



## Les mélanges



### I- Notion d'un mélange

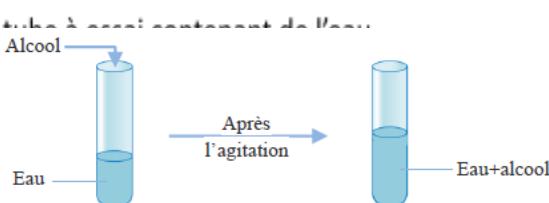
[Www.AdrarPhysic.Fr](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

- Un mélange est constitué au moins de deux substances différentes.
- Un mélange peut être obtenu à partir de deux liquides, d'un liquide et d'un solide ou d'un liquide et d'un gaz.

### II- Types de mélanges

#### 1) Le mélange homogène

On ajoute une quantité d'alcool dans un



**Conclusion :** \* Un mélange est dit homogène si on ne peut pas distinguer ses constituants à l'œil nu.

\* Exemples : Eau + alcool ; Eau + sucre ; l'air ; Sel + sucre en poudre

#### 2) Le mélange hétérogène

On ajoute une quantité de l'huile dans



**Conclusion :** \* Un mélange est dit hétérogène si on peut distinguer ses constituants à l'œil nu.

**Remarques :** \* Deux *liquides miscibles* forment un mélange *homogène* (eau + alcool).

\* Deux *liquides non miscibles* forment un mélange *hétérogène* (eau + huile).

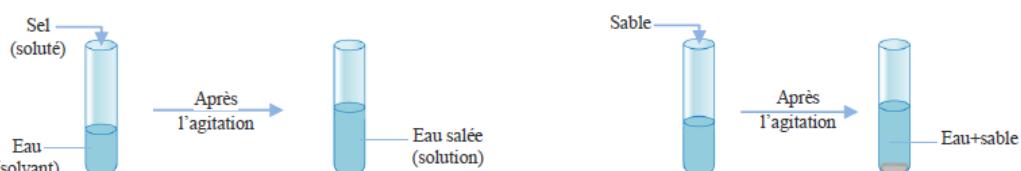
\* Exemples : Eau + huile ; Eau + sable ...

### III- La dissolution

#### 1) Notion de dissolution

##### a/ Activité expérimentale

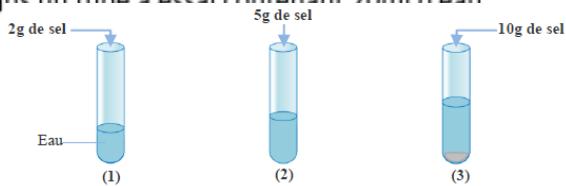
On ajoute une quantité du sel dans un tube à essai contenant de l'eau, puis on réalise la même expérience en utilisant le sable.



## 2) Types de solutions aqueuses

### a/ Activité expérimentale

On verse différentes quantités du sel dans un tube à essai contenant 20ml d'eau.



### b/ Observation

- La solution aqueuse (1) est moins saline que la solution aqueuse (2).
- Dans le tube (3), le sel ne se dissout plus dans l'eau.

### c/ Conclusion

**Remarques :** \* Les liquides et les gaz peuvent être dissout dans l'eau.

- \* Au cours de la dissolution la **masse totale** du soluté et du solvant *ne change pas*.
- \* La fusion et la dissolution sont deux transformations différentes.

- La solution (3) est une **solution saturée**.



