

## Fiche TD N=3

### Exercice 1

Une sphère métallique ( $C_p = 0,46 \text{ kJ/kg.K}$ ,  $k = 35 \text{ W/m.K}$ ) de 5 cm de diamètre, initialement à la température de  $550^\circ\text{C}$  est immergée brutalement dans une ambiance maintenue à une température constante de  $80^\circ\text{C}$ . Le coefficient de transfert convectif est égal à  $10 \text{ W/m}^2.\text{K}$ . Calculer le temps au bout duquel le centre de la sphère atteint la température de  $100^\circ\text{C}$ .

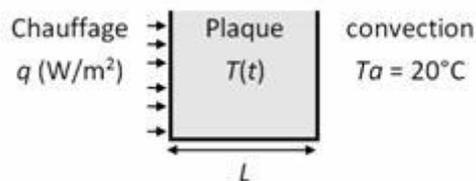
$$\rho = 7800 \text{ kg/m}^3$$

### Exercice 2

Un fer à repasser électrique est constitué d'une semelle métallique de masse  $m = 1 \text{ kg}$  ( $\rho = 7840 \text{ kg/m}^3$ ;  $C_p = 450 \text{ J/kg.}^\circ\text{C}$ ;  $k = 70 \text{ W/m.}^\circ\text{C}$ ). Cette plaque métallique a une surface de  $A = 0,025 \text{ m}^2$  et est chauffée par la face interne au fer par une résistance chauffante de 250 W. Initialement le fer est à la température uniforme  $T_i = 20^\circ\text{C}$ .

Au temps  $t = 0$ , le fer est branché. La semelle dissipe alors de la chaleur par convection avec l'air ambiant par la face extérieure (face opposée à la face chauffée). La température de l'air ambiant est  $T_a = 20^\circ\text{C}$ , le coefficient d'échange convectif métal/air est  $h_c = 50 \text{ W/m}^2.\text{K}^1$ .

- Écrire le bilan sur la semelle métallique à un temps  $t > 0$ .
- Calculer la température de la face externe après 5 minutes de chauffage.
- Calculer la température limite atteinte par la semelle du fer si celui-ci reste branché en permanence.



### Exercice 3

Une plaque de 3,2cm d'épaisseur, initialement à la température de  $25^\circ\text{C}$  est soumise sur chacune de ses faces à un incrément de température de  $90^\circ\text{C}$ . Déterminer au bout de combien du temps, la température au milieu de la plaque atteindra  $100^\circ\text{C}$ , si la plaque est en acier et si elle est en liège.

Quelle sera à cet instant, la densité de flux de chaleur pénétrant par chacune des deux faces? Peut-on évaluer approximativement, la quantité de chaleur emmagasinée à cet instant-là par mètre carré de la plaque?

- Les propriétés thermiques de l'acier:  $k=13 \text{ [kcal/h m}^\circ\text{C]}$ ,  $a=(k/rC)=3,9.10^{-6} \text{ [m}^2/\text{s]}$
- Les propriétés thermiques de liège:  $k=0,037 \text{ [kcal/h m}^\circ\text{C]}$ ,  $a=(k/rC)=1,56.10^{-7} \text{ [m}^2/\text{s]}$ .

### Solution de fiche TD N 3

#### Exercice N=1

#### Solution

**Données :**  $\rho := 7800 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$      $c_p := 0.46 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$      $\lambda := 35 \frac{\text{W}}{\text{mK}}$      $h_c := 10 \frac{\text{W}}{\text{m}^2\text{K}}$      $T_0 := 550^\circ\text{C}$   
 $D_s := 5\text{cm}$      $R_s := \frac{D_s}{2}$      $V_s := \frac{4}{3}\pi R_s^3$      $S_s := 4\pi R_s^2$      $m_s := \frac{4}{3}\pi\rho R_s^3$      $T_F := 80^\circ\text{C}$   
 $T_c := 100^\circ\text{C}$

