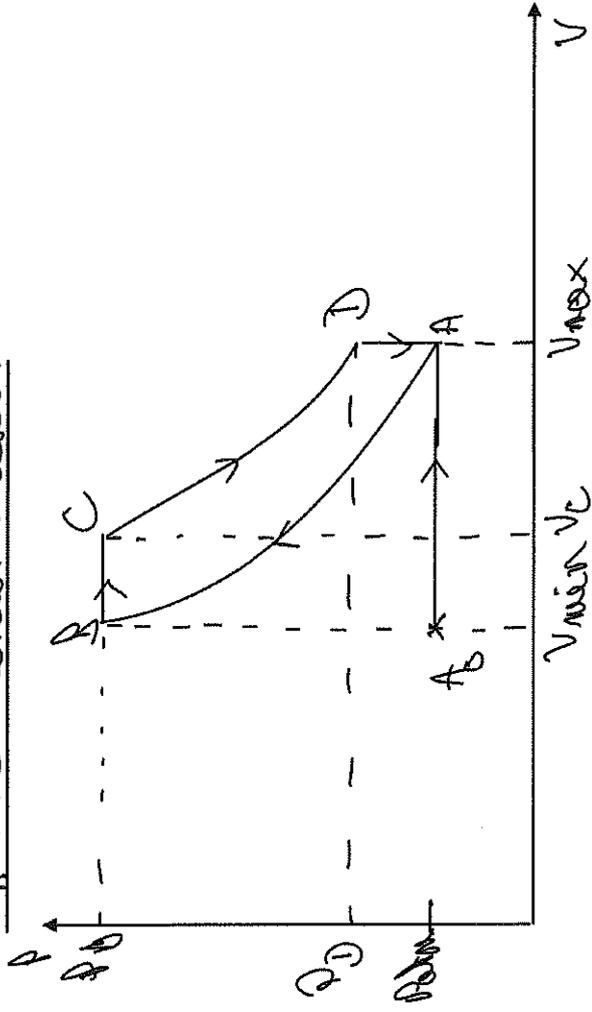


Contrôle physique - chimie 1 stat 4 :

I de motorisation des trains :

ou FA - le moteur Diesel :



ou - A - P B compression adiabatique réversible

D'où $P_A V_{max}^\gamma = P_B V_{min}^\gamma = P_{atm} V_{max}^\gamma$

$$P_B = P_{atm} \alpha^\gamma$$

CD : détente adiabatique réversible
D'où $P_C V_C^\gamma = P_D V_D^\gamma = P_D V_{max}^\gamma$

$$P_B = P_D V_D^{-\gamma} = P_{atm} \left(\frac{\alpha}{\beta} \right)^\gamma$$

$$\alpha^\gamma - \beta^\gamma = \frac{W}{Q_{BC}}$$

W = travail fourni à l'extérieur.

Pour le cycle :

$$W + Q_{AB} + Q_{BC} + Q_{CD} + Q_{DA} + Q_{AB} = 0$$

$$Q_{AB} = Q_{CD} = 0 \text{ (sans échange adiabatique)}$$

$$W_{AB} = -W_{DA} \text{ D'où } Q_{BA} = -Q_{AD}$$

$$D'où -W = Q_{BC} + Q_{DA}$$

$$\eta_D = 1 + \frac{Q_{DA}}{Q_{BC}}$$

$$\text{BC isochore: } Q_{BC} = C_V (T_C - T_B)$$

$$\text{DA isochore: } Q_{DA} = C_V (T_A - T_D)$$

$$\eta_D = 1 + \frac{1}{\gamma} \frac{T_A - T_D}{T_C - T_B}$$

Q4- AB ad. res:

$$T_A V_{max} r^{-1} = T_B V_{min} r^{-1} \quad (1)$$

CD ad. res: $T_C V_C r^{-1} = T_D V_{max} r^{-1} \quad (2)$

BC équilibre: $\frac{T_C}{V_C} = \frac{T_B}{V_{min}}$

$$T_B = T_C \frac{V_{min}}{V_C} = T_C \frac{V_{min}}{V_{max}} \frac{V_{max}}{V_C}$$

$$T_B = T_C \frac{1}{\alpha} \times \gamma \quad (3)$$

D'après (1) et (3)

$$T_A = T_B \frac{1}{\alpha r^{-1}} = T_C \frac{\gamma}{\alpha}$$

D'après (2): $T_B = T_C \frac{1}{\gamma r^{-1}}$

$$D_0 = 1 + \frac{1}{\gamma} = \frac{\frac{\gamma}{\alpha} - 1}{1 - \frac{\gamma}{\alpha}}$$

$$D_0 = 1 + \frac{1}{\gamma} = \frac{\alpha - \gamma - \gamma^{-1}}{\gamma^{-1} - \alpha - 1}$$

AN: $D_0 = 0,84$

Frottements \Rightarrow travail AB et CD non réversible.

