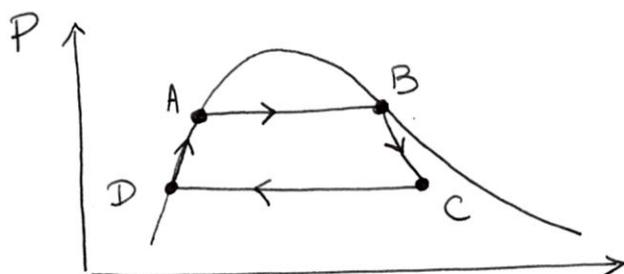


Machine à vapeur



- $D \rightarrow A$ = reversible $TdS = \delta Q_{rev} \stackrel{ici}{=} mc dT$ soit $S_A - S_D = mc \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)$
 $= 1,098 \text{ kJ.K}^{-1}$

- $A \rightarrow B = TdS = \delta Q_{rev} \stackrel{ici}{=} \cancel{sm} L_2$
 soit $S_B - S_A = \frac{mL_2}{T_2} = 3,897 \text{ kJ.K}^{-1}$

- $S_C = S_B$ (adiabatique réversible)

- $C \rightarrow D$ on a $S_C - S_D = \cancel{x} \frac{mL_1}{T_1}$ $\left\{ \begin{array}{l} \text{en } C = [(1-x)m \text{ liquide}] \\ \text{en } D = [x.m \text{ gazeux}] \end{array} \right.$

- le fait que l'on soit sur un cycle se traduit par :

$$S_D = S_A - mc \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = S_B - \frac{mL_2}{T_2} - mc \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)$$

et

$$S_D = S_C - \frac{\cancel{x} m L_1}{T_1} = S_B - \frac{x m L_1}{T_1}$$

d'où $x = \frac{T_1}{T_2} \frac{L_2}{L_1} + \frac{c T_1}{L_1} \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = 0.824 \quad (1-x=0.176)$

$$\textcircled{3} \quad Q_2 = mc(T_2 - T_1) + mL_2 = 2,358 \text{ kJ}$$

$$Q_1 = -x \cdot mL_1 = -1862 \text{ kJ}$$

comme entre B et C la chaleur reçue est nulle, au cours du cycle
 on a $Q = Q_1 + Q_2$. D'où $0 = \Delta U = W + Q$ qui
 donne $W = -Q_1 - Q_2 = -496 \text{ kJ}$

$$\eta = \frac{-W}{Q_2} = 0,21 \quad \text{alors que } \eta_c = 1 - \frac{T_1}{T_2} = 0,23$$

Paradoxe de l'isolant

* $\vec{J} = -\lambda \vec{\nabla} T = -\lambda \frac{dT}{dr} \vec{e}_r$ λ s'exprime en $\text{W} \cdot \text{m}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

* bilan thermique en régime stationnaire :

$$2\pi r J(r) = 2\pi(r+dr) \underbrace{J(r+dr)}_{J(r) + dr \frac{dJ}{dr}}$$

soit, en ne gardant que les termes d'ordre $dr =$
 $J + r \frac{dJ}{dr} = 0$

cela s'écrit $\frac{d}{dr}(rJ) = 0$ soit $\frac{d}{dr}\left(r \frac{dT}{dr}\right) = 0$

la solution est de la forme $T(r) = A \ln r + B$. En imposant $\begin{cases} T(a_1) = T_1 \\ T(a_2) = T_2 \end{cases}$

cela donne : $T(r) = T_1 - \frac{T_1 - T_2}{\ln(a_2/a_1)} \ln(r/a_1)$

* la densité de courant thermique en a_2 est : $J = -\frac{d}{dr} \left. \frac{dT}{dr} \right|_{a_2} = h(T_2 - T_a)$
 cela permet de déterminer $T_2 =$

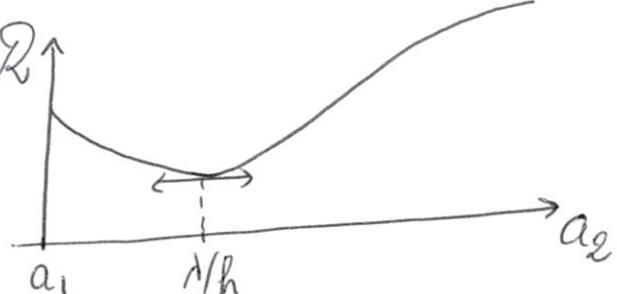
$$J(a_2) = \frac{1}{a_2} \frac{T_1 - T_2}{\ln(a_2/a_1)} = h(T_2 - T_a) \quad \text{soit} \quad T_2 \left(h + \frac{\lambda/a_2}{\ln(a_2/a_1)} \right) = T_1 \frac{\lambda/a_2}{\ln(a_2/a_1)} + h T_a$$

* on écrit $T_1 - T_2 = Q_1 \Phi$ et $T_2 - T_a = Q_2 \Phi$ avec $\Phi = 2\pi a_2 L J(a_2)$
 en combinant ces 2 éqs on obtient : $T_1 - T_a = Q \Phi$ avec

$$Q = Q_1 + Q_2 = \frac{1}{2\pi L} \left(\frac{1}{\lambda} \ln \left(\frac{a_2}{a_1} \right) + \frac{1}{h a_2} \right)$$

$$\frac{dQ}{da_2} = \frac{1}{2\pi L} \left(\frac{1}{\lambda a_2} - \frac{1}{h(a_2)^2} \right) = \frac{da_2}{dQ} < 0 \quad \text{pour} \quad a_2 < \lambda/h$$

lorsque $a_1 < \lambda/h$ on a donc l'allure



du paradoxe = à T_1 et T_a fixes
 $\Phi \propto Q^{-1}$ donc pour $a_1 < a_2 < \lambda/h$
 le flux thermique augmente
 malgré l'isolation !