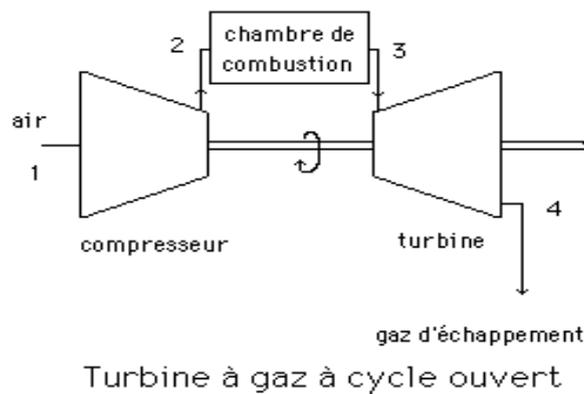


# Turbine à gaz à air parfait

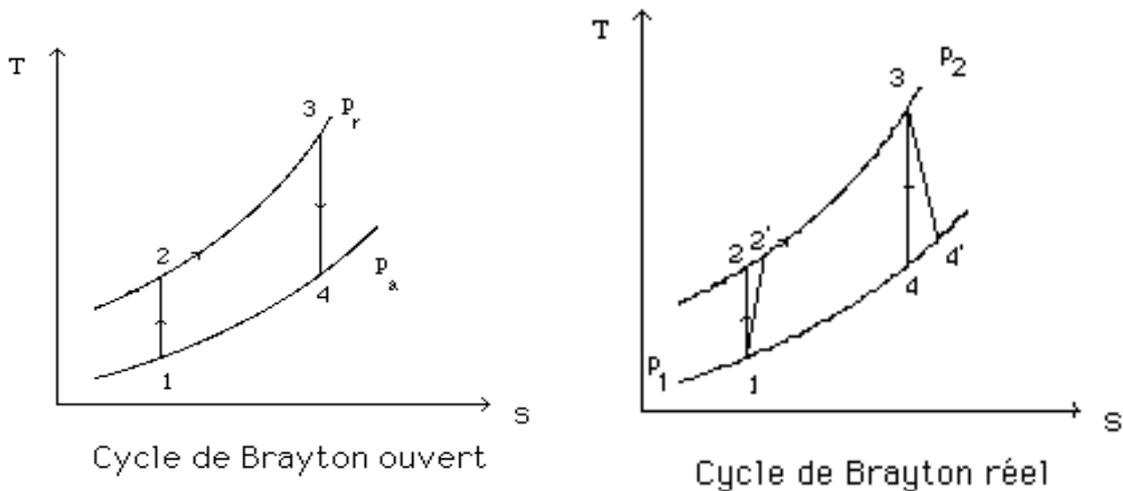
## 1) Etude du cycle de base

Dans un cycle de Brayton ouvert, cycle de base de la turbine à gaz, on aspire de l'air à une pression de 1 bar et 15°C, et on le comprime à 16 bars. Il est ensuite échauffé dans la chambre de combustion, dont il sort à la température de 1150 °C. Les rendements isentropiques du compresseur et de la turbine sont respectivement égaux à 78,7 % et 89 %.

Tracer le cycle et déterminer son rendement, en faisant l'hypothèse que l'air est un gaz parfait.



Corrigé :



Le rendement du cycle est égal au rapport du travail utile (turbine moins compresseur) à la chaleur fournie au fluide. Il est donc donné par la formule :

$$\eta = \frac{|\tau_t| - \tau_c}{Q}$$

D'après le premier principe, sur les isobares  $Q = \Delta h$ , et, sur les adiabatiques,  $\tau = \Delta h$

$$\eta = \frac{(h_3 - h_4') - (h_2' - h_1)}{h_3 - h_2'}$$

L'air étant considéré comme un gaz parfait,  $\Delta h = C_p \Delta T$ , ce qui nous permet d'écrire le rendement sous la forme suivante :

$$\eta = \frac{C_p \cdot (T_3 - T_4') - C_p \cdot (T_2' - T_1)}{C_p (T_3 - T_2')}$$

$$\eta = \frac{(T_3 - T_4') - (T_2' - T_1)}{T_3 - T_2'}$$

Nous connaissons  $T_1$  et  $T_3$  :

$$T_1 = 15 \text{ °C} = 273,15 + 15 = 288,15 \text{ K}$$

$$T_3 = 1150 \text{ °C} = 273,16 + 1150 = 1423,15 \text{ K}$$

Il nous faut donc calculer  $T_2$ ,  $T_2'$ ,  $T_4$  et  $T_4'$ .

Pour calculer  $T_2$  et  $T_4$ , nous savons que pour une évolution isentropique :

$$pT^{\gamma/(1-\gamma)} = \text{Cste},$$

$$\text{donc } p_1 T_1^{\gamma/(1-\gamma)} = p_2 T_2^{\gamma/(1-\gamma)}$$

$$T_2 = T_1 \left( \frac{p_2}{p_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

Avec nos hypothèses :

$$\gamma = \frac{C_p}{C_v} = 1,40$$

$$p_1 = p_4 = 1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa}$$

$$p_2 = p_3 = 16 \text{ bars} = 16 \cdot 10^5 \text{ Pa}$$

D'où :

$$T_2 = 294 \left( \frac{16 \cdot 10^5}{10^5} \right)^{(1,4-1)/1,4} = 288,15 \cdot 16^{0,286}$$

$$T_2 = 636,287 \text{ K}$$

$$\text{De même : } T_4 = T_3 \left( \frac{p_4}{p_3} \right)^{(\gamma - 1) / \gamma}$$

$$T_4 = 1423,15 \left( \frac{10^5}{16 \cdot 10^5} \right)^{(1,4 - 1) / 1,4} = 294 \cdot 0,0625^{0,286}$$

$$T_4 = 644,49 \text{ K}$$

Les rendements isentropiques du compresseur et de la turbine étant respectivement égaux à 78,7 % et 89 %, on peut calculer  $T_2'$  et  $T_4'$ :

$$\eta_c = \frac{h_2 - h_1}{h_2' - h_1} = \frac{C_p (h_2 - h_1)}{C_p (h_2' - h_1)} = \frac{T_2 - T_1}{T_2' - T_1} = 0,787$$

$$\text{d'où : } T_2' = \frac{T_2 - T_1}{\eta_c} + T_1$$

$$T_2' = 730,16 \text{ K}$$

$$\text{de même : } \eta_t = \frac{h_4' - h_3}{h_4 - h_3} = \frac{C_p (h_4' - h_3)}{C_p (h_4 - h_3)} = \frac{T_4' - T_3}{T_4 - T_3} = 0,89$$

$$\text{d'où : } T_4' = \eta_t \cdot (T_4 - T_3) + T_3$$

$$T_4' = 730,39 \text{ K}$$

Connaissant les différentes températures, on peut donc calculer le rendement du cycle :

$$\eta = \frac{(T_3 - T_4') - (T_2' - T_1)}{T_3 - T_2'}$$

$$\eta = 0,362 = 36,2 \%$$