

## **CICLO IME 2 - OBJETIVO**

#### **TURMA IME-ITA**



#### 2022

## **MATEMÁTICA**

## 1ª QUESTÃO

Para -1 < r < 1, seja S(r) a soma representada por:

$$12 + 12r + 12r^2 + 12r^3 + \dots$$

Seja a entre -1 e 1 tal que S(a)S(-a) = 2016. Determine o valor de: S(a) + S(-a).

**A**() 225

**B**() 144 **C**() 330

**D**() 336

**E**() 240

Gabarito: D

Apicando a fórmula da PG infinita, obtemos:  $S(x) = \frac{12}{1-x}$ . Portanto:

$$S(a)S(-a) = \frac{144}{1-a^2} = 2016 \to 1 - a^2 = \frac{144}{2016}$$

. Dessa forma:

$$S(a) + S(-a) = \frac{12}{1-a} + \frac{12}{1+a} = \frac{24}{1-a^2} = \frac{24}{\frac{144}{2016}} = \frac{2016}{6} = \boxed{336}$$

#### 2ª QUESTÃO

Uma urna contém 4 bolas verdes e 6 bolas azuis. Uma segunda urna contém 16 bolas verdes e Nbolas azuis. Uma bola é retirada aleatoriamente de cada urna. Sabendo-se que a probabilidade de ambas serem da mesma cor é de 0,58, calcule o valor de N.

**A**() 100

**B**() 144

**C**() 230

**D**() 256

**E**() 81

Gabarito: B

De acordo com o enunciado:

$$\frac{4}{10} \cdot \frac{16}{16+N} + \frac{6}{10} \cdot \frac{N}{16+N} = \frac{29}{50}.$$

. Logo: N = 144 .

Seja m a maior solução real da equação:

$$\frac{3}{x-3} + \frac{5}{x-5} + \frac{17}{x-17} + \frac{19}{x-19} = x^2 - 11x - 4.$$

Sabendo que existem inteiros positivos a,b e c tais que  $m=a+\sqrt{b+\sqrt{c}}$ , calcule: a+b+c.

## Gabarito: D

Considere a equação:

$$\frac{3}{x-3} + \frac{5}{x-5} + \frac{17}{x-17} + \frac{19}{x-19} = x^2 - 11x - 4.$$

Ao somar e subtrair 1 de cada fração:

$$\frac{x}{x-3} + \frac{x}{x-5} + \frac{x}{x-17} + \frac{x}{x-19} = x^2 - 11x.$$

Dividindo por x:

$$\frac{1}{x-3} + \frac{1}{x-5} + \frac{1}{x-17} + \frac{1}{x-19} = x - 11.$$

Reagrupando as parcelas e efetuando os MMCs:

$$\left(\frac{1}{x-3} + \frac{1}{x-19}\right) + \left(\frac{1}{x-5} + \frac{1}{x-17}\right) = x - 11$$

$$\frac{2(x-11)}{(x-3)(x-19)} + \frac{2(x-11)}{(x-5)(x-17)} = x - 11$$

$$\frac{2}{x^2 - 22x + 57} + \frac{2}{x^2 - 22x + 85} = 1.$$

Substituindo  $y = x^2 - 22x + 71$ :

$$\frac{2}{y-14} + \frac{2}{y+14} = 1$$
$$\frac{4y}{y^2 - 196} = 1$$
$$y^2 - 4y - 196 = 0$$
$$y = 2 + \sqrt{200}.$$

Retornando com a incógnita original:

$$x^{2} - 22x + 71 = 2 + \sqrt{200}$$
$$x^{2} - 22x + 69 - \sqrt{200} = 0$$
$$x = 11 + \sqrt{52 + \sqrt{200}}.$$

2

Finalmente: a + b + c = 11 + 52 + 200 = 263

A raiz real da equação  $8x^3-3x^2-3x-1=0$  pode ser escrita da forma  $\frac{\sqrt[3]{a}+\sqrt[3]{b}+1}{c}$ , com a,b e c inteiros positivos. Calcule a+b+c.

## Gabarito: E

Ao fatorar a expressão dada, obtemos:  $9x^3 = (x+1)^3$ . Dessa forma:

$$x = \frac{1}{\sqrt[3]{9} - 1} = \frac{\sqrt[3]{9}x = x + 1}{\sqrt[3]{8} + \sqrt[3]{9} + 1}.$$

Logo: 
$$a + b + c = 98$$
.

#### 5ª QUESTÃO

Considere  $A, B \in C$  ângulos agudos de um triângulo  $\triangle ABC$  tais que:

$$\cos^{2} A + \cos^{2} B + 2 \sin A \sin B \cos C = \frac{15}{8} e^{2}$$

$$\cos^{2} B + \cos^{2} C + 2 \sin B \sin C \cos A = \frac{14}{9}.$$

Sabendo que existem inteiros positivos p, q, r e s tais que:

$$\cos^2 C + \cos^2 A + 2\sin C \sin A \cos B = \frac{p - q\sqrt{r}}{s},$$

calcule: p + q + r + s.

## Gabarito: C

Sabendo que  $a^2=b^2+c^2-2bc\cos B$  e que  $a=2R\sin A,\,b=2R\sin B$  e  $c=2R\sin C$ , obtemos:

$$\sin^2 A = \sin^2 B + \sin^2 C - 2\sin B \sin C \cos A.$$

Utilizando a relação fundamental da trigonometria nas igualdades dadas no enunciado e a relação demonstrada acima, obtemos:

$$\sin^2 A = \frac{4}{9} e \cos^2 A = \frac{5}{9}$$
  
 $\sin^2 C = \frac{1}{8} e \cos^2 C = \frac{7}{8}$ .

Logo:

$$\cos B = \cos(\pi - (A+C)) = -\cos(A+C)$$

$$\cos B = \sin A \sin C - \cos A \cos C = \frac{2 - \sqrt{35}}{6\sqrt{2}}.$$

Finalmente:

$$\cos^2 C + \cos^2 A + 2\sin C \sin A \cos B =$$

$$= \frac{7}{8} + \frac{5}{9} + 2 \cdot \frac{2}{3} \cdot \frac{1}{2\sqrt{2}} \cdot \frac{2 - \sqrt{35}}{6\sqrt{2}} = \frac{111 - 4\sqrt{35}}{72}.$$

Portanto:  $p + q + r + s = 111 + 4 + 35 + 72 = \boxed{222}$ .

## 6ª QUESTÃO

Quantos inteiros positivos de dois dígitos são divisores de:  $2^{24} - 1$ ?

**A**() 12

**B**() 11

**C**() 10

**D**() 9

**E**() 8

Gabarito: A

Temos que:

$$2^{24} - 1 = (2^{12} + 1)(2^{12} - 1) =$$

$$= (2^{12} + 1)(2^{6} + 1)(2^{6} - 1) =$$

$$= (4097)(65)(63) =$$

$$= (241)(17)(5)(13)(7)(3)(3).$$

Logo, os possíveis dividores de dois dígitos são: 13, 17, 17.3, 17.5, 13.3, 13.5, 13.7, 5.7, 5.3, 5.3.3, 7.3 e 7.3.3 . Há, portanto, 12 possibilidades.

#### 7ª QUESTÃO

Para um número real x, seja [x] o maior inteiro que não supera x. Dessa forma, diga quais dos ítens são verdadeiros:

**1.** [x+1] = [x] + 1 para todo x.

**2.** [x + y] = [x] + [y] para todo  $x \in y$ .

**3.** [xy] = [x][y] para todo  $x \in y$ .

Assinale a alternativa com os itens verdadeiros.

A() Nenhum.

B() 1 apenas.

C() 1 e 2.

D() 3 apenas.

**E**() Todos.

#### Gabarito: B

Definindo  $x = x_0 + a$ , com  $x_0$  sendo a parte inteira e a a parte fracionária, temos que:

1 - Verdadeiro.  $[x+1] = [x_0+a+1] = [x_0+1+a] = x_0+1 = [x]+1$  2 - Falso. Tome como contraexemplo: x=4,6 e y=3,8. 3 - Falso. Tome como contraexemplo: x=0,5 e y=2.