Une partie de l'énergie de la combustion peut être perdue par diffusion par exemple - réel pour faire D ce son rendement réel pour faire.

Q5- le travail fourni - $W = D$ QBC

$$Q_{BC} = \frac{p \Delta V}{\gamma - 1} (\tau_C - \tau_B)$$

$$T_B = T_{min} \alpha r^{-1} \quad T_C = T_{min} \frac{\gamma}{\alpha}$$

$$p \Delta V = \frac{p_{min} V_{max}}{T_{min}}$$

$$Q_{BC} = \frac{\gamma}{\gamma - 1} \frac{p_{min} V_{max}}{T_{min}} \times T_{min} (\frac{\gamma}{\alpha} - \alpha r^{-1})$$

$$Q_{BC} = \frac{\gamma}{\gamma - 1} p_{min} V_{max} \alpha r^{-1} (\frac{1}{\alpha} - \frac{1}{\alpha})$$

$$Q_{BC} = 102,8 \text{ J}$$

- $W = 55,8 \text{ J}$ (rendement 0,45) pour un cycle.

$$\omega = 2000 \text{ tours/mn}$$

$$\omega = 33,33 \text{ cycles par seconde.}$$

La puissance mécanique moyenne
est donc

$$P = -N \times \omega = 1848 \text{ dN}$$

Pour passer à 100 km/h, en supposant
la vitesse v constante, il faut un
temps $t = \frac{d}{v}$.

Ceci correspond à un nombre de cycles ωt
c'est à dire une énergie de combustion

$$Q = Q_{\text{cyl}} \omega t = \frac{v d}{v} Q_{\text{cyl}}$$

Le qui correspond à une masse m
de gaz de:

$$m = \frac{Q}{\Delta h_{\text{comb}}} = \frac{v d}{\Delta h_{\text{comb}}} Q_{\text{cyl}} = 0,15 \text{ kg aux 100 km/h}$$

① Contrôle P.T. de la 4 - Partie II -
Fluide en écoulement.

A - Préliminaire:

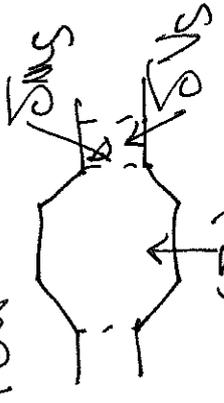
On applique le 1^{er} principe entre t et $t+dt$ au système fermé constitué:



(Z) = fluide dans la machine

Du fluide contenu à t dans (Z) et la masse δm de fluide entrant dans la machine pendant dt .

à $t+dt$: du fluide contenu à $t+dt$ dans (Z) et la masse δm de fluide sortant de Z entre t et $t+dt$



Régime stationnaire # $\delta m_e = \delta m_s = \delta m$

$$dU = (U_2(t+dt) + \delta m u_2) - (U_1(t) + \delta m u_1)$$

$$dU = \delta W_p + u_{2e} \delta m + q \delta m$$

* δW_p = travail des forces de pression exercées par le fluide en contact et en avec de (Z)

$$\delta W_p = P_1 \delta V_1 - P_2 \delta V_2$$

$$\delta W_p = (P_1 \delta m_e - P_2 \delta m_s) \delta m$$

δm_e volumes matière entrant ou fluide en entrée et sortie

* le régime écoule stationnaire

$$U_2(t+dt) = U_2(t) \text{ où}$$

$$(u_2 - u_1) \delta m = (P_2 \delta m_e - P_1 \delta m_s) \delta m + (u_{2e} + q) \delta m$$

or $P_1 = u_1 + P_1 \delta m_s$ $P_2 = u_2 + P_2 \delta m_e$
 où

$$h_s - h_e = u_{2e} + q$$

8 - Cycle de Rankine :

