

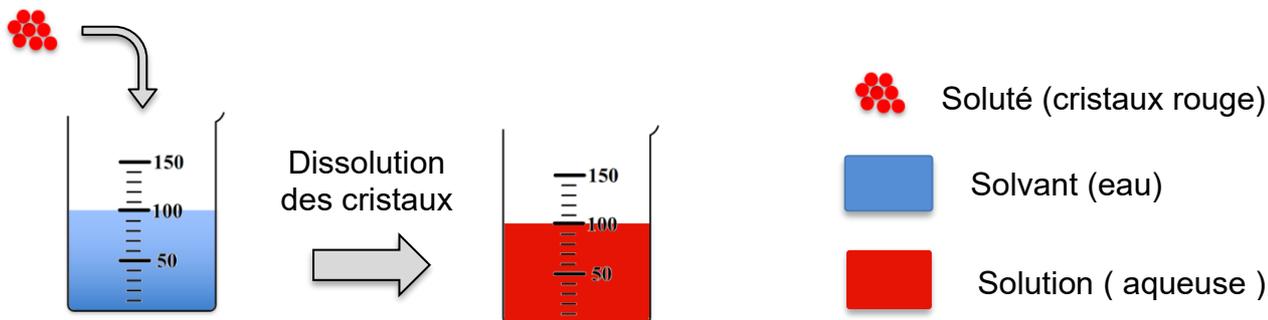


Chapitre 2

Cours 1 : soluté, solvant et solution Résumé (1/1)

2^{nde}

Soluté, solvant, solution :



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

Lorsque le solvant utilisé est l'eau, la solution obtenue est une solution aqueuse.

Conservation de la masse

Au cours d'une dissolution la masse se conserve :

$$\text{masse du solvant} + \text{masse du soluté} = \text{masse de la solution}$$

Exemple : la dissolution de 1 g de sel dans 100 g d'eau formera une solution dont la masse sera exactement égale à 101 g.

Non conservation du volume

Au cours d'une dissolution le volume ne se conserve pas :

$$\text{volume du solvant} + \text{volume du soluté} > \text{volume de la solution}$$

Exemple : la dissolution de 1 mL de sel dans 100 mL d'eau formera une solution de volume inférieur à 101 mL

Miscibilité de deux liquides

Deux liquides sont miscibles s'ils forment un mélange homogène.

Deux liquides sont non miscibles s'ils forment un mélange hétérogène.