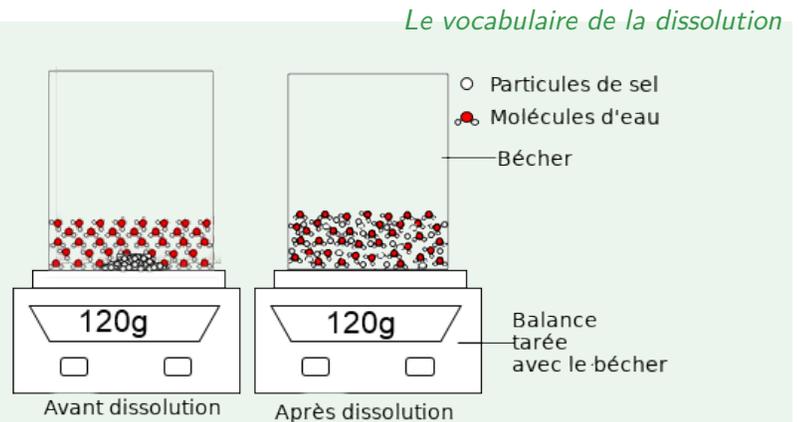


**Définitions**

Au cours d'une dissolution, les particules d'un soluté (sucre, sel, colorant, dioxyde de carbone etc.) se séparent dans un solvant (eau). Après dissolution, le soluté a disparu à nos yeux. Le mélange est homogène. On ne distingue pas ce qui le constitue. Les particules de soluté sont trop petites pour être vues mais sont toujours présentes. Avant et après dissolution la masse ne change pas.

**Définition**

Si on tente de dissoudre trop de soluté dans un solvant, on finit par observer à l'œil nu des grains de soluté non dissous. Le mélange est hétérogène. La solution est saturée en soluté. La solubilité est la masse maximale de soluté que peut contenir un litre de solution.

*Saturation d'une solution***Méthode**

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

s : solubilité (en  $\frac{g}{L}$ )  
m : masse maximale de soluté dans 1L de solution  
V : volume de la solution (en L)

*Calcul de la solubilité***Exemple**

A 20°C, 1L d'eau salée ne peut pas contenir plus 358g de sel. On dit que la solubilité du sel est de 358g/L. Si on rajoute plus de sel alors il ne se dissout plus. Le mélange est hétérogène. La solution est saturée en sel.

*Solubilité du sel***Définitions**

Certaines substances ne peuvent pas être dissoutes dans un solvant donné. Ces substances sont insolubles.

*Soluble-insoluble*

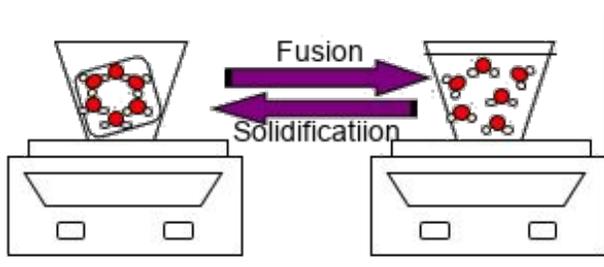
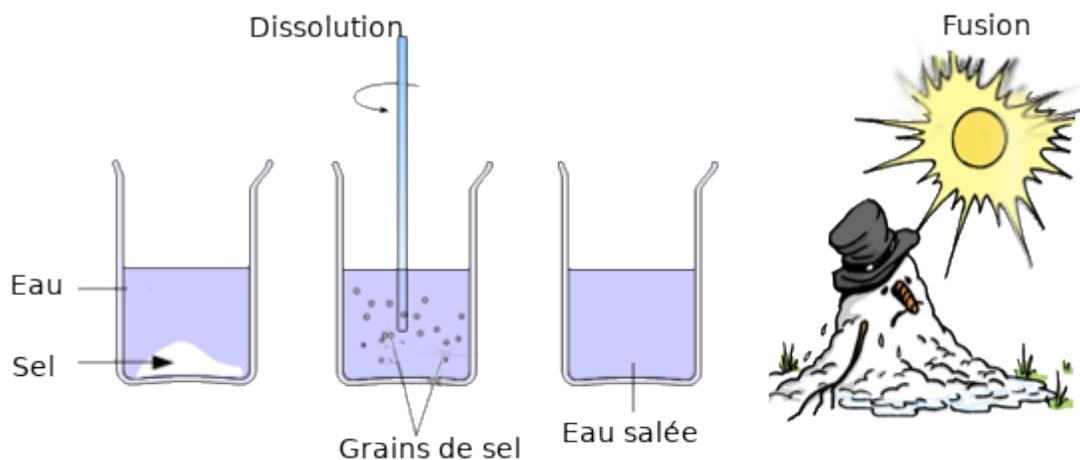
**Exemples***Soluble-insoluble*

Exemples :

- Le sel est insoluble dans l'huile mais est soluble dans l'eau.
- Le sable est insoluble dans l'eau.



Ne pas confondre fusion et dissolution

Au cours d'une fusion, les molécules se réorganisent.L'eau passe de l'état solide où les molécules sont liées entre elles à l'état liquide où elles "glissent" les unes sur les autres et sont en mouvement.