Considere a sequência:

$$a_1, a_2, a_3, \dots$$

formada por números reais positivos. Se vale a relação  $a_{n+2}=a_na_{n+1}$ , sendo n um natural não nulo, então a sequência:

$$a_1, a_2, a_3, \dots$$

será uma progressão geométrica:

- **A**( ) para todo valor positivo de  $a_1$  e de  $a_2$ . **B**( ) se e somente se  $a_1 = a_2$ .

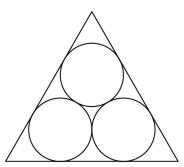
- **C**() se e somente se  $a_1 = 1$ .
- ${\bf D}$  ( ) se e somente se  $a_2=1.$
- **E**() se e somente se  $a_1 = a_2 = 1$ .

## Gabarito: E

Sendo a sequência uma PG:  $\frac{a_2}{a_1}=\frac{a_3}{a_2}$ . Utilizando a relação dada:  $\frac{a_2}{a_1}=\frac{a_1a_2}{a_2}=a_1 \rightarrow a_1^2=a_2$ . Procedendo de modo análogo, obtemos:  $a_3=a_1^3$  e  $a_4=a_1a_2^2=a_1^5$ . Logo:  $a_1=a_1^2$  e  $a_1=a_2=1$ .

#### 9ª QUESTÃO

Considere a figura abaixo em que os círculos inscritos no triângulo são dois a dois tangentes e possuem raio medindo 3.



Qual o perímetro do triângulo?

- **A**()  $36 + 9\sqrt{2}$
- **B**()  $36 + 6\sqrt{3}$
- **C**()  $36 + 9\sqrt{3}$

- **D**()  $18 + 18\sqrt{3}$
- **E**() 45

## Gabarito: D

Observando que a altura do triângulo equilátero é dada por:

$$\frac{l\sqrt{3}}{2} = 3\sqrt{3} + 9$$

5

. Logo: 
$$2p = 3l = 18\sqrt{3} + 18$$
 .

## 10<sup>a</sup> QUESTÃO

Para quantos valores de a as equações abaixo possuem uma solução real comum:

$$x^2 + ax + 1 = 0 e$$

$$x^2 - x - a = 0$$
 ?

**A**() 0

**B**() 1

**C**() 2

**D**() 3

E() Infinitos.

## Gabarito: B

Seja n a raiz comum, dessa forma podemos escrever que:  $x^2+ax+1=(x-n)(x-\frac{1}{n})$  e  $x^2-x-a=(x-n)(x+n-1)$ . Portanto:  $a=-n-\frac{1}{n}$  e -a=-n(n-1). Logo:

$$0 = -n^2 - \frac{1}{n} \to n^3 = -1 \to n = -1.$$

Dessa forma: a=2.

## 11ª QUESTÃO

Para quais valores reais e não nulos de x a expressão

$$\frac{|x-|x||}{x}$$

representa um inteiro positivo?

**A**() Para todo *x* real negativo.

 ${\bf B}$  ( ) Para todo x real positivo.

 $\mathbf{C}$  ( ) Para x inteiro par.

- **D**() Para todo x real e não nulo.
- $\mathbf{E}(\ )$  Para nenhum x real e não nulo.

#### Gabarito: E

Se x for positivo, a expressão é claramente nula. Por outro lado, sendo x negativo:  $\frac{|x-|x|}{x} = \frac{|2x|}{x} = -2$ . Logo, nenhum valor real e não nulo de *x* satisfaz.

#### 12ª QUESTÃO

Calcule:

$$x = \cos 36^{\circ} - \cos 72^{\circ}.$$

- **A**()  $\frac{1}{3}$
- **B**()  $\frac{1}{2}$
- **C**()  $3-\sqrt{6}$  **D**()  $2\sqrt{3}-3$  **E**()  $\sqrt{3}$

## Gabarito: B

Sabendo que  $\cos(36^\circ)=\frac{\sqrt{5}}{4}+\frac{1}{4}$  e  $\cos(72^\circ)=\frac{\sqrt{5}}{4}-\frac{1}{4}$ , tem-se  $x=\frac{1}{2}$ . Uma solução alternativa pode ser obtida por meio de:

$$\cos 36 = 1 - 2\cos^2 72$$
$$\cos 72 = 2\cos^2 36 - 1.$$

Logo:  $\cos 36 + \cos 72 = 2(\cos 36 + \cos 72)(\cos 36 - \cos 72)$ . Uma vez que  $\cos 36 \neq -\cos 72$ , tem-se:  $\cos 36 - \cos 72 = \left| \frac{1}{2} \right|.$ 

## 13ª QUESTÃO

Se x é um número real, então o sistema:

$$nx + y = 1$$

$$ny + z = 1$$

$$x + nz = 1$$

não possui solução se e somente se n é igual a:

**A**() 
$$-1$$

$$\mathbf{C}(\ ) \ 1 \ \mathbf{D}(\ ) \ 0 \ \mathsf{ou} \ 1$$

**E**() 
$$\frac{1}{2}$$

## Gabarito: A

Somando as três equações, obtemos: (n+1)(x+y+z)=3. Portanto, para n=-1 tem-se 0=3.

## 14<sup>a</sup> QUESTÃO

Se  $\theta$  é um ângulo agudo tal que:

$$\sin\left(\frac{\theta}{2}\right) = \sqrt{\frac{x-1}{2x}},$$

então  $\tan \theta$  é igual a:

$$\mathbf{B}(\ ) \quad \frac{1}{x}$$

**C**() 
$$\sqrt{x^2-1}$$

**D**() 
$$\frac{\sqrt{x-1}}{x+1}$$

**E**() 
$$\frac{\sqrt{x^2-1}}{x}$$

## Gabarito: C

Usando a fórmula do arco metade:  $\sin\frac{1}{2}\theta = \sqrt{\frac{1-\cos\theta}{2}} \implies \sqrt{\frac{1-\cos\theta}{2}} = \sqrt{\frac{x-1}{2x}} \implies 1-\cos\theta = \frac{x-1}{x}$  $\implies \cos \theta = \frac{1}{x} \implies \cos^2 \theta = \frac{1}{x^2}$ . Pela relação fundamental:  $\sin^2 \theta = \frac{x^2-1}{x^2}$ . Logo:

$$\tan^2 \theta = \frac{\frac{x^2 - 1}{x^2}}{\frac{1}{x^2}} \to \boxed{\tan \theta = \sqrt{x^2 - 1}}.$$

Para n e a inteiros positivos, definimos  $n_a!$  por:

$$n_a! = n(n-a)(n-2a)(n-3a)...(n-ka),$$

onde k é o maior inteiro tal que n > ka. Dessa forma, calcule o valor de: 728!/182!.

$$\mathbf{A}(\ )\ 4^{5}$$

$$B()$$
  $4^{6}$ 

$$C()$$
  $4^{8}$ 

**B**() 
$$4^6$$
 **C**()  $4^8$  **D**()  $4^9$  **E**()  $4^{12}$ 

$$E()$$
  $4^{12}$ 

Gabarito: D

De acordo com a definição dada:

$$\frac{(72)(64)(56)(48)(40)(32)(24)(16)(8)}{(18)(16)(14)(12)(10)(8)(6)(4)(2)} = 2^{18} = 4^9.$$

## 16<sup>a</sup> QUESTÃO

Uma bola de vidro, cujo coeficiente de dilatação cúbica é  $\beta$ , é pesado 3 vezes: a primeira no ar, a segunda em um líquido cuja temperatura é  $T_1$  e a terceira no mesmo líquido, mas à temperatura  $T_2$ . O resultado das pesagens obtidos foram, respectivamente, P,  $P_1$  e  $P_2$ . Determine o coeficiente de dilatação cúbica do líquido. Despreze o empuxo do ar.

