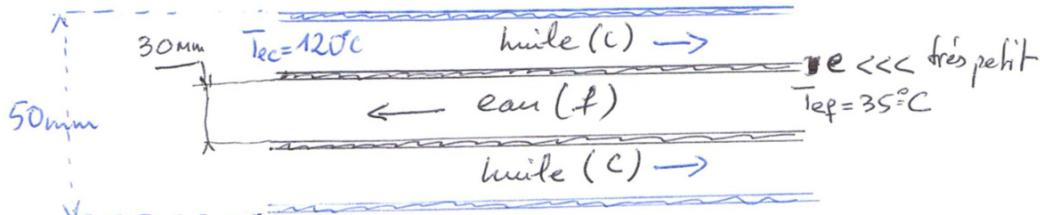


(*) L'origine d'Examen de l'Echangeurs de chaleur
avec Bacème (II Energie liquide)

Exercice ①:



eau (fluide froid): $T_{ef} = 35^\circ\text{C}$ $\dot{m}_f = 0,2 \text{ kg/s}$ $T_{sf} = ?$

huile (fluide chaud): $T_{ec} = 120^\circ\text{C}$ $\dot{m}_c = 0,1 \text{ kg/s}$ $T_{sc} = 50^\circ\text{C}$ (maintenu)

$$K = 70 \text{ W/m}^2\text{K}$$

① Déterminer le ϕ (flux thermique) échangé et T_{sf} :
le flux thermique est celui produit par le fluide chaud (Huile)

$$\begin{aligned}\phi = \phi_c = \phi_f &= \dot{m}_c \cdot C_p c (\Delta T_c) = 0,1 \times 1900 \cdot (120 - 50) \\ &= 13.300 \text{ W} = \underline{\underline{13,3 \text{ kW}}} \quad \text{(2)}\end{aligned}$$

$$\phi_f = \dot{m}_f \cdot C_p f (T_{sf} - T_{ef}) = \dot{m}_f \cdot C_p f \cdot T_{sf} - \dot{m}_f \cdot C_p f \cdot T_{ef}$$

$$\Leftrightarrow \phi_f + \dot{m}_f \cdot C_p f \cdot T_{ef} = \dot{m}_f \cdot C_p f \cdot T_{sf}$$

$$\Leftrightarrow T_{sf} = \frac{\phi_f + \dot{m}_f \cdot C_p f \cdot T_{ef}}{\dot{m}_f \cdot C_p f} = \frac{13300}{0,2 \cdot 4200} + 35 = 15,83 + 35 = \underline{\underline{50,83^\circ\text{C}}} \quad \text{(2)}$$

② Déterminer la longueur de l'Echangeur:

Pour cela, il faut calculer la surface d'échange

thermique entre les 2 fluides d'où:

(1)

la surface notée (Σ). est donnée dans plusieurs formulations de calcul, parmi lesquelles on a :

$$NUT = \frac{K \cdot \Sigma}{C_{\min}}$$

$$C_f = \text{inf. } C_{fS} = 0,1 \times 1900 = 190 \text{ W/K.}$$

$$C_c = \text{inf. } C_{fc} = 0,2 \times 4200 = 840 \text{ W/K} \quad \text{d'où on note que:}$$

$$C_f = C_{\min} = 190 \text{ W/K} \quad \text{et} \quad C_c = C_{\max} = 840 \text{ W/K.}$$

NUT est aussi égal à :

$$NUT = \frac{1}{1-\epsilon} \cdot \ln \left(\frac{1-\epsilon_0}{1-\epsilon} \right)$$

$$\epsilon = \frac{C_{\min}}{C_{\max}} = \frac{190}{840} = 0,226. \quad (0,1)$$

$$\epsilon_0 = \frac{T_{ec} - T_{sc}}{T_{ec} - T_{ef}} = \frac{120 - 50}{120 - 35} = 0,82. \quad (0,1)$$

$$NUT = \frac{1}{1-0,22} \cdot \ln \left(\frac{1-0,22 \times 0,82}{1-0,82} \right) = 1,282 \cdot \ln \left(\frac{1-0,180}{+0,180} \right)$$

