o aumento da temperatura.

A 0 °C, o nitrato de sódio é mais solúvel que o cloreto de potássio.

O iodeto de potássio é a substância que apresenta a maior solubilidade a 20 °C, solubilidade do KClO_3 a 90 °C = 50 g / 100 g de água.

Mas a solubilidade do KClO_3 a 20 °C = 10 g / 100 g de água. Logo, no resfriamento precipita a diferença (40 g).

Solubilidade do cloreto de potássio a 40 °C = 40 g / 100 g de água ou 10 g / 50 g de água. Logo, 15 g do sal originam uma solução insaturada.

Semana: 2

Habilidade: 24

Aula: 3

Setor: A

QUESTÃO 22: Resposta A

$$\text{Quantidade em mol} = \frac{m}{M}$$

$$m = 1 \text{ mg} = 1 \cdot 10^{-3} \text{ g}$$

$$M = 64 \text{ g/mol}$$

$$\text{Quantidade em mol} = \frac{1 \cdot 10^{-3} \text{ g}}{64} = 0,016 \cdot 10^{-3} \text{ mol} = 1,6 \cdot 10^{-5} \text{ mol};$$

$$\text{concentração} = 1,6 \cdot 10^{-5} \text{ mol/L.}$$

Cálculo desse limite em partes por milhão:

$$1 \text{ L de água} \xrightarrow{\quad\quad\quad} 10^3 \text{ g} \xrightarrow{\quad\quad\quad} 1 \cdot 10^{-3} \text{ g de cobre}$$

$$10^6 \text{ g} \xrightarrow{\quad\quad\quad} x$$

$$x = 1 \text{ ppm}$$

Semana: 6

Habilidade: 24

Aula: 11

Setor: A

QUESTÃO 23: Resposta B

$$\text{Concentração inicial} = C (\text{inicial}) = \frac{m}{M \cdot V} = \frac{7,1}{142 \cdot 0,2} = 0,25 \text{ mol/L}$$

$$\text{Concentração final} = C (\text{final}) = 0,2 \text{ mol/L}$$

$$C (\text{inicial}) \cdot V (\text{inicial}) = C (\text{final}) \cdot V (\text{final})$$

$$(0,25 \text{ mol/L}) \cdot (200 \text{ mL}) = (0,20 \text{ mol/L}) \cdot V (\text{final})$$

$$V (\text{final}) = 250 \text{ mL}$$

$$V (\text{adicionado}) = 250 - 200 = 50 \text{ mL}$$

Semana: 6**Habilidade:** 24**Aula:** 12**Setor:** A**QUESTÃO 24: Resposta E**

O diagrama mostra que a passagem do sólido para o estado gasoso absorve 766 kJ/mol.

A dissolução dos íons gasosos em água libera 760 kJ/mol. Logo, há um pequeno saldo absorvido de 6 kJ/mol.

Semana: 7**Habilidade:** 24**Aula:** 14**Setor:** A**QUESTÃO 25: Resposta C**

A combustão de um mol de glicose libera $2,8 \cdot 10^6$ J.

O processo oposto (formação de um mol de glicose) absorve $2,8 \cdot 10^6$ J.

Assim, a formação de meio mol de glicose absorverá $1,4 \cdot 10^6$ J.

Semana: 10**Habilidade:** 24**Aula:** 20**Setor:** A**QUESTÃO 26: Resposta C**

O elemento crômio se reduz de +6 para +3.

Cada átomo de crômio recebe 3 elétrons. O íon dicromato recebe 6 elétrons e será agente oxidante.

A semirreação corretamente balanceada com os menores coeficientes inteiros será



soma de cargas em cada membro = +6

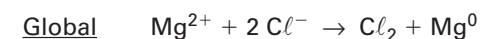
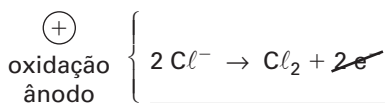
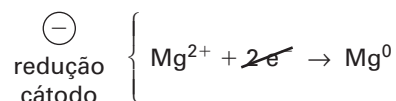
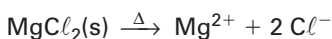
Semana: 4**Habilidade:** 24**Aula:** 6**Setor:** B**QUESTÃO 27: Resposta D**

O processo de separação empregado para obter o cloreto de sódio é chamado cristalização fracionada. Nele as substâncias são separadas por diferença de solubilidade.

