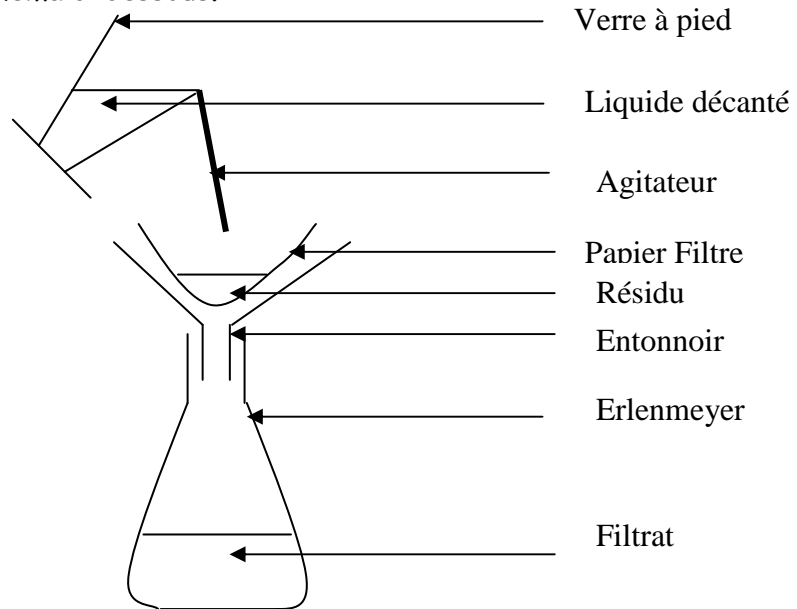
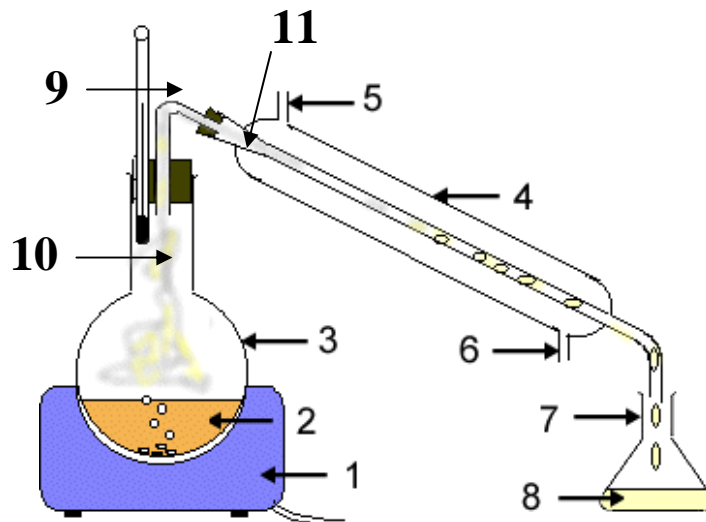


I - Est-ce que je sais mon cours ?

- 1- C'est la décantation et la filtration, les deux techniques pour les mélanges hétérogènes
- 2- C'est la distillation pour les mélanges homogènes
- 3- Complète les légendes du schéma ci dessous.



- 4- Représente dans le cadre ci-dessous, le schéma complet du montage de la distillation.  
11 légendes sont à placer.



- 1 chauffe ballon
- 2 mélange homogène
- 3 ballon
- 4 réfrigérant
- 5 sortie de l'eau
- 6 entrée de l'eau
- 7 erlenmyer
- 8 distillat
- 9 tube
- 10 vapeur
- 11 liquide

- 5- C'est la vaporisation : du liquide au gaz
- 6- Il refroidit la vapeur et la condense. Elle passe donc à l'état liquide
- 7- C'est la liquéfaction
- 8- Elle bout à 100°C

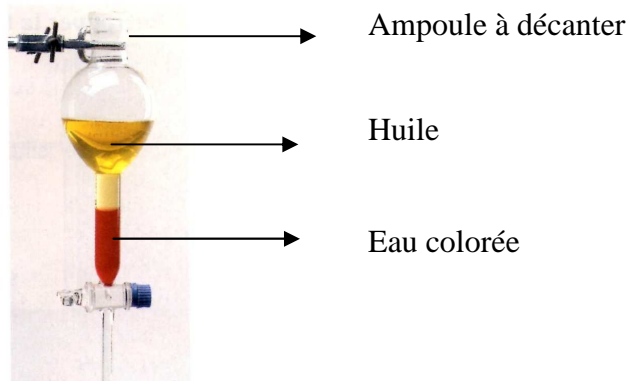
## II- Est-ce que je sais appliquer mon cours ?

### Exercice 1

- 1- Non car les deux liquides sont miscibles. Donc la décantation ne servira à rien. La filtration permet de séparer un solide et un liquide.
- 2- Elle doit faire une distillation
- 3- On obtiendra en premier l'alcool car  $80^{\circ}\text{C}$  est avant  $100^{\circ}\text{C}$ , température à laquelle l'eau bout.

### Exercice 2

- 1- C'est une ampoule à décanter
- 2- Elle permet de séparer des liquides non miscibles.
- 3- Schéma



- 4- Il suffit de récupérer l'eau colorée dans un bécher. Puis récupérer l'huile dans un deuxième bécher.

### Exercice 3

- 1- C'est un mélange hétérogène car on voit les constituants du mélange
- 2- C'est la décantation.