حــل التـمـريـن 13

www.pc-lycee.com

1- $n=\frac{pV}{RT} \Rightarrow n=\frac{1.10^7\times 5.10^{-3}}{8,314\times(20+273)} \Rightarrow n=20,52\ mol$

2- الحجم المولي هو حجم 1 مول من الغاز في حالة n=1mol ، $V=V_m$.

$$V=\frac{nRT}{p} \Rightarrow V_m=\frac{RT}{p} \Rightarrow V_m=\frac{8,314\times((20+273)}{1.10^7}$$

$$\Rightarrow V_m=2,4.10^{-4}\ m^3 \Rightarrow V_m=0,24L$$

3- قانون بويل-ماريوط : عند درجة حرارة ثابتة ، pV=Cste .

$$p_1V_1=p_0V_0 \Rightarrow V_0=\frac{p_1V_1}{p_0} \Rightarrow V_0=\frac{1.10^7\times 5}{1.10^5} \Rightarrow V_0=500L$$

4-

$$V_0=\frac{nRT}{p_0} \Rightarrow V_0=\frac{20,52\times 8,314\times 293}{1.10^5}$$

$$\Rightarrow V_0=0,50m^3 \Rightarrow V_0=500L$$

Mohammed Sqihi