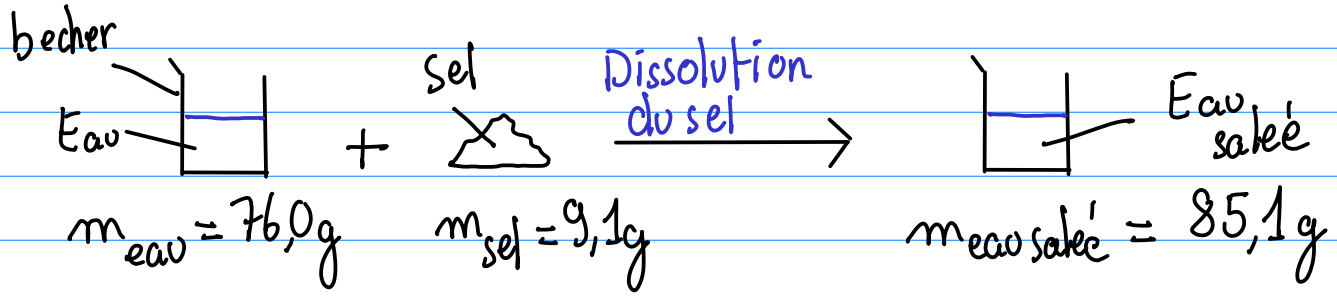
Chap 6 | La solubilité

I] Dissoudre un solide

Lorsqu'on dissout un solide dans de l'eau, il se réduit en fines particules (les ions) invisibles à l'œil nu qui se mélangent avec l'eau.

$$NaCl \xrightarrow{\text{dissolution}} Na^+_{aq} + Cl^-_{aq}$$

chlorure de sodium (sel de cuisine) → ion sodium + ion chlorure



$$\boxed{m_{eau\,salée} = m_{eau} + m_{sel}}$$

Il y a conservation de la masse lors d'une dissolution

II] Vocabulaire

Solvant : C'est le liquide dans lequel on va dissoudre. En latin Aqua = eau donc l'eau est un solvant aqueux.

Soluté : C'est le solide ou le gaz que l'on va dissoudre dans le solvant

Mélange homogène: A l'oeil nu, c'est un mélange avec un seul constituant.

Mélange hétérogène: A l'oeil nu, c'est un mélange avec plusieurs contituants.

III) La limite de solubilité

Pour le sel, par exemple, il y a une limite à la quantité de sel que l'on peut dissoudre dans 1L d'eau à 25°C: On ne peut dissoudre que 350g de sel dans 1 L d'eau.