**A**() 
$$\frac{P_2 + P_1 + (P + P_1) \beta (T_2 - T_1)}{(P - P_2) (T_2 - T_1)}$$

**B**() 
$$\frac{P_2 - P_1 + (P - P_1) \beta (T_2 - T_1)}{(P - P_2) (T_2 - T_1)}$$

$$\mathbf{C(\ )} \quad \frac{P_{2}-P_{1}-\left( P-P_{1}\right) \beta \left( T_{2}-T_{1}\right) }{\left( P-P_{1}\right) \left( T_{2}-T_{1}\right) }$$

$$\mathbf{D()} \quad \frac{P_2 + P_1 + (P_2 + P) \beta (T_2 - T_1)}{(P - P_1) (T_2 - T_1)}$$

$$\mathbf{E}\left(\ \right)\ \frac{P_{2}-P_{1}+\left(P-P_{2}\right)\beta\left(T_{2}-T_{1}\right)}{\left(P-P_{2}\right)\left(T_{2}-T_{1}\right)}$$

## Gabarito: B

Primeira medida: P Segunda medida:  $P_1$  Terceira medida:  $P_2$ 

Da segunda para a terceira tivemos uma variação de temperatura:

$$P - \rho_{lo}.V_o.g = P_1$$
 (i)  
 $P - \rho_l.V.g = P_2 \rightarrow P - \frac{\rho_{lo}}{(1+\gamma\Delta T)}.V_o(1+T).g = P_2(ii)$ 

Subtraindo 
$$(i) - (ii)$$
:

Subtraindo 
$$(i) - (ii)$$
: 
$$P_1 - P_2 = \frac{\rho_{lo} \cdot V_o \cdot g \cdot (1 + \beta T)}{(1 + T)} - l_o \cdot V_o \cdot g$$
 
$$\rho_{lo} \cdot V_o \cdot g = \frac{(P_1 - P_2)}{\frac{(1 + \beta T)}{(1 + T)} - 1} = \frac{(P_1 - P_2)(1 + T)}{(-)T)}$$
 Voltando em  $(i)$ :

Voltando em 
$$(i)$$
:

$$P - \frac{(P_1 - P_2)(1 + \gamma \Delta T)}{(\beta - \gamma)T} = P_1$$

Voltando em 
$$\stackrel{(i)}{(i)}$$
: 
$$P-\frac{(P_1-P_2)(1+\gamma\Delta T)}{(\beta-\gamma)T}=P_1 \\ P\Delta T-P\Delta T-P_1-P_1\Delta T+P_2+P_2\Delta T=P_1\Delta T-P_1\Delta T$$

Isolando 
$$\gamma$$
: 
$$\gamma = \frac{P_1 - P_2 + (T_2 - T_1 \ )(P - P_1 \ ) \ \beta}{(T_2 - T_1 \ )(P - P_2)}$$

## 17<sup>a</sup> QUESTÃO

Um corpo em movimento circular, partindo do repouso, tem aceleração tangencial constante, de modo que, em um dado instante T, o ângulo entre o vetor aceleração e a direção ao longo do raio é de  $30^{\circ}$ . Determine o valor da aceleração angular desse corpo no instante T.

9

**A**() 
$$\frac{1}{\sqrt{T}}$$

**B**() 
$$\frac{1}{T^2}$$

$$\mathbf{A}(\ ) \quad \frac{1}{\sqrt{T}} \qquad \qquad \mathbf{B}(\ ) \quad \frac{1}{T^2} \qquad \qquad \mathbf{C}(\ ) \quad \frac{\sqrt{3}}{3T^2} \qquad \qquad \mathbf{D}(\ ) \quad \frac{\sqrt{3}}{T^2}$$

$$\mathbf{D}(\ )\quad \frac{\sqrt{3}}{T^2}$$

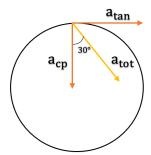
$$\mathbf{E}(\ )$$
  $T^2$ 

# Gabarito: D

A aceleração resultante de um movimento circular é dada por:

$$\vec{a_{tot}} = \vec{a_{cp}} + \vec{a_{tan}}$$

$$(a_{tot})^2 = (a_{cp})^2 + (a_{tan})^2$$



$$\tan 30 = \tfrac{a_{tan}}{a_{cp}}(i)$$

$$a_{cp} = \omega^2 R$$

$$\omega = \alpha t$$

$$a_{tan} = \alpha R$$

Substituindo em (i):

$$\frac{\sqrt{3}}{3} = \frac{\alpha R}{\alpha^2 T^2 R}$$

$$\alpha = \frac{\sqrt{3}}{T^2}$$

## 18ª QUESTÃO

Um objeto foi lançado do solo com velocidade inicial  $\vec{v}=(v_x,\ v_y)$ . Sabendo que no local do lançamento a gravidade possui valor constante igual a g, o raio de curvatura da trajetória do objeto em um instante t qualquer é dado por:

**A**() 
$$R = \frac{\left(v_x^2 + v_y^2 - 2v_ygt + g^2t^2\right)^{\frac{3}{2}}}{gv_y}$$

**B**() 
$$R = \frac{\left(v_x^2 + v_y^2 - 2v_x gt + g^2 t^2\right)^{\frac{3}{2}}}{gv_x}$$

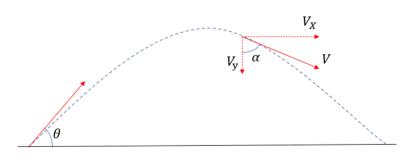
**C**() 
$$R = \frac{\left(v_x^2 + v_y^2 - 2v_ygt + g^2t^2\right)^{\frac{3}{2}}}{2gv_x}$$

$${f D}$$
 ( )  $R=rac{\left( {{v_x}^2 + {v_y}^2 - 2{v_x}gt + g^2t^2} 
ight)^{rac{3}{2}}}{g{v_y}}$ 

**E**( ) 
$$R = \frac{\left({v_x}^2 + {v_y}^2 - 2v_ygt + g^2t^2\right)^{\frac{3}{2}}}{gv_x}$$

#### Gabarito: E

Vamos calcular um ângulo  $\alpha$  para um ponto genérico do lançamento:

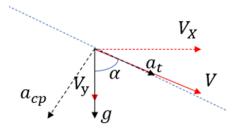


$$tg\alpha = \frac{V_x}{V_y} = \frac{v_x}{(v_y - gt)}$$

$$sen\alpha = \frac{V_x}{\sqrt{V_x^2 + V_y^2}} = \frac{v_x}{\sqrt{v_x^2 + v_y^2 - 2v_y gt + g^2 t^2}}$$

Podemos olhar para aceleração centrípeta para descobrirmos o raio da trajetória, que é a decomposição da aceleração na perpendicular a trajetória:

$$a_{cp} = \frac{V^2}{R}$$



Nesse caso:  $gsen\alpha = a_{cp}$ 

$$gsen\alpha = \frac{V^2}{R} \rightarrow R = \frac{V^2}{gsen\alpha}$$

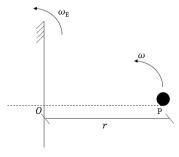
$$R = \frac{V^2 \sqrt{V_0^2 - 2V_0 sen\theta gt + g^2 t^2}}{gV_0 cos\theta}; onde \ V^2 = V_x^2 + V_y^2$$

Resposta:

$$R = \frac{\sqrt{(v_x^2 + v_y^2 - 2v_y gt + g^2 t^2)^3}}{gv_x}$$

## 19<sup>a</sup> QUESTÃO

Num instante inicial, um espelho começa a girar em torno do ponto O, com velocidade angular constante. Simultaneamente, o objeto inicia um movimento circular em torno do ponto O.



