

Les mélanges

I- Notion d'un mélange

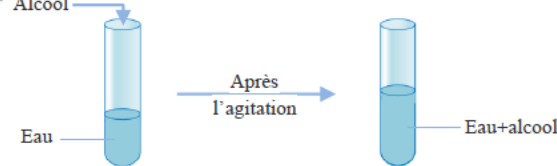
Www.AdrarPhysic.Fr

- 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 tube à essai contenant de l'eau.

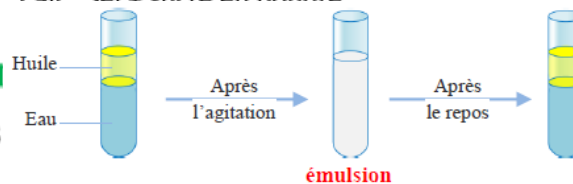


Conclusion : * Un mélange est dit homogène si on ne peut pas distinguer ses constituants à l'œil nu.

* 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).

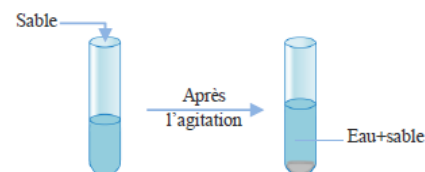
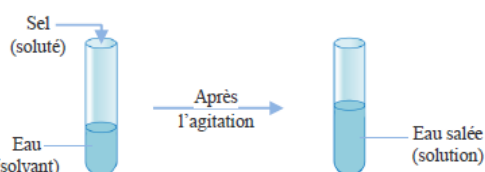
* Exemples : Eau + huile ; Eau + sable ...

III- La dissolution

1) Notion de

a/ Activité expérimentale

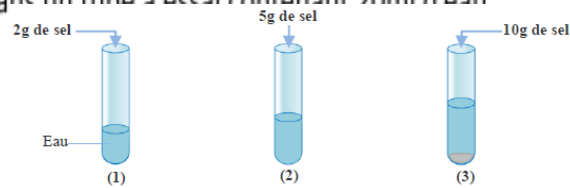
On ajoute une quantité du sel dans un tube à essai contenant de l'eau, puis on réalise la même expérience en utilisant le sable.



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**.



