

Définition d'un mélange

- Un **mélange** est un liquide, un solide ou un gaz qui est composé de plusieurs constituants.
- **Exemples** : L'eau salée, L'acier (fer + carbone), l'air....

Les types de mélanges

Homogène (متجانس)

est un mélange dont on ne peut pas distinguer entre ses constituants à l'œil nu.



Huile Eau Lait

hétérogène (غير متجانس)

est un mélange dont on peut distinguer à l'œil nu au moins deux constituants.



Huile Eau Eau Sable

Deux liquides miscibles.

(قابلان للإمتزاج)



Eau Lait

Un mélange homogène

Deux liquides non miscibles.

(غير قابلان للإمتزاج)

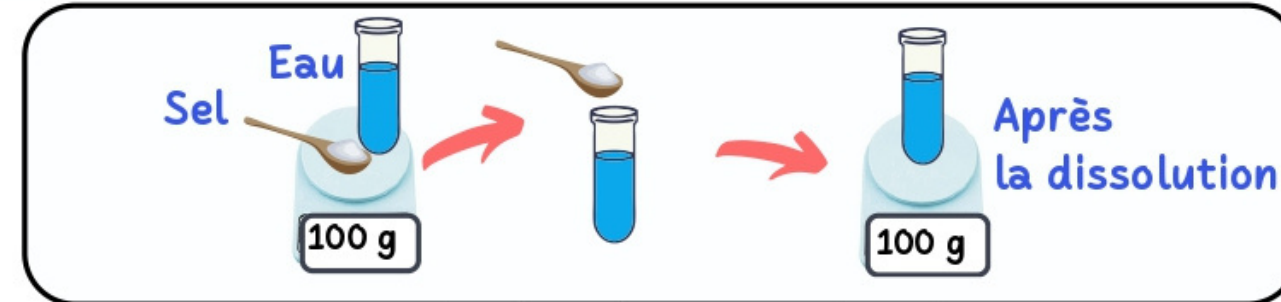


Huile Eau

Un mélange hétérogène

La dissolution dans l'eau

- La **solution** (المحلول) : est un mélange homogène constitué d'un **soluté** (مذاب) (Solide-liquide ou gazeux) et un **solvant** (مذيب) (en général l'eau)
- **Soluté** : corps dissous dans un solvant.
- **Solvant** : liquide qui permet de dissoudre une substance



- La masse totale du solvant et du soluté se conserve (ne change pas) au cours de la dissolution.

+ 5 g de sel	+ 10 g de sel	+ 15 g de sel	
L'eau (محلول مخفف)	L'eau (محلول مركز)	L'eau (محلول مشبع)	
Solution diluée	Solution concentrée	Solution saturée	(on ne peut plus dissoudre de sel)

La fusion: (الانصهار) le passage de la matière de l'état physique solide à l'état liquide sous l'effet de la chaleur

La dissolution: dispersion d'une substance (soluté) dans un liquide (solvant). (الذوبان)