

Nome Completo: Gabarito

Nota:

Professor de Teoria: _____ Usuário TIDIA: _____

Questão 1 – Um termopar consiste em dois condutores distintos em contato que produzem uma voltagem quando aquecidos. João deseja usar o termopar como termômetro e para isso define uma escala termométrica com temperatura T variando linearmente com a voltagem medida. Quando o termopar é colocado em contato com água no ponto de gelo ($T_g = 0^\circ\text{C}$) a voltagem medida é $V_g = 3,1\text{ mV}$ e quando ele é colocado em contato com água em ebulição ($T_e = 100^\circ\text{C}$) a sua voltagem é $V_e = 7,1\text{ mV}$.

a) (15 pontos) Se em contato com algum objeto a tensão medida no termopar é V , qual a temperatura T correspondente?

b) (10 pontos) Com o intuito de medir sua temperatura, João coloca o termopar em contato com sua boca e mede uma voltagem de $V = 4,7\text{ mV}$; qual a sua temperatura?

Resolução:

item (a) Seja $T(V)$ a temperatura do termopar (dada em graus Celsius, $^\circ\text{C}$) uma função que varia linearmente com a voltagem V (medida em milivolts, mV), tal que:

$$T(V) = aV + b$$

De acordo com o enunciado do problema, quando o termopar é colocado em contato com água no ponto de gelo ($T = 0^\circ\text{C}$) a voltagem medida é igual a $3,1\text{ mV}$, ou seja:

$$T(V = 3,1\text{ mV}) = T(3,1) = 0^\circ\text{C} \Rightarrow T(3,1) = a(3,1) + b \Rightarrow 0 = 3,1a + b$$

Por outro lado, quando colocado em contato com água em ebulição a voltagem medida no termopar é igual a $7,1\text{ mV}$, isto é:

$$T(V = 7,1\text{ mV}) = T(7,1) = 100^\circ\text{C} \Rightarrow T(7,1) = a(7,1) + b \Rightarrow 100 = 7,1a + b$$

Resolvendo o sistema de equações:

$$\begin{cases} 0 = 3,1a + b \\ 100 = 7,1a + b \end{cases} \quad \ominus$$

$$-100 = -4a + 0 \Rightarrow a = 25^\circ\text{C}/\text{mV}$$

e substituindo o valor de a em uma das expressões acima, resulta que:

$$0 = 3,1(25) + b \Rightarrow b = -77,5^\circ\text{C}$$

Com isto, obtemos que a expressão que fornece a temperatura do termopar em função da voltagem medida é dada por:

$$T(V) = 25V - 77,5, \quad \text{onde } T(V) \text{ é dada em graus Celsius } (^\circ\text{C}) \text{ e } V \text{ é dada em milivolts } (\text{mV}).$$

item (b) Vide solução no verso.

RASCUNHO

item (b) A voltagem medida por João é igual a $V = 1,7 \text{ mV}$ e, então, a sua temperatura é dada por:

$$T(V = 1,7 \text{ mV}) = 25(1,7) - 77,5 = 117,5 - 77,5 \Rightarrow T(V = 1,7 \text{ mV}) = 40,0^\circ\text{C}$$

Portanto, concluímos que a temperatura do João é igual a $40,0^\circ\text{C}$.

Nome Completo: Gabarito

Nota:

Professor de Teoria: _____ Usuário TIDIA: _____

Questão 2 –

a) (15 pontos) A que temperatura a velocidade média quadrática do H_2 (hidrogênio molecular) é igual à velocidade de escape da Terra (11,2 km/s)? (Dado: $M_{H_2} = 2,02 \times 10^{-3}$ kg/mol.)

b) (10 pontos) Considerando a resposta do item (a), deve existir muito hidrogênio na atmosfera superior da Terra, onde a temperatura é de cerca de 1000 K?

Resolução:

item (a) A velocidade média quadrática das moléculas no gás de H_2 é dada pela seguinte expressão:

$$v_{rms} = \sqrt{\frac{3RT}{M_{H_2}}}$$

e, portanto, temos que a temperatura para a qual a velocidade média quadrática é igual a velocidade de escape da Terra (ou seja, $v_{rms} = 11,2$ km/s) é dada por:

$$T = \frac{v_{rms}^2 M_{H_2}}{3R} = \frac{(11,2 \times 10^3 \text{ m/s})^2 \cdot (2,02 \times 10^{-3} \text{ kg/mol})}{3(8,314 \text{ J/K}\cdot\text{mol})} \Rightarrow T = 1,02 \times 10^4 \text{ K}$$

item (b) A temperatura da ordem de 1000 K na atmosfera superior da Terra é grande o suficiente para que um número significativo de

Nome Completo: Gabarito

Nota:

Professor de Teoria: _____ Usuário TIDIA: _____

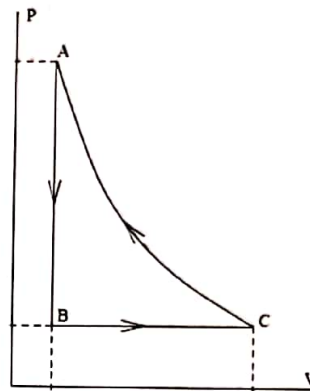
Questão 3 – Um gás realiza o processo cíclico cujo diagrama $P \times V$ é mostrado na figura ao lado. Os valores de volume e pressão nos pontos A, B e C são respectivamente $V_A = V_B = 4,00 \text{ m}^3$, $V_C = 16,0 \text{ m}^3$ e $P_A = 8,00 \times 10^5 \text{ Pa}$, $P_B = P_C = 1,00 \times 10^5 \text{ Pa}$. Sabe-se que o processo CA é

adiabático e que a pressão varia de acordo com a relação $P = \frac{C_0}{V^{3/2}}$,

sendo C_0 uma constante.

a) (15 pontos) Determine C_0 , o trabalho e a variação da energia interna no processo CA.

b) (10 pontos) Determine o trabalho total realizado pelo gás no ciclo ABCA, a variação da energia interna e o calor transferido.



Resolução:

item (a) Para determinarmos o valor da constante C_0 , utilizamos a relação que fornece a variação da pressão em função do volume:

$$P = \frac{C_0}{V^{3/2}} \Rightarrow C_0 = PV^{3/2}$$

e os valores de pressão e volume do gás no ponto A do ciclo, ou seja, $P_A = 8,00 \times 10^5 \text{ Pa}$ e $V_A = 4,00 \text{ m}^3$. Com isto, temos que:

$$C_0 = P_A V_A^{3/2} = (8,00 \times 10^5 \text{ N/m}^2)(4,00 \text{ m}^3)^{3/2} \Rightarrow C_0 = 6,4 \times 10^6 \text{ N} \cdot \text{m}^{5/2}$$

(A constante C_0 também poderia ser determinada a partir dos valores de pressão e volume do gás no ponto C do ciclo:

$$C_0 = P_C V_C^{3/2} = (1,00 \times 10^5 \text{ N/m}^2)(16,0 \text{ m}^3)^{3/2} \Rightarrow C_0 = 6,4 \times 10^6 \text{ N} \cdot \text{m}^{5/2})$$

O trabalho no trecho $C \rightarrow A$ do processo cíclico é obtido a partir da seguinte expressão:

$$\begin{aligned} W_{CA} &= - \int_{V_C}^{V_A} P dV = - \int_{V_C}^{V_A} \frac{C_0}{V^{3/2}} dV = - C_0 \int_{V_C}^{V_A} V^{-3/2} dV = - C_0 \left[2V^{-1/2} \right]_{V_C}^{V_A} \\ &= - C_0 (2V_A^{-1/2} - 2V_C^{-1/2}) = - 2C_0 (V_A^{-1/2} - V_C^{-1/2}) \end{aligned}$$

Substituindo os valores numéricos, temos que:

$$W_{CA} = - 2(6,4 \times 10^6 \text{ N} \cdot \text{m}^{5/2}) [(4,00 \text{ m}^3)^{-1/2} - (16,0 \text{ m}^3)^{-1/2}] = \frac{-12,8 \times 10^6 \text{ N} \cdot \text{m}^{5/2}}{-4 \cdot \text{m}^{3/2}}$$

e, portanto:

$$W_{CA} = 3,2 \times 10^6 \text{ N} \cdot \text{m} = 3,2 \times 10^6 \text{ J} = 3,2 \text{ MJ}$$

Como o processo CA é adiabático, temos que $Q_{CA} = 0$ e, portanto, de acordo com a primeira lei da termodinâmica:

$$\Delta E_{int}^{CA} = Q_{CA} + W_{CA} = 0 + 3,2 \text{ MJ} \Rightarrow \Delta E_{int}^{CA} = 3,2 \text{ MJ}$$

RASCUNHO

item (b) O trabalho total realizado no ciclo ABCA é dado por:

$$W_{ABCA} = W_{AB} + W_{BC} + W_{CA}$$

O processo A→B é isocórico, ou seja, o volume do gás permanece constante neste processo ($\Delta V = V_B - V_A = 0$) e, portanto, temos que $W_{AB} = 0$.

