

## **côté exercice : corriger les exercices de l'envoi n°6**

### **ex 26 p 60**

Le jus d'orange et le jus de tomate sont des mélanges hétérogènes car on distingue la pulpe des oranges et des tomates

De même, l'eau boueuse est un mélange hétérogène car on distingue la boue.

En revanche, le sirop de grenadine (après agitation) est un mélange homogène.

### **ex 28 p 61**

- 1) Avant d'affirmer qu'un mélange est homogène ou hétérogène, il faut le laisser reposer un certain temps (c'est à dire ne pas l'agiter).
- 2) L'huile et le vinaigre sont des liquides non miscibles.

### **ex 38 p 62**

- 1) légende du schéma du recueil d'un gaz par déplacement d'eau :
  - 1 : soda
  - 2 : air + gaz provenant du soda
  - 3 : tube (en verre ou en matière plastique)
  - 4 : tube à essai
  - 5 : eau de chaux limpide
  - 6 : trouble (formation d'un solide blanc très fin)
- 2) Le trouble est dû à la présence du dioxyde de carbone qui provient du soda.  
Le réactif utilisé est l'eau de chaux.
- 3) Pour déclencher et accélérer le dégazage du soda, Marion peut agiter l'erlen qui contient le soda, ou le chauffer (car les gaz sont moins solubles dans l'eau chaude que dans l'eau froide).

---

Nous poursuivons par un nouveau chapitre sur les techniques de séparation des mélanges. Il y en a 5 que vous devez connaître, mais les 3 premières, nous les avons déjà étudiées en 6<sup>ème</sup>.

---

**côté cours : nouvelle page, nouveau chapitre : écrire :**

## **Chap 12 : TECHNIQUES DE SEPARATION DES MELANGES**

### **1 – LA DECANTATION**

La décantation consiste à laisser reposer un mélange (ne pas l'agiter).

Les particules solides les plus denses tombent au fond du récipient.

**La décantation permet de séparer les constituants solides les plus denses d'un mélange hétérogène liquide + solide.**

exemple : la décantation des eaux usées dans les stations d'épuration pour séparer les boues.

## **2 – LA FILTRATION**

La filtration consiste à faire passer un mélange à travers un filtre pour bloquer les particules solides en suspension.

Le liquide filtré ne contient plus de particules solides.

Le liquide obtenu est appelé **le filtrat**.

Le filtre peut être en papier filtre, en métal (grillage d'un tamis), en matière plastique (passoire).

**La filtration permet de séparer les particules solides d'un mélange hétérogène liquide-solide.**

exemple : la préparation du café avec une cafetière.

## **3 – L'EVAPORATION**

L'évaporation consiste à laisser reposer un mélange à l'air libre pour que le liquide se vaporise.

Seul le liquide s'évapore.

Les solides qui étaient dissous apparaissent dans le récipient.

L'évaporation se fait à température ambiante.

L'évaporation est plus rapide si la température est plus élevée.

**L'évaporation permet de séparer les constituants solides qui étaient dissous dans un mélange homogène.**

exemple : la récolte du sel de cuisine dans les marais salants.

---

**Enfin, côté exercice :** faire les exercices :

ex 10 p 57 faire la consigne pour le groupe B

ex 18 p 58

ex 42 p 63