

CORRECTION

1. Le cycle est parcouru dans le sens horaire,
donc $w < 0$: c'est bien un cycle moteur.

2. 1^{er} temps : admission ($O \rightarrow A$)
- 2nd temps : compression ($A \rightarrow B$)
- 3rd temps : détente ($C \rightarrow D$)
- 4th temps : échappement ($A \rightarrow O$)

3. 1^{er} temps : admission ouverte, échappement fermé
- 2nd et 3rd temps : soupapes fermées.
- 4th temps : admission fermée, échappement ouverte

4. La loi des gaz parfaits donne $n = \frac{P_A V_A}{RT_A}$. A.N : $n = 0,061$ moles -

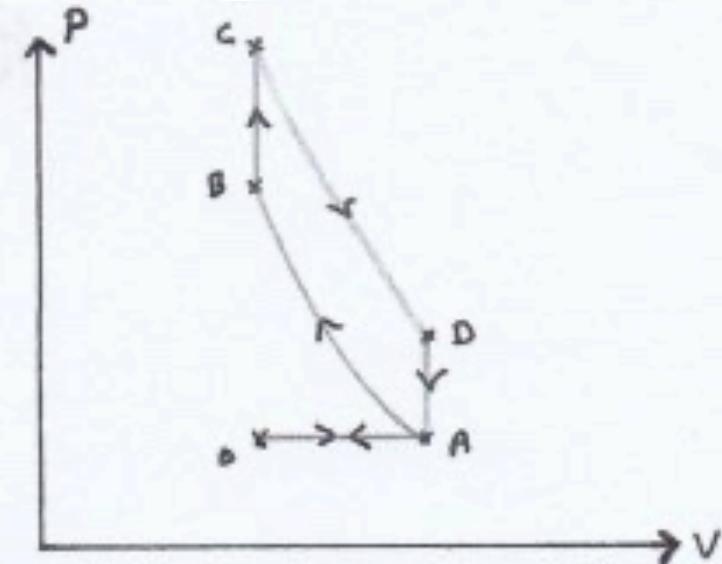
5. L'évolution est adiabatique et réversible. Donc $P_A V_A^\gamma = P_B V_B^\gamma$.

$$\text{D'où } P_B = P_A \cdot \left(\frac{V_A}{V_B}\right)^\gamma = P_A \cdot 8^\gamma \quad \text{A.N : } P_B = 18,5 \text{ bar.}$$

On en déduit T_B avec l'équation d'état des gaz parfaits : $T_B = \frac{P_B V_B}{n R} = \frac{P_A V_A}{n R} \cdot 8^\gamma = 690 \text{ K.}$

6. On veut avoir $T_B < T_{\text{lim}}$. En, $T_B = \frac{P_B V_B}{n R} = \frac{P_A \gamma^\gamma \cdot V_B}{P_A V_A / T_A} = \frac{\gamma^\gamma \cdot T_A}{\gamma - 1}$

$$\text{On veut donc } \gamma^{\gamma-1} \cdot T_A < T_{\text{lim}} \Rightarrow T < \left(\frac{T_{\text{lim}}}{T_A}\right)^{\frac{1}{\gamma-1}} \quad \text{A.N : } \underline{\gamma < 8,9}.$$



7. L'énergie libérée est de 1,15 kJ.

Donc, lors de l'évolution B → C, le gaz reçoit $Q = 1,15 \text{ kJ}$.

Comme l'évolution est isochore, $W = 0$.

Donc $\Delta U = Q$ (1^{er} principe). Or, $\Delta U = w + T = w(T_C - T_B)$

Donc $T_C = T_B + \frac{Q}{w}$. Or, $w = S_p R \approx 0,83 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$

D'où $T_C \approx 2100 \text{ K}$ (arrondi à 2 chiffres significatifs).

On en déduit $P_C = \frac{nRT_C}{V_C} \approx 56 \text{ bar}$

8. On utilise à nouveau la loi de Laplace (sachant que $V_D = V_A$) .

$P_D = P_C \cdot \left(\frac{V_C}{V_D}\right)^k = P_C \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^k$. On trouve $P_D \approx 3 \text{ bar}$ et $T_D \approx 920 \text{ K}$.

9. A → B : $Q = 0$ (adiabatique) et $W = \Delta U = w(T_B - T_A) = 330 \text{ J}$.

B → C : $W = 0$ (isochore) et $Q = 1,15 \text{ kJ}$ (cf 1A-)

C → D : $Q = 0$ et $W = \Delta U = w(T_D - T_C) = -980 \text{ kJ}$

D → A : $W = 0$ (isochore) et $Q = \Delta U = w(T_A - T_D) = -520 \text{ J}$

("circuit" de 20 J du tout arrondie sur le cycle complet ...)

10. $Q_1 = Q_{BC} = 1,15 \text{ kJ}$. $Q_2 = Q_{DA} = -520 \text{ J}$

La "source chaude" est la combustion de l'essence

La "source froide" est mise en communication avec l'extérieur

11. $W = W_{AB} + W_{CD} = -650 \text{ J}$ $\rho = \frac{|W|}{Q_1} = 0,56$

12. Il y a une explosion tous les deux tours, donc 2500 par minute.

Comme, pour chaque explosion, on récupère un travail égal à 650 J, le travail est de 1,62 MJ par minute. Soit une puissance de 27 kW. (environ "36 chevaux") ...