A partir da salmoura amarga, tem-se:

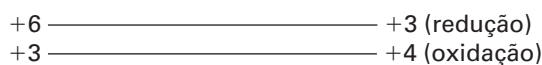
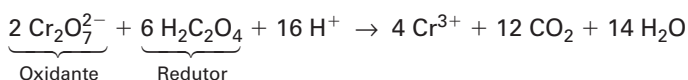


Na eletrólise ígnea do cloreto de magnésio, tem-se:

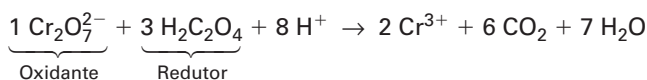
**Semana:** 10**Habilidade:** 24**Aula:** 19**Setor:** B

QUESTÃO 28: Resposta D

Teremos:



Coeficientes mínimos:



$$\text{Soma} = 1 + 3 + 8 + 2 + 6 + 7 = 27$$

Semana: 9

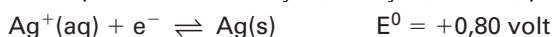
Habilidade: 24

Aula: 26

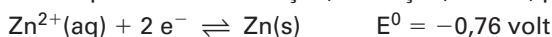
Setor: B

QUESTÃO 29: Resposta E

Maior potencial de redução; redução; cátodo; polo positivo

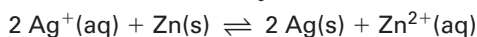


Menor potencial de redução; oxidação; ânodo; polo negativo



$$\Delta E^0 = E^0 (\text{red; maior}) - E^0 (\text{red; menor}) = (+0,80) - (-0,76) = +1,56 \text{ volt}$$

A reação global será obtida multiplicando-se a semirreação da prata por 2 e somando-se algebricamente com o inverso da semirreação do zinco



Semana: 9

Habilidade: 24

Aula: 18

Setor: B

QUESTÃO 30: Resposta E

$\text{N}_2 \rightarrow$ Nox do nitrogênio = zero

$\text{NO}_3^- \rightarrow$ Nox do nitrogênio = +5

$-\text{NH}_2 \rightarrow$ Nox do nitrogênio = -3

fixação (I) = redução

fixação (II) = oxidação

Cálculo da quantidade total de mols de átomos de nitrogênio no ciclo representado:

Atmosfera ————— Biosfera ————— Solo e água

$$2(2,8 \cdot 10^{20}) \text{ ————— } 1,0 \cdot 10^{17} \text{ ————— } 1,0 \cdot 10^{16}$$

$$n(\text{total}) = 56000 \cdot 10^{16} + 10 \cdot 10^{16} + 1,0 \cdot 10^{16}$$

$$n(\text{total}) = 56011 \cdot 10^{16} = 5,6 \cdot 10^{20} \text{ mols}$$

Semana: 3

Habilidade: 24

Aula: 5

Setor: B

MATEMÁTICA

QUESTÃO 31: Resposta B

No diagrama, temos um ciclo a cada 5 quadrados. Logo, cada ciclo corresponde a um intervalo de $5 \cdot 0,2 \text{ s}$, ou seja, 1 segundo. Se a cada 1 s o coração bate uma vez, então, a cada 1 minuto haverá 60 batimentos.

Semana: 7

Habilidade: 24

Aula: 20

Setor: A

QUESTÃO 32: Resposta E

$$\begin{aligned} AP &= OP \cdot \operatorname{sen} 2\alpha \\ AP &= OP \cdot 2 \cdot \operatorname{sen} \alpha \cdot \operatorname{cos} \alpha \\ AP &= 10 \cdot 2 \cdot 0,6 \cdot 0,8 \\ AP &= 9,6 \end{aligned}$$

Semana: 5**Habilidade:** 22**Aula:** 13**Setor:** A**QUESTÃO 33: Resposta C**

$$\frac{AC}{AB} = \operatorname{tg} 75^\circ \text{ e } AB = 1 \quad \therefore \quad AC = \operatorname{tg}(45^\circ + 30^\circ)$$

$$AC = \frac{\operatorname{tg} 45^\circ + \operatorname{tg} 30^\circ}{1 - \operatorname{tg} 45^\circ \operatorname{tg} 30^\circ}$$

$$AC = \frac{1 + \frac{\sqrt{3}}{3}}{1 - \frac{\sqrt{3}}{3}} = \frac{3 + \sqrt{3}}{3 - \sqrt{3}}$$

$$AC = \frac{3 + \sqrt{3}}{3 - \sqrt{3}} \cdot \frac{3 + \sqrt{3}}{3 + \sqrt{3}}$$

$$AC = \frac{12 + 6\sqrt{3}}{6} \quad \therefore \quad AC = 2 + \sqrt{3} \approx 2 + 1,73 \approx 3,73$$

