

Solutions aqueuses – Fiche de cours

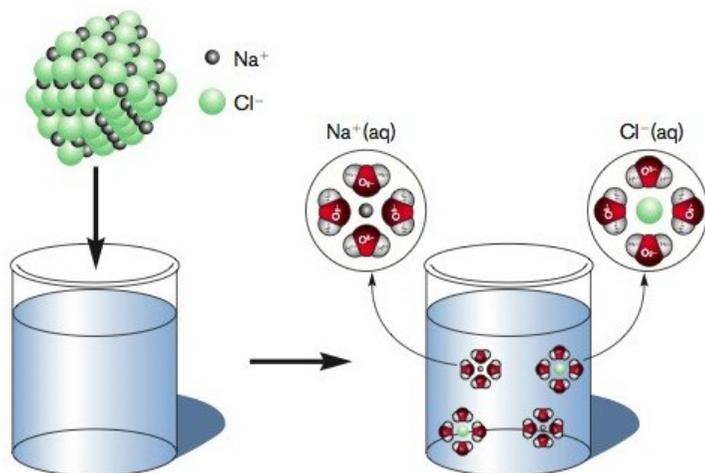
1. Solution aqueuse

Une solution est le mélange d'un soluté et d'un solvant

Le composant majoritaire s'appelle le solvant

L'espèce dispersée est appelé le soluté

Lorsque le solvant est l'eau la solution est aqueuse



2. Concentration en soluté

La concentration d'un soluté de masse m dissous dans un volume V

de solution est : $C_m = \frac{m}{V}$ (unité en $g.L^{-1}$)

3. Solubilité

La solubilité d'un soluté est sa concentration maximale en solution :

$$s = C_m(\max)$$

4. Dissolution

La dissolution est la dispersion d'un soluté (liquide ou gazeux) dans un solvant

5. Dilution

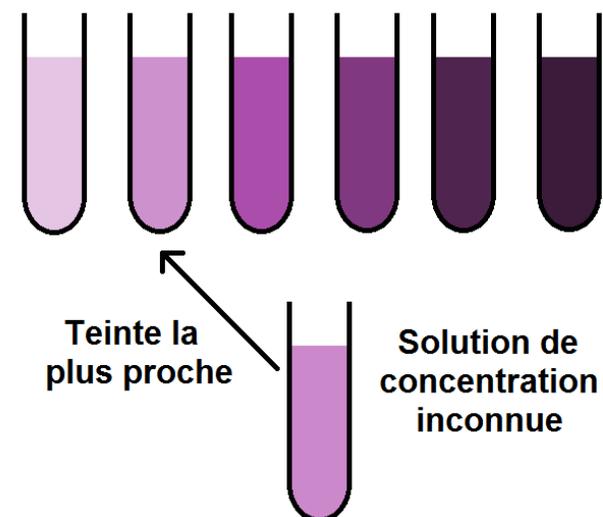
La dilution est la diminution de concentration d'un soluté, par ajout de solvant

6. Conservation de masse

Lors d'une dissolution ou d'une dilution, la masse de soluté prélevée et la masse de soluté dans la solution finale sont égales

7. Echelle de teintes

Pour évaluer une concentration, on peut réaliser une estimation par intervalle (encadrement) avec une échelle de teinte



8. Courbe d'étalonnage

Pour évaluer une concentration, on peut réaliser une estimation ponctuelle avec une courbe d'étalonnage

