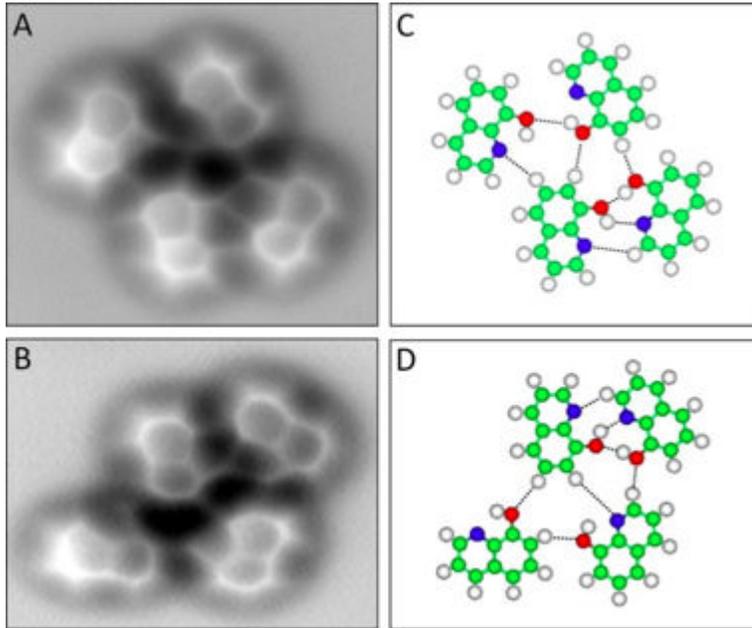


# Chapitre 2 – Mélanges et corps purs

## 1. Corps purs

### Molécules

Petites particules qui constituent la matière. Toute la matière (l'eau, la table, la peau, l'air) est constituée de molécules. Il existe différentes sortes de molécules.



### Corps pur

Lorsque une substance n'est constituée que d'une seule sorte de molécule, on dit que c'est un corps pur.

### Mélange

Une substance contenant plusieurs sortes de molécules est appelée un mélange.

## Chap. 2 – fiche n°1

---

- 1.** Dans les cercles ci-contre, représenter les béchers ci-contre. On représentera les triangles () et les molécules de
- 2.** Placer dans le tableau ci-dessous le sucre, le café, le jus d'orange, l'air.

CORPS PUR
-----------

## 2. Mélanges

Faire une pause dans la vidéo et les faire réfléchir sur une classification possible.

On peut distinguer deux sortes de mélanges :

### **les mélanges hétérogènes**

lorsque l'on distingue à l'œil nu au moins deux des constituants du mélange.

### **les mélanges homogènes**

lorsque l'on ne distingue qu'un seul constituant du mélange à l'œil nu.

**1.** Dans le tableau suivant, placer la limonade, un mélange eau-huile, un mélange eau-sable, un mélange s

<b>MÉLANGE HOMOGÈNE</b>

Lorsque deux liquides forment un mélange homogène après agitation on dit qu'ils sont miscibles. Autrement ils sont dits non-miscibles.

