

L'eau est un solvant

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

La **dissolution** d'un **soluté** dans un **solvant** permet d'obtenir une **solution**.

La solution est **saturée** quand le soluté ne se dissout plus.

La masse d'un mélange est égale à la somme des masses des substances mélangées.

II – Mélange de deux liquides :

Deux liquides **miscibles** forment un mélange homogène.

Deux liquides **non miscibles** forment un mélange hétérogène. On sépare les deux liquides à l'aide d'une ampoule à décanter.

