

١٤/١٢/٢٠١٧

سلم نصير قمر الزمرد سينا
من قديم القصر الثاني ٢٠١٧
٢٠٢٠

الاولاد الاول (20/10/17)

مكتب طول منتهى d عوي N جزيئة. كل جزيئة الزمنية m رصم
جاء المكتب بالسرعة v صدم مرر. رصم v_x في نظام يتحرك مع رصم المكتب
سما v_x و v_y سينا ثانية (5)

$$\left. \begin{array}{l} P_x = mv_x \\ P_x = -mv_x \end{array} \right\} \Rightarrow \Delta P_x = -2mv_x$$

$$F_1 \Delta t = \Delta P_x = -2mv_x$$

$$\Delta t = \frac{2d}{v_x}, \quad F_1 = -\frac{2mv_x}{\Delta t} = -\frac{mv_x}{d}$$

لكن حسب قانون
الصدور والحقن

$$F = -F_1 = \frac{mv_x}{d} \Rightarrow \text{مجموع الجزيئات} \Rightarrow F = \frac{m}{d} (v_x^2 + v_y^2 + \dots)$$

$$\overline{v_x^2} = \frac{v_x^2 + v_{x2}^2 + \dots}{N}$$

$$F = \frac{Nm}{d} \overline{v_x^2}, \quad \overline{v^2} = \overline{v_x^2} + \overline{v_y^2} + \overline{v_z^2} \approx 3\overline{v_x^2}$$

$$F = \frac{N}{3} \left(\frac{m \overline{v^2}}{d} \right)$$

$$P = \frac{F}{A} = \frac{F}{d^2}$$

$$P = \frac{1}{3} \left(\frac{N}{V} \right) m \overline{v^2}$$

بالقرب من الصفر $\left(\frac{1}{3} \right)$ مجموع

$$P = \frac{2}{3} \left(\frac{N}{V} \right) \left(\frac{1}{2} m \overline{v^2} \right)$$

$G = H - TS$
 $dG = dH - Tds - sdT$
 حسب تعريف dH
 $dG = vdp - sdt$

$P = \text{const} \Rightarrow dP = 0 \Rightarrow dG = -sdt = s = -\left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_P$

$T = \text{const} \Rightarrow dT = 0 \Rightarrow dG = vdp \Rightarrow v = \left(\frac{\partial G}{\partial P}\right)_T$

القوانين الثلاثة (15)

التحويل المظبوط هو الذي يتم فيه تحويل سبندول لكمية الحرارة
 من الحالة الأولى إلى الحالة الثانية $dQ = 0$

$dQ = dU + PdV \Rightarrow dU + PdV = 0$

$dU = cvdT$ ، $P = \frac{RT}{V}$

$cvdT + RT \frac{dV}{V} = 0 \Rightarrow \frac{dT}{T} + \frac{R}{cv} \frac{dV}{V} = 0$

$\frac{dT}{T} + \frac{cp - cv}{cv} \frac{dV}{V} = 0$ ، $R = cp - cv$ ، $\gamma = \frac{cp}{cv}$

$\frac{dT}{T} + (\gamma - 1) \frac{dV}{V} = 0 \Rightarrow \ln T + (\gamma - 1) \ln V = \text{const.}$

$TV^{\gamma-1} = \text{const.}$

معادلة هاليوتن مختلفة

$T_1 V_1^{\gamma-1} = C$
 $T_2 V_2^{\gamma-1} = C \Rightarrow T_1 V_1^{\gamma-1} = T_2 V_2^{\gamma-1}$

1/2

$$P_1 V = n_1 R T$$

$$P_1 = \frac{n_1 R T}{V} \quad | \quad n_1 = \frac{m_1}{M_1} (H_2)$$

$$P_1 = \frac{m_1}{M_1} \cdot \frac{R T}{V} = \frac{2}{2} \left(\frac{8.3 \times 400}{100 \times 10^{-3}} \right) = 33.2 \times 10^3 \text{ Pa}$$

السؤال الثاني: الغاز المكون من الهيدروجين والأكسجين $V_2 = \frac{V}{2}$ إذن $P_2 = ?$

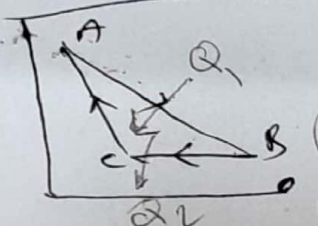
$$\frac{V}{2} P_2 = n_2 R T \Rightarrow P_2 = \frac{2 n_2}{M_2} \cdot \frac{R T}{V} \quad | \quad n_2 = \frac{m_2}{M_2} (N_2)$$

$$P_2 = 2 \left(\frac{28}{28} \right) \left(\frac{8.3 \times 400}{100 \times 10^{-3}} \right) = 66.4 \times 10^3 \text{ Pa}$$

الضغط الكلي للغازين معاً هو:

$$P = P_1 + P_2 = (33.2 + 66.4) \times 10^3 \text{ Pa}$$

السؤال الثالث: (25 درجات)



AB) $\Rightarrow W_{AB} = n R T \ln \frac{V_B}{V_A}$

3) $W_{AB} = P_A V_A \ln \frac{V_B}{V_A} = (5 \times 10^5) (10 \times 10^{-3}) \ln \frac{50}{10} = 8.15 \text{ kJ}$

7) $W_{BC} = P (V_C - V_B) = (1 \times 10^5) (20 - 50) \times 10^{-3} = -3 \text{ kJ}$

3) $W_{CA} = -\Delta U = -C_V (T_A - T_C) = -\frac{5}{2} R \left(\frac{P_A V_A}{R} - \frac{P_C V_C}{R} \right) = -4.5 \text{ kJ}$

1) $W = W_{AB} + W_{BC} + W_{CA} = 0.65 \text{ kJ}$

2) $Q_{AB} = W_{AB} = 8.15 \text{ kJ}$, $\Delta U = 0$ (3)

$Q_{BC} = C_P (T_C - T_B) = \frac{7}{2} R \left(\frac{P_C V_C}{R} - \frac{P_B V_B}{R} \right) = -7.5 \text{ kJ}$ (5)

$Q = Q_{AB} + Q_{BC} = 0.65 \text{ kJ}$ (2)

3) $\eta = 1 - \frac{|Q_2|}{|Q_1|} = 1 - \frac{7.5}{8.15} \approx 0.08$ // $\eta = \frac{|W|}{|Q_1|} = \frac{0.65}{8.15} \approx 0.08$

4) $\epsilon = \frac{|Q_2|}{|Q_1 + Q_2|} = \frac{7.5}{8.15 - 7.5} \approx 11.5$ (5)

1/2