Considere que o objeto não atinge o espelho no intervalo estudado. A trajetória que a imagem do objeto puntiforme percorre um(a):

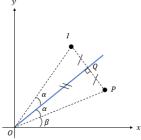
- **A**() circunferência com velocidade angular  $\omega_E$ .
- **B**() circunferência com velocidade angular  $\omega_E \omega$ .
- **C**() circunferência com velocidade angular  $2\omega_E \omega$ .
- D() elipse.
- E() reta

#### **Dados**

- $\omega_E > \omega$
- ullet Velocidade angular do espelho  $\omega_E$
- ullet Velocidade angular do objeto  $\omega$

## Gabarito: C

Ilustrando o movimento após um t:



Temos que IQ=QP, OQ é um lado comum aos triângulos  $\Delta OIQ$  e  $\Delta OPQ$  e além disso,  $O\widehat{Q}P=O\widehat{Q}I=90^{\circ}$ .

Observe então que o triângulo  $\Delta OIQ$  é sempre congruente ao  $\Delta OPQ$ . Logo, OI possui o mesmo tamanho de OQ, que é sempre igual ao raio da circunferência. Assim, a imagem do objeto também percorre uma circunferência.

O ângulo percorrido pela imagem nesse t pode ser calculado da seguinte forma:

$$\alpha = (\omega_E - \omega)t \ \mathbf{e} \ \beta = \omega t$$

Logo, o ângulo que OI faz com o eixo x vale:

$$\omega_I t = 2(\omega_E - \omega)t + \omega t = (2\omega_E - \omega)t$$

Portanto,

$$\omega_I = 2\omega_E - \omega$$

## 20<sup>a</sup> QUESTÃO

Uma experiência é montada para descobrir o calor específico sensível de um metal desconhecido em fase sólida. Para isso foi utilizado um calorímetro de equivalente em água igual a 200 g. Dentro do calorímetro, que se encontra a  $10~^{\circ}C$ , foram colocados cubos de gelo a  $^{\circ}20~^{\circ}C$ , totalizando uma massa de 100~g. Após algum tempo, foi introduzida no calorímetro uma amostra de 200~g de metal a  $800~^{\circ}C$ . Sabendo que o sistema perde 10% do calor que o metal cederia ao sistema se não houvesse dissipação e que no final do experimento a temperatura de equilíbrio é  $80\,^{\circ}C$ , podemos afirmar que o calor específico do metal vale, em  $cal/g^{\circ}C$ :

**A**() 0,11

**B**() 0,14 **C**() 0,24

**D**() 0,32

**E**() 0,42

#### **Dados**

- Calor de fusão do gelo  $L=80 \ cal/g$
- Calor específico da água  $c_{\text{água}} = 1,0 \ cal/g^{\circ}C$
- Calor específico do gelo  $c_{gelo} = 0.5 \ cal/g^{\circ}C$

#### Gabarito: C

Fazemos uso da lei zero da termodinâmica, começando pelas fontes que absorvem calor do sistema: \ Cubos de gelo: Para ir à 0°C:  $Q = 100 \cdot (0,5) \cdot (0-(-20))$  Para derreter:  $Q = 100 \cdot 80 \setminus \text{Calorímetro}$ : Para ir à 80°C:  $Q = 200 \cdot 1 \cdot (80 - 10) \setminus \text{Água (gelo)}$ : Para ir a 80°C:  $Q = 100 \cdot 1 \cdot (80 - 0)$ 

Agora fazemos para a única fonte que cede calor ao sistema: \ Metal: Para ir à  $80^{\circ}$ C:  $200 \cdot c \cdot (800 - 80)$ \ Finalmente, igualando os calores (lembrando que somente 90% do calor cedido pelo metal é absorvido pelo sistema):

$$1000 + 8000 + 14000 + 8000 = (0,9) \cdot 200 \cdot c \cdot 720$$

$$c = 0.24$$

#### 21<sup>a</sup> QUESTÃO

Duas partículas  $A \in B$  eletricamente carregadas com carga +Q estão presas a carrinhos que percorrem duas trajetórias no plano cartesiano descritas pelas equações:

$$x_A(t) = t^2 2t + 6$$

$$y_A(t) = t - 6$$

$$x_B(t) = t^2 + t - 2$$

$$y_B(t) = 6t^2 + t$$

Sabendo que o movimento das duas partículas começa no instante t=0, determine após quanto tempo, em segundos, o vetor força elétrica entre as duas partículas é ortogonal à trajetória percorrida pela partícula A. Considere t em segundos.

**A**() 2/3

**B**() 5/7

**C**() 1

**D**() 7/5

**E**() 3/2

#### Gabarito: C

Pelo enunciado, temos que:

$$x_A(t) = t^2 - 2t + 6y_A(t) = t - 6x_B(t) = t^2 + t - 2y_B(t) = -6t^2 + t$$

Para a velocidade de A em função do tempo, temos que:

$$\frac{d}{dt}x_{A}(t) = v_{x_{A}}(t) = 2t - 2\frac{d}{dt}y_{A}(t) = v_{y_{A}}(t) = 1m/s$$

Logo,

$$\vec{v_A} = (2t - 2, 1)$$

Para o vetor posição relativa entre A e B, temos:

$$\vec{AB} = \vec{B} - \vec{A} = (3t - 8, -6t^2 + 6)$$

Escrevendo o produto escalar entre o vetor  $\vec{AB}$  e o vetor  $\vec{v_A}$  e igualando a zero:

$$\vec{v_A} \cdot \vec{AB} = 0 \Rightarrow (2t - 2, 1) \cdot (3t - 8, -6t^2 + 6) = 0(2t - 2)(3t - 8) + 1 \cdot (-6t^2 + 6) = 0 - 22t + 22 = 0$$

Logo,

t=1s

#### 22ª QUESTÃO

Os alunos bizonhos: JP, Cordeiro e Robertinho saem correndo do alojamento nessa ordem, em intervalos de tempo iguais. A JP sai primeiro, com velocidade de  $15\ km/h$ . O Robertinho sai por último com velocidade de  $30\ km/h$ . Os três chegam no local da formatura, também em intervalos de tempo iguais, só que na ordem inversa. Qual foi a velocidade do Cordeiro?

**A**() 
$$18 \, km/h$$

**B**() 
$$20 \ km/h$$

**C**() 
$$22.5 \, km/h$$

**D**() 
$$25 \, km/h$$

**E**() 
$$28 \, km/h$$

#### Gabarito: B

Seja  $t_1$ , o intervalo de tempo entre as saídas,  $t_2$ , o intervalo de tempo entre as chegadas, t, o tempo levado por Robertinho e v, a velocidade do Cordeiro, podemos escrever que: Para JP:

$$t_{IP} = t + 2(t_1 + t_2)$$

Para Cordeiro:

$$t_{Cordeiro} = t + t_1 + t_2$$

Para Robertinho:

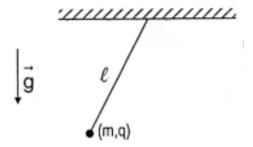
$$t_{Robertinho} = t$$

Escrevendo as equações horárias do movimento dos bisonhos, considerando a distância d entre o alojamento e o local de formatura, temos que:  $\ 15\left(t+2\left(t_1+t_2\right)\right)=d\ (I)\ v\left(t+t_1+t_2\right)=d\ (II)\ 30t=d\ (III)\$ i) Isolando "t", em (III) e substituindo em (I):

$$t = \frac{d}{30}$$
 (IV)

$$15\left(\frac{d}{30} + 2\left(t_{1} + t_{2}\right)\right) = d \Rightarrow \left(t_{1} + t_{2}\right) = \frac{d}{60} \Rightarrow v\left(\frac{d}{30} + \frac{d}{60}\right) = d \Rightarrow \boxed{\text{v=20km/h}}$$

Um pêndulo elétrico conforme o visto na figura, inicialmente neutro e de massa 10~kg, foi calibrado para que seu período fosse exatamente 1~s quando a temperatura fosse de  $30^{\circ}C$  em um local onde a aceleração da gravidade vale  $10~m/s^2$ . Ao se aquecer osistema até  $330^{\circ}C$ , verificou-se uma alteração no período do pêndulo.



