

### A - Introduction

Lors de la fusion de la glace d'eau, de l'énergie est prélevée à l'environnement pour rompre les liaisons entre les molécules d'eau qui assurent la cohésion, l'ordre du cristal de glace.

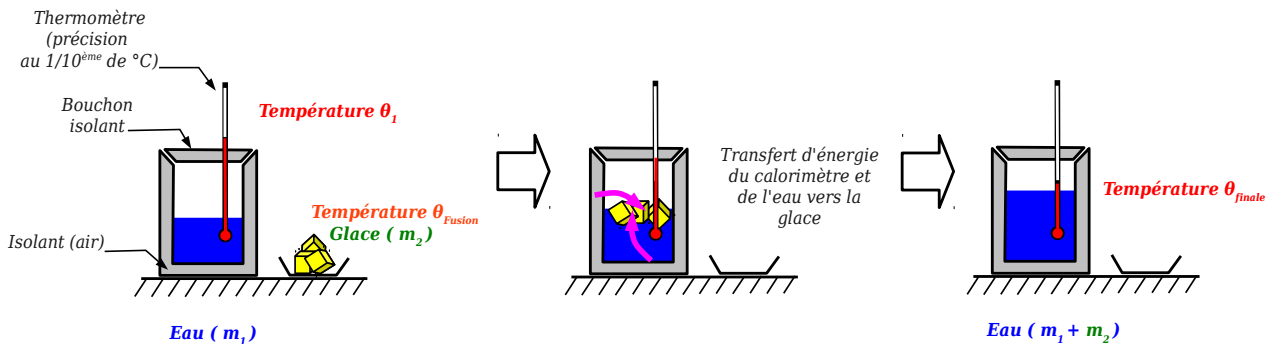
Cette énergie est proportionnelle à la masse de glace (qui est proportionnelle au nombre de liaisons entre molécules d'eau).

Nous allons utiliser « la méthode des mélanges ».

### B - Description de la méthode

La méthode est décrite p. 153 de votre livre.

Je complète les explications du livre par la série de schémas suivant :



### C - Expérience et rédaction du compte rendu

Vous suivrez le protocole à la page 153. Vous rédigerez votre compte rendu, en suivant le plan :

#### Mesure de l'énergie de fusion de l'eau

##### A- Introduction

Reprendre le descriptif ci dessus. Vous pouvez le compléter si besoin.

##### B- Description de la méthode

Reprendre le schéma ci dessus.

##### C- Expérience

Vous noterez les valeurs mesurées et ferez le calcul de  $L_{\text{fusion}}$  comme décrit dans le livre.

##### D- Mise en commun des résultats de la classe

On met en commun les résultats pour avoir une valeur plus précise.