

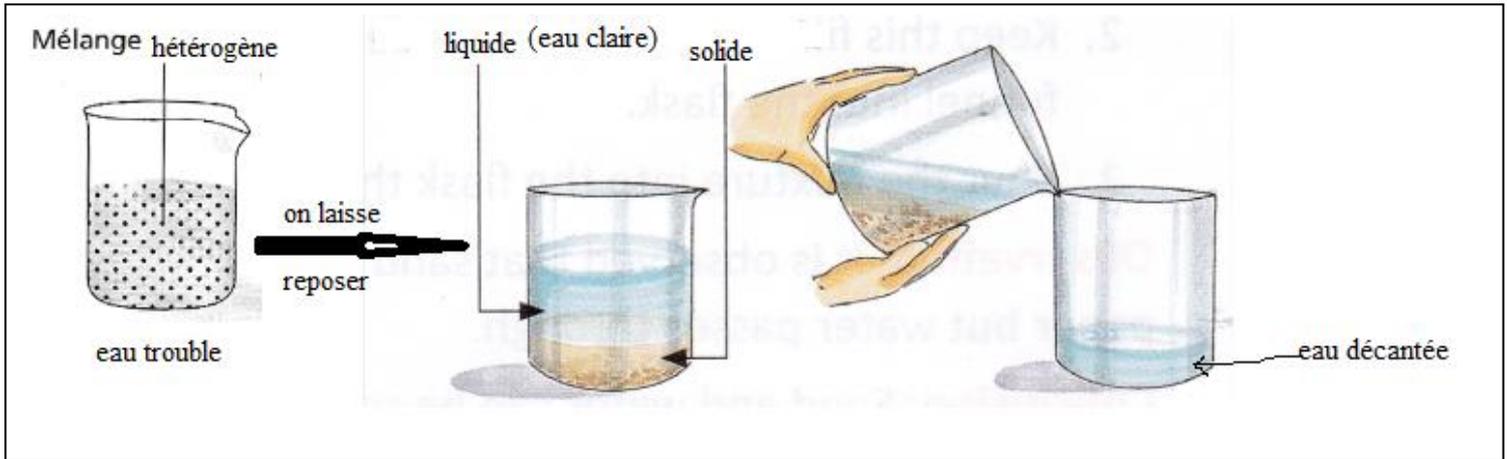
Séparation des constituents d'un mélange

فصل مكونات خليط

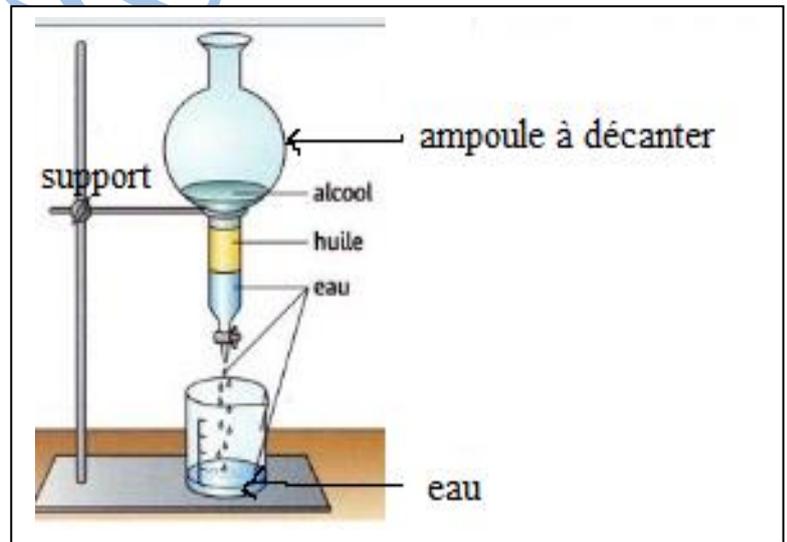
I. Séparation des constituents d'un mélange hétérogène :

1. La décantation :

a. Séparation solide du liquide :



b. Séparation deux liquides non-miscible :

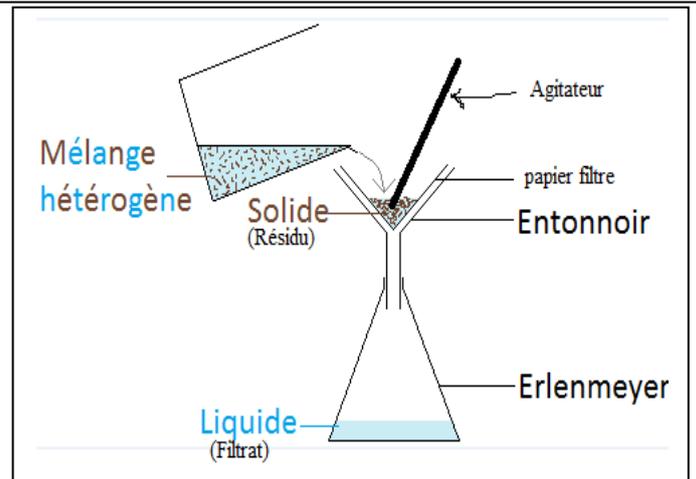


- ♣ Par décantation, les plus grosses Particules en suspension dans le liquide Se déposent.
- ♣ La décantation permet de séparer certains Constituents d'un mélange hétérogène.

