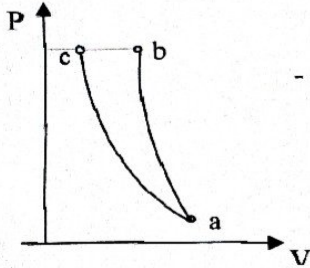


السؤال الأول 30 درجة

A - I صح

B خطأ

C صح



- A

-II

B - بحساب الأس البوليتروبي نجد أن  $n=1,13 \leftarrow$  العملية بوليتروبية.

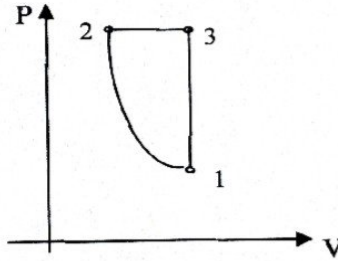
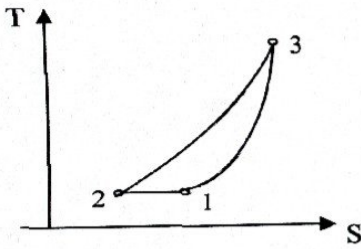
III - A - من معادلة الحالة:  $n=2 \text{ kmol}$

B -  $r=253 \frac{\text{J}}{\text{kg.K}}$

C -  $P_{N2}=3,22 \text{ bar}$

السؤال الثاني 30 درجة

-1



$$-2 \quad V_2 = 0,182 \text{ m}^3$$

-3 كمية الحرارة المتبادلة في العملية الإيزوترمية:  $Q_{1,2} = -100,9 \text{ kJ}$

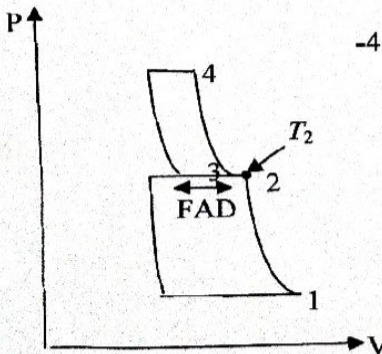
كمية الحرارة المتبادلة في العملية الإيزوبارية:  $Q_{2,3} = 764,4 \text{ kJ}$

كمية الحرارة المتبادلة في العملية الإيزوخورية:  $Q_{3,1} = -546 \text{ kJ}$

-4 المردود الحراري:  $\eta_{th} = 1 - \frac{Q_{rej}}{Q_{sup}} = 15\%$

-5  $\eta_c = 1 - \frac{T_{max}}{T_{min}} = 80\%$

$$-6 \quad \Delta S_{1,2} = r \cdot \ln \frac{P_1}{P_2} = -0,36 \frac{\text{kJ}}{\text{K}}$$



-4

السؤال الثالث 20 درجة

$$-1 \quad P_2 = \sqrt{P_1 \cdot P_4} = 4 \text{ bar}$$

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{n-1}{n}} \Rightarrow T_2 = 410,3 \text{ K}$$

$$-2 \quad P_{ind} = \frac{n}{n-1} \cdot \dot{m} \cdot T_1 \cdot \left[ \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{n-1}{n}} - 1 \right] = 14 \text{ kW}$$

$$-3 \quad \eta_v = 1 - \frac{V_C}{V_S} \cdot \left[ \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{1}{n}} - 1 \right] \Rightarrow \frac{V_C}{V_S} = 0,042$$