

- Q 4.** Pour une transformation isochore, comme le travail est nul on a directement via le 1^{er} principe :
- $$Q_{23} = \Delta U_{23} = C_V (T_3 - T_1) \text{ soit } Q_{23} = \frac{nR}{\gamma - 1} (T_3 - T_1) > 0.$$
- Le signe était attendu car le fluide reçoit un transfert thermique pour s'échauffer de T_1 à T_3 au contact de la source chaude.
- Q 5.** Dans cette question les justifications sont identiques à celle de la **Q 3**.
- ▷ $W_{34} = - \int_3^4 P dV = -nRT_3 \int_3^4 \frac{dV}{V} = -nRT_3 \ln \frac{V_1}{V_2} = -nRT_3 \ln r$ d'où $W_{34} = -nRT_3 \ln r < 0$
- ▷ Puis $Q_{34} = \Delta U_{34} - W_{34} = -W_{34} = nRT_3 \ln r$ soit $Q_{34} = -W_{34} = nRT_3 \ln r > 0$
- ▷ Les signes étaient attendus car $3 \rightarrow 4$ est une détente (donc $W_{34} < 0$) au cours de laquelle le fluide reçoit un transfert thermique de la part de la source chaude (donc $Q_{34} > 0$).
- Q 6.** Similairement à la **Q 3.**, $Q_{41} = \Delta U_{41} = \frac{nR}{\gamma - 1} (T_1 - T_4)$ avec $T_4 = T_3$ car $3 \rightarrow 4$ est isotherme.
- Ainsi, $Q_{41} = \frac{nR}{\gamma - 1} (T_1 - T_3) < 0$. On a donc $Q_{41} = -Q_{23} < 0$ car le fluide cède un transfert thermique pour se refroidir de T_3 à T_1 au contact de la source froide.
- Q 7.** $\eta = \frac{\text{Grandeur utile}}{\text{Grandeur payante}} = \frac{-(W_{34} + W_{12})}{Q_{23} + Q_{34}}$
- ▷ La grandeur utile est $-(W_{34} + W_{12})$ car elle représente l'aire du cycle c'est-à-dire l'énergie récupérable sous forme de travail sur un cycle.
- ▷ La grandeur payante est $Q_{23} + Q_{34}$ car ce sont les deux échanges énergétiques couteux puisqu'ils se font au contact de la source chaude.
- ▷ Les questions **Q 3.** à **Q 6.** donnent :
- $$\eta = \frac{nRT_3 \ln r - nRT_1 \ln r}{\frac{nR}{\gamma - 1} (T_3 - T_1) + nRT_3 \ln r} = \frac{1 - T_1/T_3}{1 + \frac{T_3 - T_1}{T_3 \times (\gamma - 1) \ln r}}$$
- Q 8.** ▷ Le **rendement de Carnot** est le **rendement maximal** d'un **moteur ditherme** avec une source chaude à $T_c = T_3$ et une source froide à $T_f = T_1$. Le rendement de Carnot est atteint pour le cycle théorique constitué de deux transformations adiabatiques-réversibles et de deux isothermes réversibles.
- ▷ On montre en appliquant le 1^{er} et 2nd principe à ce cycle réversible que $\eta_{\text{Carnot}} = 1 - \frac{T_1}{T_3}$
- Q 9.** ▷ Dans le cas où le régénérateur est idéal, Q_{23} n'est plus « couteux » et donc le rendement est modifié par :
- $$\eta' = \frac{-(W_{34} + W_{12})}{Q_{34}} = \frac{nRT_3 \ln r - nRT_1 \ln r}{nRT_3 \ln r} = 1 - \frac{T_1}{T_3} = \eta_{\text{Carnot}}$$
- ▷ On a donc $\eta' = \eta_{\text{Carnot}}$ alors que le cycle considéré ici n'est pas un cycle de Carnot ! Mais il ne faut pas oublier que le **moteur Stirling** considéré ici est **idéalisé** (2 transformations réversibles et régénérateur idéal) et donc **non réaliste**.
- Q10.** $P_{\text{therm}} = \frac{P_{\text{élec}}}{0,4 \times (1 - T_1/T_3)} \simeq 710 \text{ W}$