2. La filtration :

Pour obtenir de l'eau limpide il faut faire passer l'eau décantée à travers un filtre.

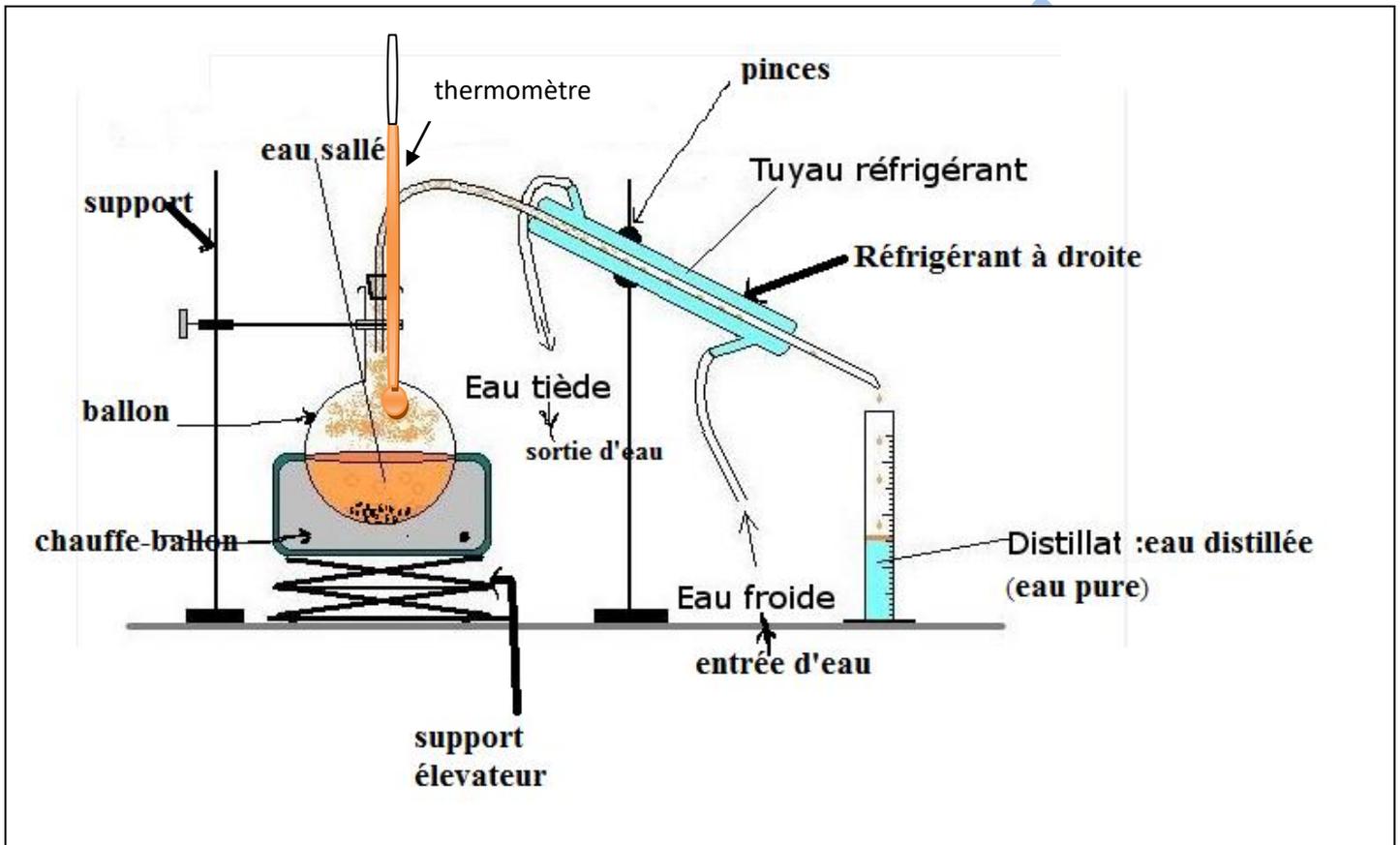
- ♣ Après la filtration on obtient l'eau filtrée ou Le filtrat (mélange homogène).
- ♣ Par filtration, les particules solides sont retenues Par le filtre.



II. Séparation des constituants d'un mélange homogène :

❖ La distillation :

Pour séparer les constituants d'un mélange homogène, on procède à la distillation : c'est une évaporation suivie d'une condensation.



- ♣ Après la distillation, on obtient **l'eau distillée** ou **distillat** .
- ♣ L'eau distillée se constitue que de l'eau, on dit c'est **une eau pure**.
- ♣ L'eau pure est un **corps pur**.