

Exploitation des mesures expérimentales

1. Lors de la 1^{ère} expérience, l'énergie reçue par la glace est $E_1 = L_f \cdot m_1$

$$\begin{matrix} & \nearrow & & \nearrow & & \nearrow \\ & J & & J \cdot g^{-1} & & g \end{matrix}$$

Lors de la 2^{ème} expérience, l'énergie reçue par la glace est $E_2 = L_f \cdot m_2$

Rq pour les élèves : la notion de chaleur latente de fusion n'est pas au programme ; il s'agit ici d'exploiter cette grandeur dont la signification est donnée dans l'énoncé et de s'appuyer sur ses unités pour accéder à la formule.

La différence d'énergie thermique, transférée à travers la paroi de verre puis reçue par la glace, entre les deux expériences est due à la mise en route du générateur de vapeur

$$E_{Th} = E_2 - E_1 = L_f \cdot m_2 - L_f \cdot m_1 = L_f \cdot (m_2 - m_1)$$

$$E_{Th} = 333,5 \times (124,4 - 5,5) = 333,5 \times 118,9 = 3,965 \times 10^4 = 39,65 \text{ kJ}$$

Cette énergie est de l'ordre de 40 kJ comme indiqué.

Le transfert thermique a eu lieu par **conduction** à travers la paroi de verre.

A l'échelle microscopique, il s'agit de la propagation de l'agitation de la matière (agitation thermique) sans déplacement de matière.

2.1. Le flux thermique est défini par la relation : $\Phi = \frac{E_{th}}{\Delta t}$,

Pour répondre à la question, nous devons exprimer une énergie dans le système international (Δt est déjà en seconde donc en unités S.I.)

Utilisons l'expression de l'énergie potentielle de pesanteur : $E_{PP} = m \cdot g \cdot h$

$$\begin{matrix} & \nearrow & & \nearrow & & \nearrow \\ & kg & & m \cdot s^{-2} & & m \end{matrix}$$

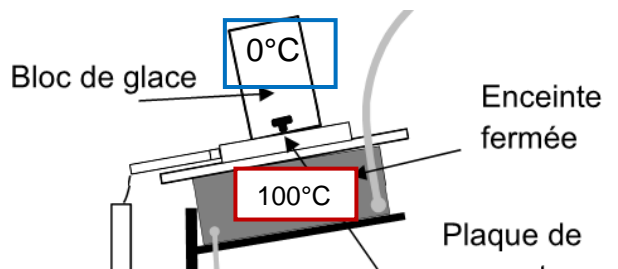
On en déduit qu'une énergie s'exprime en $kg \cdot m^2 \cdot s^{-2}$

Ainsi le flux thermique (énergie par unité de temps) s'exprime en $kg \cdot m^2 \cdot s^{-3}$

Φ s'exprime généralement en watt (W) ($\Leftrightarrow J \cdot s^{-1}$)

2.2.

On considère que d'un côté, le verre est à la température de la glace qui fond soit 0°C tandis que de l'autre côté, le verre est à la température de la vapeur d'eau soit 100°C.



$$\Phi = \frac{E_{th}}{\Delta t}$$

En prenant la valeur de E_{th} non arrondie trouvée à la question 1 et $\Delta t = 5 \text{ min } 30 \text{ s}$

$$\Phi = \frac{3,965 \times 10^4}{5 \times 60 + 30} = \mathbf{120 \text{ W}}$$

valeur non arrondie stockée en mémoire de la calculatrice

3. $\Phi = \frac{\Delta \theta}{R_{th}}$ donc $R_{th} = \frac{\Delta \theta}{\Phi}$

$$R_{th} = \frac{100}{120,2} = \mathbf{0,832 \text{ K} \cdot \text{W}^{-1}}$$

(cohérent avec les valeurs de la question 4)

4.1. Afin d'écrire le résultat de la mesure correctement, il faut déterminer l'incertitude $U(R_{Th})$.

On écrira $R_{Th} = \overline{R_{Th}} \pm U(R_{Th})$.