2 - la transformation 0 → 1 correspond à la transformation isentropique d'un liquide.

$$\text{Donc } \Delta S = C_{lu} \left(\frac{T_1}{T_0} \right) = 0$$

$$\text{Donc } T_1 = T_0$$

$$\text{Or } h_1 - h_0 = c (T_1 - T_0) \text{ donc } h_1 = h_0$$

Comme dans la phase liquide

$$\Delta S = C_{lu} \left(\frac{T_2}{T_1} \right) \text{ et } \Delta h = c (T_2 - T_1)$$

les isentropes sont confondues avec les isenthalpes et les isothermes.

→ des isothermes verticales.

3 - isotherme

isotherme

isotherme de réchauffement

isothermes



isotherme

$$4 - \Delta u = 6,68 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \quad (1)$$

2' → 3 isentropique, donc

$$\Delta s = 0$$

$$\text{à } 290^\circ\text{C } s_0 = 0,46 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

pour les vapeurs saturées

$$s_0 = 8,47 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

D'après le th. des moments :

$$x_3 = \frac{s_3 - s_0}{s_0 - s_0}$$

$$x_3 = \frac{6,68 - 0,46}{8,47 - 0,46} = 0,78$$

$$h_3 = x_3 h_0 + (1 - x_3) h_0$$

avec $h_0 =$ enthalpie massique de la vapeur saturée à 290°C .

$$\Delta h = 2018 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

5 - le cycle est meilleur.

⑤ Le fluide fournit du travail à l'extérieur lors de son passage dans la turbine et reçoit de l'énergie thermique lors du passage dans le générateur de vapeur.

$$\eta = - \frac{w_{12}}{q_{12}}$$

1) adiabatique d'où

$$w_{12} = h_2 - h_1$$

2) passage dans le générateur de vapeur $w_{21} = 0$

$$q_{21} = h_1 - h_2$$

$$\eta = - \frac{h_2 - h_1}{h_1 - h_2}$$

$$h_1 = h_0 = 441 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$h_2 = 339 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

⑥ $\eta = \frac{339 - 2018}{339 - 441} = 0,46$

6- $\frac{Q_F}{Q_C}$ $\frac{Q_C}{Q_C}$ $\frac{Q_C}{Q_C}$
 $\frac{Q_F}{Q_C}$ $\frac{Q_C}{Q_C}$ $\frac{Q_C}{Q_C}$
 Fluides
 FM

Au cours d'un cycle :

$$\Delta U = 0 = W + Q_C + Q_F$$

$$\Delta S = 0 = \frac{Q_C}{T_C} + \frac{Q_F}{T_F}$$

cas réversible

$$\eta_C = - \frac{W}{Q_C} = 1 + \frac{Q_F}{Q_C}$$

$$\frac{Q_F}{Q_C} = - \frac{\eta_C}{T_C}$$

$$\eta_C = 1 - \frac{T_F}{T_C}$$

$$T_F = 290 \text{ K}$$

$$T_C = 500 \text{ K}$$

$$\eta = 1 - \frac{290}{500}$$

$$\eta_{nc} = \eta_c = 0,61$$

η_c car le cycle réel présente des irréversibilités.

C - Cycle à double soufflage :

Etat - Etat: identique au cas précédent.

$2 \rightarrow 2'$ échauffement isobare jusqu'à $T_2' = 500^\circ\text{C}$ Etat 2': identique au cas précédent.

$2' \rightarrow 4$: isentropique jusqu'à l'état 4 - $T_4 = 800^\circ\text{C}$

$4 \rightarrow 4'$: échauffement isobare jusqu'à $T_4' = 800^\circ\text{C}$

$4' \rightarrow 5$: isentropique jusqu'à l'état 5, 0,40 bar

Etats 3, 0, 1, 1' identiques au cas précédent.

