M.AFEKIR - MARRAKECH

www.marocprepas.com

marocprepas@yahoo.fr

Quelques manifestations des transferts thermiques

Première partie Thermodiffusion dans une barre

1.1. Équations générales

- 1.1.1. \overrightarrow{j}_Q : vecteur densité de courant thermique diffusif ou flux surfaçique conductif!
- \bullet Dimension: $M\,T^{-3}$
- Unité (S.I): kgm^{-3}
- 1.1.2. Considérons un système $fermé\ (\Sigma)$ constitué d'une tranche cylindrique de la barre , comprise entre x et x + dx et de section S: soit un volume élémentaire (constant) $d\tau = Sdx$.

Le flux thermique conductif :
$$\Phi^c_{th} = \frac{\delta Q_{th}}{dt} = \iint_{(\Sigma)} \vec{j}_Q . d\vec{S}$$

L'énergie thermique δQ_{th} pénétrant dans le vlume $d\tau$ pendant dt:

$$\delta Q_{th} = j_Q(x,t)Sdt - j_Q(x+dx,t)Sdt = -\frac{\partial j_Q(x,t)}{\partial x}d\tau dt$$

Premier principe de la thermodynamique appliqué au volume élémentaire (fermé) donne :

$$dU = \delta Q_{th} = d\tau du \implies \frac{\delta Q_{th}}{dt} = d\tau \frac{\partial u}{\partial t} = -\frac{\partial j_Q(x,t)}{\partial x} d\tau$$
Soit:
$$\frac{\partial u}{\partial t} = -\frac{\partial j_Q(x,t)}{\partial x}$$

1.1.3. Loi de FOURIER

La loi de FOURIER :
$$\overrightarrow{j}_Q = -\lambda \overrightarrow{grad}T = -\lambda \frac{\partial T(x,t)}{\partial x} \overrightarrow{u}_x$$
 soit $\overrightarrow{j}(x,t) = -\lambda \frac{\partial T(x,t)}{\partial x}$

 λ : conductivité thermique. Unité (S.I): $kgs^{-3}mK^{-1}$.

1.1.4. Pour la tranche cylindrique de la barre, de volume $d\tau = Sdx$, l'énergie interne élémentaire :

$$dU = dmcdT = \mu d\tau cdT = d\tau du \qquad \Rightarrow \qquad du = \mu cdT$$
 où :
$$\boxed{u = \mu cT + u_o}$$

1.1.5. D'après 1.1.2 et la question précédente :

$$\frac{\partial u}{\partial t} = \mu c \frac{\partial T(x,t)}{\partial t} = -\frac{\partial j(x,t)}{\partial x}$$

D'après 1.1.3:
$$j(x,t) = -\lambda \frac{\partial T(x,t)}{\partial x}$$
 \Rightarrow $\boxed{\frac{\partial T(x,t)}{\partial t} = \frac{\lambda}{\mu c} \frac{\partial^2 T(x,t)}{\partial x^2}}$

1.1.6. L'équation au dérivées partielles précédente pourra s'écrire :

$$\boxed{\frac{1}{D}\frac{\partial T(x,t)}{\partial t} \ = \ \frac{\partial^2 T(x,t)}{\partial x^2} \qquad \qquad \text{tel que}: \qquad \qquad D = \frac{\lambda}{\mu c}}$$

Unité du coefficient de diffusion thermique D dans (S.I) est : m^2s^{-1} .

1.2. Régime stationnaire

$$T_1 = T(x = 0,t)$$
 ; $T_2 = T(x = L,t)$

1.2.1. En régime stationnaire, T ne dépend que du $x \Rightarrow T(x,t) = T(x)$

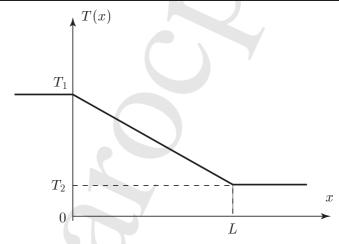
$$\Rightarrow \frac{\partial^2 T(x,t)}{\partial x^2}$$

1.2.2. D'aprés l'équation précédente :

 $\frac{dT(x)}{dx}$ ne dépend pas de x et $j=-\lambda \frac{dT(x)}{dx}$ \Rightarrow $\frac{j}{\lambda}$ est, donc, indépendant de x