On définit avec

$$Bi = \frac{\frac{L}{\lambda S_s}}{\frac{1}{h_c S_s}} \quad L = R_s \quad Bi = \frac{h_c R_s}{\lambda} \quad Bi = 7.143 \times 10^{-3}$$

Bi est très inférieur à 0,1.  
On peut considérer la température comme uniforme dans le solide.

$$m_s c_p \frac{dT}{dt} = -h_c S_s (T - T_F) \quad \int_{T_0}^T \frac{1}{T - T_F} dT = - \int_0^t \frac{h_c S_s}{m_s c_p} dt \quad \ln \left( \frac{T_0 - T_F}{T - T_F} \right) = \frac{1}{\tau} t$$

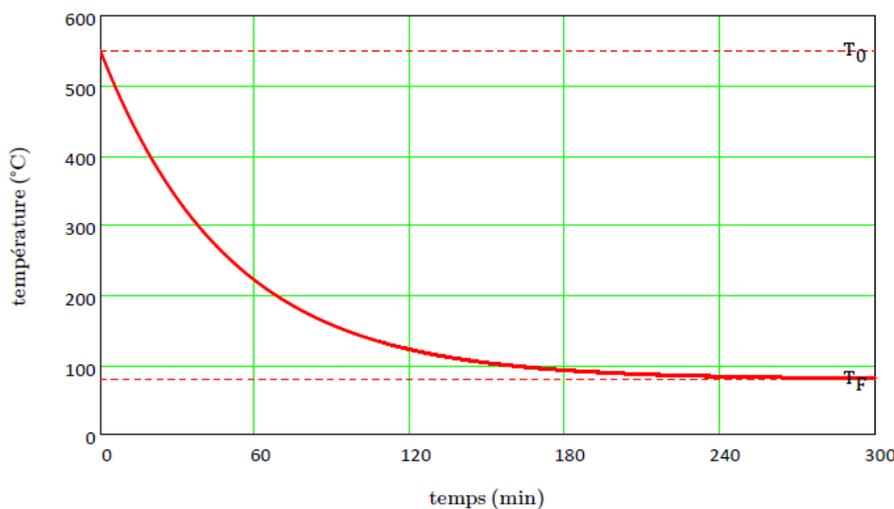
$$\tau := \frac{m_s c_p}{h_c S_s} \quad \tau = \frac{\rho R_s c_p}{3h_c} \quad \frac{7800 \times 0.025 \times 460}{3 \times 10} \quad \tau = 2990 \text{ s} \quad \tau = 49.8 \text{ min}$$

$$5\tau = 14950 \text{ s} \quad 5\tau = 249.2 \text{ min}$$

$$t(T) := \tau \ln \left( \frac{T_0 - T_F}{T - T_F} \right) \quad t(T_c) = 2990 \ln \left( \frac{550 - 80}{100 - 80} \right) \quad T_c = 100^\circ\text{C} \quad t(T_c) = 9439 \text{ s}$$

$$t(T_c) = 157 \text{ min}$$

$$T(t) := T_F + (T_0 - T_F) \exp \left[ - \left( \frac{t}{\tau} \right) \right] \quad t(T_c) = "2:37:19.431" \text{ h:mm:ss}$$



## Exercice N=2

### Solution

$$\rho := 7840 \cdot \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \quad c_p := 450 \cdot \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}} \quad \lambda := 70 \cdot \frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{K}} \quad D_s := 5 \cdot \text{cm} \quad h_c := 50 \cdot \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \cdot \text{K}} \quad T_i := 20^\circ\text{C}$$

$$m_f := 1 \cdot \text{kg} \quad A_f := 0.025 \cdot \text{m}^2 \quad P := 250 \cdot \text{W} \quad q := \frac{P}{A_f} \quad T_a := 20^\circ\text{C}$$

$$m_f = \rho \cdot A_f \cdot L_f \quad L_f := \frac{m_f}{\rho \cdot A_f} \quad L_f = 5.1 \cdot \text{mm}$$

$$Bi := \frac{h_c \cdot L_f}{\lambda} = 3.644 \times 10^{-3}$$

$$\frac{50}{70} \cdot \frac{1}{7840 \cdot 0.025} = 3.644 \times 10^{-3}$$

Bi est très inférieur à 0,1. On peut considérer la température comme uniforme dans le solide.

