

I - Définition

La solubilité est la capacité d'une substance (soluté) à se dissoudre (dans un solvant) pour obtenir une solution.

Exemple: L'eau salée est appelée une solution: elle est le résultat de la dissolution d'un soluté (le sel) dans un solvant (l'eau)

Parmi les solutés les plus courants, on trouve le saccharose (sucre) et le chlorure de sodium (sel de cuisine). La plupart du temps le solvant est l'eau.

II - Le phénomène de saturation.

La solubilité d'un soluté dans un solvant est limitée. On ne peut dissoudre qu'une certaine quantité de soluté dans un volume donné de solvant.

Au delà, le soluté ne peut plus se dissoudre, on dit que la solution devient saturée.

Exemple: La limite de solubilité du chlorure de sodium est de 358,5 g dans 1L d'eau à 20°C

III - Les techniques de séparation

Dans le cas d'une solution, on peut séparer le soluté et le solvant en procédant à une vaporisation du solvant. Le soluté reste alors au fond du récipient.

Si un mélange est constitué d'un solide et d'une solution, on peut les séparer grâce à une filtration.