

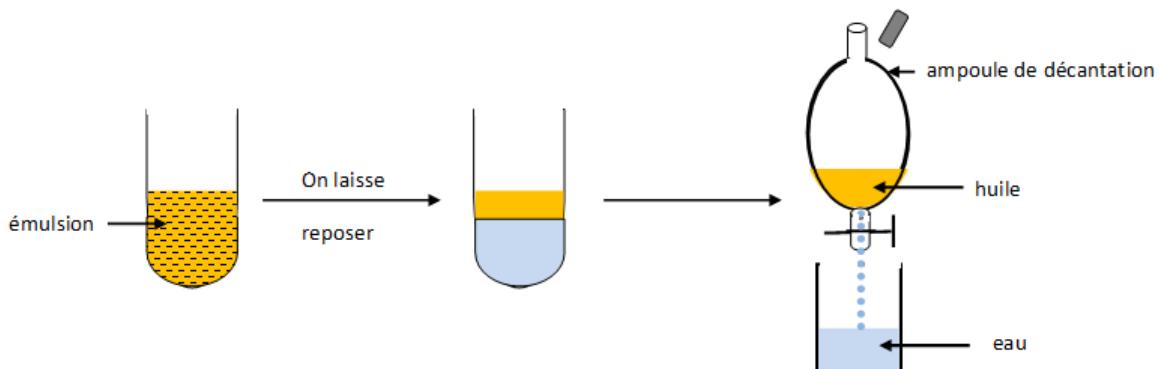
## Séparation des constituants d'un mélange

### I- Séparation des constituants d'un mélange hétérogène : [www.coursfacile.com](http://www.coursfacile.com)

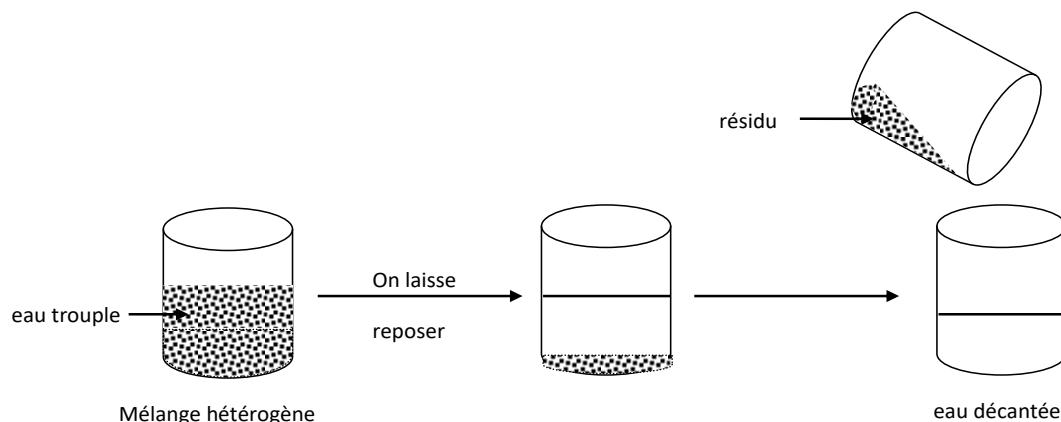
#### 1. La décantation :

##### a- Séparation deux liquides non-miscible :

On utilise l'ampoule à décanter pour séparer l'huile de l'eau .



##### b-Séparation solide du liquide :



- Par décantation, les plus grosses particules en suspension dans le liquide se déposent .

#### Conclusion

La décantation permet de séparer certains constituants d'un mélange hétérogène.

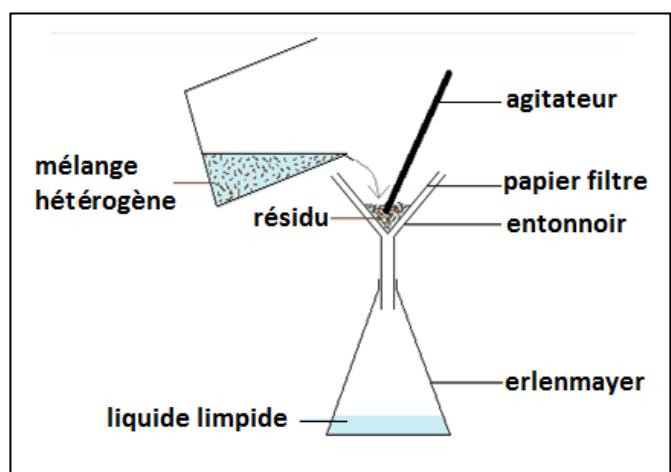
#### Exercice d'application 1

### 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)**.

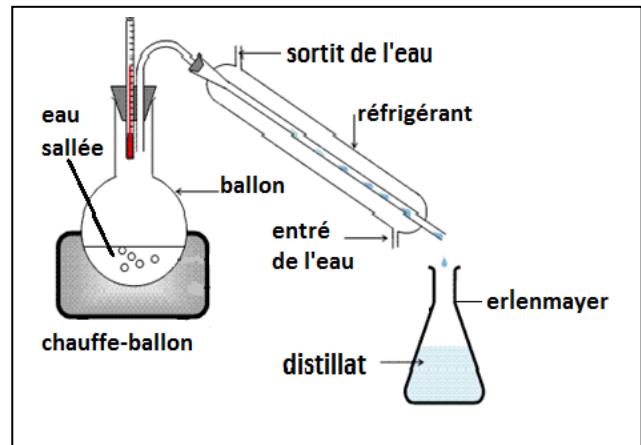
- Par filtration, les particules solides sont retenues par le filtre.



## 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 (eau pure).



### Remarque

Il y a autre méthodes de séparation comme le cheffage , l'agitation , le cheffage sans atteint l'ébullition ...

[www.coursfacile.com](http://www.coursfacile.com)