Bilan thermique :

$$m_f \cdot c_p \cdot \frac{dT}{dt} = P - h_c \cdot A_f \cdot (T - T_a) \quad \frac{m_f \cdot c_p}{h_c \cdot A_f} \cdot \frac{dT}{dt} = \frac{P}{h_c \cdot A_f} + T_a - T \quad \frac{dT}{\left(\frac{P}{h_c \cdot A_f} + T_a\right) - T} = \frac{h_c \cdot A_f}{m_f \cdot c_p} \cdot dt$$

En posant :  $T_{\max} := T_a + \frac{P}{h_c \cdot A_f} \quad T_{\max} = 220 \cdot ^\circ\text{C} \quad \tau := \frac{m_f \cdot c_p}{h_c \cdot A_f} \quad \tau = 360 \text{ s}$   
 $\tau = 6 \cdot \text{min}$

$$\int_{T_i}^{T} \frac{1}{T_{\max} - T} dT = \int_0^t \frac{1}{\tau} dt \quad \ln\left(\frac{T_{\max} - T_i}{T_{\max} - T}\right) = \frac{1}{\tau} \cdot t \quad t(T) := \tau \cdot \ln\left(\frac{T_{\max} - T_i}{T_{\max} - T}\right)$$

$$t_m := t(0.99 \cdot T_{\max}) = 1624 \text{ s}$$

$$t_m = 27.1 \cdot \text{min}$$

on peut écrire :

$$T(t) := T_{\max} - (T_{\max} - T_i) \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$5 \cdot \tau = 30 \cdot \text{min}$$