O processo B→C é isobárico, ou seja a pressão do gás permanece constante neste processo e, assim, temos que:

$$\begin{aligned} W_{BC} &= - \int_{V_B}^{V_C} P dV = - P_B \int_{V_B}^{V_C} dV = - P_B (V_C - V_B) \\ &= - (1,00 \times 10^5 \text{ N/m}^2) (16,0 \text{ m}^3 - 4,00 \text{ m}^3) = - (1,00 \times 10^5 \text{ N/m}^2) (12,0 \text{ m}^3) \\ &= - 1,2 \times 10^6 \text{ N.m} = - 1,2 \times 10^6 \text{ J} = - 1,2 \text{ MJ} \end{aligned}$$

O trabalho realizado no processo C→A foi calculado no item anterior e é igual a $W_{BC} = 3,2 \text{ MJ}$. Com isto, temos que:

$$W_{ABCA} = W_{AB} + W_{BC} + W_{CA} = 0 - 1,2 \text{ MJ} + 3,2 \text{ MJ} \Rightarrow W_{\text{total}} = 2,0 \text{ MJ}$$

Como o processo ABCA é cíclico, temos que a variação da energia interna é nula, ou seja:

$$\Delta E_{\text{int}}^{ABCA} = 0$$

Finalmente, de acordo com a primeira lei da termodinâmica, temos que:

$$\Delta E_{\text{int}}^{ABCA} = Q_{ABCA} + W_{ABCA} \Rightarrow 0 = Q_{ABCA} + W_{ABCA} \Rightarrow Q_{ABCA} = -W_{ABCA}$$

e, finalmente:

$$Q_{ABCA} = -2,0 \text{ MJ}$$

Nome Completo: Gabarito

Nota:

Professor de Teoria: _____ Usuário TIDIA: _____

Questão 4 – Você precisa de uma esfera metálica para um projeto científico. A esfera deve ter 10,00 cm de diâmetro, sendo tolerável um erro relativo de 1%. Um fornecedor apresenta a seguinte informação para o seu produto: ACME Corp. – esfera metálica de volume $(5,24 \pm 0,14) \times 10^{-4} \text{ m}^3$.

- a) (15 pontos) Determine o erro do volume de uma esfera através da propagação de erro do seu diâmetro.
b) (10 pontos) Esse fornecedor satisfaz o seu critério?

Resolução:

item (a) O volume da esfera é igual a $V_{\text{esfera}} = \frac{4\pi r^3}{3}$, onde r é o raio da esfera. Lembrando que a relação entre o diâmetro (d) e o raio da esfera é tal que $r = d/2$, temos que:

$$V_{\text{esfera}} = \frac{4\pi r^3}{3} = \frac{4\pi (d/2)^3}{3} = \frac{4\pi d^3}{24} \Rightarrow V_{\text{esfera}} = \frac{\pi d^3}{6}$$

Para determinar o erro no volume da esfera em termos do erro no diâmetro, devemos utilizar a técnica de propagação de erros. Sendo assim, temos que:

$$\sigma_V^2 = \left(\frac{\partial V}{\partial d}\right)^2 \sigma_d^2 = \left(\frac{3\pi d^2}{6}\right)^2 \sigma_d^2 = \frac{9\pi^2 d^4}{36} \sigma_d^2 \Rightarrow \sigma_V = \left(\frac{\pi^2 d^4}{4} \sigma_d^2\right)^{1/2}$$

ou, ainda, em termos do volume da esfera: (lembrando que $V_{\text{esfera}} = \pi^2 d^6 / 36$), temos que:

$$\sigma_V^2 = \frac{9V^2}{d^2} \sigma_d^2 \Rightarrow \sigma_V = 3V \left(\frac{\sigma_d^2}{d^2}\right)^{1/2}$$

Substituindo os valores numéricos, obtemos que:

$$\sigma_V = \left\{ \frac{\pi^2 (10,00 \text{ cm})^4}{4} (0,1 \text{ cm})^2 \right\}^{1/2} = 15,7 \text{ cm}^3 = 0,16 \text{ m}^3$$

item (b) De acordo com o fornecedor a esfera metálica possui volume igual a $V_{\text{esfera}} = (5,24 \pm 0,14) \times 10^{-4} \text{ m}^3$, ou seja, neste caso temos que

$$V_{\text{esfera}} = 5,24 \times 10^{-4} \text{ m}^3 = 5,24 \times 10^{-2} \text{ cm}^3 = 524 \text{ cm}^3$$

$$\sigma_V = 0,14 \times 10^{-4} \text{ m}^3 = 0,14 \times 10^{-2} \text{ cm}^3 = 14 \text{ cm}^3$$

Sendo assim, resulta que:

$$V = \frac{\pi d^3}{6} \Rightarrow d = \left(\frac{6V}{\pi}\right)^{1/3} = \left\{ \frac{6(524 \text{ cm}^3)}{\pi} \right\}^{1/3} \Rightarrow d = 10,002 \text{ cm}$$

CONTINUA NO VERSO →

RASCUNHO

$$\sigma_v = \frac{\pi d^2}{2} \sigma_d \Rightarrow \sigma_d = \frac{2}{\pi d^2} \sigma_v = \frac{2}{\pi (10,002 \text{ cm})^2} (11 \text{ cm}^3) \Rightarrow \sigma_d = 0,09 \text{ cm}.$$

Como $\sigma_d = 0,09 < 0,1 = \text{tolerância de erro para o diâmetro da esfera}$, concluímos que o fabricante satisfaz o critério de tolerância exigido.