Soit:
$$T(x) = -\frac{j}{\lambda}x + T(x=0)$$
 et $T(x=L) = -\frac{j}{\lambda}L + T(x=0)$

D'où: $T(x) = T(x = 0) - \frac{x}{L}(T(x = 0) - T(x = L)) = T_1 - \frac{x}{L}(T_1 - T_2)$

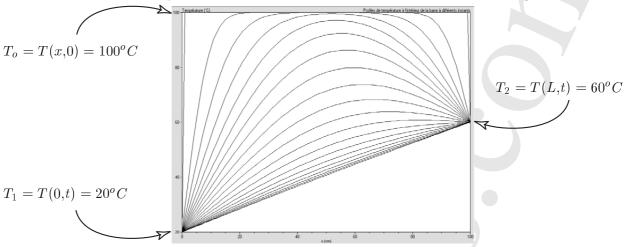


1.2.3. Flux surfaçique \overrightarrow{j}_Q

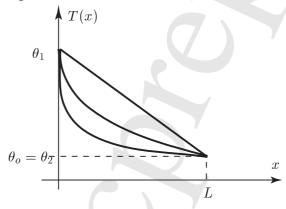
$$\overrightarrow{j}_{Q} = j_{Q} \overrightarrow{u}_{x} = -\lambda \frac{\partial T(x)}{\partial x} \overrightarrow{u}_{x} \qquad \Rightarrow \qquad \overrightarrow{j}_{Q} = \frac{\lambda}{L} (T_{1} - T_{2}) \overrightarrow{u}_{x}$$

1.3. Régime transitoire

1.3.1. Profils de température à différentes instants au sein de la barre de longueur L=1m.



- **1.3.2**. $\theta_o = 20^o C$; $\theta_1 = 100^o C$ et $\theta_2 = 20^o C$
- 1.3.2.1. Pour maintenir l'extrimité droite de la barre à la température ambiante, il suffit de de la mettre en contact avec l'air ambiant ou utiliser un thermostat fixé à la température ambiate désirée!
 - 1.3.2.2. Profils de température au sein de la barre aux différentes instants :



Deuxième partie Contacts thermiques

2.1. Modèle statique

2.1.1. En utilisant le résultat de la question 1.2.2, on trouve :

$$T_a(x) = T_o + \frac{x}{L_1}(T_o - T_1)$$
 et $T_b(x) = T_o - \frac{x}{L_2}(T_o - T_2)$

2.1.2. Vecteurs densités de courant thermiques $\overrightarrow{j}_{Q}^{a}(x)$ et $\overrightarrow{j}_{Q}^{b}(x)$

$$\overrightarrow{j}_{Q}^{a}(x) = -\lambda_{1} \frac{\partial T_{a}(x)}{\partial x} \overrightarrow{u}_{x} = -\frac{\lambda_{1}}{L_{1}} (T_{o} - T_{1}) \overrightarrow{u}_{x}$$

$$\overrightarrow{j}_{Q}^{b}(x) = -\lambda_{2} \frac{\partial T_{b}(x)}{\partial x} \overrightarrow{u}_{x} = +\frac{\lambda_{2}}{L_{2}} (T_{o} - T_{2}) \overrightarrow{u}_{x}$$

2.1.3. Température T_o de l'interface x = 0

En
$$x = 0$$
 on a: $j_Q^a(0) = j_Q^b(0)$ \Rightarrow $\frac{\lambda_1}{L_1} (T_o - T_1) + \frac{\lambda_2}{L_2} (T_o - T_2) = 0$

Ou
$$T_o = rac{\lambda_1 rac{T_1}{L_1} + \lambda_2 rac{T_2}{L_2}}{rac{\lambda_1}{T_1} + rac{\lambda_2}{T_2}}$$

2.1.4. Contact main-bois et contact main-acier

$ heta_2$	T_o	$T_o^{'}$
$100^{\circ}C = 373K$ (sensation de chaud)	$43^{o}C = 316K$	$35^{o}C = 308K$
$10^{o}C = 283K$ (sensation de froid)	$94^{o}367KC$	$12^{o}C = 285K$

<u>Commentaire</u>: L'acier est pls conducteur thermique (zone chaude ou zone froide) par rapport au bois!