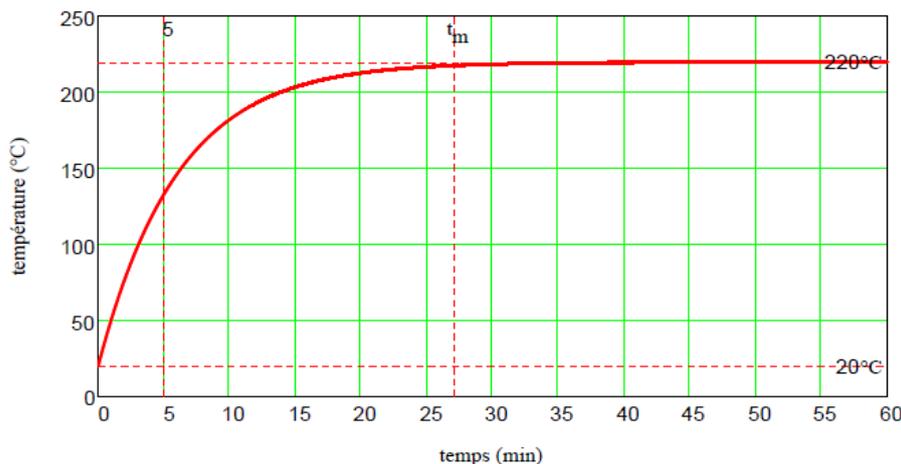
$$T(5 \cdot \tau) = 219 \text{ K}$$

Pour t grand, T tends vers  $T_{\max}$

$$T(0 \cdot \text{s}) = 20 \cdot ^\circ\text{C}$$

$$T(5 \cdot \text{min}) = 133.1 \cdot ^\circ\text{C}$$

$$T(1 \cdot \text{h}) = 220.0 \cdot ^\circ\text{C}$$

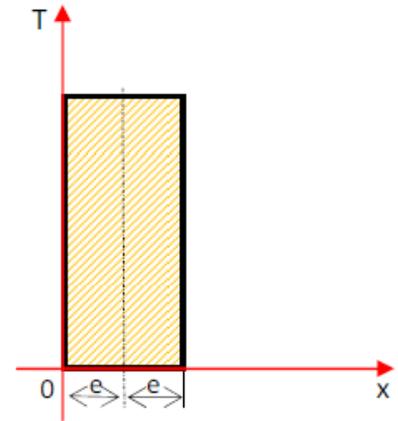


### Exercice N=3

#### Solution

De l'équation (12) (voir le cours chapitre 3) donnant la solution de l'équation de la chaleur en régime transitoire, on peut écrire:

$$\frac{\theta}{\theta_i} = \frac{T - T_1}{T_i - T_1} = \frac{4}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} e^{-\left(\frac{n\pi}{2e}\right)^2 \alpha t} \cdot \sin\left(\frac{n\pi}{2e} x\right), (n = 1, 3, 5, \dots)$$



– Les conditions initiales et les conditions aux limites:

C.I: à  $t=0$ ,  $\theta = \theta_i = T_1 - T_i = 90^\circ\text{C}$ ;  $0 < x < 2e$

C.L: à  $x=0$ ,  $\theta = T_1 - T = 0$  pour  $T = T_1$ ,  $t > 0$

à  $x=2e$ ,  $\theta = T_1 - T = 0$  pour  $T = T_1$ ,  $t > 0$

**Pour  $x=e$ :**

$$\frac{T_1 - T}{T_1 - T_i} = \frac{4}{\pi} \left[ e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t} - \frac{1}{3} e^{-\frac{9\pi^2}{4e^2} \alpha t} + \frac{1}{5} e^{-\frac{25\pi^2}{4e^2} \alpha t} - \frac{1}{7} e^{-\frac{49\pi^2}{4e^2} \alpha t} + \dots \right] \approx \frac{4}{\pi} e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t};$$

– Réduction de la somme à son premier terme.

$$\Rightarrow \frac{T_1 - T}{T_1 - T_i} = \frac{4}{\pi} e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t}$$

$$\Rightarrow \frac{T_1 - T}{T_1 - T_i} = \frac{T_1 - T_i + T_i - T}{T_1 - T_i} = 1 + \frac{T_i - T}{T_1 - T_i} = 1 + \frac{25 - 100}{90} = \frac{1}{6} = \frac{4}{\pi} e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t}$$

$$\Rightarrow e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t} = \frac{\pi}{24} \Leftrightarrow -\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t = \ln\left(\frac{\pi}{24}\right) \Rightarrow t = -\frac{4e^2}{\pi^2 \alpha} \cdot \ln\left(\frac{\pi}{24}\right)$$

$$t = -\frac{4e^2}{\pi^2 \alpha} \cdot \ln\left(\frac{\pi}{24}\right)$$

– Pour l'acier:  $t = -\frac{4 \cdot (0,016)^2 \text{m}^2}{\pi^2 \cdot 3,9 \cdot 10^{-6} [\text{m}^2/\text{s}]} \cdot \ln\left(\frac{\pi}{24}\right) = 54,10\text{s}$ ;

– Pour le liège:  $t = -\frac{4 \cdot (0,016)^2 \text{m}^2}{\pi^2 \cdot 1,56 \cdot 10^{-7} [\text{m}^2/\text{s}]} \cdot \ln\left(\frac{\pi}{24}\right) = 1352,33\text{s} \approx 22,54 \text{ min}$

