



Dissolution et solubilité.

a) Définitions

Une matière qui **se dissout** dans l'eau est **soluble** dans l'eau.

Ex: eau + sel; eau + dioxygène...

Une matière qui **ne se dissout pas** dans l'eau est **insoluble** dans l'eau.

Ex: eau + sable; eau + verre

b) Conservation de la masse lors d'une dissolution

Lors d'une dissolution la masse du mélange est égale à la somme de la masse de l'eau et de celle de la matière dissoute.

Ex:

$$\text{Masse (110 g d'eau salée)} = \text{Masse (100g d'eau)} + \text{masse (10g de sel)}$$

Attention: On ne peut pas mettre une trop grande quantité de sel dans l'eau.

Lorsque le sel **ne se dissout plus**, on dit qu'on est arrivé à la **limite de solubilité**. On dit aussi que le mélange est **saturé** en sel