2.2. Modèle dynamique

2.2.1.

$$\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} = \frac{1}{D} \frac{\partial T}{\partial t} \qquad \text{et} \qquad u = \frac{x}{\sqrt{4Dt}} \qquad \Rightarrow \qquad \frac{d^2 T}{du^2} + 2u \frac{dT}{du} = 0$$

$$\Rightarrow \qquad \frac{d}{du} \left(\frac{dT}{du}\right) + 2u \left(\frac{dT}{du}\right) = 0$$

$$\text{Posons}: \alpha = \left(\frac{dT}{du}\right) \qquad \Rightarrow \qquad \frac{d\alpha}{du} + 2u\alpha = 0 \qquad \Rightarrow \qquad \frac{d\alpha}{\alpha} = -2udu$$

$$\Rightarrow \qquad \alpha = \alpha_0 \exp{-u^2 du} = \frac{dT}{du} \qquad \Rightarrow \qquad T = \alpha_0 \int_0^u \exp{-x^2 dx} + k = \alpha_0 \frac{\sqrt{\pi}}{2} \operatorname{erf}(u) + k \quad k = cte.$$

$$\text{Soit}: \qquad T(u) = A + B\operatorname{erf}(u)$$

2.2.2. Conditions aux limites

	Cylindre \mathcal{C}_a	Interface $C_a - C_b$	Cylindre \mathcal{C}_b
Paramètre x	$-\infty$	0	$+\infty$
Variable composée u	$-\infty$	0	$+\infty$
Fonction erreur $erf(u)$	-1	0	+1
Température T	T_1	T_o	T_2

Soient:

$$T_1 = A_1 - B_1 \quad \text{et} \quad T_o = A_1 \quad \Rightarrow \quad B_1 = T_o - T_1$$

$$T_2 = A_2 + B_2 \quad \text{et} \quad T_o = A_2 \quad \Rightarrow \quad B_2 = -T_o + T_2$$
 Ou:
$$A_1 = A_2 = T_o \quad ; \quad B_1 = T_o - T_1 \quad \text{et} \quad B_2 = B_2 = -T_o + T_2$$

2.2.3. vecteur courant thermique dans le cylindre C_a

$$\overrightarrow{j}_{Q}^{a}(x,t) = -\lambda_{1} \frac{\partial T(x,t)}{\partial x} \overrightarrow{u}_{x} = -\lambda_{1} \frac{\partial T(u)}{\partial u} \frac{\partial u(x)}{\partial x} \overrightarrow{u}_{x} = -\frac{\lambda_{1}}{\sqrt{4D_{1}t}} \frac{\partial T(u)}{\partial u} \overrightarrow{u}_{x}$$

$$T(u) = A_{1} + B_{1} \operatorname{erf}(u) \qquad \Rightarrow \qquad \frac{\partial T(u)}{\partial u} = B_{1} \frac{\operatorname{derf}(u)}{\partial u} = \frac{2B_{1}}{\sqrt{\pi}} \exp{-u^{2}} = \frac{2B_{1}}{\sqrt{\pi}} \exp{-\frac{x^{2}}{4D_{1}t}}$$

$$\Rightarrow \qquad \overrightarrow{j}_{Q}^{a}(x,t) = -(T_{o} - T_{1}) \frac{\lambda_{1}}{\sqrt{\pi D_{1}t}} \exp{-\frac{x^{2}}{4D_{1}t}}$$

 E_1 : effusivité exprimée dans le (S.I) en : $kgs^{-5/2}K^{-1}$

2.2.4. De la même manière, on détermine l'expression de $\overrightarrow{j}_{Q}^{b}(x,t)$

D'où:
$$\overrightarrow{j}_{Q}^{b}(x,t) = + (T_o - T_2) \frac{E_2}{\sqrt{\pi t}} \exp{-\frac{x^2}{4D_2 t}} \overrightarrow{u}_x \quad \text{avec} \quad E_2 = \frac{\lambda_2}{\sqrt{D_2}} = \sqrt{u_2 c_2 \lambda_2}$$