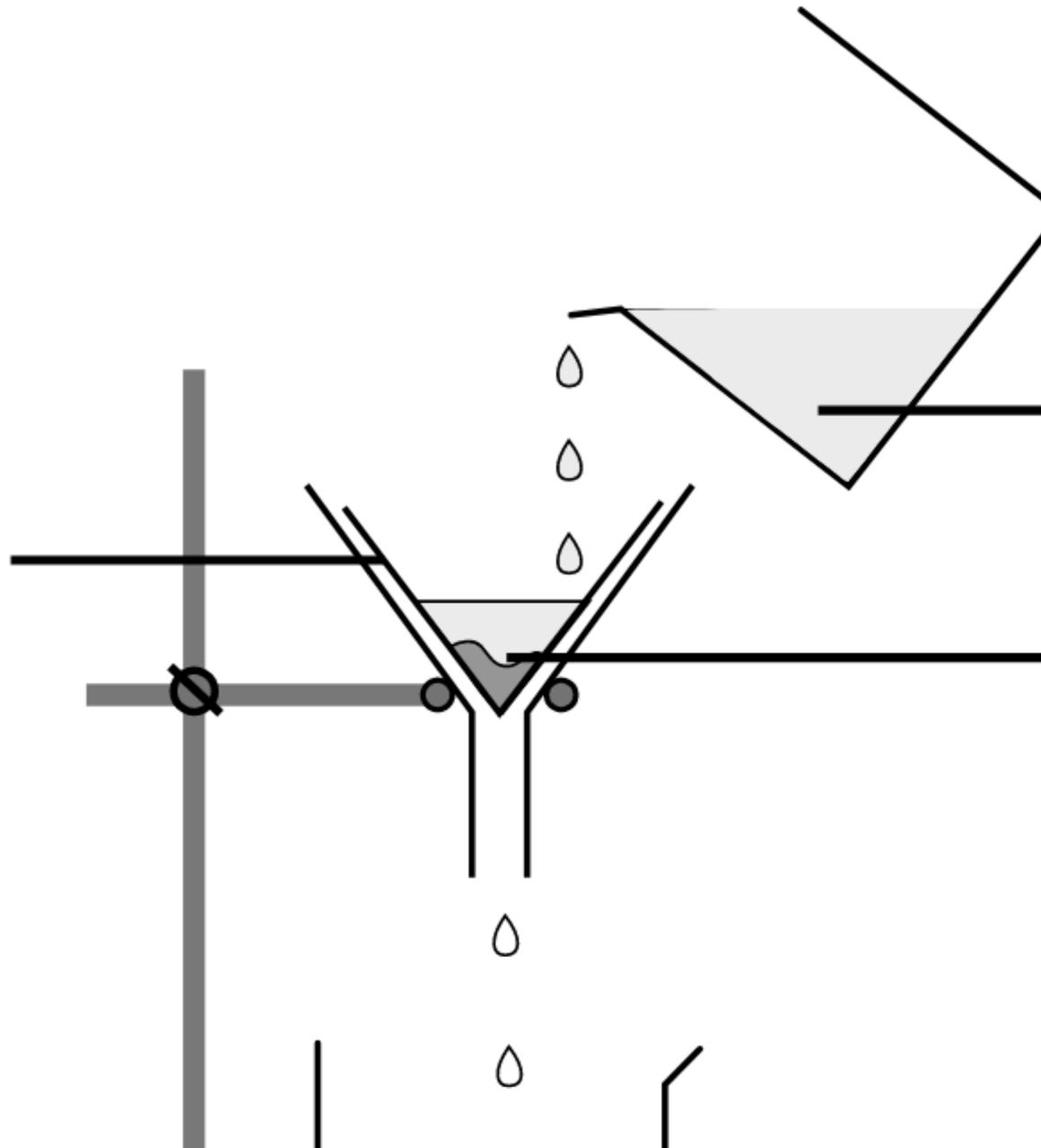
### **3. Séparer un mélange**

Il peut être utile de séparer un mélange pour en déterminer les constituants. Il existe différentes techniques de séparation.

