

5. Détaillons les 4 étapes :

- $1 \rightarrow 2$  : compression isentropique depuis l'état  $(T_{fr}, P_1 = 1 \text{ bar})$  jusque dans l'état  $(T_{ch}, P_2 > P_1)$
  - $2 \rightarrow 3$  : détente isotherme réversible depuis l'état  $(T_{ch}, P_2 = 1,4 \text{ bar})$  jusque dans l'état  $(T_{ch}, P_3 = P_2 - 0,4 \text{ bar})$
  - $3 \rightarrow 4$  : détente isentropique depuis l'état  $(T_{ch}, P_3 = P_2 - 0,4 \text{ bar})$  jusque dans l'état  $(T_{fr}, P_4 < P_3)$
  - $4 \rightarrow 1$  : compression isotherme réversible depuis l'état  $(T_{fr}, P_4)$  jusque dans l'état  $(T_{fr}, P_1 > P_4)$
6. Pour les deux transformations isentropiques, la loi de Laplace s'écrit :  $PV^\gamma = \text{cste}$ .  
En différentiant logarithmiquement, on en déduit  $dP/P + \gamma dV/V = 0$  soit :

$$\frac{dP}{dV} = -\frac{\gamma P}{V}$$

Pour les deux transformations isothermes, la loi des gaz parfaits  $PV = nRT = \text{cste}$  donne, en différentiant logarithmiquement :

$$\frac{dP}{dV} = -\frac{P}{V}$$

7. La relation de Mayer permet d'écrire  $nR = m(c_p - c_v)$ . Par conséquent :

$$dS = mc_p \frac{dT}{T} - m(c_p - c_v) \frac{dP}{P}$$

Or,  $m = nM = \frac{MP_1V_1}{RT_1}$ . On obtient donc :

$$dS = \frac{MP_1V_1}{RT_1} \left( c_p \frac{dT}{T} - (c_p - c_v) \frac{dP}{P} \right)$$

8. Examinons les 4 étapes successives :

- Compression isentropique  $1 \rightarrow 2$  :  $dS = 0$ . On en déduit (on ne fait que retrouver la loi de Laplace !) :

$$\frac{dP}{P} = \frac{\gamma}{\gamma - 1} \frac{dT}{T}$$

En intégrant, il vient :

$$\ln\left(\frac{P_2}{P_1}\right) = \frac{\gamma}{\gamma - 1} \ln\left(\frac{T_{ch}}{T_{fr}}\right)$$

soit :

$$P_2 = P_1 \left(\frac{T_{ch}}{T_{fr}}\right)^{\frac{\gamma}{\gamma-1}} = P_1 \left(\frac{330}{300}\right)^{\frac{1,4}{0,4}} = (1,1)^{3,5} P_1 = 1,4 \text{ bar}$$

- Détente isotherme  $2 \rightarrow 3$  : la pression finale est donnée par l'énoncé et vaut

$$P_3 = P_2 - 0,4 \text{ bar} = 1 \text{ bar}$$

- Détente isentropique  $3 \rightarrow 4$  : on procède comme pour l'étape  $1 \rightarrow 2$  et on obtient

$$P_4 = P_3 \left(\frac{T_{fr}}{T_{ch}}\right)^{\frac{\gamma}{\gamma-1}} = (1,1)^{-3,5} P_3 = 0,7 \text{ bar}$$