2.2.5. Au niveau de l'interfaçe x=0 on a $j_Q^a(0,t)=j_Q^b(0,t)$

D'où :
$$T_o = \frac{T_1E_1 + T_2E_2}{E_1 + E_2}$$

<u>Conclusion</u>: En plus de λ_1 , T_1 , λ_2 et T_2 , la température T_o dépende :

- des paramètres L_1 et L_2 dans le cadre du modèle statique.
- ullet des paramètres μ_1 , μ_2 , c_1 et c_2 dans le cadre du modèle dynamique.
- 2.2.6. Contact main-bois et contact main-acier

$ heta_2$	T_o	$T_{o}^{^{\prime}}$
$100^{\circ}C = 373K$ (sensation de chaud)	$48^{o}C = 321K$	$93^{o}C366K$
$10^{o}C = 283K$ (sensation de froid)	$32^{\circ}C = 305K$	$13^{o}C = 286K$

2.2.7. Le frigo est en équilibre thermodynamique, l'eau contenue dans les deux types de bouteilles est, donc, portée à la *même température* (*même fraîcheur dans les deux bouteilles*). C'est, tout simplement, la sensation main-verre et main-plastique qui diffère suite à la différence de l'effusivité des deux corps (plastique et verre).

Troisième partie Analogies thermoélectriques

3.1. Résistance thermique

3.1.1. A la traversée d'une section S en une position x:

Le flux thermique conductif :
$$\Phi_{th}^c = \frac{\delta Q_{th}}{dt} = \iint_{(S)} \vec{j}_Q . d\overrightarrow{S} = j_Q(x)S = -\lambda S \frac{dT(x)}{dx}$$

$$T(x) = T_o + (T_L - T_o) \frac{x}{L}$$
 \Rightarrow $\Phi_{th}^c = \lambda \frac{S}{L} (T_L - T_o) = \frac{(T_L - T_o)}{R_{th}^c} \Rightarrow$ $R_{th}^c = \frac{L}{\lambda S}$

- 3.1.2. Loi de FOURIER Loi d'OHM
 - 3.1.2.1. Loi d'OHM locale : $\overrightarrow{j}_e(M) = \gamma(M) \overrightarrow{E}(M)$

où : $\overrightarrow{j_e}$: vecteur densité du courant électrique et γ : conductivité électrique. Cette loi est valable en régime statique en absence du champ magnétique \overrightarrow{B} .

3.1.2.2. (en utilisant la relation électrique locale $\overrightarrow{E} = -\overrightarrow{\operatorname{grad}}V$)

Grandeurs électriques	Grandeurs thermiques	
Loi d'OHM $\overrightarrow{j}_e = \gamma \overrightarrow{E} = -\gamma \overrightarrow{\operatorname{grad}} V$	Loi de fourier $\overrightarrow{j}_Q = -\lambda \overrightarrow{\operatorname{grad}} T$	
Vecteur courant électrique \overrightarrow{j}_e	Vecteur courant thermique \overrightarrow{j}_Q	
Potentiel électrique V	Champ de température T	
Conductivité électrique γ	Conductivité thermique λ	
Intensité du courant électrique I	Intensité du courant thermique (flux) Φ^c_{th}	
Différence de potentels (tension) $V_o - V_L = U_{oL}$	Différence de températures $(T_o - T_L)$	
Résistance électrique $R = \frac{(V_o - V_L)}{I}$	Résistance thermique $R_{th}^c = \frac{(T_o - T_L)}{\Phi^c}$	

3.1.3. Association de résistors

Assoaciation en série	Association en parallèle
$R_{th}^c = R_{th1}^c + R_{th2}^c$	$\frac{1}{R_{th}^c} = \frac{1}{R_{th2}^c} + \frac{1}{R_{th2}^c}$

3.1.4. Loi de NEWOTON

Le flux thermique convecto – conductif : $\Phi_{th}^{cc} = hS(T - T_a)$

$$\Phi_{th}^{cc} = hS\left(T - T_a\right) = rac{T - T_a}{R_{th}^{cc}}$$
 avec $R_{th}^{cc} = rac{1}{hS}$

3.1.5.

