Retourner à : Chimie 6eme

Méthodes de séparation

Il existe des mélange homogènes on ne voit qu'une seule phase à l'oeil nu.

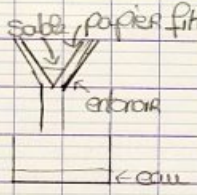
ex sirop+eaux, sel+eau, vinaigre+eau

Il existe aussi des mélanges hétérogènes : on voit plusieurs choses à l'oeil nu.

ex sable+eau, thé+eau, huile + eau

I Filtration

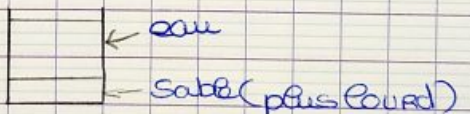
Pour séparer les constituants d'un mélange hétérogène. ex : sable + eau



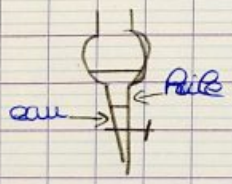
Remarque : On ne peux pas filtrer de l'eau avec du sel.

II Décantation

On laisse reposer



On peut utiliser une ampoule à décanter



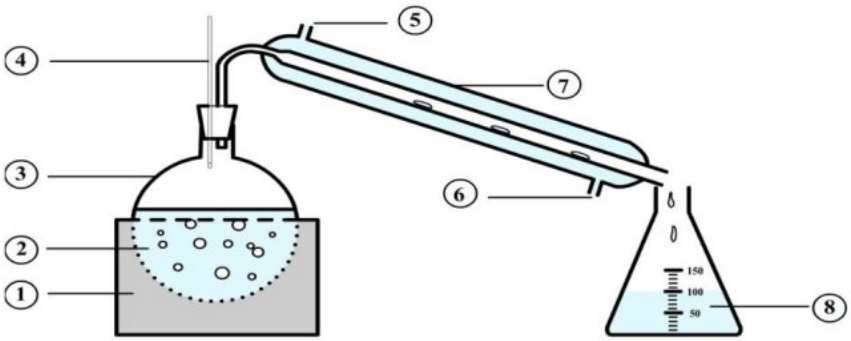
La filtration permet de séparer les constituants solides des constituants liquides.

La décantation permet de séparer les constituants les plus légers (les moins denses) des plus lourds (les plus denses).

III Distillation

Exercice : Compléter le tableau en mettant le numéro du schéma qui correspond :

Réfrigérant	7
Arrivée d'eau froide	6
Chauffe ballon	1
Mélange homogène	2
Thermomètre	4
Distillat (résultat de la distillation)	8
Ballon	3
Sortie d'eau tiède	5



La distillation permet de séparer les constituants suivant leur température d'ébullition.

Leçon précédente
Activité : la mer Morte
Leçon suivante
Transformation chimique et dioxyde de carbone