

Exercice 2.

1. Lorsqu'on inverse le mouvement en NN' , le clapet CR se ferme immédiatement. La pression dans la pompe augmente et devient supérieure à celle de l'enceinte.

Le clapet CP reste fermé tant que la pression dans la pompe reste inférieure à P_0 . Si la pression dans la pompe devient supérieure à P_0 avant que le piston arrive en LL' , CP s'ouvre et une fois en LL' , le cycle recommence.

2. Quand le piston passe de LL' à NN' , on considère le système {air} contenu dans l'enceinte et à gauche de MM' , qui est fermé car CP est fermé. La transformation est la suivante:

$$\boxed{\frac{P_0}{T_0} \frac{V_{Nm}}{V+V_{Nm}}}$$

piston en LL'

$$\xrightarrow[\text{GP}]{\text{isotherme}} \boxed{\frac{P_0}{T_0} \frac{V_{Nm}}{V+V_{Nm}}}$$

piston en NN'

Isotherme + syst fermé : $PV = \text{const.}$

$$\text{On a donc: } P_0(V+V_{Nm}) = P_1(V+V_{\Pi})$$

$$P_1 = P_0 \frac{V+V_{Nm}}{V+V_{\Pi}}$$

3. On considère l'air contenu dans le raccord et la pompe, entre KK' et MM' qui subit la transformation

$$\frac{P_0}{T_0} \frac{V_{Nm}}{V_{\Pi}} \xrightarrow[\text{fermé CP}]{\text{isotherme}} \frac{P_L}{T_0} \frac{V_{\Pi}}{V_{\Pi}}$$

On a donc:

$$P_0 V_{Nm} = P_L V_{\Pi}$$

d'où

$$\boxed{P_L = \frac{P_0 V_{Nm}}{V_{\Pi}}}$$

$$\text{AN:P}_L = 50 \text{ mbar.}$$

$$4. P_1 = P_0 \underbrace{\left(\frac{V}{V+V_{\Pi}} \right)}_b + P_0 \underbrace{\left(\frac{V_{Nm}}{V+V_{\Pi}} \right)}_a \frac{V_{Nm}}{V_{\Pi}}$$

$$\boxed{P_1 = b P_0 + a P_L}$$

5. Le clapet CR s'ouvre quand la pression dans la pompe est égale à P_1 , soit, toujours en utilisant la conservation du produit PV

cette fois pour l'air entre KK' et LL' à la pression P_0 .



piston en LL'

piston en III'
rés de l'ouverture de CR

Le papet CR s'ouvre quand le volume V' de la pompe est tel que

$$V' = \frac{P_0 V_0}{P_1}$$

À partir de P_1 , on considère le système {air dans l'enveloppe + pompe} qui subit la transformation :



$$P_1 \left(V + \frac{P_0 V_0}{P_1} \right) = P_2 (V + V_{II'})$$

$$P_2 = P_1 \frac{V}{V + V_{II'}} + P_0 \frac{V_0}{V + V_{II'}}$$

En fonction de P_1, P_0, a et b :

$$P_2 = bP_1 + aP_0$$

⁽¹²⁾ puis en fonction de : P_0, P_L, a et b :

$$P_2 = b^2 P_0 + aP_L (1+b)$$

6. Par récurrence, on obtient :

$$P_q = b^q P_0 + aP_L \sum_{i=0}^{q-1} b^i$$

7. En utilisant la formule de l'énoncé :

$$P_q = b^q P_0 + aP_L \left(\frac{1-b^q}{1-b} \right)$$

puis avec $a = 1-b$:

$$P_q = b^q P_0 + P_L (1-b^q)$$

8. On isole q à partir de l'expression obtenue :

$$b^q (P_0 - P_L) = -P_L + P_q$$

$$b^q = \frac{P_q - P_L}{P_0 - P_L} \quad \begin{cases} P_0 > P_L \\ P_q > P_L \end{cases}$$

$$q \ln b = \ln \frac{P_q - P_L}{P_0 - P_L}$$

$$q = \frac{1}{\ln b} \ln \frac{P_q - P_L}{P_0 - P_L}$$

AN:

	$\frac{P_0 - P_L}{P_0 - P_L}$	9
10^{-1}	~ 47	
10^{-2}	~ 94	
10^{-3}	~ 142	

(13)

g. En reprenant les raisonnements des questions précédentes:

- * Le cylindre CR s'ouvre quand le volume V^* de la paume vaut

$$V^* = \frac{P_0 n m}{P}$$

- * en considérant la transformation réversible pour le système {air dans $V + V^*$ }

$$\begin{array}{ccc} P & \longrightarrow & P + \Delta P \\ V + V^* & & V + V_{\pi} \end{array}$$

$$\text{on a } P(V + \frac{P_0 n m}{P}) = (P + \Delta P)(V + V_{\pi})$$

$$PV + P_0 n m = P(V + V_{\pi}) + \Delta P(V + V_{\pi})$$

$$\Delta P = \underbrace{bP - P}_{-aP} + aP_L$$

$$\frac{\Delta P}{P_L - P} = a \quad \text{d'où}$$

$$\boxed{\frac{\Delta P}{P - P_L} = -a}$$

(14)

10. La loi des GP à l'état initial donne

$$P_0 V = n_0 R T_0$$

puis quand la pression dans l'enveloppe vaut P

$$P V = n R T_0$$

d'où

$$\frac{n_0}{P_0} = \frac{n}{P} \quad \text{et} \quad \boxed{n = n_0 \frac{P}{P_0}}$$

Lors de la transformation où la pression dans l'enveloppe passe de P à $P + \Delta P$, la quantité de matière dans l'enveloppe passe de n à $n + \Delta n$. De même que précédemment, on a

$$n + \Delta n = n_0 \frac{P + \Delta P}{P_0}$$

$$\text{d'où} \quad \boxed{\Delta n = n_0 \frac{\Delta P}{P_0}}$$

Puis, en fonction des quantités demandées:

$$\boxed{\Delta n = n_0 a \frac{P_L - P}{P_0}}$$

Au fur et à mesure que P se rapproche de P_L , $\frac{dn_-}{dq} \rightarrow 0$. (on extrait de moins en moins de gaz de l'enceinte à chaque coup de pompe).

M. Pendant un intervalle de temps dt , la quantité de matière n dans l'enceinte varie de dn . Cette variation est due à ce qui est extrait : $\frac{dn_-}{dt} \times dt$ par la pompe et ce qui rentre par la fuite $\frac{dn_+}{dt} \times dt$ ce qui se traduit par :

$$dn = \left(\underbrace{\frac{dn_+}{dt}}_{>0} + \underbrace{\frac{dn_-}{dt}}_{<0} \right) dt$$

En régime permanent, c'est à dire quand la pression P_L' est atteinte, $dn = 0$, ce qui revient à dire que ce qui rentre par la fuite est extrait par la pompe :

$$\frac{dn_-}{dt} = -\frac{dn_+}{dt} \quad \text{avec } \frac{dn_-}{dt} = \frac{dq}{dt} \times \frac{dn_-}{dq}$$

En remplaçant par les expressions obtenues précédemment, avec $P = P_L'$

$$\frac{dq}{dt} \times \text{ans} \frac{P_L - P_L'}{P_0} = -\frac{dn_+}{dt}$$

$$P_L' = \frac{P_0}{\text{ans} \frac{dq}{dt}} \frac{dn_+}{dt} + P_L$$

Rq: ce n'est pas l'expression demandée mais elle est plus facilement interprétable. On voit

- P_L' est supérieure à P_L
- P_L' est d'autant plus élevée que la fuite $\frac{dn_-}{dt}$ est importante.
- P_L' est d'autant plus proche de P_L que la pompe est rapidement actionnée ($\frac{dq}{dt}$ grand)

Tous ces points sont compatibles avec ce que l'on s'attend à obtenir

L'expression demandée est :

$$P_L' = P_0 \left(\frac{1}{\text{ans} \frac{dq}{dt}} + \frac{n_+}{V_H} \right)$$

Rq: La notation Δn introduite à la question 10 laisse penser qu'il s'agit de la variation de n associée à un coup de pompe. On a bien $\Delta n < 0$. Pourtant l'énoncé parle de quantité "extraite" qui devrait être positive.

L'essentiel ici est d'être cohérent notamment par le bilan de la question 11.