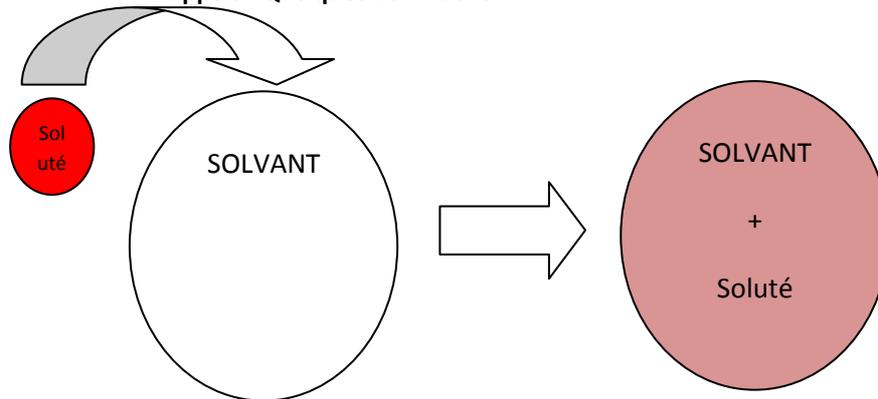


Partie C : La concentration molaire

I. Rappels : Quelques définitions



On appelle soluté la substance (solide, liquide ou gaz) qui est dissoute dans un solvant.

Une solution aqueuse peut contenir des ions. Attention ! Toute solution est électriquement neutre.

II. Concentration d'une solution

$$C = \frac{n}{V_{\text{solution}}}$$

Où :
C = concentration molaire en mol.L⁻¹
n = quantité de matière en mol
V_{solution} = volume en L

Il existe aussi la concentration massique :

$$C_m = \frac{m}{V_{\text{solution}}}$$

Où :
C_m = concentration massique en g.L⁻¹
m = masse en g
V_{solution} = volume en L

III. Concentration ionique

La concentration ionique d'une espèce en solution est notée : [X^{+ou-}] et elle est égale au nombre de moles d'ions par litre de solution.

On a :

$$[X^{+ou-}] = \frac{n_X}{V_{\text{solution}}}$$

Où :
[X^{+ou-}] = concentration des ions X^{+ou-} en mol.L⁻¹
n_X = quantité de matière des ions X en solution en mol
V_{solution} = Volume de la solution en L