Semana: 5**Habilidade:** 22**Aula:** 14**Setor:** A**QUESTÃO 34: Resposta C**

$$J \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0 & -1 \\ 1 & 0 \end{bmatrix} \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} \quad \therefore \quad J \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -y \\ x \end{bmatrix}$$

$$J^2 = \begin{bmatrix} 0 & -1 \\ 1 & 0 \end{bmatrix} \cdot \begin{bmatrix} 0 & -1 \\ 1 & 0 \end{bmatrix} \quad \therefore \quad J^2 = \begin{bmatrix} -1 & 0 \\ 0 & -1 \end{bmatrix}$$

$$J^2 \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -1 & 0 \\ 0 & -1 \end{bmatrix} \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} \quad \therefore \quad J^2 \cdot \begin{bmatrix} x \\ y \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -x \\ -y \end{bmatrix}$$

Semana: 9**Habilidade:** 21**Aula:** 25**Setor:** A**QUESTÃO 35: Resposta E**

$$2x + 3y + 3z = 66 \text{ e } 2x + y + z = 30$$

Somando membro a membro, temos $4x + 4y + 4z = 96$.**Semana:** 9**Habilidade:** 21**Aula:** 26**Setor:** A**QUESTÃO 36: Resposta A**Pelo gráfico, observa-se que o período da função $g(x)$ (T_g) é o dobro do período da função $f(x)$ (T_f).

$$\text{Como } T_f = 2\pi \text{ e } \beta = \frac{2\pi}{T_g}, \text{ então } T_g = 4\pi \text{ e } \beta = \frac{2\pi}{4\pi} = \frac{1}{2}.$$

Logo, $0 < \beta < 1$.Como, também pelo gráfico, a amplitude da função $g(x)$ é menor que a da função $f(x)$, então $0 < \alpha < 1$.**Semana:** 7**Habilidade:** 20**Aula:** 20**Setor:** A

QUESTÃO 37: Resposta B

Seendo x , y e z , nessa ordem, os preços em R\$ do pacote de algodão, do rolo de gaze e do rolo de esparadrapo, temos:

$$\begin{cases} x + y + z = 16 \\ z = x - 2 \\ z = y + 1 \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} x + y + z = 16 \\ x = z + 2 \\ y = z - 1 \end{cases}$$

Resolvendo o sistema por substituição, temos a seguinte equação:

$$z + 2 + z - 1 + z = 16 \Rightarrow 3z = 15 \Rightarrow z = 5$$

Portanto, temos:

$$z = 5, x = 7 \text{ e } y = 4.$$

O valor do troco será dado por:

$$50 - (2x + 5y + 4z) = 50 - (2 \cdot 7 + 5 \cdot 4 + 3 \cdot 5) = 1,00$$

O troco recebido foi de R\$ 1,00.

Semana: 9

Habilidade: 21

Aula: 27

Setor: A

QUESTÃO 38: Resposta A

A função que modela a pressão arterial com A , B e K constantes reais e positivas é $P(t) = A + B\cos(kt)$. Da tabela tem-se que a frequência será:

$$\begin{array}{l} 90 \text{ batimentos} \text{ ————— } 60 \text{ s} \\ 1 \text{ batimento} \text{ ————— } x \text{ s} \end{array} \Rightarrow x = \frac{2}{3}$$

Como o período de $P(t)$ é $\frac{2\pi}{|k|} = \frac{2}{3} \Rightarrow k = 3\pi$, então $P(t) = A + B\cos(3\pi t)$.

para pressão máxima, tem-se $\cos(3\pi t) = 1$
para pressão mínima, tem-se $\cos(3\pi t) = -1$ daí

$$\begin{cases} A + B = 120 \\ A - B = 78 \end{cases}$$

Resolvendo o sistema, tem-se $\begin{cases} A = 99 \\ B = 21 \end{cases}$

então, $P(t) = 99 + 21\cos(3\pi t)$.

Semana: 7

Habilidade: 21

Aula: 21

Setor: A

QUESTÃO 39: Resposta B

Para que a pergunta faça sentido, deve-se supor que x pertence ao intervalo $[0^\circ, 90^\circ]$.

O valor máximo de l ocorre quando $x = 90^\circ$ e é dado por $l(90^\circ) = k \cdot \text{sen}90^\circ = k$.

O valor de l quando $x = 30^\circ$ é dado por $l(30^\circ) = k \cdot \text{sen}30^\circ = \frac{k}{2}$.

