

Mélanges et corps purs

I – Corps purs et mélanges :

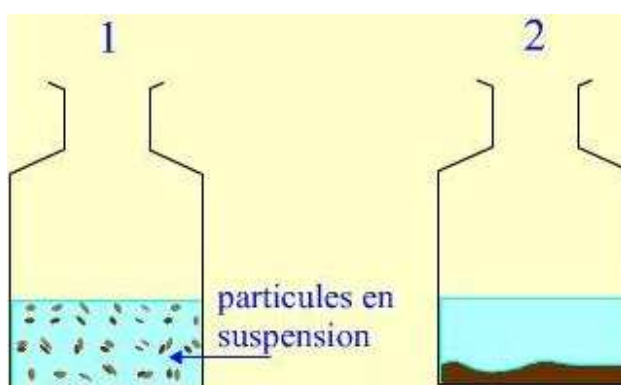
Une substance constituée d'un seul constituant est un **corps pur**.

Dans le cas contraire, c'est un **mélange**.

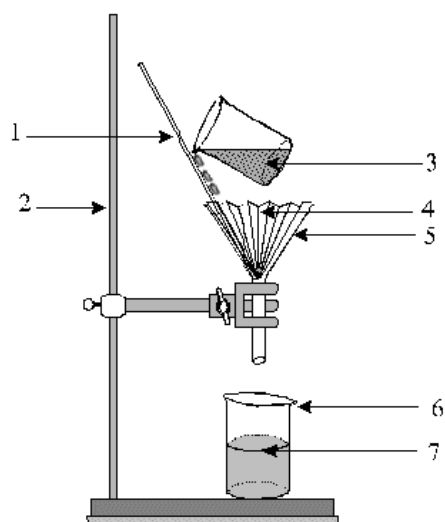
Quand on ne distingue pas les constituants d'un mélange, il est **homogène**, sinon il est **hétérogène**.

II – Séparation du solide d'un liquide pour un mélange hétérogène :

La **décantation** permet de séparer les constituants les plus lourds d'un mélange hétérogène.



La **filtration** permet d'obtenir un mélange homogène à partir d'un mélange hétérogène.



1 : Baguette de verre.

2 : Potence.

3 : Liquide hétérogène à filtrer.

4 : Papier filtre.

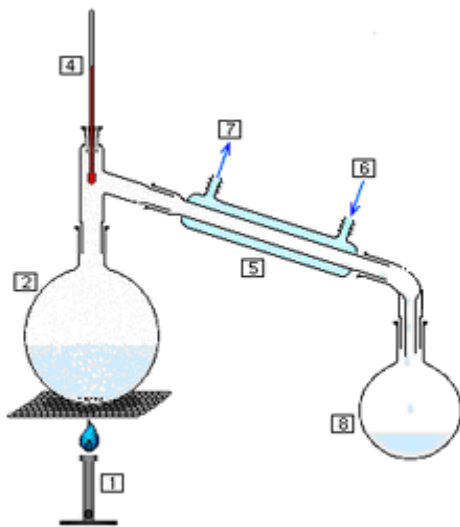
5 : Entonnoir.

6 : Bécher.

7 : Liquide homogène (filtrat).

III - Séparation des constituants d'un mélange homogène :

La **distillation** permet de séparer certains constituants d'un mélange homogène. L'eau distillée est une eau quasi pure.



1. source de chaleur (ici, un brûleur Bunsen).
2. ballon à distiller.
4. thermomètre.
5. réfrigérant à eau.
6. entrée d'eau de refroidissement.
7. sortie d'eau de refroidissement.
8. ballon de réception des gouttes de distillat.

Un colorant est souvent obtenu par mélange de plusieurs autres colorants. On peut les séparer par chromatographie.