On a $U(R_{Th}) = t_{95} \cdot \frac{\sigma_{n-1}}{\sqrt{n}}$ avec $t_{95} = 2,20$ et $\sigma_{n-1} = \sqrt{\frac{1}{n-1} \sum_{k=1}^n ((R_{Th})_k - \overline{R_{Th}})^2}$.

n	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Résistance thermique	0,81	0,89	0,78	0,82	0,87	0,78	0,76	0,92	0,85	0,84	0,81	0,79

Méthode 1 : En utilisant les formules de l'énoncé

Calcul de la moyenne $\overline{R_{Th}} = \frac{\sum_{k=1}^n R_{Th}}{n}$

$$\overline{R_{Th}} = \frac{0,81 + 0,89 + 0,78 + 0,82 + 0,87 + 0,78 + 0,76 + 0,92 + 0,85 + 0,84 + 0,81 + 0,79}{12} = 0,827 \text{ K.W}^{-1}$$

Calcul de l'écart-type expérimental σ_{n-1} : $\sigma_{n-1} =$

$$\sqrt{\frac{1}{11} [(0,81 - 0,83)^2 + (0,89 - 0,83)^2 + (0,78 - 0,83)^2 + (0,82 - 0,83)^2 + (0,87 - 0,83)^2 + (0,78 - 0,83)^2 + (0,76 - 0,83)^2 + (0,92 - 0,83)^2 + (0,85 - 0,83)^2 + (0,84 - 0,83)^2 + (0,81 - 0,83)^2 + (0,79 - 0,83)^2]}$$

$$\sigma_{n-1} = 4,86795 \times 10^{-2} \text{ K.W}^{-1}$$

Voir la suite après la méthode 2.

Méthode 2 : En utilisant les possibilités de la calculatrice scientifique (ex : TI83)

Voir www.labotp.org/TPTSLPOLA/TS-TPC2-Calculatrice-MoyEcart.pps

$$\overline{R_{Th}} = 0,827 \text{ K.W}^{-1}$$

$$\sigma_{n-1} = 4,86795 \times 10^{-2} \text{ K.W}^{-1}$$

on garde plus de chiffres significatifs que nécessaire

$$U(R_{Th}) = 2,20 \times \frac{4,86795 \times 10^{-2}}{\sqrt{12}} = 0,0309 \text{ K.W}^{-1}$$

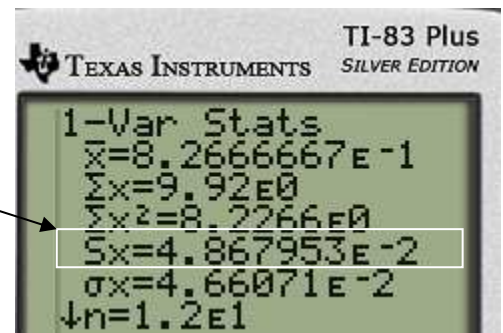
L'incertitude est exprimée avec un seul chiffre significatif.

$$U(R_{Th}) = 0,03 \text{ K.W}^{-1}$$

On doit adapter le nombre de chiffres significatifs de $\overline{R_{Th}}$ en fonction de l'incertitude $U(R_{Th})$.

L'incertitude $U(R_{Th})$ porte sur les centièmes, donc on arrondit $\overline{R_{Th}} = 0,83 \text{ K.W}^{-1}$

$$\text{Finalement } R_{Th} = \mathbf{0,83 \pm 0,03 \text{ K.W}^{-1}}$$



4.2. L'expression précédente signifie qu'il y a 95 % de chance que la valeur vraie de R_{th} soit incluse dans l'intervalle $[0,80 ; 0,86]$ appelé intervalle de confiance.

5. La résistance thermique surfacique est : $R = R_{Th} \cdot S$

(La formulation de l'énoncé est très trompeuse : la résistance thermique surfacique est égale à la résistance thermique pour une surface de 1 m^2).

La surface d'échange correspond à la surface de contact entre la plaque de verre et le bloc de

glace cylindrique donc $S = \pi \cdot r^2 = \pi \cdot \left(\frac{d}{2}\right)^2$.

Pour d : lors de l'expérience 1 on a $d_1 = 7,8 \text{ cm}$ et lors de l'expérience 2 on a $d_2 = 7,6 \text{ cm}$.

Faisons la moyenne $d = (d_1 + d_2)/2$

$d = 7,7 \text{ cm}$ à convertir en m pour obtenir S en m^2 .

$$R = 0,83 \times \pi \times \left(\frac{7,7 \times 10^{-2}}{2}\right)^2 = 3,9 \times 10^{-3} \text{ m}^2 \cdot \text{K} \cdot \text{W}^{-1}$$

On constate que pendant les deux expériences, la surface d'échange diminue car la glace fond, ce qui peut expliquer la différence avec la valeur du fabricant.

De plus, à la date $t = 0$, il est probable que la température de surface du côté vapeur ne soit pas déjà à 100°C .