

# L'EAU EST UN SOLVANT

## DISSOLUTION DE SOLIDES DANS L'EAU

---

Un solide qui ne se dissout pas dans l'eau est dit insoluble dans l'eau: il forme un mélange hétérogène avec l'eau.

Si le solide est soluble dans l'eau, le mélange obtenu est homogène et limpide.

Lors de la dissolution d'un solide dans l'eau; on obtient une solution dans laquelle l'eau est le solvant et le solide est le soluté; lorsqu'une partie seulement du soluté est dissoute, la solution est saturée.

## RÉCUPÉRATION DU SOLUTÉ

---

On peut récupérer le soluté en faisant partir l'eau sous forme de vapeur.

## CONSERVATION DE LA MASSE

---

Lors d'une dissolution ou d'un mélange, la masse ne varie pas. La masse de la solution est égale à la somme des masses du soluté et du solvant.

## LIQUIDES MISCIBLES OU NON MISCIBLES

---

- ✓ Deux liquides miscibles forment un mélange homogène.
- ✓ Le mélange de deux liquides non miscibles est hétérogène.
- ✓ La séparation de deux liquides non miscibles mélangés est réalisée avec une ampoule à décanter.

