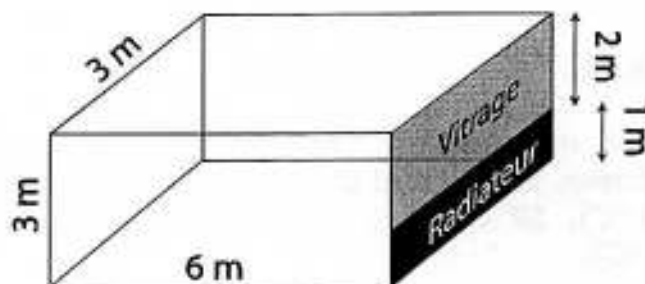


## Test Energétique du Bâtiment

Groupe 2, 1<sup>er</sup> Décembre 2004, Test B

### I. Un bon appartement chaud...

Une pièce fait 3m de large, 6m de long et 3m de haut. Sur une des largeurs se trouve un radiateur de 1m de haut surmonté d'un vitrage de 2m de haut. Le vitrage comme le radiateur font toute la largeur de la pièce. Le vitrage a une température de 15°C et une émissivité de 0.8. Le radiateur a une température de 60°C et une émissivité de 0.7. Les autres parois de la pièce ont une température de 20°C et une émissivité de 0.9. La pièce est donc constituée de trois entités : le vitrage (v), le radiateur (r) et les autres parois (p).



1. Construisez le réseau électrique équivalent aux échanges par rayonnement entre les 3 entités de la pièce.
2. Déterminez les facteurs de forme entre les différentes entités de la pièce.
3. Simplifiez le réseau électrique compte tenu de la valeur de certains facteurs de forme.
3. Calculez le flux net gagné ou perdu :
  - a. par le radiateur
  - b. par le vitrage
  - c. par les autres parois.

### II. La pile atomique.

Dans les centrales nucléaires, la chaleur est produite par la fission de l'uranium dans le réacteur. La fission est la rupture d'un noyau lourd en noyaux plus petits qui se produit sous l'action de neutrons. Elle s'accompagne d'un dégagement d'énergie dû à la perte de masse, de la libération de neutrons (ce qui provoque d'autres réactions de fission) et de produits radioactifs.

La plupart des centrales nucléaires françaises sont des centrales à REP, Réacteur à Eau ordinaire sous Pression. Les barres d'uranium sont placées dans de l'eau maintenue sous pression de manière à ne pas se vaporiser. Cette eau d'une part freine les neutrons produits par la fission et d'autre part récupère l'énergie thermique dégagée. Cette eau sous pression constitue le circuit primaire d'un échangeur de chaleur. L'énergie thermique ainsi récupérée, est utilisée pour vaporiser de l'eau se trouvant dans le circuit secondaire de l'échangeur. Cette vapeur d'eau est ensuite détendue dans une turbine qui entraîne un alternateur produisant de l'énergie électrique.

Les barres cylindriques d'uranium utilisées dans le cœur du réacteur sont ainsi le siège d'une dissipation interne de chaleur **uniforme et constante** de  $80 \text{ MW/m}^3$ . Elles font  $5 \text{ cm}$  de diamètre. L'eau sous pression du circuit primaire se trouve à  $130^\circ\text{C}$ . La conductivité thermique de l'uranium est de  $30 \text{ W/m}^\circ\text{C}$  et le coefficient de transfert de chaleur par convection entre l'uranium et l'eau est de  $10 \text{ kW/m}^2\text{C}$ . On se trouve en régime permanent. Dans ces conditions :

- ↗ 1. Adaptez l'équation de la chaleur au problème considéré. Exprimez les conditions aux limites : centre du barreau et surface en contact avec l'eau. Calculez la température  $T(r)$  dans la barre d'uranium.
- 2. Calculez le flux de chaleur communiqué à l'eau par mètre linéaire de barre.
3. Combien peut on chauffer de maisons individuelles avec une barre d'1m de long ? (une maison individuelle consomme  $7000 \text{ W}$ ).

