



Professor: João Paulo									
01	02	03	04	05	06	07	08	09	10
A	C	D	B	A	A	B	B	D	B

01. Calculando a altura da coluna, para a elevação de 3 °C (35 °C a 38 °C):

$$\left\{ \begin{array}{l} 9\text{ °C} \text{ ————— } 90\text{ mm} \\ 3\text{ °C} \text{ ————— } h \end{array} \right\} \Rightarrow \underline{h = 30\text{ mm.}}$$

O volume confinado na coluna corresponde à dilatação volumétrica:

$$Ah = \Delta V \Rightarrow Ah = V_0 \gamma \Delta T \Rightarrow V_0 = \frac{Ah}{\gamma \Delta T} = \frac{0,12 \times 30}{12 \times 10^{-4} \times 3}$$

$$\Rightarrow V_0 = 10^3 \text{ mm}^3 \Rightarrow \underline{V_0 = 1 \text{ cm}^3.}$$

02. Da dilatação superficial, temos que:

$$\Delta A = A_0 \beta \Delta \theta$$

$$\pi a^2 \Delta a^2 = \pi a^2 \beta \Delta \theta$$

$$\beta \Delta \theta = \frac{\Delta a^2}{a^2}$$

Logo,

$$\pi b^2 \Delta b^2 = \pi b^2 \beta \Delta \theta$$

$$\Delta b^2 = \left(\frac{a}{b}\right)^2 \frac{\Delta a^2}{\beta \Delta \theta}$$

$$\Delta b^2 = \frac{1}{3^2} \Delta a^2$$

$$\therefore \Delta b = \frac{1}{3} \Delta a$$

03. O período de um pêndulo simples é dado por:

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}}$$

Em que

T = Período de oscilação em segundos

L = Comprimento do pêndulo em metros

g = Aceleração da gravidade

Pela equação, nota-se que o período depende diretamente da raiz do comprimento L. Assim, para temperaturas bem maiores do que o instrumento foi calibrado, teremos maior dilatação térmica do comprimento do pêndulo e, conseqüentemente, aumentará o período, atrasando o relógio. O efeito do inverno é menos importante porque a diferença de temperatura de calibração e a mínima no inverno é de apenas quatro graus, mesmo assim, a tendência seria adiantar um pouco no inverno devido a uma diminuição do período de oscilação, ou seja, um aumento de frequência.

04. Potência fornecida:

$$P = iU = 2 \cdot 20$$

$$P = 40 \text{ W}$$

Capacidade térmica da água:

$$P = C \frac{\Delta \theta}{\Delta t}$$

$$40 = C \frac{30 - 20}{8 \cdot 60}$$

$$C = 1\,920 \text{ J/kg} = 480 \text{ cal/°C}$$

Sendo C' a capacidade térmica do objeto, temos:

$$40 = (1\,920 + C') \frac{28 - 20}{8 \cdot 60}$$

$$C' = 480 \text{ J/kg} = 120 \text{ cal/°C}$$

Logo, o seu calor específico vale:

$$c' = \frac{C'}{m} = \frac{120}{600}$$

$$\therefore c' = 0,2 \text{ cal/(g} \cdot \text{°C)}$$

05. Calor liberado pelo resistor durante o tempo em que a chave permanece aberta:

$$P = \frac{Q_r}{\Delta t} \Rightarrow Q_r = \frac{U^2}{R} \Delta t = \frac{10^2}{1} \times 220 \Rightarrow Q_r = 22.000 \text{ J} \times \frac{1 \text{ cal}}{4 \text{ J}}$$

$$\Rightarrow \underline{Q_r = 5.500 \text{ cal}}$$

Fazendo o balanço térmico:

$$Q_{\text{água}_1} + Q_{\text{gelo}} + Q_{\text{fusão}} + Q_{\text{água}_2} - Q_r = 0 \Rightarrow$$

$$100(1)(T - 10) + 50(0,5)(0 - [-10]) + 50(80) + 50(1)(T - 0) - 5.500 = 0$$

$$\Rightarrow 2T - 20 + 5 + 80 + T - 110 = 0 \Rightarrow 3T = 45 \Rightarrow$$

$$\underline{T = 15 \text{ °C}}$$

06. Sendo x o número de repetições necessárias da relação entre o número de mols de ar, temos:

$$n_{\text{final}} = n_{\text{inicial}} + x \cdot \Delta n$$

$$\frac{P_{\text{final}} V_{\text{pneu}}}{RT} = \frac{P_{\text{inicial}} V_{\text{pneu}}}{RT} + x \cdot \frac{P_{\text{atm}} V_{\text{bomba}}}{RT}$$

$$6,3 \cdot 2,4 = 0,3 \cdot 2,4 + x \cdot 1 \cdot 20 \cdot 36 \cdot 10^{-3}$$

$$\therefore x = 20$$

07. [I] **Verdadeira**. A variação da energia interna de um gás depende apenas da variação da sua temperatura.

[II] **Falsa**. Caso a transformação seja adiabática, pela 1ª Lei da Termodinâmica, teremos:

$$Q = \tau + \Delta U$$

$$\tau \uparrow \Rightarrow \Delta U \downarrow$$

[III] **Falsa**. Mantida a temperatura constante, pela equação de Clapeyron, teremos:

$$PV = \frac{nRT}{k} \Rightarrow P = \frac{1}{V} k$$

$$V \uparrow \Rightarrow P \downarrow$$

[IV] **Falsa**. Caso haja variação no volume, o trabalho é não nulo.

[V] **Falsa**. Em uma transformação adiabática, não há trocas de calor com o ambiente.

08. A cada segundo têm-se:

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{Calor lançado na fonte quente: } Q_q = 1\,400 \text{ J} \\ \text{Calor gerado no compressor: } W = 200 \text{ J} \end{array} \right.$$

Da equação do refrigerador, calcula-se a quantidade de calor retirada do ambiente frio (congelador).

$$|Q_f| + |W| = |Q_q| \Rightarrow |Q_f| + 200 = 1\,400 \Rightarrow \underline{|Q_f| = 1\,200 \text{ J}}$$

Para o ciclo de Carnot:

$$\frac{T_f}{T_q} = \frac{|Q_f|}{|Q_q|} \Rightarrow \frac{T_f}{27 + 273} = \frac{1\,200}{1\,400} \Rightarrow T_f = \frac{300 \times 6}{7} \Rightarrow T_f = 257 \text{ K} \Rightarrow$$

$$T_f = 257 - 273 \Rightarrow \underline{T_f = -16 \text{ °C}}$$



09. Para que a tração no fio seja nula, devemos ter:

$$E_A + E_B = \frac{T}{0} + P$$

$$\rho_A V_A g + \rho_B V_B g = \rho V_T g$$

$$\rho_A V_A + \rho_B (V_T - V_A) = \rho V_T$$

$$\rho_A V_A + \rho_B V_T - \rho_B V_A = \rho V_T$$

$$(\rho_A - \rho_B) V_A = (\rho - \rho_B) V_T$$

$$\therefore \frac{V_A}{V_T} = \frac{\rho - \rho_B}{\rho_A - \rho_B}$$

10. O Princípio de Pascal estabelece que qualquer acréscimo de pressão efetuado num ponto de um fluido é transmitido integralmente a todos os demais pontos desse fluido.