

## A. Chapitre 3 : Les mélanges aqueux (aqua : eau)

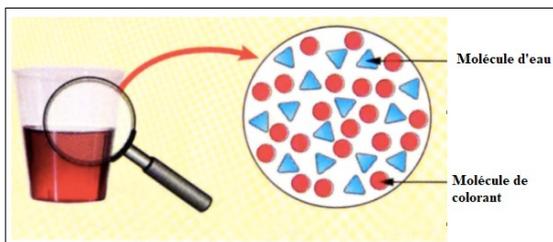
Il existe deux types de mélanges :

### Les mélanges homogènes

(homo- : la même)

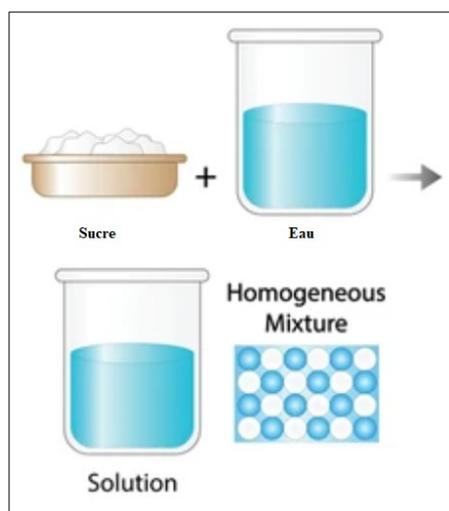
(-gène : origine)

Un mélange est homogène si nous n'arrivons pas à distinguer (*voir séparément*) à l'œil nu ses constituants.



Deux liquides qui forment un mélange homogène sont **miscibles**.

L'eau et le sirop sont miscibles.

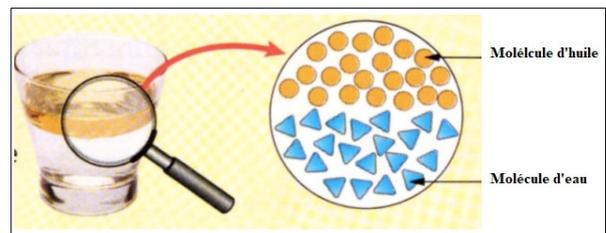


### Les mélanges hétérogènes

(hétéro- : différent(e))

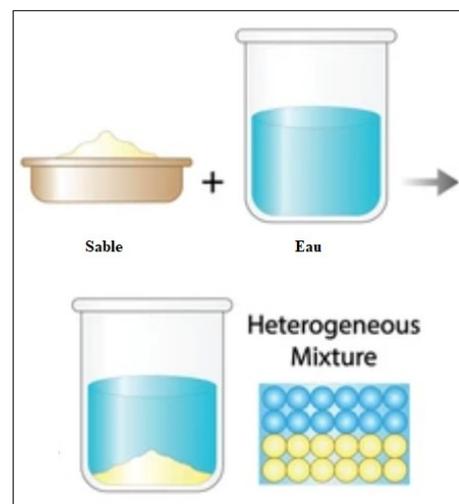
(-gène : origine)

Un mélange est hétérogène si nous arrivons à distinguer au moins l'un des constituants de ce mélange.



Deux liquides qui forment un mélange hétérogène sont **immiscibles**.

L'eau et l'huile sont immiscibles.



Un solide **soluble** se dissout dans un liquide et forme un mélange **homogène** nommé **solution**.

Le sucre est soluble dans l'eau.

Dans cette solution, le solide dissous est le **soluté** et le liquide le **solvant**.

Le sucre est le soluté.

L'eau est le solvant.

L'eau sucrée est la solution.

Le gaz comme les solides peuvent être **solubles** dans l'eau.

Les poissons respirent le dioxygène dissout dans l'eau.

Les sodas contiennent du dioxyde de carbone dissous que l'on peut identifier avec l'eau de chaux.

La **solubilité** correspond à la masse maximale de soluté que l'on peut dissoudre dans un solvant. Au delà, le soluté ne peut plus se dissoudre et la solution est **saturée**.

La solubilité du sel dans l'eau est de 358,5g par litre d'eau.

Un solide **insoluble** ne se dissout pas et forme un mélange **hétérogène** avec le liquide.

Le sable est insoluble dans l'eau.