### III. Un mur bien isolé...

Le mur d'une maison de  $2\text{m}50$  de haut par  $5\text{m}$  de long, est constitué, de l'extérieur vers l'intérieur, par  $1 \text{ cm}$  d'enduit mortier ( $\lambda=1.15 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ ),  $20 \text{ cm}$  de béton ( $\lambda=0.90 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ ),  $10 \text{ cm}$  de polystyrène ( $\lambda=0.04 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ ) et  $1 \text{ cm}$  de plâtre ( $\lambda=0.35 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ ).

L'air extérieur est à  $0^\circ\text{C}$  et la bise souffle à  $18 \text{ km/h}$  sur toute la longueur de la façade. L'air intérieur est à  $20^\circ\text{C}$ .

- ↗ 1. Représentez les échanges au sein de la paroi à l'aide de l'analogie électrique.
- ↗ 2. Déterminez les coefficients d'échange convectif extérieur et intérieur.
- ↗ 3. Déterminez le flux perdu au travers d' $1\text{m}^2$  de paroi.
- ↗ 4. Déterminez la variation des températures au sein de la paroi.

Les propriétés de l'air à  $0^\circ\text{C}$  sont :  $\rho=1,293 \text{ kg/m}^3$ ,  $\mu=17,15 \cdot 10^{-6} \text{ kg/m.s}$ ,  $C_p=1012 \text{ J/kg}^\circ\text{C}$ ,  $\lambda=0.0238 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ . Les propriétés de l'air à  $20^\circ\text{C}$  sont :  $\rho=1,205 \text{ kg/m}^3$ ,  $\mu=18,12 \cdot 10^{-6} \text{ kg/m.s}$ ,  $C_p=1012 \text{ J/kg}^\circ\text{C}$ ,  $\lambda=0.0251 \text{ W/m}^\circ\text{C}$ . L'écart de température entre l'air intérieur et le plâtre est de  $3^\circ\text{C}$ .

La loi d'échange par convection forcée sur une plaque s'exprime de la manière suivante :

$$\begin{aligned} \text{Régime laminaire } Re < 3 \cdot 10^5, \quad Nu &= 0.628 Pr^{0.33} Re^{0.5} \\ \text{Régime Turbulent } Re > 5 \cdot 10^5, \quad Nu &= 0.035 Pr^{0.33} Re^{0.8} \end{aligned}$$

La loi d'échange par convection naturelle sur une plaque verticale s'exprime de la manière suivante :

$$\begin{aligned} \text{Régime laminaire } Ra < 10^9, \quad Nu &= 0.59 Ra^{0.25} \\ \text{Régime Turbulent } Ra > 10^9, \quad Nu &= 0.13 Ra^{0.33} \end{aligned}$$

#### IV. Air Humide

On considère un débit volumique de  $5 \text{ m}^3/\text{s}$  d'air humide à  $30^\circ\text{C}$ ,  $50\%$  d'humidité et  $10^5 \text{ Pa}$ .

Calculez:

1. La pression partielle de vapeur d'eau.
2. La pression partielle d'air sec.
3. L'humidité spécifique.
4. La masse volumique.
5. Le volume spécifique.
6. L'enthalpie spécifique.
7. La température de rosée.
8. La température humide.
9. Le débit massique d'air humide.
10. Le débit massique d'air sec.
11. À quelle température doit-on porter l'air humide pour que le taux d'humidité relative diminue de  $10\%$ . (Contenu en eau de l'air constant).
12. Quelle est la quantité d'énergie nécessaire pour effectuer cette transformation.



