

Séparation des constituants d'un mélange

فصل مكونات خليط

I- Séparation des constituants d'un mélange hétérogène

1- La décantation التصفيق

Pour séparer deux liquides non miscibles ou des corps insolubles

dans un liquide, on laisse ces mélanges se reposer.

Cette méthode s'appelle : Décantation

La décantation des liquides non miscibles

Se fait par une ampoule à décantation.

Remarque : la décantation ne sépare pas les particules en suspension dans un liquide pour cela on utilise la filtration.

2- La filtration الترشيح

C'est la méthode nécessaire pour séparer les particules en suspension dans un liquide .

Le papier filtre مسامي أي به ثقب ورق الترشيح est un papier poreux qui laisse passer les liquides et les corps solubles.

L'eau filtrée غير خالص صاف est une eau limpide et non pure .

II- Séparation des constituants d'un mélange homogène

1- Séparation des gaz solubles dans un liquide

Par agitation تحريك ou chauffage تسخين les gaz se dégagent du liquide.

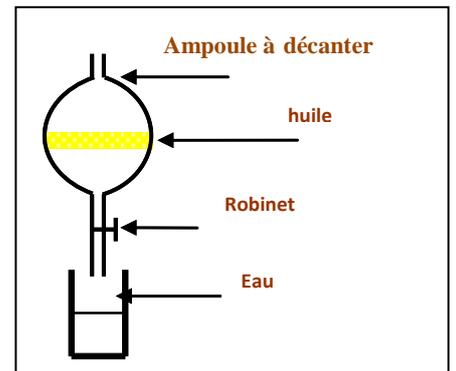
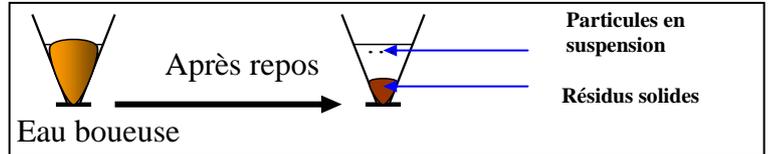
2- Distillation تقطير

La distillation sert à séparer des corps solubles dans un liquide et à séparer les liquides non miscibles.

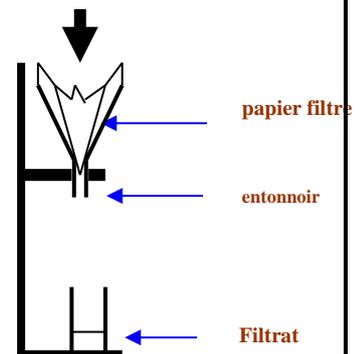
La distillation est une vaporisation suivie d'une condensation.

La distillation d'une eau salée donne une eau pure appelée eau distillée

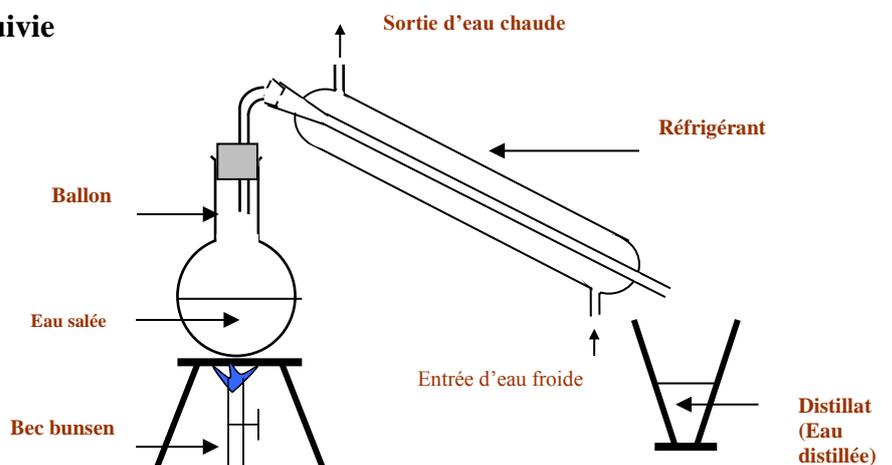
الماء المقطر



Eau décantée



Filtration



Distillation