**Séparation des constituents d’un mélange**

**فصل مكونات خليط**

1. **Séparation des constituants d’un mélange hétérogène :**
2. **La décantation :**
3. **Séparation solide du liquide :**





1. **Séparation deux liquides non-miscible :**
* **Par décantation, les plus grosses**

**Particules en suspension dans le liquide**

**Se déposent.**

* **La décantation permet de séparer certains**

**Constituants d’un mélange hétérogène.**

1. **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.**

1. **Séparation des constituants d’un mélange homogène :**
* **La distillation :**

**Pour séparer les constituants d’un mélanges homogène, on procède à la distillation : c’est**

**une évaporation suivie d’une condensation.**



thermomètre

* **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.**