on a  $F_{pz} + F_{pv} = 1$

$$\frac{S_2 F_{pz}}{S_p} + \frac{S_v F_{pv}}{S_p} = 1$$

$$\frac{S_2 (1 - F_{pv})}{S_p} + \frac{S_v (1 - F_{pv})}{S_p} = 1$$

$$\frac{S_2 (1 - F_{pv})}{S_p} + \frac{S_v (1 - \frac{S_2 F_{pv}}{S_v})}{S_p} = 1$$

$$\frac{S_2 + S_v}{S_p} - \frac{2S_2 F_{pv}}{S_p} = 1 \quad \frac{S_2 + S_v}{S_p} - 1 = \frac{2S_2 F_{pv}}{S_p}$$

$$\text{car } F_{pv} = \frac{S_2 + S_v - S_p}{2S_2}$$

$$F_{pv} = \frac{S_2 + S_v - S_p}{2S_2}$$

$$\text{car } F_{vz} = \frac{S_2 + S_v - S_p}{2S_v}$$

FAUX

d'où  $F_{pz} = 1 - F_{pv} = \frac{S_2 - S_v + S_p}{2S_2}$

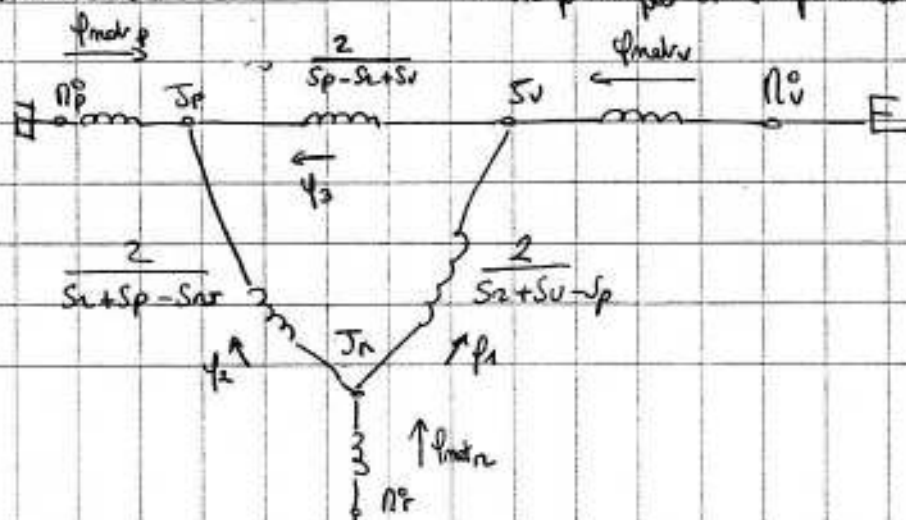
$$F_{pz} = \frac{S_2 - S_v + S_p}{2S_2}$$

$$F_{pz} = 1 - F_{vz} = \frac{S_p - S_2 + S_v}{2S_p}$$

d'où  $F_{vp} = \frac{S_p - S_2 + S_v}{2S_v}$

on obtient donc

On ne peut pas dire que cela soit simplifié!!



$$\text{if } \text{faul} = \text{ulidien} = \sum_{j=1}^n (\delta_{ij} - (1-\epsilon_i) \cdot F_{ij}) J_j = \epsilon_i \Pi_i^0$$

$$i=n \quad J_n (1 - (1-\epsilon_n) F_{nn} - (1-\epsilon_p) F_{np}) = \epsilon_n \Pi_n^0$$

$$i=p \quad J_p (1 - (1-\epsilon_n) F_{pn} - (1-\epsilon_v) F_{pv}) = \epsilon_p \Pi_p^0$$

$$i=N \quad J_v (1 - (1-\epsilon_n) F_{vn} - (1-\epsilon_p) F_{vp}) = \epsilon_v \Pi_v^0$$

$$J_n - \epsilon_n \Pi_n^0 = (1-\epsilon_v) F_{nv} + (1-\epsilon_p) F_{np}$$

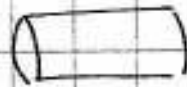
$$J_p - \epsilon_p \Pi_p^0 = (1-\epsilon_n) \dots$$

$$3) 1) \text{ } p_{\text{merk}} = \frac{\epsilon_v \epsilon_n}{1-\epsilon_n} (\Pi_n^0 - J_v)$$