- La densité de flux de chaleur pénétrant par chacune des deux faces est:

$$q(x, t) = \varphi(x, t) = -k \frac{\partial T}{\partial x} = -k \frac{\partial(T_1 - \theta)}{\partial x} = +k \frac{\partial \theta}{\partial x};$$

$$\frac{\theta}{\theta_i} = \frac{4}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} e^{-\left(\frac{n\pi}{2e}\right)^2 \alpha t} \cdot \sin\left(\frac{n\pi}{2e} x\right);$$

$$\frac{\partial \theta}{\partial x} = \theta_i \frac{4}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} e^{-\left(\frac{n\pi}{2e}\right)^2 \alpha t} \cdot \frac{n\pi}{2e} \cdot \cos\left(\frac{n\pi}{2e} x\right) = \frac{2\theta_i}{e} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} e^{-\left(\frac{n\pi}{2e}\right)^2 \alpha t} \cdot \cos\left(\frac{n\pi}{2e} x\right) \approx \frac{2\theta_i}{e} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t};$$

$$\varphi(e, t) = \frac{2k(T_1 - T_i)}{e} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t};$$

- ✓ Pour l'acier:  $k=13$  [kcal/h m°C],  $\alpha=(k/\rho C)=3,9 \cdot 10^{-6}$  [m<sup>2</sup>/s],  $t=54,10$ s

$$\varphi(e, t) = \frac{2k(T_1 - T_i)}{e} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t} = \frac{(2 \cdot 13 \text{ kcal/h m C} \cdot 90 \text{ C}) \cdot 1,16}{0,016 \text{ m}} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4 \cdot (0,016)^2 \text{ m}^2} \cdot 3,9 \cdot 10^{-6} \frac{\text{m}^2}{\text{s}} \cdot 54,10 \text{ s}};$$

$$\varphi(e, t) = 22,235 \text{ kW/m}^2$$

- ✓ Pour le liège:  $k=0,037$  [kcal/h m°C],  $\alpha=(k/\rho C)=1,56 \cdot 10^{-7}$  [m<sup>2</sup>/s],  $t=1352,33$ s

$$\varphi(e, t) = \frac{2k(T_1 - T_i)}{e} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4e^2} \alpha t} = \frac{(2 \cdot 0,037 \frac{\text{kcal}}{\text{h}} \text{ m C} \cdot 90 \text{ C}) \cdot 1,16}{0,016 \text{ m}} \cdot e^{-\frac{\pi^2}{4 \cdot (0,016)^2 \text{ m}^2} \cdot 1,56 \cdot 10^{-7} \frac{\text{m}^2}{\text{s}} \cdot 1352,33 \text{ s}};$$

$$\varphi(e, t) = 63,28 \text{ W/m}^2$$

- La quantité de chaleur emmagasinée à cet instant par mètre carré de la plaque est:

$$Q = mC\Delta T = \rho VC\Delta T; S=1\text{m}^2, E=2e=2 \cdot 0,016 \text{ m}, V=2 \cdot 0,016 \text{ m}^3, C=(k/\rho\alpha)$$

$$\Rightarrow Q = \rho V \frac{k}{\rho\alpha} \cdot \Delta T = \frac{Vk}{\alpha} \cdot \Delta T;$$

- ✓ Pour l'acier:  $k=13$  [kcal/h m°C],  $\alpha=(k/\rho C)=3,9 \cdot 10^{-6}$  [m<sup>2</sup>/s]

$$Q = \frac{Vk}{\alpha} \cdot \Delta T = \frac{(2 \cdot 0,016 \text{ m}^3 \cdot 13 \text{ kcal/hmC}) \cdot 1,16}{3,9 \cdot 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}} \cdot 90 \text{ C} = 111,36 \cdot 10^5 \text{ J/m}^2$$

- ✓ Pour le liège:  $k=0,037$  [kcal/h m°C],  $\alpha=(k/\rho C)=1,56 \cdot 10^{-7}$  [m<sup>2</sup>/s]

$$Q = \frac{Vk}{\alpha} \cdot \Delta T = \frac{(2 \cdot 0,016 \text{ m}^3 \cdot 0,037 \text{ kcal/hmC}) \cdot 1,16}{1,56 \cdot 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}} \cdot 90 \text{ C} = 7,92 \cdot 10^5 \text{ J/m}^2;$$