

# Fiche méthode n° 5

## Séparer les constituants d'un mélange

### Mélange hétérogène

#### I – La décantation

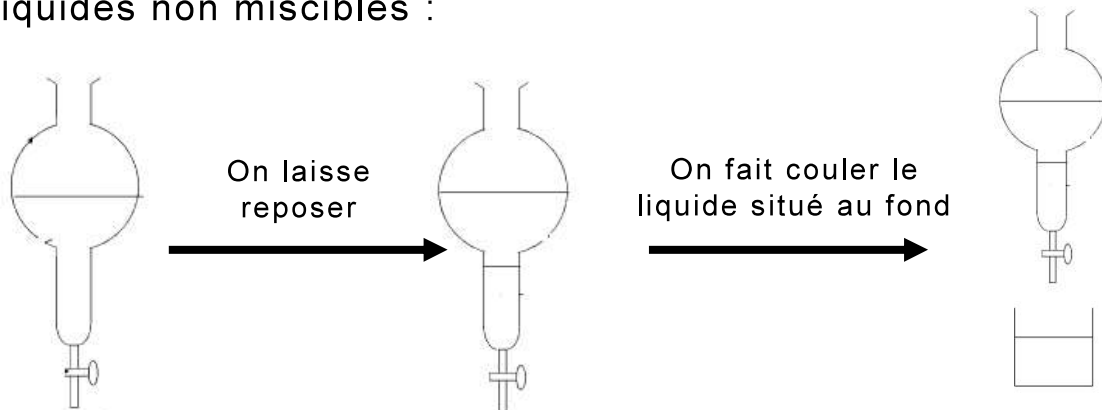
- Mélange solide/liquide :



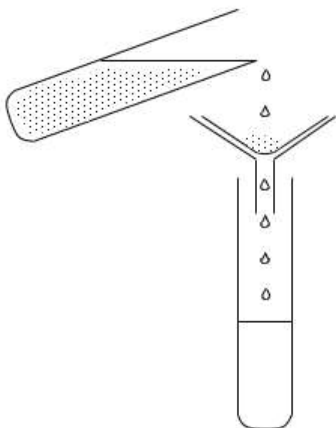
On laisse **reposer** le mélange.

Les constituants **les plus denses** se déposent au fond du becher.

- Liquides non miscibles :



#### II – La filtration



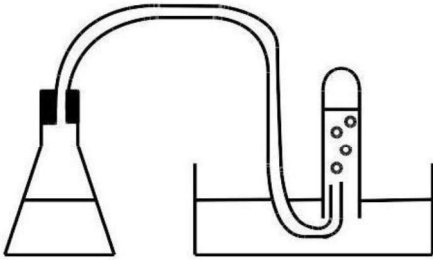
⇒ On verse le mélange dans un entonnoir muni d'un filtre.

⇒ Les particules solides restent dans le filtre.

⇒ On recueille un liquide homogène : le **filtrat**.

### III – Le déplacement d'eau

Cette technique permet de recueillir un **gaz**.

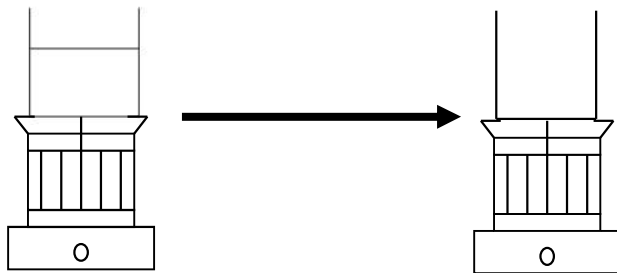


- ⇒ On agite l'erenmeyer qui contient une boisson pétillante.
- ⇒ Le gaz s'échappe par le tube à dégagement.
- ⇒ Le gaz chasse l'eau du tube à essai.

## Mélange homogène

### I – La vaporisation

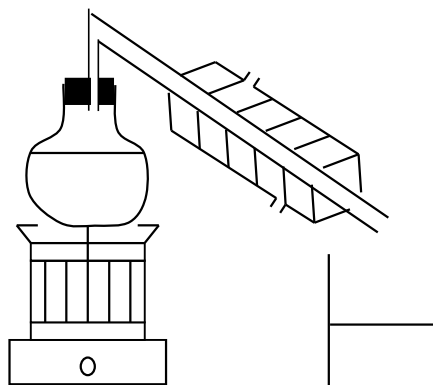
Cette technique permet de recueillir un **solide dissous dans un liquide** : le **soluté**.



- ⇒ Lors du chauffage, le liquide se transforme en gaz.
- ⇒ On récupère un solide au fond du becher.

On peut aussi attendre que l'eau s'évapore naturellement.

### II – La distillation



- ⇒ Le mélange homogène est porté à ébullition dans le ballon.
- ⇒ Le gaz formé est refroidi dans le réfrigérant.
- ⇒ On recueille le **distillat**.

### III – La chromatographie

La **chromatographie** permet de séparer les colorants. (voir TP)