

Les solutions aqueuses

I/ Solution, solvant, soluté et saturation

Soluté: l'espèce qui est dissoute

Solvant: le liquide dans lequel on dissout

Solution: mélange composé au moins d'un solvant & d'un soluté.

△ = DISSOLUTION ex: sucre dans du café
(DILUTION → liquide dans liquide)

Quand le solvant est de l'eau → on appelle la solution une solution aqueuse.

Saturation: quand un soluté ne se dissout plus dans un solvant.

II/ La concentration en masse d'une solution

$$C_m = \frac{m}{V}$$

concentration en masse

volume

(d'habitude c'est $g L^{-1}$)

IV / Préparation de solution

(A) La dissolution

$$m_{\text{soluté}} = C_m \times V_{\text{solution}}$$

↳ consiste à préparer une solution à partir d'un soluté que l'on dissout dans le solvant

(B) La dilution

↳ liquide dans un liquide.

$$C_{\text{mère}} \times V_{\text{mère}} = C_{\text{fille}} \times V_{\text{fille}}$$

$$F_d = \frac{C_{\text{mère}}}{C_{\text{fille}}} = \frac{V_{\text{fille}}}{V_{\text{mère}}}$$