

# TP28 – Transition de phase

## Objectifs

- Mettre en œuvre un capteur de température, par exemple avec l'aide d'un microcontrôleur.
- Mettre en œuvre une technique de calorimétrie.
- Utiliser une balance de précision.
- Comparer deux valeurs dont les incertitudes-types sont connues à l'aide de leur écart normalisé.

## Valeur en eau du calorimètre

On rappelle la méthode des mélanges :

- placer une masse  $m_1$  d'eau à température ambiante dans le calorimètre et relever sa température  $T_1$  à l'équilibre ;
- ajouter une masse  $m_2$  d'eau à une température différente  $T_2$  ;
- mesurer la température finale à l'équilibre  $T_f$ .

La valeur en eau  $\mu$  du calorimètre est donnée par

$$\mu = -m_2 \frac{T_f - T_2}{T_f - T_1} - m_1.$$

REA VAL

1. Mesurer la valeur en eau  $\mu$  du calorimètre. On pourra s'appuyer sur le programme `tp28_valeur_en_eau.py` pour estimer l'incertitude-type.

## Enthalpie de fusion de l'eau

Dans la plupart des cas, les transitions de phase s'effectuent à pression ambiante et elles sont suffisamment lentes pour que l'équilibre mécanique soit vérifié à tout instant : on utilise donc l'enthalpie. La transition de phase s'accompagne d'une variation d'enthalpie, appelée enthalpie de transition de phase, ou enthalpie de changement d'état.

On s'intéresse ici à l'enthalpie massique de fusion  $\Delta_{\text{fus}}h$  de l'eau :

- placer une masse  $m_\ell$  d'eau dans le calorimètre et relever sa température à l'équilibre  $T_\ell$  ;
- mesurer la masse  $m_s$  de la glace qui va être utilisée et relever la température  $T_s$  des glaçons ;
- introduire les glaçons préalablement séchés avec de l'essuie-tout dans le calorimètre ;
- relever la température finale  $T_f$  lorsque la glace est totalement fondue.

REA VAL

2. Mesurer l'enthalpie massique de fusion  $\Delta_{\text{fus}}h$  de l'eau. On pourra s'appuyer sur le programme `tp28_enthalpie_fusion.py` pour estimer l'incertitude-type.

VAL

3. Estimer l'incertitude-type statistique (estimation de type A) à partir de l'ensemble des mesures de la classe.

VAL

4. Comparer la valeur obtenue à la valeur tabulée (Doc. 2).

## Documents

### Document 1 – Matériel

- calorimètre et accessoires ;
- thermomètre et carte d'acquisition ;
- eau ;
- glace ;
- balance ;
- bouilloire.

### Document 2 – Données thermodynamiques pour l'eau

On donne :

- la capacité thermique massique de l'eau solide :  $c_s = 2,06 \text{ kJ} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{kg}^{-1}$  ;
- l'enthalpie massique de fusion de l'eau :  $\Delta_{\text{fus}}h = 333,55 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}$ .