Tête machine r_3 :

$$r_3 = \frac{V_3}{V_0} \cdot \frac{p_3}{p_0}^{-1}$$

$$r_3 = \frac{p_3 - p_0}{p_0 - p_0}$$

$$r_3 = \frac{2130 - 111}{2554 - 111} = 0,87$$

Efficacité :

Le travail utile est échangé dans les 2 machines car lors des transformations $2' \rightarrow 4$ et $4' \rightarrow 5$ $w_{mf} = -(w_{2'4} + w_{4'5})$ travail utile fourni à l'extérieur.

$$w_{mf} = h_1 - h_4 + h_4' - h_5$$

$$h_4 = 3000 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \quad h_1 = 1400 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$h_4' = 3470 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$h_5 = 2130 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

(7)

(8)

$$w_{\text{inf}} = 1640 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

L'énergie thermique est fournie au fluide lors des transferts de chaleur ; $4 \rightarrow 4'$

$$q_{\text{R}} = h_{4'} - h_{4} + h_{4'} - h_{4}$$

$$h_{4'} = 110 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$q_{\text{R}} = 3400 - 110 + 3470 - 3000$$

$$q_{\text{R}} = 3760 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$\eta = \frac{w_{\text{inf}}}{q_{\text{R}}} = \frac{1640}{3760} = 0,44$$

faible efficacité du rendement mais surtout augmentation du titre en vapeur à la sortie de la turbine.

⑩ D - type réel d'une turbine
nécessaire :

Respiration
 w_{3-4} l'énergie fournie au fluide correspond au passage des échangeurs en contact avec l'eau du circuit primaire.

$$\text{Débit : } D_{6V} = 54 \cdot 10^3 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$$

faibles moindres en entrée et

sortie :

$$h_e = 941,7 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$h_s = 2788,4 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$$

D'où d'après le 1er principe industriel en terme de puissance, la puissance thermique fournie par le générateur de vapeur

$$P_{R,6V} = D_{6V} (h_s - h_e)$$

$$\text{AU : } P_{R,6V} = \frac{54 \cdot 10^3 \cdot 10^3}{3600} (2788,4 - 941,7)$$

$P_{R,GN} = 2,78 \text{ GW}$

* la puissance mécanique est fournie à l'extérieur dans les turbines HP et BP qui ont des systèmes à l'entrée et plusieurs sorties.

→ Turbine HP:

Débit / entrée | $D_{HP} = 500,9 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$

Enthalpie mécanique entrée = $h_e = 2787,1 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

Sorties:

• vers d_4, d_5, d_6

d_4 : débit: $D_4 = 400,1 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 ent. mech: $h_4 = 2562,8 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

d_5 : $D_5 = 208,4 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $h_5 = 2622,6 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

d_6 : $D_6 = 214,3 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $h_6 = 2682,5 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

• vers le réchauffeur - pour chauffer pour même état (temp, pression) qu'en d_4 ce qui correspond dans le tableau à la valeur à l'échappement de la turbine HP.

$D_{R} = 4177,4 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $R_{R} = 2562,8 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

D'où la puissance méca reçue

$P_{HP} = - P_{HP,mech}$
 $= D_{HR} h_u + D_{R} h_s + D_{R} h_6 - D_{HP} h_e$

$P_{HP,mech} = 0,3016 \text{ MW}$

→ Turbine BP:

$D_{BP} = 3704 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $h_{e,BP} = 2970,4 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

Sorties: $d_1, d_2, d_3, \text{condenseur}$

puissance disponible aux bornes de l'alternateur: 980 MW

puissance mécanique réellement disponible 960 MW car il y a éventuellement des pertes dans les l'arbre entre les turbines et l'alternateur.

R1: $D_1 = 1342 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $R_1 = 2377,8 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

R2: $D_2 = 235,4 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $R_2 = 2538,9 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

R3: $D_3 = 281,4 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $R_3 = 2731,5 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

Condenseur: $D_{\text{cond}} = 3053 \text{ t} \cdot \text{h}^{-1}$
 $R_{\text{cond}} = 2142,4 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$