Para corrigir o problema, eletrizou-se a esfera do pêndulo com uma carga de  $+1~\mu C$ . Assinale a alternativa que corresponde ao campo elétrico vertical a ser aplicado a fim de que o período do pêndulo volte a ser igual a 1~s. Coeficiente de dilatação do fio:  $\alpha=10^{-6}~^{\circ}C^{-1}$ 

**A**() 
$$3 \cdot 10^4 \ N/C$$
 para cima

**B**() 
$$10^4 N/C$$
 para cima

**C**() 
$$2 \cdot 10^4 \ N/C$$
 para baixo

**D**() 
$$3 \cdot 10^4 N/C$$
 para baixo

**E**() 
$$10^4 N/C$$
 para baixo

#### Gabarito: D

No início, tinhamos que o período do pêndulo era de 1 segundo:

$$1 = 2\pi \sqrt{\frac{l_0}{g}}$$

Após a dilatação, temos a variação do comprimento do pêndulo, e para corrigir este problema, foi adicionada uma força elétrica para baixo, mudando a gravidade aparente:

$$g_a p = g + a_{el}$$

$$g_a p = g + \frac{Eq}{m}$$

Após a alteração do comprimento e da gravidade aparente, o período se manteve. Equacionando isso:

$$1 = 2\pi \sqrt{\frac{l_0(1 + \alpha \Delta T)}{g + \frac{Eq}{m}}}$$

Igualando as duas equações:

$$2\pi\sqrt{\frac{l_0}{g}} = 2\pi\sqrt{\frac{l_0(1+\alpha\Delta T)}{g+\frac{Eq}{m}}}$$
 
$$\frac{l_0}{g} = \frac{l_0(1+\alpha\Delta T)}{g+\frac{Eq}{m}}$$
 
$$\frac{Eq}{m} = g\alpha\Delta T$$
 
$$E = \frac{mg\alpha\Delta T}{q}$$

Substituindo os dados, encontraremos:

$$E=3.10^4N$$

#### 24ª QUESTÃO

Tentando criar uma escala própria para seus novos experimentos, um físico propõe a escala T, cuja temperatura indicada em qualquer estado térmico é a média aritmética entre os valores lidos na escala Celsius e na Fahrenheit. Sobre a escala T proposta, é correto afirmar:

- A() Não é de fato uma escala, pois não foram definidos os pontos fixos.
- **B**( ) Para uma variação de  $20\,^{\circ}C$  teremos uma variação de  $44\,^{\circ}T$ .
- **C**( ) Apresentará valores maiores do que os lidos na escala Celsius, para temperaturas maiores que  $-40\,^{\circ}C$ .
- **D**() O ponto do gelo da escala P é -16 °C.
- E() O ponto do vapor na escala P é \\$146\ \^\circ T

#### Gabarito: C

Vemos uma relação em função de  $T_{celsius}$  para a escala dada: \

$$T_F = \frac{9}{5} \cdot T_C + 32$$

Como a temperatura criada pelo físico é a média das temperaturas nessas escalas:

$$T = (T_F + T_C)/2 = 1,4T_C + 16$$

\ Veja que para temperaturas acima de  $-40 \check{r}C$ , os valores medidos em T será maior que o valo medido em  $T_C$ . \

$$T < 1,4T_C + 1,6$$

Um objeto se desloca no eixo óptico de um espelho esférico cujo raio de curvatura vale  $R=40\ cm$ em direção ao vértice com velocidade constante igual a  $36 \ cm/s$ . Em determinado instante o objeto se encontra a  $80\ cm$  do vértice do espelho. Assim, a velocidade de sua imagem é, em módulo igual a

**A**( )  $4 \ cm/s$  **B**( )  $9 \ cm/s$  **C**( )  $16 \ cm/s$  **D**( )  $36 \ cm/s$  **E**( )  $60 \ cm/s$ 

## Gabarito: A

Relações para espelho esférico:

$$f = \frac{R}{2}$$

$$f = 20cm$$

$$\frac{1}{f} = \frac{1}{p} + \frac{1}{p}$$

f=20cm  $\frac{1}{f}=\frac{1}{p}+\frac{1}{p'}$  Derivando a relação de Gauss:

Derivation a relação de Ga 
$$0=-(p^{-2})\frac{dp}{dt}-(p'^{-2})\frac{dp'}{dt}$$
 
$$\frac{V_{obj}}{p^2}=-\frac{V_{img}}{p'^2}(i)$$
 Encontrando  $p'$ :

$$\frac{\frac{1}{20}}{\frac{1}{20}} = \frac{1}{80} + \frac{1}{p'}$$

$$p' = \frac{80}{3}$$

Substituindo em (i):

$$\frac{36}{80^2} = -\frac{3^2 V_{img}}{80^2}$$

$$V_{img} = -4cm/s$$

#### 26<sup>a</sup> QUESTÃO

Um observador está parado em frente a uma estação de trem exatamente em frente ao primeiro vagão, quando o trem começa a se movimentar com aceleração constante. Sabe-se que demora 5 segundos para o primeiro vagão passar pelo observador. Sabendo que todos os vagões possuem o mesmo comprimento, quanto tempo levará para que o décimo vagão passe por ele?

**A**() 1.07 s

**B**() 0.98 s

 $\mathbf{C}(\ ) \quad 0.91 \ s$ 

**D**() 0.86 s

**E**() 0.81 s

#### Gabarito: E

Primeiro faremos a equação da posição para encontrar a relação entre o comprimento do vagão e a aceleração do mesmo:

$$l = \frac{at^2}{2} \rightarrow l = 12, 5 \cdot a$$

Agora faremos a diferença entre o tempo necessário para o observador ver o décimo vagão passar e o nono vagão: \

$$10l = \frac{at^2}{2} \rightarrow 10 \cdot 12, 5 \cdot a = \frac{at^2}{2}$$

$$t = 15,81s$$

$$9l = \frac{at^2}{2} \rightarrow 9 \cdot 12, 5 \cdot a = \frac{at^2}{2}$$
$$t = 15s$$

Sendo a diferença de:

0,81s

## 27ª QUESTÃO

Um observador encontra-se na bissetriz de dois espelhos planos que formam um ângulo  $\alpha$  entre si. Ele consegue então observar x imagens dele mesmo. Em seguida, o ângulo dobra e o número de imagens diminui em 3 unidades. O ângulo inicial formado pelos espelhos vale:

- **A**()  $20^{\circ}$
- **B**()  $30^{\circ}$
- C() 45°
- D()  $60^{\circ}$
- $E() 70^{\circ}$

## Gabarito: D

Vamos montar a equação para ambas as situações. Começando pela situação inicial: \

$$x = \frac{360}{\alpha} - 1$$

$$x+1=\frac{360}{\alpha}$$

A segunda situação:

$$x - 3 = \frac{360}{2\alpha} - 1$$

$$x - 2 = \frac{360}{2\alpha}$$

\ Sendo assim, podemos relacionar a primeira equação com a segunda, da seguinte forma: \

$$x + 1 = 2(x - 2)$$

$$x = 5$$

Agora, substituindo na primeira equação, teremos: \

$$\frac{360}{\alpha} = 6$$

$$\alpha = 60$$

## 28<sup>a</sup> QUESTÃO

O aluno Marins estava sofrendo em mais uma noite fria do campo. O chão no qual se encontrava o seu saco de dormir estava a uma temperatura e  $15~^{\circ}C$  e o interior de seu saco de dormir estava a  $19~^{\circ}C$ . Para isolar termicamente o seu saco de dormir, o aluno safo usou um tapete que continha metade da espessura do saco de dormir e 40% de sua condutividade térmica. Considerando constante o fluxo que flui do chão para o saco de dormir e a temperatura do solo, determine a nova temperatura no interior do saco de dormir.

