

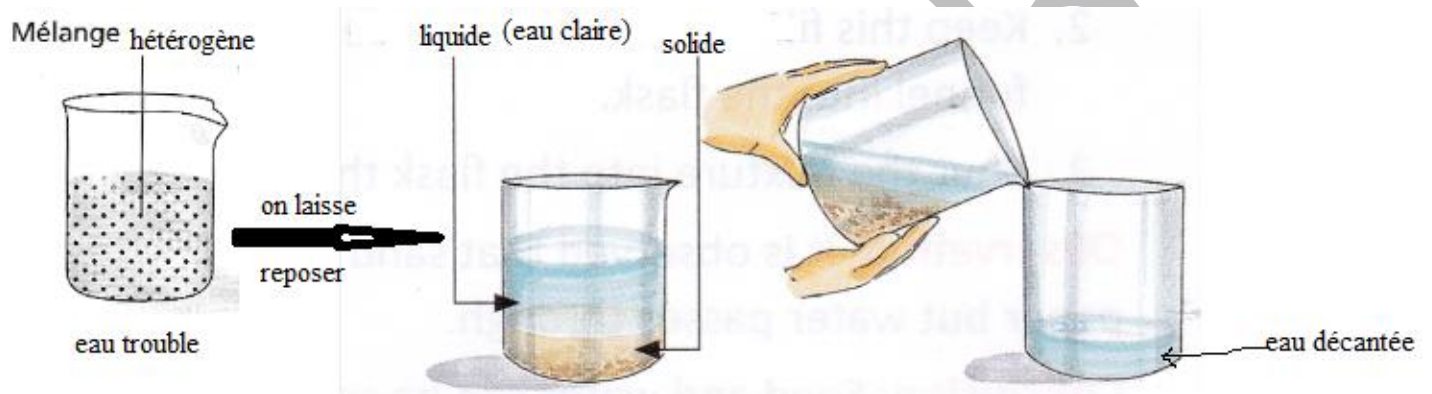
Séparation des constituants d'un mélange

Objectifs de la leçon

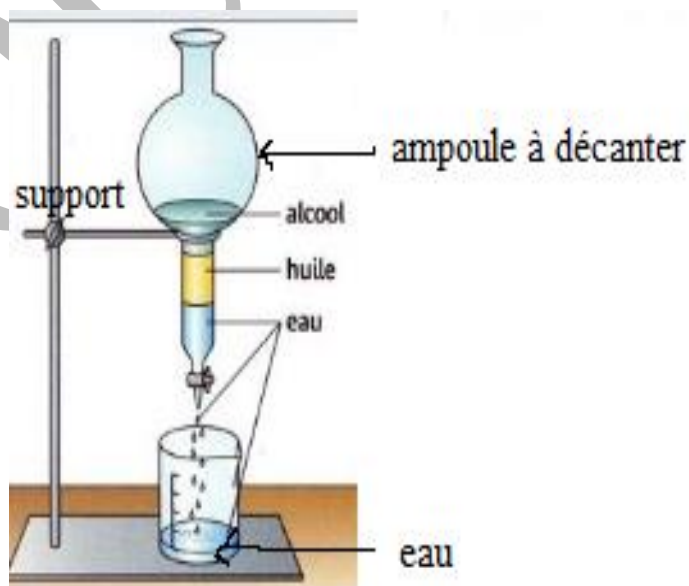
- Savoir séparer les constituants d'un mélange hétérogène.
- Savoir séparer les constituants d'un mélange homogène.

I / Séparation des constituants d'un mélange hétérogène.

1 / la décantation



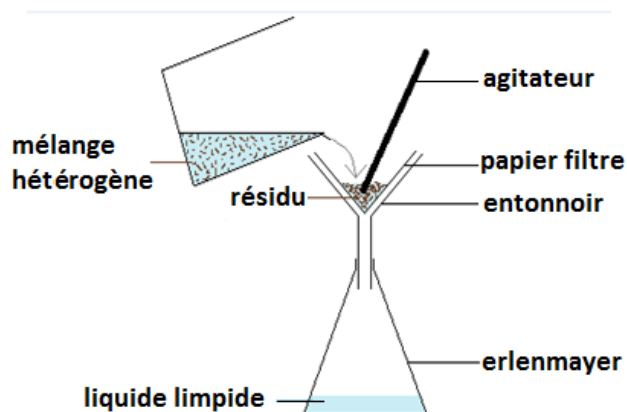
2 / séparation des deux liquides non miscibles.



Conclusion

- Par décantation, les plus grosses particules en suspension dans le liquide se déposent.
- La décantation permet de séparer certains constituants d'un mélange hétérogène.

3 / 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 filtrat.

- Le filtrat est un mélange homogène.
- par filtration, les particules solides sont retenues par le filtre.
- le papier filtre ne laisse passer que des liquides.

II / séparation des constituants d'un mélange homogène.

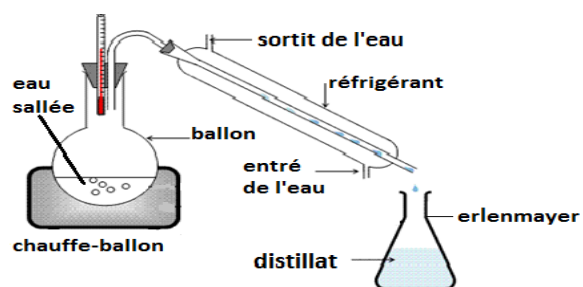
1/ la vaporisation



La vaporisation permet de séparer les constituants d'un mélange homogène.

2 / la distillation

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