3

## II. Pile atomique

6cm



$$k_u = 30 \text{ W/m}^\circ\text{C}$$

$$h = 10 \text{ kW/m}^2\text{C}$$

1) Equation de chaleur

$$d\Delta T + \cancel{q_{\text{ext}} T \cdot \cancel{q_{\text{ext}} d}} + p = \cancel{\rho C_v \frac{\partial T}{\partial t}}$$

car  $d = \text{cte}$   
en f° de  $x$ .

regime permanent  
dissipat° interne.  $p = \text{cte}$

donc  $\boxed{d\Delta T + p = 0}$

condition au limite:

$$r=0 \quad T(r=0) = T_c \quad (\text{finis})$$

$$r = d/2 \quad T(r=d/2) = T_s \quad \cancel{130^\circ\text{C} = T_{\text{eau}}}$$

coordonnées cylindriques:

NB, il faut utiliser la conservation  
des flux, flux conduch° = flux convect°!

car  $T$  ne dépend que de  $r$  car symétrie suivant  $\theta$  et  $z$ .

$$\text{donc } \Delta T = \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial T}{\partial r} \right)$$

$$d \left( \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial T}{\partial r} \right) \right) + p = 0$$

$$\frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial T}{\partial r} \right) = - \frac{p}{d} r$$

$$r \frac{\partial T}{\partial r} = - \frac{p}{2d} r^2 + c$$

$$\frac{\partial T}{\partial r} = - \frac{p}{2d} r + \frac{c}{r}$$

$$\boxed{T(r) = - \frac{p}{4d} r^2 + c \ln r + b}$$

BRUNERIE

Plais - Louve

7A62

2

on:  $T(r=0) = T_0$   
qd. a  $\rightarrow 0 = -T(r) \rightarrow$  on a des symboles  $c=0$

$$T(r) = -\frac{P}{4d} r^2 + b$$

$$T(r=d/2) = T_{eau} \quad \text{donc } b = T_{eau} + \frac{P}{4d} \left(\frac{d}{2}\right)^2$$

$$\text{donc } T(r) = -\frac{P}{4d} r^2 + \left( T_{eau} + \frac{P}{4d} \left(\frac{d}{2}\right)^2 \right)$$

2) Phénomène de Convection:

$$\frac{d^2 Q}{dt^2} = h(T_b - T_{eau}) dS dt$$

$$\text{donc } \frac{d^2 \varphi}{dt^2} = h(T_b - T_{eau}) d^2 S$$

0,5

$$\text{de } d^2 S = \pi dx \cdot l = \pi d \cdot l$$

$$\varphi_{eau} = h(T(r) - T_{eau}) \pi d \cdot l \quad \text{On ne peut pas trouver cela à cette moment}$$

Phénomène de conduction:

$$\varphi = -\lambda \frac{dT}{dx} S$$

$$\text{et } \varphi(r=d/2) = \varphi_{eau} \quad \text{or } S = \pi r^2 \times l$$

$$\varphi = -dx = \frac{P}{2 \times 4d} \pi r^2 = \pi \frac{P}{2} r^2 \quad \text{or } r = \frac{d}{2} \quad \varphi(d/2) = \pi \frac{P d^2}{8}$$

