

# MAT 4 : Mélanges et dissolution

---

## I. Fabriquer des mélanges homogènes et hétérogènes

### Mélanges homogènes et hétérogènes :

Mélanges hétérogènes : on peut distinguer plusieurs constituants à l'œil nu

Mélanges homogènes : on ne peut pas distinguer ses constituants à l'œil nu

#### Dans le cas des mélanges liquide-liquide

- Si le mélange est homogène (ex : sirop + eau), on dit que les liquides sont **MISCIBLES**.

- Si le mélange est hétérogène (ex : huile + eau), on dit que les liquides sont **NON-MISCIBLES**.

#### Dans le cas des mélanges solide-liquide

- Si le mélange est homogène (ex : sucre + eau), on dit que le solide est **SOLUBLE** dans le liquide.

- Si le mélange est hétérogène (ex : sable + eau), on dit que le solide est **INSOLUBLE** dans le liquide.

Lorsque le mélange solide-liquide est homogène (ex : sucre + eau) :

Le solide que l'on peut dissoudre s'appelle le **SOLUTE** (sucre).

Le liquide dans lequel se dissout le solide s'appelle le **SOLVANT** (eau).

Le mélange obtenu s'appelle **SOLUTION** (eau sucrée).

## II. Solubilité d'un solide dans l'eau

Le soluté ne se dissout pas en n'importe quelle quantité dans le solvant. Si on ajoute trop de soluté, on ne pourra plus le dissoudre : la solution est **SATUREE**.

La masse se conserve au cours de la dissolution. Le sel n'est plus visible à l'œil nu : les particules (toujours en même quantité) se sont dispersées dans l'eau.

