

Mélanges et solutions : caractéristiques

Dans un mélange liquide + liquide, la masse totale du mélange est égale à la somme des masses de chaque liquide.

Dans un mélange liquide + solide, la masse totale du mélange est égale à la somme des masses de chaque substance.

La solubilité de certains solides dans l'eau a ses limites ; à partir d'une certaine quantité le solide ne se dissout plus dans l'eau. On dit que **la solution est saturée**.

Des mots pour comprendre :

saturation : stade à partir duquel une substance ne peut plus se dissoudre