$$\varphi = (7,8 \times 10^3 \text{ W})$$

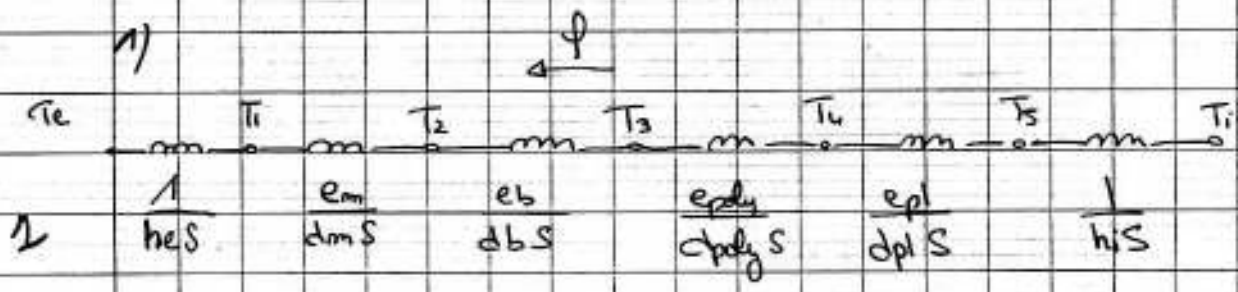
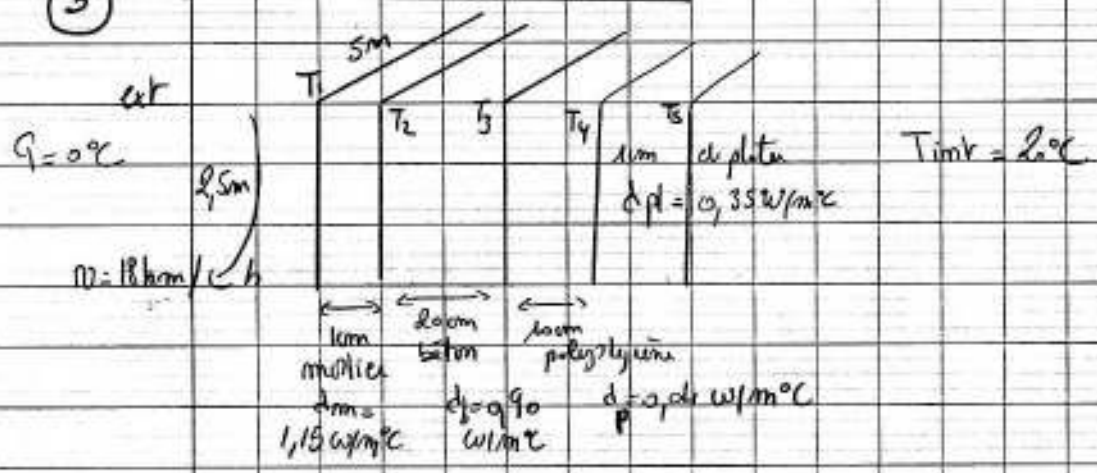
0,5

3) on peut chauffer  $m = 22$  mais aussi avec 1 bouilloire de 1m! Impressionnant!



3

III) Un mur bien isolé



Et à l'extérieur, on a un régime forcé  $v = 18 \text{ km/h} = 5 \text{ m/s}$

donc  $Re = v \times d = 5 \times 0.025 = 125$

donc  $Re < 3 \times 10^5$  donc régime laminaire

$$Nu = 0,628 Re^{0,33} Pr^{0,5}$$

$$Pr = \frac{3 \times 10^{-6}}{0,0238} = 127,15 \times 10^{-6} = 0,127$$

$$Nu = 0,628 (125)^{0,33} (0,127)^{0,5} = 12,97$$

$$Nu = \frac{h \times d}{\lambda} \Rightarrow h_e = \frac{Nu \times \lambda}{d} = 0,12 \text{ W/m}^2 \text{ °C}$$

• Pour l'intérieur, on est en convection naturelle donc

$$Gr = \frac{\rho \beta \Delta T a^3}{\nu^2} = \frac{9,81 \times \frac{1}{293} \times 3 \times (2,5)^3}{(18,12 \cdot 10^{-6})^2} \times (1,205)^2$$

