L’eau solvant

# Petit rappel sur les mélanges

Dans 5 tubes à essai contenant de l’eau, on verse du sucre dans un, de la farine dans un autre, du sel dans un 3ème, du sulfate de cuivre dans un 4ème et de la terre dans un 5ème.

*Schéma des résultats*

*Ecriture du type de mélange : homogène/hétérogène*

* Certains solides se mélangent avec l’eau de façon **homogène**, c’est-à-dire qu’on ne distingue pas à l’œil nu les constituants. On dit que ces solides sont **solubles** dans l’eau**.**
* D’autres solides ne se mélangent pas bien avec l’eau, on dit qu’ils sont **insolubles** car on obtient un mélange **hétérogène**.

# Fabrication d’une solution

* Lorsqu’on mélange un solide soluble dans l’eau et de l’eau, on réalise une **dissolution.** On a fabriqué alors ce qu’on appelle une **solution** **aqueuse**. (Si le liquide n’est pas de l’eau, le mélange porte juste le nom de **solution**.)

Le liquide s’appelle le **solvant**, le solide s’appelle le **soluté.**

* La **masse se conserve lors de la dissolution** : la somme des masses des ingrédients de départ est égale à la masse de la solution.
* On introduit toujours le soluté (en grande quantité) avant d’introduire le solvant (en petite quantité), pour pouvoir rincer le matériel avec le solvant.
* L’ajout du soluté dans le solvant n’est pas infini, il arrive un moment où le soluté ne se dissout plus dans le solvant. On dit que la solution est **saturée**.
* Attention ! Il ne faut pas confondre la **dissolution**: fabrication d’une solution avec un solvant et un soluté, avec la **fusion** : passage d’un corps de l’état solide à l’état liquide.

# Miscibilité / non miscibilité

* Deux espèces chimiques sont dites **miscibles** quand elles se mélangent de façon **homogène**. Ex : eau et sirop

Si le mélange obtenu est **hétérogène**, les espèces sont dites **non miscibles**. Ex : vinaigre et huile

* On peut facilement séparer deux liquides non miscibles grâce à une **ampoule à décanter**. *schéma et principe*