

Chapitre C3 - LES MÉLANGES AQUEUX -

Aqueux : à base d'eau

I. Les différents types de mélange : Réaliser les expériences suivantes et remplir le tableau

Consigne 1 : Réaliser l'expérience suivante et compléter le tableau ci-dessous.

Expérience : mise en évidence d'un mélange homogène et d'un mélange hétérogène.

Protocole :

- Prendre trois tubes à essais (on les remplacera par des verres transparents)
 - **Dans le tube 1:** Verser une quantité de sirop.
 - **Dans le tube 2:** Verser une quantité d'huile.
 - **Dans le tube 3:** Verser une quantité de café soluble.
 - **Dans le tube 4:** Verser une quantité de sucre.
- Rajouter de l'eau, agiter les 4 tubes à essai et laisser reposer quelques minutes.

Matériel : 4 tubes à essai, agitateur.

Symbol du tube à essai :



Mélanges	Observations	Interprétations
Eau + sirop		C'est un mélange
Eau + huile		C'est un mélange
Eau + café		C'est un mélange
Eau + sucre		C'est un mélange

Consigne 2 : Faire le schéma légendé de l'expérience avec du papier crayon et une règle.

Schéma de l'expérience :

Conclusion à retenir :

- Définition d'un **mélange homogène** : Mélange dont **on ne peut distinguer à l'œil nu** ses différents **constituants**.
- Définition d'un **mélange hétérogène** : Mélange dont **on peut distinguer à l'œil nu** ses différents **constituants**.

II. La séparation des constituants d'un mélange hétérogène :

1) Mélange solide -liquide : On peut utiliser deux méthodes.

a) La décantation :

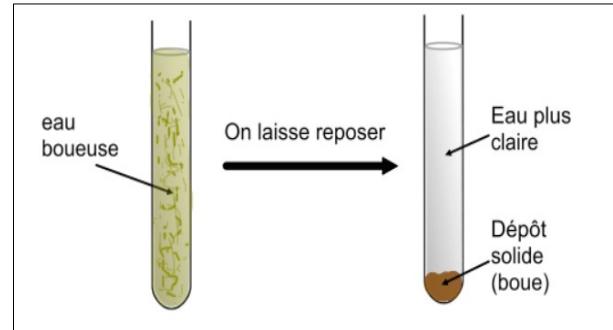
Expérience :

Protocole : - Laisser reposer quelques minutes de l'eau boueuse dans un tube à essai.

Observations : - Un dépôt solide au fond du tube à essai.

- Le liquide qui surnage est limpide.

Interprétation : - En laissant reposer le mélange, une partie des particules solides tombent au fond du tube à essai : c'est la **décantation**.



Conclusion à retenir :

La décantation consiste à laisser reposer (attendre) le mélange hétérogène pour que les particules solides les plus lourdes tombent au fond du récipient.

b) La filtration :

Expérience :

Protocole : - Verser de l'eau boueuse dans le filtre en papier placé sur l'entonnoir. On place l'entonnoir au-dessus d'un erlenmeyer.

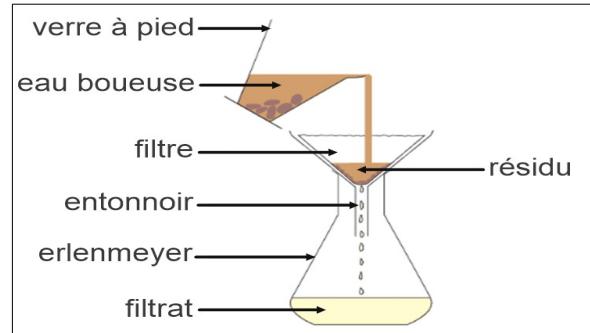
Observations : - On observe un dépôt solide sur le filtre.

- Le liquide obtenu dans l'erlenmeyer est limpide.

Interprétation:

- Les particules solides sont retenues par le filtre c'est le **résidu**.

- Le liquide obtenu est un mélange homogène appelé **filtrat**.



Conclusion à retenir :

La filtration : consiste à laisser passer l'eau et retenir les particules solides.

Le résidu est les particules solides retenues par le filtre.

Le filtrat est le liquide obtenu après filtration.

2) Mélange hétérogène liquide-liquide: Pour séparer deux liquides non-miscibles (= qui ne se mélangent pas), il faut utiliser une **ampoule à décanter**.

c) Décantation avec ampoule à décanter : On souhaite séparer le mélange hétérogène eau+huile.

Protocole :

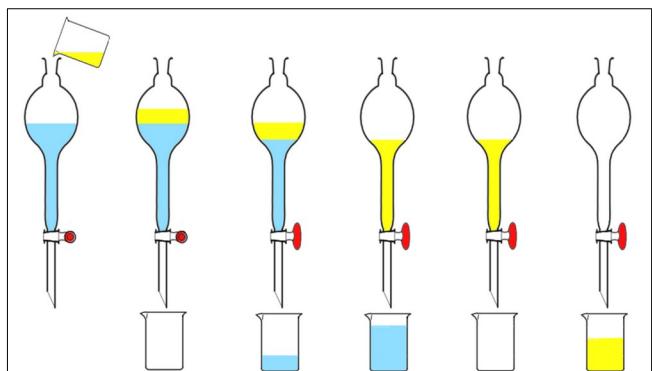
- Verser le mélange eau + huile dans une **ampoule à décanter**.
- Laisser reposer le mélange jusqu'à la séparation des deux liquides par **décantation**.

- Ouvrir le robinet et laisser couler la phase inférieur dans le bêcher 1 jusqu'à ce que la surface de séparation «eau-huile» arrive au niveau du robinet.

- verser la phase supérieur dans le bêcher 2.

Observations et Interprétations :

- **Le liquide le plus dense**: l'eau se place en bas de l'ampoule ,
- **Le liquide le moins dense**: l'huile se place en haut de l'ampoule ,



Conclusion à retenir

Lors d'une décantation : - **Le liquide le plus dense se place en bas** (la phase inférieure).

- **Le liquide le moins dense se place en haut** (la phase supérieur).