$$Gr = 6,94 \cdot 10^9$$

$$Pr = \frac{18,12 \cdot 10^{-6} \times 1012}{0,0251} = 0,73$$

$$Ra = Pr Gr = 5,07 \cdot 10^9 \rightarrow 10^9 \text{ donc régime Turbulent}$$

$$Nu = \frac{h_i a}{\alpha} = 0,13 (5,07 \cdot 10^9)^{0,33} = 207,3$$

donc  $h_i = 2,08 \text{ W/m}^2 \cdot \text{C}$

$$3) \quad \varphi = \frac{(T_i - T_e)}{\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{h_i} + \frac{e_{m1}}{\lambda_{m1}} + \frac{e_b}{\lambda_b} + \frac{e_{p1}}{\lambda_{p1}} + \frac{e_{p2}}{\lambda_{p2}}}$$

donc  $\varphi = \frac{T_i - T_e}{R_{eq}}$

$$R_{eq} = 11,57 \text{ C/W}$$

$$\varphi = \underline{1,73 \text{ W/m}^2}$$

donc  $T_s = 13^\circ \text{C}$

$$4) \quad T_s = ? \quad \varphi = \alpha_s (T_i - T_s) \quad T_s = T_i - \frac{\varphi}{h_i} = 19,2^\circ \text{C}$$

$$T_A = ? \quad \varphi = \frac{(T_i - T_A)}{\frac{1}{h_i} + E \frac{e_{si}}{\lambda_{si}}} \rightarrow T_A = T_i - \varphi \left( \frac{1}{h_i} + \frac{E e_{si}}{\lambda_{si}} \right) = 14,48$$

$$\Delta T = T_s - T_A = \underline{4,8^\circ \text{C}}$$

La maison est bien isolée!

4,5 IV Air Humides

$$dV = 5 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$T_1 = 30^\circ\text{C} \quad E = 50\% \quad P = 10^5$$

1) on sait qu'on a  $v' = \frac{287T}{P - P_v}$

donc on lit  $v' = 0,889 \text{ m}^3/\text{kg as}$

$$\text{donc } P - P_v = \frac{287(293+30)}{0,889} = 97818$$

$$P_v = P - 97818 = \underline{\underline{2181 \text{ Pa}}}$$

2)  $P_{\text{as}} = P - P_v = \underline{\underline{97818 \text{ Pa}}}$

3)  $w = 0,0135 \text{ kg as/kg as}$  (lecture)

4)  $\rho = \frac{P_{\text{as}}}{287T} + \frac{P_v}{482T} = \underline{\underline{1,14 \text{ kg/m}^3}}$

5)  $v' = 0,889 \text{ m}^3/\text{kg as}$  (vérifier avec la formule  
 $v' = 462(0,622 + w) \frac{T}{P} = 0,889$ )  
ok.

6)  $q = \underline{\underline{65 \text{ kJ/kg as}}}$

7)  $T_2 = \underline{\underline{18,5^\circ\text{C}}}$

se lit à  $w =$  de l'axe de l'intermédiaire  
de courbe de saturation.

8)  $T_{\text{tr}} = \underline{\underline{22^\circ\text{C}}}$

9)  $\dot{m}_{\text{as}} = \rho dV$  donc  $\dot{m}_{\text{as}} = \underline{\underline{5,7 \text{ kg/s}}}$

BRUNERIE

Paris - Louis  
1862

3/3

10)  $d_{mas} = \frac{1}{v_1} dV = 5,6 \text{ kg/l}_{\text{ao.}}$

11) si on a  $\omega = \text{cte}$  (interm en eau de l'air constante)  
alors il faut que  $T = 34^{\circ}\text{C}$  pour que  $\varepsilon = 40\%$

12)  $\omega = 0,035 \text{ kg aq/kg aie}$

(a)  
 $\varepsilon = 50\%$

$T = 28^{\circ}\text{C}$

$q = 65 \text{ kJ/kg aq}$

(b)  
 $\varepsilon = 40\%$

$T = 34^{\circ}\text{C}$

$q = 69 \text{ kJ/kg aq}$

$\Delta q = m_{\text{ao}} (T_f - T_i + \omega (T_f - T_i))$

donc  $\Delta q = 69 - 65 = 4 \text{ kJ/kg aq}$