3.1.5.1. Loi de STEPHAN

	Pour le corps solide	Pour l'envuronnement ambiat
Flux surfacique emis	$\Phi_1^r = \sigma T^4$	$\Phi_2^r = \sigma T_a^4$

3.1.5.2. Flux thermique radiatif total Φ^r_{th}

$$\boxed{\Phi^r_{th} = \Phi^r_1 - \Phi^r_2 = \sigma S \left(T^4 - T_a^4 \right)}$$

3.1.5.3.

$$\Phi_{th}^{r} = \sigma S \left(T^{4} - T_{a}^{4} \right) = \sigma S \left(T - T_{a} \right) \left(T^{3} + T^{2} T_{a} + T T_{a}^{2} + T_{a}^{3} \right)$$

Pour un faible écart entre T et T_a on pourra considérer : $T \sim T_a$.

Soit:
$$\Phi^r_{th} \approx \sigma S (T - T_a) \left(4T_a^3\right) \approx 4\sigma S T_a^3 (T - T_a) = \frac{(T - T_a)}{R_{th}^r}$$

$$R_{th}^r = \frac{1}{4\sigma S T_a^3}$$

3.1.5.4. Application numérique : $R_{th}^r = 0.11 \, kg^{-1} \, m^{-2} s^3 K$

3.2. Bilan thermique du corps humain

3.2.1. Régime stationnaire

3.2.1.1.

• Puissance métabolique \mathcal{P}_M développée par le corps humain :

$$\mathcal{P}_M = \frac{13 \times 10^6}{24 \times 3600} \simeq 150,5 \, kgms^{-3}.$$

Flux thermique Φ^r_{th} émis par rayonnement :

$$\Phi_{th}^r = \frac{T - T_a}{R_{th}^r} \simeq 75.2 \, kgm s^{-3}.$$

Flux thermique Φ^{cc}_{th} émis par convection :

$$\Phi_{th}^{cc} = \frac{T - T_a}{R_{th}^{cc}} \simeq 59.9 \, kgms^{-3}.$$

3.2.1.2. La puissance \mathcal{P}_e nécessaire pour entretenir l'évaporation thermique de l'eau :

$$\mathcal{P}_e = \frac{m_e L}{\Delta t} = \frac{0.3 \times 2.4 \times 10^6}{24 \times 3600} \simeq 8.3 \, kgms^{-3}.$$

3.2.1.3. Puissance résiduelle \mathcal{P}_s

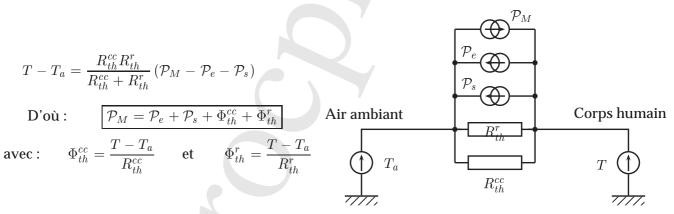
 $\mathcal{P}_{M} = \mathcal{P}_{e} + \Phi^{cc}_{th} + \Phi^{r}_{th} + \mathcal{P}_{s}$ Le bilan de puissance se traduit par :

Soit:
$$\mathcal{P}_s \simeq 150 - 75, 2 - 59, 9 - 8, 3 = 6,7 \, kgms^{-3}.$$

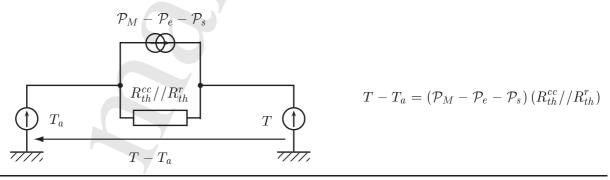
3.2.1.4. Théorème de MILLMANN appliqué au noeud A donne :

$$I_2 + I_1 - I + (V_B - V_A) \left(\frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} \right) = 0$$
 tels que : $V_A = V_a$ et $V_B = V$
Soit : $V - V_a = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2} \left(I - I_1 - I_2 \right)$

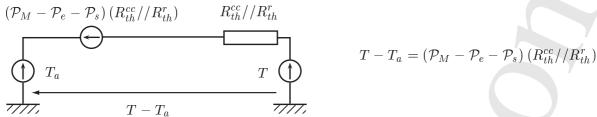
3.2.1.5. Par analogie thermoélectrique établi en 3.1.2, le bilan thermique est traduit par l'equation suivante :



3.2.1.6. THÉVENIN - NORTON Représentation de NORTON



Représentation de THÉVENIN



Dansles deux cas de représentation, on retrouve l'équation établie en **3.2.1.5**, et par conséquent le bilan de puissance.

