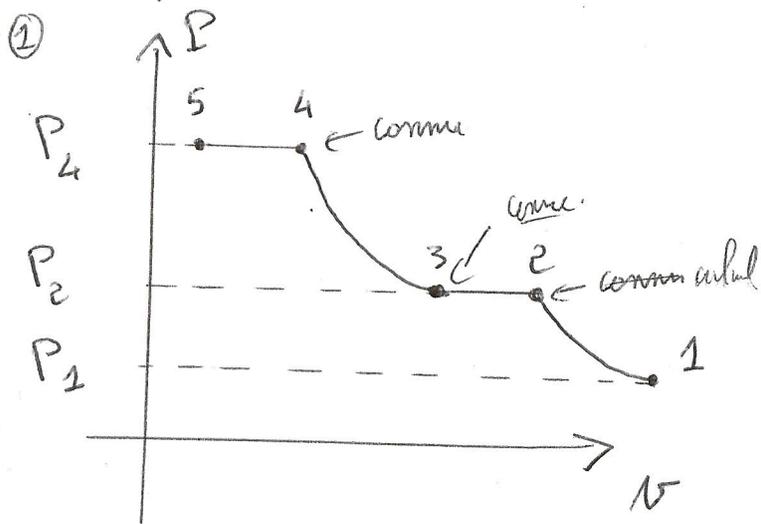


Exercice n° 5 Compression à deux étages

$$\gamma = \frac{c_p}{c_v} = \frac{7}{5}$$



NB: RP $\Rightarrow D_m = \text{cte}$
Interêt compression à 2 étages:
 \rightarrow permet de rafraîchir le gaz entre les 2 compressions
 csq: air plus "dense"

② phase 1 \rightarrow 2: $Dm(h_2 - h_1) = Dm \dot{m}_{12} = c_p (T_2 - T_1) Dm = \dot{S}_{u_{1 \rightarrow 2}}$

phase 3 \rightarrow 4: $Dm(h_4 - h_3) = Dm \dot{m}_{3 \rightarrow 4} = c_p (T_4 - T_3) Dm = \dot{S}_{u_{3 \rightarrow 4}}$

$$\dot{S}_{u_T} = \dot{S}_{u_{1 \rightarrow 2}} + \dot{S}_{u_{3 \rightarrow 4}} = Dm c_p (T_4 - T_3 + T_2 - T_1)$$

⚠ isentropique fictive $P_2 V_2^\gamma = P_2' V_2'^\gamma \Rightarrow P_2^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} T_2 = P_2'^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} T_2'$

$$\Rightarrow T_2' = \left(\frac{P_2}{P_2'}\right)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} = 445,8 \text{ K}$$

donc $h_2 - h_2' = \dot{m}_{1 \rightarrow 2} c_p (T_2 - T_2') = \frac{\dot{m}_{1 \rightarrow 2}'}{\eta} c_p (T_2' - T_2)$

$$\Rightarrow T_2 = T_2' + \frac{1}{\eta} (T_2' - T_2) = 462 \text{ K}$$

de m $T_4' = T_3 \left(\frac{P_4}{P_3}\right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} = 390 \text{ K}$

$$\dot{W}_{3 \rightarrow 4} = h_4 - h_3 = c_p (T_4 - T_3) = \frac{c_p}{\eta} (T_4' - T_3)$$

$$\Rightarrow T_4 = T_3 + \frac{1}{\eta} (T_4' - T_3) = 398 \text{ K}$$

donc $\dot{S}_u = \dot{S}_{u_{1 \rightarrow 2}} + \dot{S}_{u_{3 \rightarrow 4}} = 240 \text{ kW}$

$$\textcircled{3} D'c(\sigma_s - \sigma_e) = +D_m(h_5 - h_4 + h_3 - h_2) = 0$$

$$\Leftrightarrow \underbrace{D'c(\sigma_s - \sigma_e)}_{\text{recue par l'eau}} + \underbrace{D_m c_p (T_5 - T_4 + T_3 - T_2)}_{\text{cédée par le caloporteur}} = 0$$

$$\text{soit: } D' = - D_m \frac{c_p}{c} \frac{(T_5 - T_4 + T_3 - T_2)}{\sigma_s - \sigma_e} = 2,27 \text{ kg} \cdot \text{s}^{-2}$$

$$\textcircled{4} \text{ Puissance du moteur: } P_{\text{moteur}} = D_m [(h_4 - h_3) + (h_2 - h_1)] \\ = D_m [c_p (T_4 - T_3) + c_p (T_2 - T_1)]$$

