

Réalisation d'un chauffe eau solaire

PREMIERE PARTIE

1) Bilan thermique de l'absorbeur :

Par unité de surface et de temps, l'absorbeur :

- reçoit P_s du soleil.
- fournit : $h_0(T_a - T_e) + h(T_a - T)$ à la couche d'air et à l'eau.

L'absorbeur a une capacité calorifique négligeable : il n'emmagasine ni ne cède de l'énergie. On en déduit :

$$P_s = h_0(T_a - T_e) + h(T_a - T)$$

Soit :

$$P_s = (h_0 + h)T_a - h_0T_e - hT \quad (1)$$

2) Bilan thermique de l'eau :

Pendant le temps dt , l'eau reçoit l'énergie :

$$\delta W = h(T_a - T) \cdot dt \cdot ab$$

Si pendant ce temps dt sa température varie de dT , son énergie interne augmente de :

$$du = \mu C_{abe} dT \quad (\text{ou son enthalpie } dH, \text{ l'eau étant incompressible}).$$

On en déduit :

$$du = \delta W, \text{ soit : } \mu C_{abe} dT = hab(T_a - T) dt$$

d'où :

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} = h(T_a - T) \quad (2)$$

3) On élimine T_a entre les équations (1) et (2) :

on tire T_a de (1) :

$$T_a = \frac{P_s}{h_0 + h} + \frac{h_0}{h_0 + h} T_e + \frac{h}{h_0 + h} T$$

et on porte dans (2) :

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} = \frac{h}{h_0 + h} P_s + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T_e + \frac{h^2}{h_0 + h} T - hT$$

soit :

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} = \frac{h}{h_0 + h} P_s + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T_e + \frac{h^2 - h_0 h - h^2}{h_0 + h} T$$

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} = \frac{h}{h_0 + h} [P_s + h_0 T_e - h_0 T]$$

Soit en ordonnant :

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T = \frac{h}{h_0 + h} [P_s + h_0 T_e]$$

4) Lorsque la température atteint sa valeur limite, elle ne varie plus : $\frac{dT}{dt} = 0$

On a alors :

$$h_0 T_\ell = P_s + h_0 T_e \quad \text{d'où : } T_\ell = T_e + \frac{P_s}{h_0}$$

5) T_1 constitue une solution particulière de l'équation avec second membre.

L'équation homogène s'écrit :

$$\mu C_e \frac{dT}{dt} + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T = 0$$

et sa solution générale :

$$T = A e^{-\frac{h_0 h}{\mu C_e (h_0 + h)} t}$$

d'où la solution recherchée :

$$T = A e^{-\frac{h_0 h}{\mu C_e (h_0 + h)} t} + T_\ell$$

à $t = 0, T = T_e$: $T_e = A + T_\ell$ d'où : $A = T_e - T_\ell$.

$$T = (T_e - T_\ell) e^{-\frac{h_0 h}{\mu C_e (h_0 + h)} t} + T_\ell$$

avec, si $h_0 \ll h$:

$$T \approx (T_e - T_\ell) e^{-\frac{h_0}{\mu C_e} t} + T_\ell$$

6) Application numérique :

a) $T_\ell = \frac{640}{4} + 298$

$$T_\ell = 458 \text{ K}$$

b) L'expression numérique de T est :

$$T = 458 - 160 e^{-9,57 \cdot 10^{-5} t}$$

au temps t_1 : $T = T_1 = 345 \text{ K}$:

$$e^{-9,57 \cdot 10^{-5} t_1} = \frac{458 - 345}{160}$$

$$t_1 = \frac{1}{-9,57 \cdot 10^{-5}} \ln\left(\frac{160}{458 - 345}\right)$$

$$t_1 = 3634 \text{ s}$$

$$t_1 \approx 1 \text{ h } 34 \text{ s}$$

7)

On obtient en moyenne le volume *abe* d'eau du réservoir pendant le temps t_1 , soit un débit volumique moyen :

$$D_1 = \frac{abe}{t_1}$$

$$D_1 = \frac{20 \text{ l}}{3634 \text{ s}}$$

$$D_1 = 5,5 \cdot 10^{-3} \text{ l/s}$$

$$D_1 = 19,8 \text{ l/heure}$$

8) Si on n'utilise pas d'eau chaude :

en l'absence de circuit primaire, l'eau ne circulera pas, et risque de chauffer au voisinage de sa température limite de 450 K, bien au delà de sa température d'ébullition, d'où des risques de forte surpressions, voire d'explosion du dispositif : l'eau doit circuler dans le capteur, qu'on utilise ou non de l'eau chaude.