- **3.2.2**. On se place en régime quasi stationnaire, et on note $C_s = C/S$ la capacité thermique surfacique du corps humain.
 - 3.2.2.1. Premier principe de la thermodynamique entre t et t+dt:

$$dU = \delta Q_{th} + \delta W = \delta Q_{th} = CdT \quad \text{(le corps humain est supposé à volume constant)}$$

$$\Rightarrow \frac{\delta Q_{th}}{dt} = C\frac{dT}{dt} = \mathcal{P}_{th} = \mathcal{P}_{M} - \mathcal{P}_{e} - \mathcal{P}_{s} - \Phi_{th}^{r} - \Phi_{th}^{cc}$$

$$\Rightarrow C\frac{dT}{dt} + \left(\frac{1}{R_{th}^{cc}} + \frac{1}{R_{th}^{r}}\right)(T - T_{a}) = \mathcal{P}_{M} - \mathcal{P}_{e} - \mathcal{P}_{s}$$

$$\Rightarrow \left[\frac{dT}{dt} + \frac{T - T_{a}}{\tau} = \Lambda\right] \quad \text{(2)} \quad \text{avec}: \quad \tau = \frac{R_{th}^{r} R_{th}^{cc}}{R_{th}^{r} + R_{th}^{cc}}C \quad \text{avec}: \quad \Lambda = \frac{\mathcal{P}_{M} - \mathcal{P}_{e} - \mathcal{P}_{s}}{C}$$

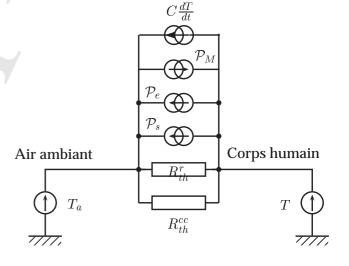
3.2.2.2 En régime stationnaire :

$$\frac{dT}{dt} = 0 \qquad \Longrightarrow \qquad \boxed{T - T_a = \tau \Lambda = \frac{R_{th}^r R_{th}^{cc}}{R_{th}^r + R_{th}^{cc}} \left(\mathcal{P}_M - \mathcal{P}_e - \mathcal{P}_s \right)} \quad \text{On retrouve, alors, les résultats de } \textbf{3.2.1}$$

3.2.2.3. On pose:

$$R_{th} = \frac{R_{th}^r R_{th}^{cc}}{R_{th}^r + R_{th}^{cc}} \quad \text{et} \qquad \mathcal{P} = \mathcal{P}_M - \mathcal{P}_e - \mathcal{P}_s$$
 L'équation (2) s'écrit :
$$T - T_a = R_{th} \mathcal{P} - R_{th} C \frac{dT}{dt}$$
 Par analogie thermoélectrique (§ **3.1.2.2**), le terme $C \frac{dT}{dt}$ est

Par analogie thermoélectrique (§ **3.1.2.2**), le terme $C\frac{d\Gamma}{dt}$ est anologue à un courant électrique. D'ou le schéma (thermique) ci-contre :



3.2.2.4. Désolution de l'équation (2) :

La solution de l'équation (2) s'écrit : $T(t)-T_a=\tau\Lambda+k\exp-\frac{t}{\tau}$ k est une constante d'intégration Conditions initiales : $T(0)-T_a=\tau\Lambda+k$ \Longrightarrow $k=T(0)-T_a-\tau\Lambda$ Soit : $T(t)=T_a+\tau\Lambda+(T(0)-T_a-\tau\Lambda)\exp-\frac{t}{\tau}$ **3.2.2.5.** L'équilibre correspond au régime prmaent $t >> \tau$

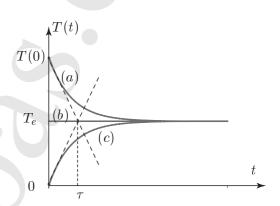
$$T_e = T_a + \tau \Lambda$$

Application numérique : $T_e = 33 \, {}^{o}C = 306 \, K$

3.2.2.6. Représentation graphique de T(t)

$$T(t) = T_e + (T(0) - T_e) \exp{-\frac{t}{\tau}}$$

- $T(0) = T_e$ Courbe (b) : Équilibre de température du corps humain.
- $T(0) < T_e$ Courbe (c) : Réchauffement du corps humain.