Δ perte de charge de $\Delta P = 0,2 \text{ bar}$ avec $\begin{cases} P_5 = 8 \text{ bar} \\ P_3 = 4 \text{ bar} \end{cases}$

$$\text{impair} \Rightarrow \begin{cases} P_2 = 4,2 \text{ bar} \\ P_4 = 8,2 \text{ bar} \end{cases}$$

csq: on doit recalculer $T_2' = 452,1 \text{ K} \Rightarrow T_2 = 468,9 \text{ K}$
 $T_4' = 392,84 \text{ K} \Rightarrow T_4 = 400,9 \text{ K}$

$$\text{donc } P_u = D_m c_p (T_4 - T_3 + T_2 - T_1) = 249,8 \text{ kW}$$

• et $D' = 2,38 \text{ kg} \cdot \text{s}^{-2}$

Correction partielle TD n° 15

Exercice n° 6: Principe de fonctionnement d'un turboréacteur

① Le compresseur fonctionne de manière adiabatique - réversible i.e. isentropique \Rightarrow on peut exploiter la loi de Laplace:

$$PV^\gamma = \text{cte} \Rightarrow T^\gamma P^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} = \text{cte}' \quad \text{donc} \quad \boxed{T_2 = T_1 \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}}}$$

A.N. $T_2 = 484 \text{ K}$

Travail mécanique "indiqué" \equiv utile: $\Delta h_{1 \rightarrow 2} = w_{u_{1 \rightarrow 2}} + q_{1 \rightarrow 2}''$ adiabatique

$$\Rightarrow C_p (T_2 - T_1) = w_{u_{1 \rightarrow 2}}$$

A.N. $w_{u_{1 \rightarrow 2}} = \frac{\gamma}{\gamma-1} \frac{R}{M} (T_2 - T_1) = 196,7 \text{ kJ.mol}^{-1}$ on prend $M = 29 \text{ g.mol}^{-1}$.

② La turbine fonctionne de manière adiabatique $\Rightarrow q_{3 \rightarrow 4} = 0$

$$\text{donc} \quad \Delta h_{3 \rightarrow 4} = C_p (T_4 - T_3) = w_{u_{3 \rightarrow 4}}$$

Toute perte mécanique entre le compresseur et la turbine est négligée

$$\text{donc} \quad w_{u_{3 \rightarrow 4}} = -w_{u_{1 \rightarrow 2}} \quad \text{ainsi} \quad C_p (T_4 - T_3) = -C_p (T_2 - T_1)$$

$$\text{donc} \quad \boxed{T_4 = T_1 - T_2 + T_3}$$

A.N. $T_4 = 1054 \text{ K}$

De même que pour le compresseur:

$$\boxed{P_4 = P_2 \left(\frac{T_4}{T_3} \right)^{\frac{\gamma}{\gamma-1}}}$$

A.N. $P_4 = 3,39 \text{ bar}$

③ La tuyère fonctionne de manière adiabatique réversible et donc isentropique.

on a $P_6 = P_1$ (pression ambiante au fin de détente dans la tuyère)

$P_5 = P_4$ (on suppose la chambre de postcombustion isobare)

$$\text{donc } P_5 V_5^\gamma = P_6 V_6^\gamma \Rightarrow T_6 = T_5 \left(\frac{P_6}{P_5} \right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} = T_5 \left(\frac{P_1}{P_4} \right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}}$$

A.N. $T_6 = 1362 \text{ K}$

Puis par relation enthalpique: $\Delta h_{56} + \Delta e_{56} = \underbrace{q_{5-6}}_0 + \underbrace{w_{5-6}}_0$
 tuyère adiabatique pas de pièce mobile (machine)

$$\Rightarrow c_p (T_6 - T_5) + \frac{1}{2} V_6^2 - \frac{1}{2} V_5^2 = 0$$

$$\Rightarrow V_6 = \sqrt{2c_p (T_5 - T_6)}$$

A.N. $V_6 = 1066 \text{ m.s}^{-2}$

④ Chaleur totale fournie par les combustions (aucune pièce mobile des les chambres de combustion)

$$q_{\text{comb}} = \Delta h_{2 \rightarrow 3} + \Delta h_{3 \rightarrow 4} = c_p (T_3 - T_2 + T_4 - T_3)$$

A.N. $q_{\text{comb}} = 1642 \text{ kJ.kg}^{-2}$

Puis $e_c = \frac{V_6^2}{2} = c_p (T_5 - T_6) = 568 \text{ kJ.kg}^{-2}$

Rendement thermique du turboréacteur: $\eta_{\text{th}} = \frac{e_c}{q_{\text{comb}}} = 34,6 \%$

⑤ On supprime l'étape 4→5 \Rightarrow $\left. \begin{array}{l} P_5 \rightarrow P_4 \\ T_5 \rightarrow T_4 \end{array} \right\}$ dans les valeurs précédentes

$$\text{soit } T_6 = T_4 \left(\frac{P_6}{P_4} \right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} \quad \text{A.N. } T_6 = 744 \text{ K}$$

$$V_6 = \sqrt{2c_p(T_4 - T_6)} = 787 \text{ m.s}^{-1}$$

$$e_c = \frac{V_6^2}{2} = c_p(T_4 - T_6) = 310 \text{ kJ.kg}^{-1}$$

$$q_{\text{comb}} = c_p(T_3 - T_2) = 766 \text{ kJ.kg}^{-1}$$

soit finalement :

$$\eta_{\text{th}} = \frac{e_c}{q_{\text{comb}}} = 40,5\%$$