

Fiche méthode n° 14

Mesurer la température

On utilise un **thermomètre** (fig.1).

La température se mesure en **degré Celsius**, de symbole **°C**.

1 – Positionner le thermomètre (fig.2)

- le réservoir doit être plongé entièrement dans le liquide et ne pas toucher les parois du récipient.
- le thermomètre doit être tenu verticalement.

2 – Lire la température (fig.3)

- Attendre que la température se stabilise.
- La température doit être lue sans sortir le thermomètre du liquide.
- L'œil doit être placé correctement : en face du niveau du liquide.

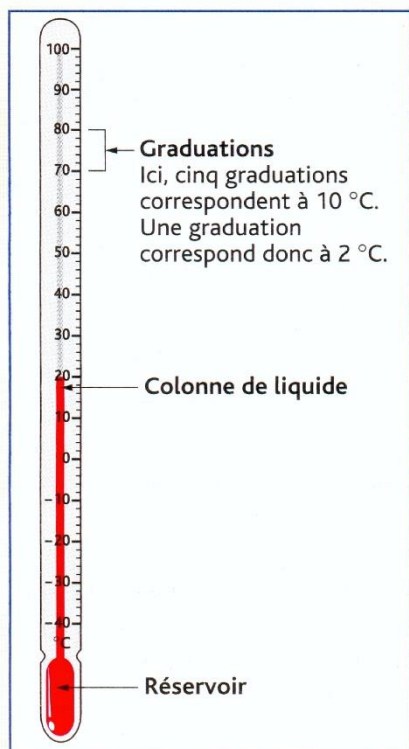


fig.1

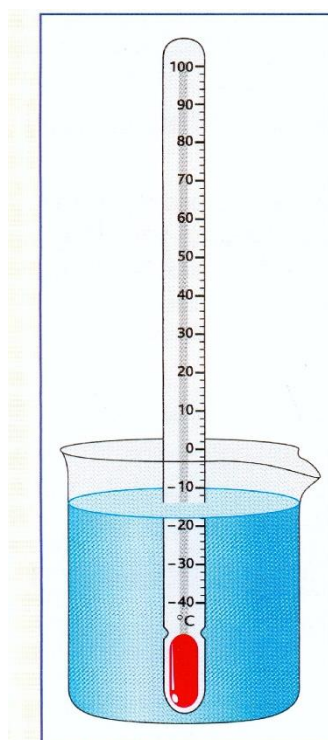


fig.2

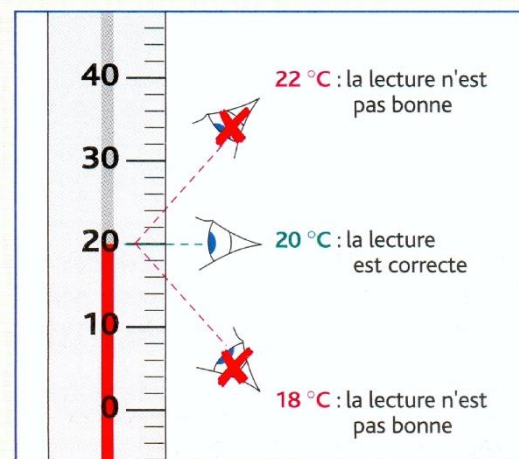


fig.3

Fiche méthode n° 15

Tracer un graphique

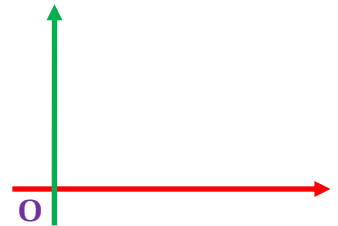
Un graphique se trace toujours sur **papier millimétré** et à l'**encre**.

a – Les axes

Un axe est une **droite orientée** donc qui se termine par une **flèche**.



- tracer un **axe vertical** : axe des **ordonnées**
- tracer un **axe horizontal** : axe des **abscisses**
- placer l'**origine** des axes (intersection des axes)
- légender les axes avec les grandeurs et leurs unités



Remarque :

Si on veut représenter les variations de **Y en fonction de X** :

- la grandeur **X** est sur l'axe des **abscisses**
- la grandeur **Y** est sur l'axe des **ordonnées**
- graduer les axes tous les centimètres
- indiquer les valeurs des graduations en respectant l'échelle

b – La courbe

- ne pas faire apparaître les constructions
- placer les points : **+** (couleur différente des axes)
- tracer la courbe (couleur différente des points) :
 - à la **règle** si les points semblent alignés
 - à **main levée** sinon



la courbe doit passer par un **maximum de points**

c – La légende

Indiquer :

- le titre du graphique
- l'échelle utilisée

Fiche méthode n° 16

Equilibrer une équation de réaction

- Ecrire le **bilan** de la réaction.
- Remplacer chaque corps par sa **formule** ou son **symbole**



La formule d'une molécule ne peut pas être modifiée, seul le nombre de molécules peut changer.

- Vérifier la **conservation des atomes** :
 - ◇ Commencer par équilibrer les atomes qui se trouvent dans le moins de molécules.
 - ◇ Equilibrer les autres atomes.