DEUXIEME PARTIE :

1)

La quantité d'eau (volume) qui traverse une section droite ae pendant dt s'écrit :

$$d\tau = v_0 ae dt$$

d'où le débit :

$$D = \frac{d\tau}{dt} \quad \boxed{D = aev_0}$$

2)

Le bilan thermique de la plaque met en jeu les mêmes échanges que dans la première partie ; comme T_a dépend de x , on fait le bilan sur l'élément de dimensions a et dx :

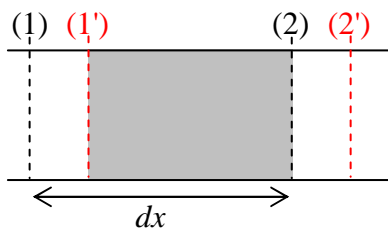
- puissance reçue : $P_s dx$
 - puissance évacuée : $adx[h_0(T_a - T_e) + h(T_a - T)]$
- $$P_s dx = adx[h_0(T_a - T_e) + h(T_a - T)]$$

On obtient le même bilan que dans la première partie, soit :

$$\boxed{P_s = (h_0 + h)T_a - h_0T_e - hT} \quad (3)$$

3)

Bilan thermique de l'eau :



a) Pendant le temps dt , les pistons amont et aval (1 et 2) ont avancé de $v_0 dt$.

b) La transformation de l'eau qui se trouve entre les 2 pistons correspond à remplacer le volume $aev_0 dt$ en amont par le volume $aev_0 dt$ en aval.

En effet, en RP, la partie grisée ne subit pas de transformation.

La variation d'énergie interne de ce volume entre l'instant t et l'instant $t + dt$ s'écrit :

$$dH = \mu C_e a v_0 dt T(x + dx) - \mu C_e a v_0 dt T(x)$$

soit :

$$dH = \mu C_e a v_0 \cdot dt \cdot \frac{dT}{dx} \cdot dx.$$

c) Pendant le temps dt , la tranche reçoit l'énergie calorifique :

$$\delta W = a dx h (T_a - T) dt$$

d) L'équation bilan s'écrit donc :

$$\mu C e a v_0 dt \frac{dT}{dx} dx = a h dx (T_a - T) dt$$

Soit :

$$e v_0 \mu C \frac{dT}{dx} = h (T_a - T) \quad (4)$$

4)

a) On tire T_a de l'équation (3) :

$$T_a = \frac{P_s}{h_0 + h} + \frac{h_0}{h_0 + h} T_e + \frac{h}{h_0 + h} T$$

et on porte dans (4)

$$e v_0 \mu C \frac{dT}{dx} = \frac{h}{h_0 + h} P_s + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T_e + \frac{h^2}{h_0 + h} T - h T$$

soit :

$$e v_0 \mu C \frac{dT}{dx} + \frac{h_0 h}{h_0 + h} T = \frac{h}{h_0 + h} [P_s + h_0 T_e]$$

b) La solution particulière s'écrit :

$$T_p = \frac{P_s}{h_0} + T_e$$

(physiquement, ce serait la température atteinte si $x \longrightarrow \infty$)

Et la solution générale de l'équation homogène :

$$T = A e^{-\frac{h_0 h}{e v_0 \mu C (h_0 + h)} x}$$

D'où, avec $\frac{h}{h_0 + h} \approx 1$, la solution en $T(x)$

$$T(x) = T_p + A e^{-\frac{h_0 h}{e v_0 \mu C} x}$$

$x = 0 : T = T_e :$

$$T_e = A + T_p$$

$$T(x) = (T_e - T_p) e^{-\frac{h_0 h}{e v_0 \mu C} x} + T_p$$

Ou en fonction de D

$$(a v_0 = \frac{D}{E}) :$$

$$T(x) = (T_e - T_p) e^{-\frac{h_0 a}{\mu CD} x} + T_p$$

c) Numériquement :

$$T_p = 458 \text{ K} \quad D = 20 \text{ litres / heure} = \frac{20 \cdot 10^{-3}}{3600} \text{ m}^3 / \text{s}$$

$$\frac{h_0 a}{\mu CD} + \frac{4 \times 2 \times 3600}{10^3 \times 4,18 \cdot 10^3 \times 20 \cdot 10^{-3}} = 0,345 \text{ m}^{-1}$$

$$T(x) = 458 - 160 e^{-0,345x}$$

A la sortie, la température est $T(b)$:

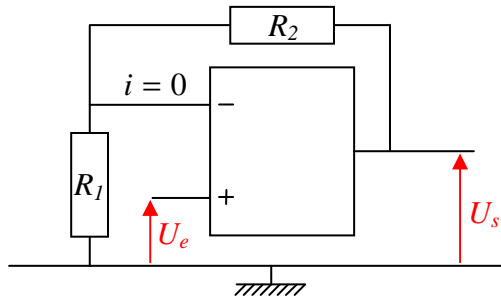
$$T(b) = 458 - 160 e^{-0,345}$$

$$T(b) = 345 \text{ K}$$

TROISIEME PARTIE.

1)

a)



AOP parfait en régime linéaire.

