

L'eau est un solvant

" L'eau en poudre : il suffit de rajouter de l'eau pour obtenir de l'eau "

Jean Baudrillard, sociologue français

Prérequis :

- ✓ L'eau existe sous trois états : l'eau liquide, la glace, la vapeur d'eau.
- ✓ L'eau décrit un cycle dans la nature.
- ✓ L'eau gèle à 0 °C ; la glace fond à 0 °C.
- ✓ L'eau bout à 100 °C ou s'évapore ; la vapeur d'eau se « condense ».
- ✓ Différentes mesures : le temps (en secondes s, minutes min ou heures h avec un chronomètre), de masse (en grammes g avec une balance), de volume (en litres L avec un verre doseur) et de température (en degrés Celsius °C avec un thermomètre).

Objectifs :

- ✓ Dissoudre divers solides dans l'eau.
- ✓ Mélanger divers liquides avec l'eau.
- ✓ Utiliser une ampoule à décanter.
- ✓ Observer la masse au cours d'une dissolution.
- ✓ Ne pas confondre « dissoudre » et « fondre ».

Les applications dans la vie de tous les jours :

- ✓ Le sel nécessaire à notre alimentation se trouve principalement dissous dans l'eau de mer. On extrait le sel de l'eau de mer dans les marais salants.

I – Dissolution d'un solide dans de l'eau :

- 1) Dissolution :
- 2) Saturation :
- 3) Conservation de la masse :
- 4) Récupération du soluté :

II – Mélange de deux liquides :

- 1) Mélange :
- 2) Séparation :

