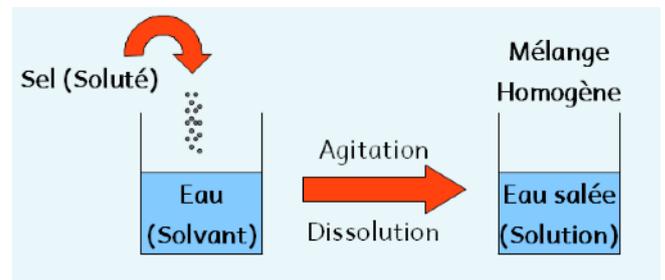


La solubilité d'une substance est sa capacité à se dissoudre dans **un solvant** (l'eau en général).

La substance qui se dissout peut être un solide (sel, sucre, ...) ou un gaz (dioxygène, dioxyde de carbone, ...) et est appelée **le soluté**.

Le mélange obtenu s'appelle **une solution**.



Toutes les substances ne se dissolvent pas dans l'eau.

Celle qui se dissolvent sont dites **solubles** et celle qui ne se dissolvent pas sont dites **insolubles**.

ex: le sable est insoluble tandis que le sucre est soluble.

La solubilité d'une substance dans l'eau est limitée. Lorsqu'on atteint ou dépasse cette limite, la solution devient **saturée**.



ex: la limite de solubilité du sel (soluté) dans l'eau (solvant) pour obtenir de l'eau salée (solution) est de 340 g/L: on peut dissoudre au maximum 340g de sel dans 1L d'eau. Si on en ajoute plus, les cristaux de sel tomberont au fond du récipient et ne pourront pas se dissoudre. ici, l'eau salée de la Mer Morte est une solution saturée.

Pour récupérer un solide dissout, il suffit de vaporiser l'eau.
Pour récupérer un gaz dissout, on procède à la technique du déplacement d'eau.



Remarque: Pour identifier un gaz, on procède à des tests d'identification.

- Le dioxygène ravive un point d'incandescence.
- Le dioxyde de carbone trouble l'eau de chaux.