**La dissolution et miscibilité**

c

1. **Expérience :**

On mélange de l’eau avec du sucre, il en résulte une solution sucrée.



Après agitation

1. **Observations :**
* On agite, Le sucre devient invisible, il s'est dispersé dans l'eau. On dit qu'il **se dissous.**
* [On obtient un mélange homogène d'eau et de sucre.](http://adrarphysic.fr/)
* C'est une solution dans laquelle **l'eau est le solvant** et **le sucre le soluté**. Le sucre est **soluble** dans l'eau.
* Après avoir ajouté une certaine quantité de sucre dans l'eau il ne se dissout plus. On dit que la solution est **saturée.**
1. **remarque :**
* On verse une cuillerée de sable dans un bécher contenant de l’eau. On agite et on observe après quelques instants : Le sable tombe au fond du bécher. Il forme un mélange hétérogène avec l'eau. Le sable **n'est pas** **soluble** dans l'eau
1. **conclusion : Www.AdrarPhysic.Fr**
* Une substance qui peut se dissoudre dans l’eau est dite **soluble** : le mélange obtenu avec l’eau est homogène.
* Dans le cas contraire, la substance est **insoluble** dans l’eau, le mélange obtenu avec l’eau est hétérogène.
* L’eau ne dissout pas tous les solides.
* Une substance qui a été dissoute est toujours présente dans la solution.
* Lorsque le soluté ne peut plus dissoudre dans le solvant, la solution est dite saturée.

c

1. **remarque :**
* Dans 4 tubes à essais contenant de l'eau on verse différent liquides: huile, vinaigre, white spirit, sirop de menthe.
* On agite et on laisse reposer
* On observe les résultats suivants



* Le vinaigre et le sirop forment un mélange **homogène** avec l'eau
* Ils sont **miscibles** avec l'eau.
* Au cours du mélange la masse totale se conserve
* L'  huile ou le white spirit forment un mélange hétérogène avec l'eau. Ils ne sont pas miscibles avec l'eau.

c