Assim, o percentual pedido é dado pela razão

$$\frac{\frac{k}{2}}{k} = \frac{1}{2} = 50\%$$

Semana: 7

Habilidade: 22

Aula: 19

Setor: A

QUESTÃO 40: Resposta D

Sejam y e z , nessa ordem, as distâncias entre A e B e C e D, pela rodovia. Temos:

$$\begin{cases} y + 5 = 3z \\ 5 + z = \frac{y}{2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} y = 3z - 5 \\ y = 2z + 10 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} y = 40 \text{ km} \\ z = 15 \text{ km} \end{cases}$$

$$\text{Logo, } x = \frac{15}{40} \cdot 100\% = 37,5\%.$$

Semana: 9

Habilidade: 21

Aula: 27

Setor: A

QUESTÃO 41: Resposta A

Sendo α a medida do ângulo de inclinação de r , note que as inclinações das retas que suportam as outras setas é $(180^\circ - \alpha)$. Assim, os coeficientes angulares das retas que suportam essas retas é 0,5.

Além disso, tem-se:

- Seta cinza-clara: como ela é simétrica à seta original com relação ao eixo y , o coeficiente linear de equação que a representa é 6.
Assim uma equação da reta que a suporta é: $y = 0,5x + 6$.
- Seta cinza-escura: como ela é simétrica à seta original com relação ao eixo x , o coeficiente linear de equação que a representa é -6 .
Assim uma equação da reta que a suporta é: $y = 0,5x - 6$.

Semana: 5

Habilidade: 22

Aulas: 9 e 10

Setor: B

QUESTÃO 42: Resposta B

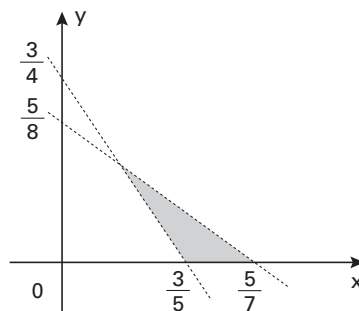
Das informações do enunciado, as quantidades de aveia e granola são dadas pelos pontos que satisfazem simultaneamente as inequações

$$\begin{cases} 350x + 400y \leq 250 \\ 10x + 8y \geq 6 \end{cases}$$

Isolando y nas duas inequações, temos:

$$\begin{cases} y \leq -\frac{7}{8}x + \frac{5}{8} & (1) \\ y \geq -\frac{5}{4}x + \frac{3}{4} & (2) \end{cases}$$

Representando (1) e (2) num mesmo sistema cartesiano, as soluções são dadas por:



Semana: 9

Habilidade: 26

Aulas: 17 e 18

Setor: B

QUESTÃO 43: Resposta B

Seja x o tempo, em anos, e y a reflexão solar, em porcentagem, tem-se:

- Concreto

$$\left. \begin{array}{l} m = \frac{25 - 35}{6} \quad \therefore \quad m = -\frac{5}{3} \\ q = 35 \end{array} \right\} y = -\frac{5}{3}x + 35$$

- Asfalto

$$\left. \begin{array}{l} m = \frac{16 - 10}{6} \quad \therefore \quad m = 1 \\ q = 10 \end{array} \right\} y = x + 10$$

Quando atingirem a mesma porcentagem de reflexão, teremos:

$$x + 10 = -\frac{5}{3}x + 35 \Rightarrow \frac{8}{3}x = 25 \Rightarrow x = \frac{75}{8} \quad \therefore \quad x = 9,375$$

Semana: 6

Habilidade: 25

Aulas: 11 e 12

Setor: B

QUESTÃO 44: Resposta C

Escrevendo a equação reduzida da reta de equação $4x - 7y + 10 = 0$, temos:

$$y = \frac{4}{7}x + \frac{10}{7}$$

Como a reta de equação $y = mx + h$ é simétrica em relação ao eixo x , tem-se:

$$m = -\frac{4}{7} \quad \text{e} \quad h = -\frac{10}{7}$$

Assim: $m + h = -2$.

Semana: 6

Habilidade: 22

Aulas: 11 e 12

Setor: B

QUESTÃO 45: Resposta D

Para que a região vigiada por um radar intercepte outras duas em pelo menos um ponto, a medida do raio R , em km, deve ser maior ou igual à metade da distância entre o centro do radar e o centro de cada um dos radares mais próximos.

Assim, devemos ter:

$$R = \frac{1}{2} \cdot \sqrt{(6 - 0)^2 + (0 - 6)^2} \quad \therefore \quad R = 3\sqrt{2}$$

Semana: 6

Habilidade: 23

Aulas: 19 e 20

Setor: B

QUESTÃO 46: Resposta E

Seja m o coeficiente angular da reta que representa a avenida.