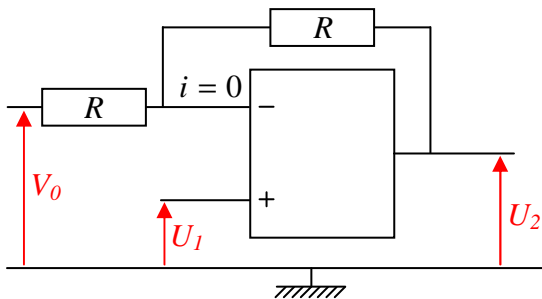
- courant d'entrée = 0

- $v_+ = v_-$

or $v_+ = U_e$

et $v_- = \frac{R_1}{R_1 + R_2} U_s$ d'où : $G = \frac{R_1 + R_2}{R_1}$

b)

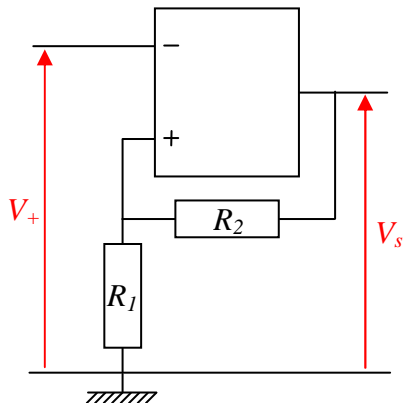


L'AOP est toujours parfait et fonctionne en régime linéaire.

$v_- = U_1$ et les 2 résistances R sont traversées par le même courant :

$\frac{V_0 - U_1}{R} = \frac{U_1 - U_2}{R}$ soit : $U_2 = 2U_1 - V_0$

c)



α) Les courants d'entrée sont nuls :

$$v_+ = \frac{R_1}{R_1 + R_2} V_s$$

β) En saturation haute : $V_1 = V_{sat}$, d'où :

$$v_+ = \frac{R_1}{R_1 + R_2} V_{sat}$$

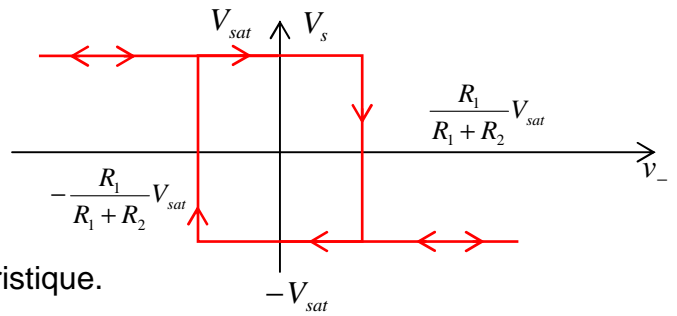
v_- est faible. Tant qu'il est inférieur à v_+ , ou reste en saturation haute.

Lorsque v_- devient très légèrement supérieur à $\frac{R_1}{R_1 + R_2} V_{sat}$, $\varepsilon < 0$, on bascule en saturation basse : $V_s = -V_{sat}$.

γ) On a alors : $v_+ = \frac{R_1}{R_1 + R_2} V_{sat}$.

Pour rebasculer en saturation haute, il faut que v_- devienne très légèrement

inférieur à v_+ : bascule à $-\frac{R_1}{R_1 + R_2} V_{sat}$.



On en déduit ci-contre la courbe caractéristique.

2)

En notant t la température en $^{\circ}C$: $V(t) = Kt$.

On obtient, avec les résultats précédents :

$$V_1 = GK \cdot t \quad G = \frac{47 + 4,7}{4,7} = 11$$

$$\begin{aligned} V_1 &= 0,11 \cdot t \\ V_2 &= 0,22 \cdot t - 11 \end{aligned}$$

$$V_2 = 2V_1 - V_0$$

3)

La bascule de $-V_{sat}$ à V_{sat} se fait pour :

$$V_2 = -\frac{R_1}{R_1 + R_2} V_{sat}, \text{ soit, avec } V_{sat} = 12V : V_2 = -1,09V$$

donc la température t , telle que :

$$0,22t_1 - 11 = -1,09V$$

$$t_1 = 45^{\circ}C$$

et de V_{sat} à $-V_{sat}$:

$V_2 = 1,09V$, donc à la température t_2 , telle que :

$$0,22t_2 - 11 = 1,09V$$

$$t_2 = 55^{\circ}C$$

4)

Si $V_s = V_{sat}$: $V_{s1} = 0$ et $V_{s2} = 12V$

Si $V_s = -V_{sat}$: $V_{s1} = -12V$ et $V_{s2} = 0$

à t élevée, $V_s = -V_{sat}$. Lorsque t décroît et atteint t_1 , V_s bascule à V_{sat} . Il faut alors que EV_s s'ouvre, donc, qu'elle reçoive $\pm 12V$.

il faut la brancher sur V_{s2} .

en revanche, lorsque la température augmente et atteint t_2 , V_s bascule à $-V_{sat}$.

Il faut ouvrir EV_2 qui doit donc être branchée sur V_{s1} .