

Diverses détente adiabatiques

/ en partant de l'état initial \rightarrow état final à $T=0K$
 (énergie interne U_0) (énergie interne nulle)

$$\Delta U = -U_0 = W + Q \quad Q=0 \text{ car adiabatique}$$

$$W = \text{travail reçu} = -U_0$$

donc le travail fourni est $W_f = -W = +U_0$
 on ne peut pas faire mieux.

2/ détente adiabatique réversible = isentropique. la loi de Laplace

s'écrit: $P \left(\frac{T}{P}\right)^\gamma = C^{\text{ste}}$ soit $\boxed{\frac{T_1}{T_0} = \alpha^{\frac{\gamma-1}{\gamma}}}$ ici $\frac{\gamma-1}{\gamma} = \frac{2}{5} = 0,4$

on a ici $\Delta U = W + \underbrace{Q}_{\text{nul}}$ donc le travail fourni par le gaz
 est $W_f = U_0 - U = \frac{R}{\gamma-1} (T_0 - T_1)$
 (et bien-sûr $\Delta S = 0$)

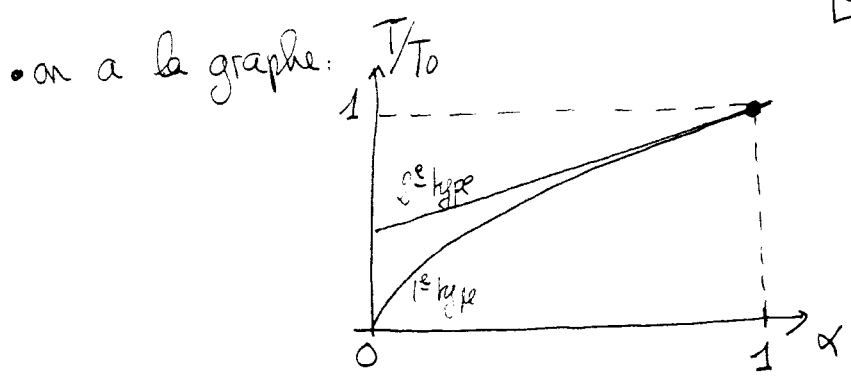
AN: $T_1 = 398K$
 $W_f = 7,51 kJ$

3/ on a tj $Q=0$ et $\Delta U = W$ ici $\begin{cases} W = -P \Delta V = -P \left(\frac{RT_2}{P} - \frac{RT_0}{P}\right) \\ \text{et} \\ \Delta U = \frac{R}{\gamma-1} (T_2 - T_0) \end{cases}$

cela donne $\frac{1}{\gamma-1} \left(\frac{T_2}{T_0} - 1\right) = -\frac{T_2}{T_0} + \alpha$ d'où: $\boxed{\frac{T_2}{T_0} = \frac{1}{\gamma} [1 + \alpha(\gamma-1)]}$

d'où $T_2 = 640K$
 $W_f = U_0 - U_2 = 4,49 kJ$

• on écrit $C_p dT = dH = TdS + VdP$ où ici $C_p = \frac{\gamma R}{\gamma-1}$ ($n=1$)
 donc $dS = \frac{C_p}{T} dT - R \frac{dP}{P}$ et $\begin{cases} \Delta S = S_f - S_0 = \frac{\gamma R}{\gamma-1} \ln\left(\frac{T_2}{T_0}\right) - R \ln(\alpha) \\ \text{soit } \Delta S = 9,87 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \end{cases}$



pour le m^e "taux de dépression" α
 la détente réversible conduit à
 une temp finale \ll celle obtenue
 avec la détente de 2^e type.
 C'est plus avantageux =
 W_f est plus grand

on prend $P_0, T_0 \longrightarrow \sqrt{P_0 P_f}, T_1 \longrightarrow P_f, T_3$

on a alors: $T_1 = \frac{T_0}{\gamma} [1 + (\gamma-1)\sqrt{\alpha}]$ et $T_3 = \frac{T_1}{\gamma} [1 + (\gamma-1)\sqrt{\alpha}]$

pour chacune des deux sous-transformations on a $\frac{\sqrt{P_0 P_f}}{P_0} = \frac{P_f}{\sqrt{P_0 P_f}} = \sqrt{\alpha}$

[donc $T_3 = \frac{T_0}{\gamma^2} [1 + (\gamma-1)\sqrt{\alpha}]^2$

cela donne: $T_3 = 528 \text{ K}$ et $W_f = U_0 - U_3 = 5,89 \text{ kJ}$

et $\Delta S = \frac{5R}{2} \ln\left(\frac{T_3}{T_0}\right) - R \ln(\alpha) = 5,87 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$

5/ ici on a clairement $\frac{T_4}{T_0} = \left[\frac{1 + (\gamma-1)\alpha^{1/n}}{\gamma} \right]^n$

• on a $\alpha^{1/n} = \exp\left[\frac{1}{n} \ln(\alpha)\right] \approx 1 + \frac{1}{n} \ln \alpha$ lorsque $n \rightarrow \infty$

puis $\ln\left(\frac{T_4}{T_0}\right) = n \ln\left[\frac{1}{\gamma} + \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right)\alpha^{1/n}\right] \approx n \ln\left[1 + \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right)\frac{1}{n} \ln \alpha\right]$
 $\approx \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) \ln \alpha = \frac{\gamma-1}{\gamma} \ln \alpha$

d'où finalement $\left\{ \frac{T_4}{T_0} \xrightarrow{n \rightarrow \infty} \alpha^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} = 9,398 \right.$

on retrouve le cas adiabatique réversible comme une succession de transf. irréversibles infinitésimales

• pour $n=5$ on a $T_4 = 450 \text{ K}$ et pour $n=10$, $T_4 = 424 \text{ K}$.