$$\mathbf{A}$$
()  $20\,^{\circ}C$ 

**B**( ) 
$$21\,^{\circ}C$$
 **C**( )  $22\,^{\circ}C$ 

$$D()$$
 23 °C

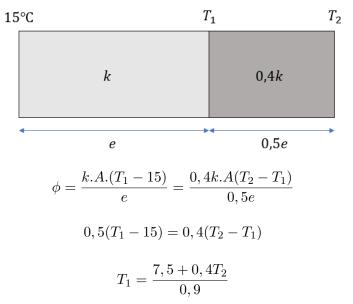
#### Gabarito: E

Vamos escrever o fluxo no início:

$$\phi = \frac{k.A.\Delta T}{e}$$

$$\phi = \frac{k.A.(19 - 15)}{e}$$

Agora, vamos escrever o fluxo no final:



Substituindo  $T_1$  na segunda equação de fluxo: \

$$\phi = \frac{0,4k.A(T_2 - \frac{7,5 + 0,4T_2}{0,9})}{0,5e}$$

Igualando isto ao primeiro fluxo, teremos:

$$\phi = \frac{k.A.(19 - 15)}{e} = \frac{0.4k.A(T_2 - \frac{7.5 + 0.4T_2}{0.9})}{0.5e}$$
$$5 = T_2 - \frac{7.5 + 0.4T_2}{0.9}$$
$$\boxed{\mathsf{T}_2 = 24}$$

## 29<sup>a</sup> QUESTÃO

Um elétron encontra-se em órbita em torno de um núcleo que contém 2 prótons no vácuo. Considerando R o raio de órbita, a velocidade angular de rotação do elétron vale  $\omega$ . Em seguida, o mesmo elétron passa a orbitar um novo núcleo com apenas 1 próton, com um raio de órbita  $\frac{R}{2}$ , em um meio cuja permissividade relativa vale 2. Determine a nova velocidade angular  $\omega'$  de órbita considerando o raio.

**A**()  $\sqrt{2} \omega$ 

**B**()  $2\omega$  **C**()  $2\sqrt{2}\omega$  **D**()  $4\omega$  **E**()  $\frac{1}{\sqrt{2}}\omega$ 

Gabarito: A

## 30<sup>a</sup> QUESTÃO

Dois observadores em movimento acompanham o deslocamento de uma partícula no plano. O observador 1, considerando estar no centro de seu sistema de coordenadas, verifica que a partícula descreve um movimento dado pelas equações  $x_1(t) = 2t^2 + 1$  e  $y_1(t) = t^2 + 4t - 3$ , sendo t a variável tempo. O observador 2, considerando estar no centro de seu sistema de coordenadas, equaciona o movimento da partícula como  $x_2(t)=t^4+2$  e  $y_2(t)=2t^2+4t-4$ . O observador 1 descreveria o movimento do observador 2 por uma:

Observações:

- a) os eixos  $x_1$  e  $x_2$  são paralelos e possuem o mesmo sentido; e
- b) os eixos  $y_1$  e  $y_2$  são paralelos e possuem o mesmo sentido.

A() reta

B() elipse

C() circunferência

D() parábola

E() hipérbole

Gabarito: D

#### **Dados**

#### **Constantes**

- Constante de Avogadro  $N_{\rm A}=6.0\times 10^{23}\,{\rm mol}^{-1}$
- Constante de Planck  $h=6.6\times 10^{-34}\,\mathrm{J\,s}$
- Velocidade da luz no vácuo  $c=3\times10^8\,\mathrm{m\,s^{-1}}$

#### **Elementos**

Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar $(\operatorname{g} \operatorname{mol}^{-1})$	Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar $(\operatorname{g} \operatorname{mol}^{-1})$
Н	1	1,01	CI	17	35,45
He	2	4,00	Ar	18	$39,\!95$
С	6	12,01	K	19	39,10
N	7	14,01	Ca	20	40,08
0	8	16,00	Cr	24	$52,\!00$
F	9	19,00	Fe	26	$55,\!84$
Ne	10	20,18	Cu	29	$63,\!55$
Na	11	22,99	Zn	30	$65,\!38$
Mg	12	$24,\!31$	Br	35	$79,\!90$
S	16	32,06	l	53	126,90

## 31ª QUESTÃO

o fluxo de fótons visíveis que chegam de uma estrela até a Terra é de  $4\times10^3\,\mathrm{mm}^{-2}\,\mathrm{s}^{-1}$ . Desses fótons, 30% são absorvidos pela atmosfera e apenas 25% dos fótons restantes atingem a superfície da córnea dos olhos, sendo 9% absorvidos pela córnea. A área da pupila à noite é de  $40\,\mathrm{mm}^2$  e o tempo de reação do olho é de  $0.1\,\mathrm{s}$ . Dos fótons que passam pela pupila, cerca de 43% são absorvidos no meio ocular.

**Assinale** a aternativa que mais se aproxima do número de fótons que chega na retina em  $0.1 \mathrm{s}$ .

**A**() 3400

**B**() 4400

**C**() 5400

**D**() 6400

**E**() 7400

## Gabarito: B

A fração de fótons que chega à retina será:

$$\overbrace{(1-0,3)}^{A} \cdot \overbrace{(1-0,25)}^{B} \cdot \overbrace{(1-0,09)}^{C} \cdot \overbrace{(1-0,43)}^{D} = 0,272$$

#### Explicações:

- A: Os fótons absorvidos pela atmosfera não conseguem chegar até a retina então pegamos seu complementar.
- B: Os fótons que atingem a córnea(que ainda é bem distante da retina), não conseguem chegar até a retina, portanto pegamos seu complementar.
- ${\cal C}$ : Os fótons absorvidos pela córnea não conseguem chegar até a retina, portanto pegamos seu complementar.

D: Os fótons absorvidos no meio ocular não conseguem chegar até a retina, portanto pegamos seu complementar. O número de fótons que chega à retina em um dado tempo será:

$$n_{f\acute{o}tons} = 0,272 \cdot 40mm^2 \cdot 4 \cdot 10^3 \cdot mm^{-2} \cdot s^{-1} \cdot 0, 1s = \boxed{4400}$$

## 32ª QUESTÃO

Assinale a alternativa com o número de isômeros do triclorofenol.

- **A**() 3
- **B**() 4
- **C**() 5
- **D**() 6
- **E**() 7

Gabarito: D

Existem 6 isômeros possíveis.

1. 2,3,4-Triclorofenol

2. 2,3,5-Triclorofenol

OH

3. 2,3,6-Triclorofenol

**4.** 2,4,5-Triclorofenol

Considere os seguintes processos

$$\begin{split} & \operatorname{CH_3OH}(l) + \operatorname{O_2(g)} \longrightarrow \operatorname{CO_2(g)} + \operatorname{H_2O}(l) \quad \Delta H_1 \\ & \operatorname{CH_3OH}(l) + \operatorname{O_2(g)} \longrightarrow \operatorname{CO_2(g)} + \operatorname{H_2O}(g) \quad \Delta H_2 \\ & \operatorname{CH_3OH}(g) + \operatorname{O_2(g)} \longrightarrow \operatorname{CO_2(g)} + \operatorname{H_2O}(l) \quad \Delta H_3 \\ & \operatorname{CH_3OH}(g) + \operatorname{O_2(g)} \longrightarrow \operatorname{CO_2(g)} + \operatorname{H_2O}(g) \quad \Delta H_4 \end{split}$$

O módulo da entalpia de condensação da água é menor que o módulo da entalpia de condensação do metanol.

Assinale a alternativa com a ordenação correta.