$$= 1,282 \cdot \ln \left(\frac{0,8196}{0,180} \right) = 1,282 \ln (4,5556)$$

$$= 1,282 \times 0,658 = 0,833 // \quad (0,1)$$

$$\Sigma = \frac{NUT \cdot C_{\min}}{1K} = \frac{0,833 \cdot 190}{70} \approx 243 \text{ m}^2 \quad (0,1)$$

$$\Sigma = \pi d_i l.$$

d_i est le diamètre intérieur du tube intérieur et dont l'épaisseur est considérée faible. d'où --- (2)

le diamètre extérieur du tube intérieur est assimilé à son diamètre intérieur. donc pour le tube intérieur il est assimilé à d_i ($d_e = d_i$ vu que $e \ll \text{très petit}$)

donc $\ell = \frac{\Sigma}{\pi d}$ (car l'échangeur est constitué de 2 tubes concentriques de même longueur.)

$$\ell = \frac{5243}{3,14 \times 30 \times 10^{-3}} = \frac{5243 \times 10^3}{3,14 \times 30} = \frac{5243 \phi}{3,14 \times 30} = 55,7 \text{ m.} \quad (2)$$

Exercice (2) : on veut refroidir l'huile d'une turbine à gaz.

l'échangeur utilisé est sous forme de 2 tubes coaxiaux.

$$T_{ej}(\text{eau}) = 30^\circ\text{C} \quad D_i = 25 \text{ mm} \quad T_{sf} = 40,2^\circ\text{C}$$

avec un débit massique m (kg/s)

$$T_{ec}(\text{huile}) = 100^\circ\text{C} \quad D_e = 45 \text{ mm.} \quad \text{avec un débit } m_p.$$

Pour l'échauffement du circuit intérieur on suppose :

$$Nu_{D_i} = \frac{h_i D_i}{\lambda} = 0,023 \frac{Re^{0,45}}{Pr^{0,4}}$$

On suppose que e (épaisseur du tube intérieur) $\ll D$ (diamètre intérieur du tube).

$$h = \frac{1}{\left(\frac{1}{h_i} + \frac{1}{h_e}\right)}$$

h_i : coeff. moyen d'échange thermique du circuit intérieur.

h_e : " " " du circuit extérieur

h : coeff global d'échange thermique.

$$T_{sc}(\text{huile}) = 60^\circ\text{C.}$$

(3)

① Determiner le débit massique d'eau \dot{m}_e si $m_h = 0,1 \text{ kg/s}$.

$$\dot{\Phi}_{th} = \dot{\Phi}_e = \dot{\Phi}_h = \underbrace{\dot{m}_e C_p e (\bar{T}_{es} - \bar{T}_{ee})}_{\text{eau}} = \underbrace{\dot{m}_h C_p h (\bar{T}_{eh} - \bar{T}_{sh})}_{\text{huile}}$$

$$\Rightarrow \dot{m}_e = \frac{\dot{m}_h \cdot C_p h (\bar{T}_{eh} - \bar{T}_{sh})}{C_p e (\bar{T}_{es} - \bar{T}_{ee})}$$

$$= \frac{0,1 \times 2131 (100 - 60)}{4178 (40,2 - 30)} = \frac{8524}{4178 \times 10,2} = 0,2 \text{ kg/s}$$
(2)

② le flux total $\dot{\Phi}$:
Le flux hypothétique: le flux $\dot{\Phi}_{max}$ st: $C_{min} (\bar{T}_{ee} - \bar{T}_{ef})$

$$\dot{\Phi}_{max} =$$

$$\left\{ \begin{array}{l} C_{eau} = 0,2 \times 4178 = 835,6 \text{ W/}^{\circ}\text{K} = C_{max} \\ C_{huile} = 0,1 \times 2131 = 213,1 \text{ W/}^{\circ}\text{K} = C_{min} \end{array} \right.$$

$$\dot{\Phi}_{max} = 213,1 / (100 - 30) = 1491,7 \text{ W.}$$
(2)

$$\epsilon = \frac{\bar{T}_{ec} - \bar{T}_{sc}}{\bar{T}_{ec} - \bar{T}_{ef}} = \frac{100 - 60}{100 - 30} = 0,57.$$

$$\dot{\Phi} = \epsilon \cdot \dot{\Phi}_{max.} = 1491,7 \times 0,57 \approx \underline{\underline{8524 \text{ W}}}$$
(2)

(4)