Como a reta que representa a avenida é perpendicular à reta que representa a loja de Pedro, tem-se:

$$-\frac{3}{4} \cdot m = -1 \quad \therefore \quad m = \frac{4}{3}$$

Assim, essa reta pode ser dada pela equação $4x - 3y + k = 0$, com k constante.

Além disso, a distância do ponto que representa a loja à reta que representa a avenida é 3.

Então, temos:

$$3 = \frac{|4 \cdot 2 - 3 \cdot 1 + k|}{\sqrt{4^2 + 3^2}}$$

$$|k + 5| = 15 \quad \therefore \quad k = 10 \quad \text{ou} \quad k = -20$$

Logo, a avenida certamente é representada pela reta de equação $4x - 3y + 10 = 0$ ou pela reta de equação $4x - 3y - 20 = 0$.

Semana: 8

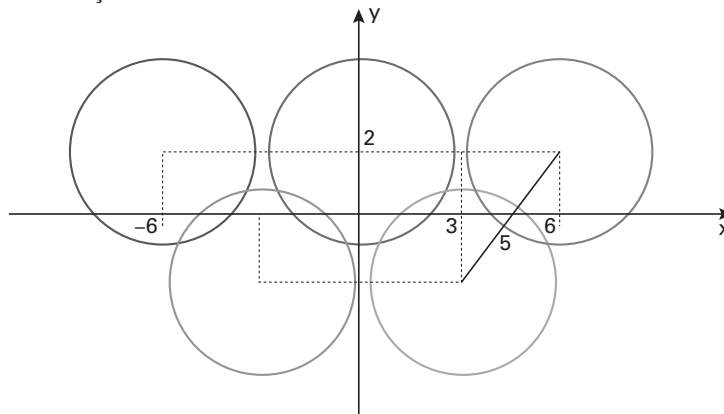
Habilidade: 22

Aulas: 15 e 16

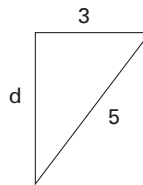
Setor: B

QUESTÃO 47: Resposta E

A figura que representa a situação é



Da figura temos o triângulo:



Aplicando o teorema de Pitágoras, obtém-se $d = 4$. Como, a partir do eixo x até os centros das circunferências de cima, a medida vale 2, a medida do eixo x até o centro das circunferências de baixo, também vale 2. Entretanto, esse valor está abaixo do eixo x , logo, a ordenada é negativa, -2 .

Assim, a circunferência localizada na parte de baixo à direita tem equação

$$(x - 3)^2 + (y + 2)^2 = (2,8)^2$$

Semana: 10

Habilidade: 19

Aula: 19 e 20

Setor: B

QUESTÃO 48: Resposta A

A reta que vai representar a passagem é a mediatriz do segmento cujos extremos são os pontos $(-1, 1)$ e $(2, 2)$. Sendo m o coeficiente angular da reta pedida, temos:

$$m \cdot \frac{2 - 1}{2 - (-1)} = -1 \quad \therefore \quad m = -3$$

Semana: 10

Habilidade: 20

Aulas: 13 e 14

Setor: B

QUESTÃO 49: Resposta C

Vamos analisar as possíveis posições relativas para (r) $2x + 2my + m = 0$ e (s) $mx + my - 2 = 0$.

• r e s coincidentes: $\frac{2}{m} = \frac{2m}{m} = \frac{m}{-2}$

Neste caso devemos ter $m = 1$ e $m = -4$ simultaneamente, o que é impossível.

• r e s paralelas distintas: $\frac{2}{m} = \frac{2m}{m} \neq \frac{m}{-2}$

Neste caso devemos ter $m = 1$.

• r e s concorrentes: $\frac{2}{m} \neq \frac{2m}{m}$

Neste caso devemos ter $m \neq 1$.

• r e s perpendiculares: $\left(-\frac{2}{2m}\right) \cdot \left(-\frac{m}{m}\right) = -1 \quad \therefore \quad m = -1$

Assim, apenas as afirmações I e IV são verdadeiras.

Semana: 6

Habilidade: 17

Aulas: 11 e 12

Setor: B

QUESTÃO 50: Resposta B

Como a reta r é perpendicular ao segmento AB , tem-se:

$$m_r \cdot \frac{2-6}{5-2} = -1 \Rightarrow m_r \cdot \frac{-4}{3} = -1 \quad \therefore m_r = \frac{3}{4}$$

Assim, a reta r é dada por:

$$y - 6 = \frac{3}{4}(x - 2) \quad \therefore y = \frac{3}{4}x + 4,5$$

Logo a ordenada do ponto E é 4,5.

Semana: 7

Habilidade: 25

Aulas: 11 e 12

Setor: B