**A**( ) 
$$|\Delta H_2| > |\Delta H_4| > |\Delta H_3| > |\Delta H_1|$$
 **B**( )  $|\Delta H_4| > |\Delta H_2| > |\Delta H_3| > |\Delta H_1|$ 

$$\textbf{C( )} \ |\Delta H_{3}| > |\Delta H_{4}| > |\Delta H_{1}| > |\Delta H_{2}| \qquad \qquad \textbf{D( )} \ |\Delta H_{2}| > |\Delta H_{1}| > |\Delta H_{4}| > |\Delta H_{3}|$$

**E**( ) 
$$|\Delta H_1| > |\Delta H_2| > |\Delta H_3| > |\Delta H_4|$$

#### Gabarito: C

Teremos:

$$\begin{aligned} & H_2O\left(g\right) \longrightarrow H_2O\left(l\right) & \Delta H_{\text{cond}}(H2O) \\ & CH_3OH\left(g\right) \longrightarrow CH_3OH\left(l\right) & \Delta H_{\text{cond}}(CH3OH) \end{aligned}$$

Sendo as entalpias de condesação negativas.

Para comparar a primeira equação com a segunda, devemos aplicar a Lei de Hess para obter, entalpia de condensação da água, a variação de entalpia da equação 1.

Podemos obter a primeira equação da seguinte maneira:

Aplicando Hess:

$$CH_3OH(1) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(1)$$
  $\Delta H_1 = \Delta H_2 + \Delta H_{cond}(H_2O)$ 

Como todas as entalpias são negativas,  $|\Delta H_1| > |\Delta H_2|$ . Realizando o mesmo processo para (3) e (4),  $|\Delta H_3| > |\Delta H_4|$  Comparando (1) e (4):

$$\begin{aligned} \mathrm{CH_3OH}\left(\mathrm{l}\right) + \mathrm{O_2}(\mathrm{g}) &\longrightarrow \mathrm{CO_2}(\mathrm{g}) + \mathrm{H_2O}\left(\mathrm{l}\right) & \Delta H_1 \\ \mathrm{H_2O}\left(\mathrm{l}\right) &\longrightarrow \mathrm{H_2O}\left(\mathrm{g}\right) & -\Delta H_{\mathsf{cond}}(H2O) \\ \mathrm{CH_3OH}\left(\mathrm{g}\right) &\longrightarrow \mathrm{CH_3OH}\left(\mathrm{l}\right) & \Delta H_{\mathsf{cond}}(CH3OH) \end{aligned}$$

\\$\\$

Aplicando Hess:

$$CH_3OH(g) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$$
  $\Delta H_4 = \Delta H_1 - \Delta H_{cond}(H_2O) + \Delta H_{cond}(CH_3OH)$ 

Como  $\Delta |H_{\rm cond}(CH3OH)| > |\Delta H_{\rm cond}(H2O)|, \, |\Delta H_4| > |\Delta H_1|$  Assim, a resposta correta é  $|\Delta H_3| > |\Delta H_4| > |\Delta H_1| > |\Delta H_2|$ 

## 34ª QUESTÃO

Dois balões idênticos e isolados, conectados por uma válvula inicialmente fechada, um dos balões é preen- chidos com  $1\,\mathrm{atm}$  gás nitrogênio e o outro com  $1\,\mathrm{atm}$  de gás hélio. Em um determinado momento, a válvula que separa os gases é aberta.

Assinale a alternativa incorreta.

- A() Não há variação de energia interna e de entalpia para esse processo.
- **B**() A única força motriz para o processo é o aumento de entropia do sistema, de modo que, para ambos os gases, há um aumento do número de estados translacionais acessíveis.
- **C**() A situação de equilíbrio ocorrerá quando a pressão parcial de nitrogênio e de hélio em cada um dos balões for de  $1 \, \mathrm{atm}$ .
- **D**() No equilíbrio, a distribuição dos gases entre os dois balões é homogênea.
- **E**() Se fosse adicionada, entre os balões, uma membrana que fosse permeável apenas à passagem de hélio, haveria uma diferença de pressão de 1 atm entre os balões no equilíbrio.

#### Gabarito: C

**Gabarito** Ao abrirmos a válvula que conecta os balões, como não ocorre reação entre eles, haverá ,para cada um deles, apenas uma expansão volumétrica, de maneira que se conserve tanto o número de mols quanto a temperatura. Então:

$$P_0 \cdot V_0 = P_f \cdot V_f$$

Como o volume, da situação inicial para a situação final, dobra a pressão cai pela metade. Logo, a alternativa incorreta será a letra c. **Letra C** 

## 35ª QUESTÃO

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do universo quando  $1\,L$  de água a  $100\,^\circ\mathrm{C}$  é misturado com  $1\,L$  de água a  $0\,^\circ\mathrm{C}$ .

$$\mathbf{A}$$
( )  $100\,\mathrm{J\,K^{-1}}$ 

$$B()$$
 200 J K<sup>-1</sup>

$$C()$$
 300 J K<sup>-1</sup>

$$D()$$
 400 J K<sup>-1</sup>

$$E()$$
 500 J K<sup>-1</sup>

#### **Dados**

## Gabarito: A

Sabemos que a variação de entropia do universo pode ser calculada como a soma das variações de entropia das espécies envolvidas no processo.

$$\Delta S_{univ} = \sum \Delta S_i$$

Nesse caso teremos apenas a água a  $100^{\text{\'{r}}C}$  e a água a  $0^{\text{\'{r}}C}$ , dessa forma teremos:

$$\Delta S_{univ} = \overbrace{\Delta S_1}^{100^{\text{\tiny F}C} + \Delta S_2}$$

Cálculo de  $\Delta S_1$ :

$$\Delta S_1 = nC_p ln(\frac{T_{eq}}{T_1})$$

Cálculo de  $\Delta S_2$ :

$$\Delta S_2 = nC_p ln(\frac{T_{eq}}{T_2})$$

Cálculo da  $T_{eq}$ :

Pela lei zero:

$$\sum Q_i = 0$$

Dessa forma:

$$nC_p(T_{eq} - T_1) + nC_p(T_{eq} - T_2) = 0$$
  
$$T_{eq} = \frac{T_1 + T_2}{2} = 50^{\text{\'e}C}$$

Passando tudo para Kelvin:

$$T_{eq} = 323K$$
$$T_1 = 373K$$

$$T_2 = 273K$$

Somando os  $\Delta S's$ :

$$\Delta S_{univ} = nC_p ln(\frac{T_{eq}}{T_1}) + nC_p ln(\frac{T_{eq}}{T_2})$$
  
$$\Delta S_{univ} = nC_p ln(\frac{T_{eq}^2}{T_1 \cdot T_2})$$

$$\Delta S_{univ} = \frac{(1000g)}{18\frac{g}{mal}} \cdot 75 \frac{J}{K \cdot mol} \cdot ln(\frac{323^2}{373 \cdot 273})$$

Usando que  $ln(1+x) \approx x$  quando x é pequeno, concluímos que:

$$\Delta S_{univ} = 100 \cdot J \cdot K^{-1}$$

**Extra**: demonstrando a relação  $\Delta S = nC_p ln \frac{T_f}{T_o}$  Sabemos que:

$$dS = \frac{dQ}{T}$$

Para um processo a pressão constante um pequeno calor trocado pode ser escrito como:

$$dQ = nC_p dT$$

Substituindo na expressão da entropia:

$$dS = \frac{nC_p dT}{T}$$

Somando:) temos:

$$\int_{S_0}^{S} dS = \int_{T_0}^{T_f} \frac{nC_p dT}{T}$$

Dica :)  $\rightarrow \int_{x_o}^{x_f} \frac{dx}{x} = ln(\frac{x_f}{x_o})$  Portanto:

$$\Delta S = nC_p ln \frac{T_f}{T_o}$$

## 36<sup>a</sup> QUESTÃO

Uma mistura equimolar de dióxido de enxofre e oxigênio, contendo certa quantidade de hélio, é adicionada em um cilindro equipado com um pistão que se move sem atrito. A densidade da mistura em CNTP é de  $2.5 \,\mathrm{g/L}$ .

Assinale a alternativa que mais se aproxima da densidade da mistura após a reação de todo o dióxido de enxofre formando trióxido de enxofre.