$P_{\text{puissance}} = 740 \text{ kW} - 2R_1 - 2R_2 - 2R_3$
- Deux Cond

$P_{\text{puissance}} = 0,6876 \text{ W}$

$P_{\text{interale}} = 0,687 + 0,901 = 0,9986 \text{ W}$

$\eta = \frac{P_{\text{interale}}}{P_{R, \text{GV}}} = 0,355$



Numéro de place

Numéro d'inscription

Nom

Prénom

Signature

CONCOURS CENTRALE-SUPÉLEC

Épreuve : Physique-Chimie I PSI

Ne rien porter sur cette feuille avant d'avoir complètement rempli l'entête

Document réponse

DOCUMENT RÉPONSE 1

DOCUMENT RÉPONSE 1

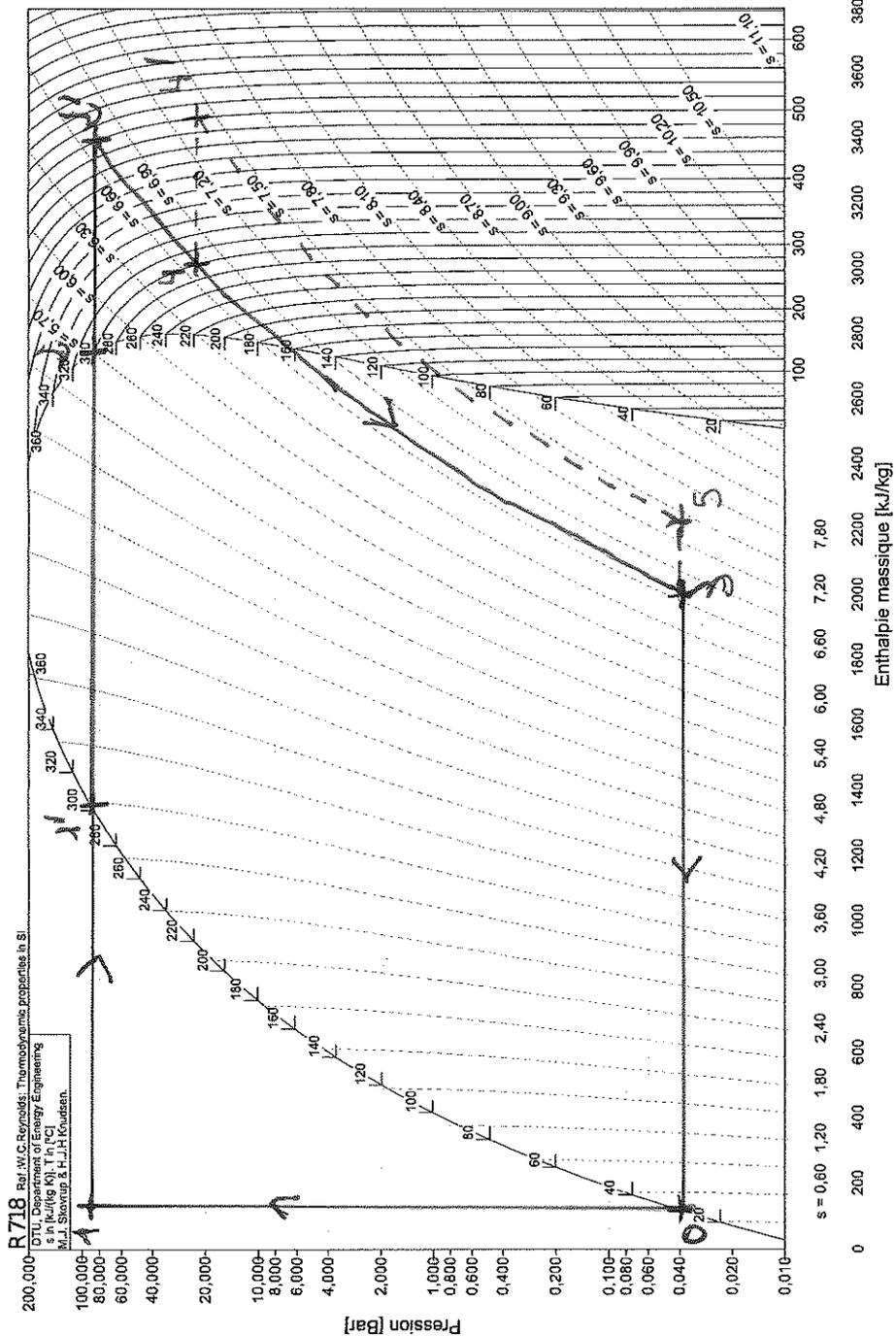


Diagramme des frigoristes.

La pression est exprimée en bar, l'entropie massique en $\text{kJ}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$, l'enthalpie massique en $\text{kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$ et la température en $^{\circ}\text{C}$.