

السؤال الثاني: (15 درجة)

$$(ثلاث درجات) \quad \Delta L = \alpha L_0 \cdot \Delta t$$

$$(درجتان) \quad = 11 \times 10^{-6} (4)(70)$$

$$(درجتان) \quad = 0.00308 \text{ cm}$$

$$(ثلاث درجات) \quad \sigma = Y, \varepsilon = Y \frac{\Delta L}{L}$$

$$(ثلاث درجات) \quad = 20.6 \times 10^{10} \times \frac{0.00308}{4}$$

$$(درجتان) \quad = 1.59 \times 10^8 N/m^2$$

السؤال الثاني: (15 درجة)

كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة الماء من الدرجة $20^\circ C$ إلى الدرجة $100^\circ C$:

$$(أربع درجات القانون درجتان وكل خطوة درجة) \quad Q_1 = mc_v \Delta T = (1)(4190)(100 - 20) = 3.35 \times 10^5 J$$

ولتبخر $0.25 kg$ من الماء عند الدرجة $100^\circ C$ نحتاج إلى كمية الحرارة التالية:

$$(أربع درجات القانون درجتان وكل خطوة درجة) \quad Q_2 = mL_v = 0.25 \times 2.256 \times 10^6 = 5.64 \times 10^5 J$$

ومنه فإن الطاقة الكلية اللازمة هي: $Q = Q_1 + Q_2 = 3.35 \times 10^5 + 5.64 \times 10^5 = 8.99 \times 10^5 J$ (درجتان)

وفقاً لنص المسألة فإن هذا يشكل 30% فقط من الحرارة الناتجة عن احتراق الوقود

$$\text{ومنه: } \frac{8.99 \times 10^5 J}{0.3} = 3 \times 10^6 J \quad (\text{ثلاث درجات})$$

$$\text{وبما أن } 1g \text{ من البنزين يحرر } 46000 J \text{ فإن كتلة البنزين المطلوبة:} \\ \frac{3 \times 10^6 J}{46000 J/g} = 65 g$$

السؤال الثالث: (10 درجة)

$$U = N \overline{E_K}$$

$$(درجتان) \quad U = \frac{m}{M} N_a \overline{E_K}$$

$$(درجتان) \quad U = \frac{3}{2} \frac{m}{M} N_a K T \quad \text{لـنـ: } \overline{E_K} = \frac{3}{2} K T \quad \text{وـمـنـ: }$$

$$(درجتان) \quad U = \frac{3}{2} \frac{m}{M} R T \quad \text{لـنـ: } K = \frac{R}{N_a} \quad \text{وـمـنـ: }$$

ومن أجل جزيء غرامي واحد يصبح:

$$(درجة) \quad U = \frac{3}{2} R T$$

$$(درجات) \quad U = \frac{i}{2} RT$$

بالتالي:

السؤال الرابع: (10 درجة)

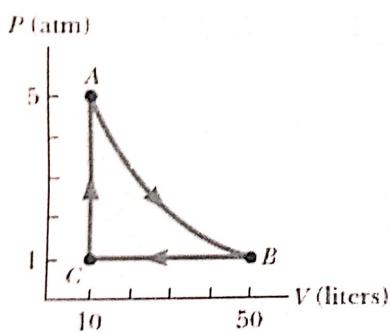
1 - (خمس درجات؛ القانون ثلاثة درجات والتعويض درجتان والناتج مع الواحدة درجة)

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{KT}{4\pi\sqrt{2}r^2 P} \\ &= \frac{(1.38 \times 10^{-23})(293)}{4\pi\sqrt{2}(3.1/2 \times 10^{-10})^2(1.013 \times 10^5)} = 8.77 \times 10^{-9} m \end{aligned}$$

2 - (خمس درجات؛ القانون ثلاثة درجات والتعويض درجتان والناتج مع الواحدة درجة)

$$\begin{aligned} P &= \frac{KT}{4\pi\sqrt{2}r^2 \lambda} \\ &= \frac{(1.38 \times 10^{-23})(293)}{4\pi\sqrt{2}(3.1/2 \times 10^{-10})^2(1)} = 8.77 \times 10^{-9} Pa \end{aligned}$$

السؤال الخامس: (20 درجة)



1 - (ست درجات، كل قانون درجتان وبقي الخطوات درجة لكل خطوة)

$$W_{AB} = -P_A V_A \ln \frac{V_B}{V_A}$$

$$W_{AB} = -5 \times (1.013 \times 10^5) \times (10 \times 10^{-3}) \ln \frac{50}{10} = -8.15 \times 10^3 Joule \quad -1$$

$$W_{BC} = -P_B \Delta V$$

$$W_{BC} = -1.013 \times 10^5 \times [(10 - 50) \times 10^{-3}] = 4.05 \times 10^3 Joule$$

$$W_{CA} = 0$$

$$W = -8.15 \times 10^3 - 4.05 \times 10^3 = 4.10 Joule$$

2 - (تسعة درجات، القوانين خمس درجات - الاساسية درجة والفرعيات نصف -، والتعويض والناتج مع الواحدات خمس درجات)

$$Q_{AB} = -W_{AB} = 8.15 \times 10^3 Joule$$

$$C_p = \frac{5R}{2}, \quad C_v = \frac{3R}{2} \quad \text{لكل الغاز أحادي الذرة:}$$

$$T_B = T_A = \frac{P_B V_B}{nR} = \frac{1.013 \times 10^5 \times 50 \times 10^{-3}}{R} = \frac{5.06 \times 10^3}{R}$$

$$T_C = \frac{P_C V_C}{nR} = \frac{1.013 \times 10^5 \times 10 \times 10^{-3}}{R} = \frac{1.01 \times 10^3}{R}$$

$$Q_{CA} = nC_v \Delta T = 1 \times \frac{3}{2} R \times \frac{5.06 \times 10^3 - 1 \times 10^3}{R} = 6.08 KJ$$

$$Q_{BC} = nC_p\Delta T = \frac{5}{2}(Rn\Delta T) = \frac{5}{2}P_B \cdot \Delta V_{BC} = \frac{5}{2} \times 1.013 \times 10^5 \times (10 - 50) \times 10^{-3} = 1.01 \times 10^4 J$$

-3 (خمس درجات، ثلاثة درجات للقانون واثنان للتعويض ودرجة للناتج)

$$\eta = \frac{W}{Q} = \frac{4.10 \times 10^3}{1.42 \times 10^4} = 0.289 = 28.9\%$$

مدرس المقرر: د. صباح سيد قدوري