**A**() 
$$1.5 \,\mathrm{g/L}$$
 **B**()  $2.0 \,\mathrm{g/L}$  **C**()  $2.5 \,\mathrm{g/L}$  **D**()  $3.5 \,\mathrm{g/L}$  **E**()  $5.5 \,\mathrm{g/L}$ 

**B**() 
$$2.0\,\mathrm{g/L}$$

**D**() 
$$3.5 \,\mathrm{g/I}$$

**E**() 
$$5.5 \,\mathrm{g/I}$$

#### Gabarito: C

Gabarito Para a resolução da questão, consideraremos as seguintes variáveis:

$$Massa\ de\ SO_2 = m_1$$

$$Massa\ de\ O_2 = m_2$$

$$Massa\ de\ He = m_3$$

Reação de oxidação:

$$SO_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \to SO_{3(g)}$$

Pelo enunciado, todo dióxido de enxofre é consumido, então serão formados  $\frac{m_1}{64}$  mols de  $SO_2$  e serão gastos  $\frac{m_1}{128}$  mols de  $O_2$  Usando o dado de densidade, temos que:

$$\frac{m_1 + m_2 + m_3}{V} = 2.5 \ g/L$$

Mas, após a reação:

Massa final = 
$$m_2 - \frac{m_1}{128} \cdot 32 + m_3 + \frac{m_1}{64} \cdot 80 = m_1 + m_2 + m_3$$

Como o pistão não tem atrito, a pressão final será igual a inicial. Da mesma maneira, não há variação de temperatura. Assim:

$$\frac{V_0}{n_0} = \frac{V_f}{n_f}$$

Ao calcularmos o número de mols final dos gases, percebemos que também não haverá alteração e consequentemente, no volume também não. Desse modo, não mudando a massa total de gases, assim como o volume, temos que a densidade continuará a mesma. **Letra C** 

#### 37ª QUESTÃO

Assinale a alternativa incorreta.

- **A**( ) A entropia do  $N_2O$  a  $0\,\mathrm{K}$  é inferior à entropia do He a  $10\,\mathrm{K}$ .
- ${\bf B}$ ( ) A entropia do  ${\rm N2O}({\rm g})$  em CNTP é superior à entropia do  ${\rm He}$  em CNTP.
- C() A entropia do carbono grafite em CNTP é superior à do carbono diamante em CNTP.
- **D**() A entropia da água líquida a  $0^{\circ}$ C é igual à do gelo a  $0^{\circ}$ C.
- E() A entropia do vapor de metanol em CNTP é superior à entropia do metanol líquido em CNTP.

#### Gabarito: D

- A.**Verdadeira**, a 0 K, a entropia do  $_2$  é muito baixa, pois o 0 K é a temperatura característica de menor entropia, logo a entropia será menor do que a do He a 10 K.
- B.Verdadeira, pois embora ambos estejam em uma mesma temperatura o  $_2$  não é uma molécula simétrica que nem o He, logo, o número de microestados do  $_2$  é influenciado não somente pela alocação das moléculas no espaço, mas também pela sua orientação no espaço.
- C.Verdadeira, o carbono diamante na CNTP, possui uma estrutura cristalina mais organizada do que o carbono grafite, o que faz com que o grau de desordem seja menor e consequentemente a entropia também será menor.
- D.**Falso**, ao comparar o gelo e a água a 0 °C, pode-se concluir que a entropia do gelo é menor, pois, como está no estado sólido, ele possui uma estrutura organizada, e consequentemente com menos graus de liberdade, o que gera uma entropia menor do que a da água.
- $E.{f Verdadeiro},$  na CNTP o metanol na forma de vapor possui mais graus de liberdade, e, portanto, uma entropia maior do que no estado líquido.

A densidade de uma mistura gasosa de flúor e cloro é  $1,77\,\mathrm{g/L}$  a  $14\,^{\circ}\mathrm{C}$  e  $0,893\,\mathrm{atm}$ . **Assinale** a alternativa que mais se aproxima da fração mássica de flúor na mistura.

**A**() 30%

**B**() 40%

**C**() 50%

**D**() 60%

**E**() 70%

#### Gabarito: D

Sabemos que a densidade de uma mistura gasosa pode ser calculada como:

$$\rho = \frac{P \cdot M_{ap}}{R \cdot T}$$

isolando  $M_{ap}$ :

$$M_{ap} = \frac{\rho \cdot R \cdot T}{P} = \frac{1,77 \cdot 0,082 \cdot 287}{0,893} = 46,6$$

Sabemos que a massa molar aparente pode ser escrita como uma média ponderada entre as massas molares dos gases da mistura, então supondo x como a fração molar de flúor, podemos escrever:

$$38 \cdot x + 71 \cdot (1 - x) = 46, 6$$

$$x = 0.74$$

a fração mássica será:  $\frac{m_{F_2}}{m_{total}}$  sendo y a fração mássica, temos:

$$y = \frac{38 \cdot 0,74}{46,6} = \boxed{0,6}$$

#### 39<sup>a</sup> QUESTÃO

Considere as seguintes proposições.

- 1. O primeiro estado excitado para o átomo de oxigênio possui configuração  $1s^22s^22p^33s^1$
- **2.** A configuração  $1s^22s^22p^63s^23p^64s^23d^7$  pode representar o estado excitado de um átomo neutro.
- 3. Na ausência de um campo magnético externo, os átomos de boro apresentam seis microestados de mesma energia referentes à configuração de estado fundamental. Quando submetidos a um campo magnético, entretanto, há a perda de degenerescência entre esses estados.
- **4.** A quádrula de números quânticos  $(n, l, m_l, m_s) = (6, 5, -5, 1/2)$  representa um estado possível para um átomo neutro.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições corretas.

A() 3

**B**() 4

C() 3 e 4

D() 1,3 e 4

E() 2,3e4

#### Gabarito: E

- a) A primeira afirmativa está errada, pois o primeiro estado excitado possuí a mesma distribuição eletrônica original. O que se altera é a configuração dos átomos nos orbitais.
- b) A segunda afirmativa é verdadeira, pois tal configuração pode repesentar três pares de elétron emparelhados, um elétron sozinho e um orbital não preenchido, o que seria um estado excitado.
- c) A terceira afirmatviva é verdadeira, pois os orbitais  $p_x$ ,  $p_y$  e  $p_z$  possuem mesma energia na ausência de campo magnético, porém na presença de um campo, eles apresentam valores diferentes de energia.
- d) A quarta afirmativa de fato está correta, pois o orbital de número quântico secundário igual a 5 comporta até 22 elétrons, o que possibilita o número quântico magnético atingir a faixa de valores de -5 até 5.

## 40<sup>a</sup> QUESTÃO

Azinomicina B é um produto natural, com potencial atividade antitumoral.

Azinomicina B

Considere as seguintes proposições sobre a estrutura desse composto.

- 1. Apresenta exatamente vinte e quatro átomos com hibridização  $sp^2$  em seu estado de menor energia.
- 2. Apresenta cinco centros quirais.
- 3. Apresenta as funções orgânicas éster, éter, álcool e amida.
- **4.** Apresenta equilíbrio tautomérico deslocado para a enol devido à formação de ligações de hidrogênio intramoleculares.

**Assinale** a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

A() 1 e 2

**B**() 1 e 4

C() 2 e 4

D() 1, 2 e 4

E() 1, 2, 3 e 4

Gabarito: E
a) A primeira alternativa está correta pois de fato existem 19 carbonos e 5 oxigênios, totalizando 24 átomos de hibridização $sp^2$ .
<ul> <li>b) A segunda afirmativa está correta, uma vez que existem 5 átomos de carbono com 4 ligantes diferentes entre si.</li> </ul>
c) A terceira afirmativa está correta. É possível encontrar a função éster no centro da molécula ou na parte superior direita, a função éter na parte esquerda da molécula, a função álcool na parte superior direita e a função amida no centro da molécula ou na parte inferior direita.
d) A quarta afirmativa está correta pois tal equilíbrio pode ser analisado no enol presente na parte inferior da molécula, onde a ligação dupla está deslocada para a formação do enol e não do aldeído.
30