Pour déterminer τ , il suffit de tracer la (ou les) tangente(s) à l'origine des temps des courbes d'évolution T(t) pour $T(0) > T_e$ et $T(0) < T_e$. Son (ou leur) intersection(s) avec l'axe des temps corresponde au paramètre τ .

3.2.2.7. Le corps humain se refroidit dans l'eau 25 fois plus rapidement que dans l'air : $\tau_{\rm air}=25\,\tau_{\rm eau}$

$$\tau_{\rm air} = \frac{R^r_{th}R^{cc}_{th}}{R^r_{th} + R^{cc}_{th}}C \qquad \text{et} \qquad \tau_{\rm eau} = \frac{R^r_{th}R^{cc}_{th,\rm eau}}{R^r_{th} + R^{cc}_{th,\rm eau}}C \qquad \Longrightarrow \qquad \boxed{R^{cc}_{th,\rm eau} = \frac{R^r_{th}R^{cc}_{th}}{25R^r_{th} + 24R^{cc}_{th}}}$$

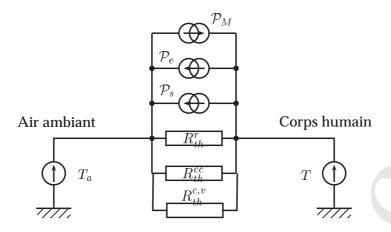
Application numérique : $R_{th, \text{eau}}^{cc} = 3.03 \times 10^3 \, kg^{-1} m^{-1} s^3 K$

$3.3. \hspace{0.5cm} \hbox{Effet des v$\^{e}$ tements sur le bilan thermique du corps}$

3.3.1. La suface S du corps humain est recouverte à $80^o/_o$: $20^o/_o S = 0.2 S$ est, donc, en contact avec l'air, soient :

$$R_{th}^{cc,v} = \frac{R_{th}^{cc}}{0.2} = 835 \times 10^{-3} \, KW^{-1} \qquad \text{et} \qquad R_{th}^{r,v} = \frac{R_{th}^r}{0.2} = 665 \times 10^{-3} \, KW^{-1}$$

- **3.3.2.** Les $80^o/_o$ recouverte des vêtements introduit un nouvel échange thermique (entre les vêtements et le corps sur une section de $0.8\,S$),tout en négligeant les échanges thermiques par rayonnement et par conduco-convection à travers les vêtements, donc : ue vouvelle résistance thermique $R_{th}^{c,v}$.
 - **3.3.3**. Shéma du circuit thermique (régime stationnaire) :



3.3.4. Résistance thermique ds vêtements $R_{th}^{c,v}$ Le bilan de puissance thermique s'écrit :

$$\mathcal{P}_{M} - \mathcal{P}_{e} - \mathcal{P}_{s} = \left(\theta - \theta_{a}^{'}\right) \left(\frac{1}{R_{th}^{cc,v}} + \frac{1}{R_{th}^{r,v}} + \frac{1}{R_{th}^{c,v}}\right) = (T - T_{a}) \left(\frac{1}{R_{th}^{cc}} + \frac{1}{R_{th}^{r}}\right)$$

$$\implies R_{th}^{c,v} = \frac{\theta - \theta_{a}^{'}}{(T - T_{a}) \left(\frac{1}{R_{th}^{cc}} + \frac{1}{R_{th}^{r}}\right) - (\theta - \theta_{a}^{'}) \left(\frac{1}{R_{th}^{cc,v}} + \frac{1}{R_{th}^{r,v}}\right)}$$

Application numérique : $R_{th}^{c,v}=130\times 10^{-3}~KW^{-1}$