**1.** Compléter les légendes avec les

**A) Séparer un mélange hété**

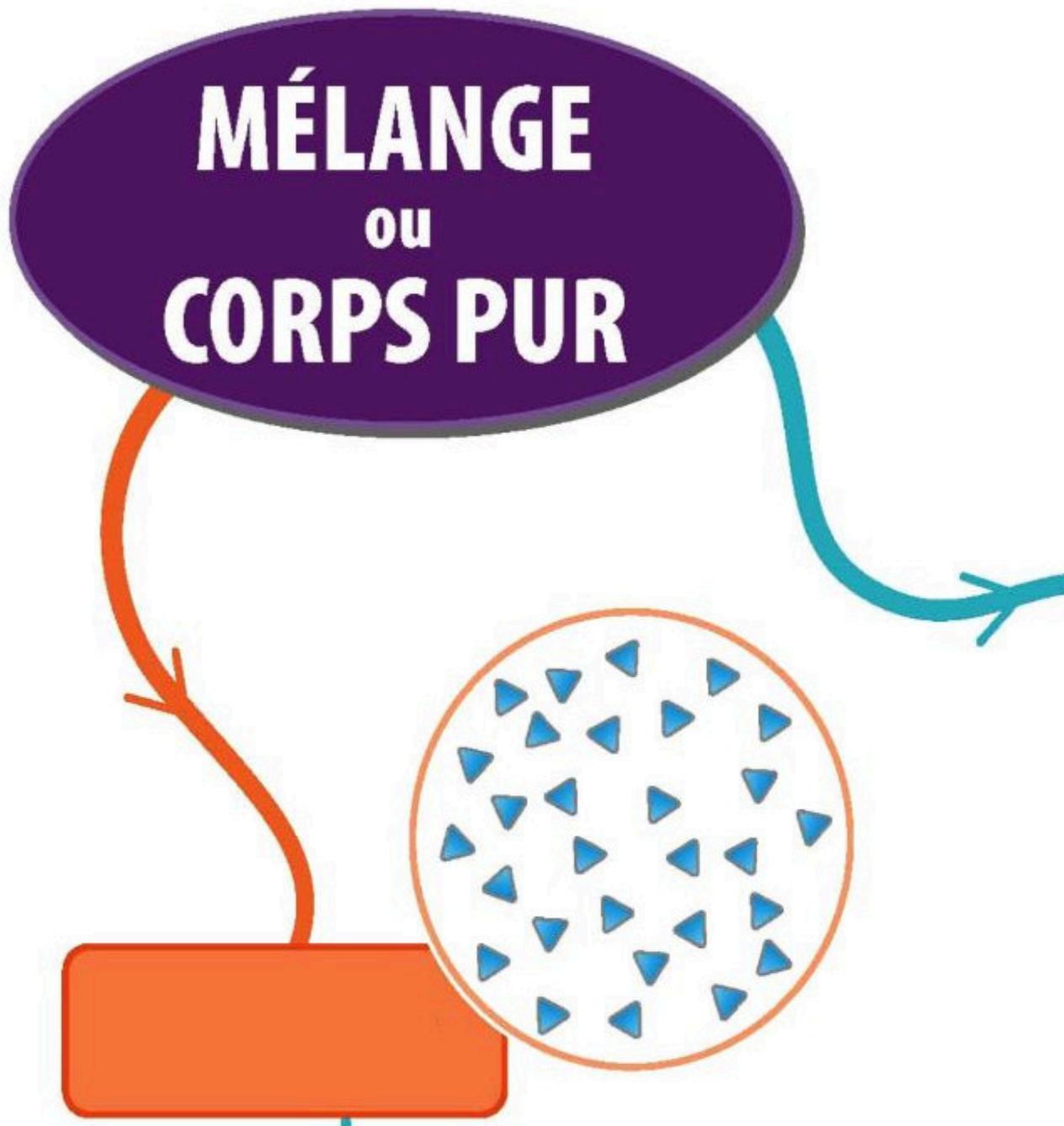
- Filtration



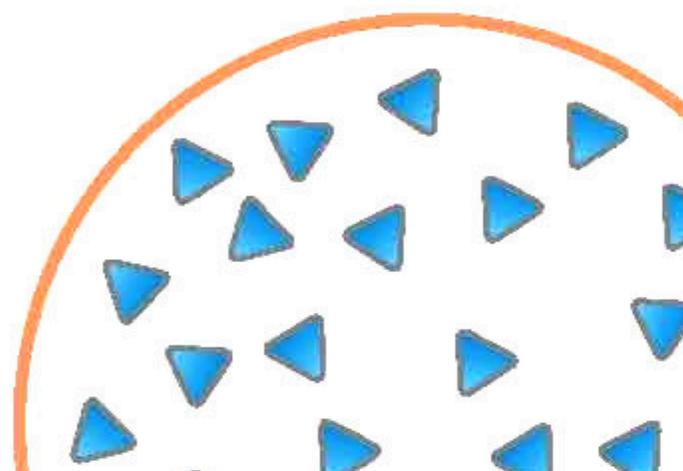
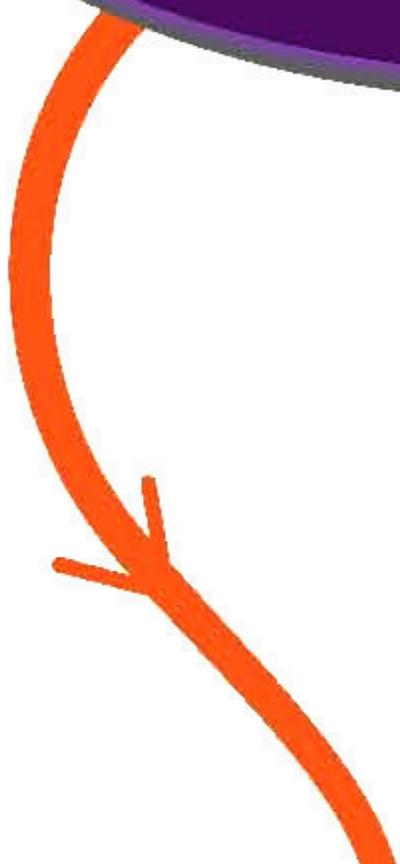
## Chap. 3 – fiche n°4

---

- 1.** Compléter la carte avec les mots : résidu ; distillat ; filtrat ; homogène ; distillation ; filtre ; surnageant.
- 2.** Colorier votre carte.



**MÉLANGE**  
**ou**  
**CORPS PUR**



### Fiche de mémorisation active

Qu'est-ce qu'une molécule ?	Les molécules sont des petits « grains de matières ».
Qu'est-ce qu'un corps pur ?	Un corps pur est une substance qui n'est constituée que d'une seule sorte de molécule. Au contraire dans un mélange il y a plusieurs sorte de molécules.
Qu'est-ce qu'un mélange ?	
Quels sont les deux sortes de mélanges ?	Si à l'œil nu, on ne voit qu'un seul constituant, on dit que le mélange est homogène, autrement il est hétérogène.
Que signifie être miscible à l'eau ?	Une substance est miscible à l'eau si elle forme un mélange homogène avec l'eau.
Décrire les 3 grandes techniques de séparation vues en cours :	<ul style="list-style-type: none"><li>• Filtration : le mélange passe à travers un filtre qui retient les plus grosses particules (le résidu). On obtient un filtrat homogène.</li><li>• Décantation : on laisse le mélange reposer. Les particules les plus denses tombent au fond. On peut alors récupérer le surnageant.</li><li>• Distillation : on vaporise puis on liquéfie l'eau. Le distillat ne contient que l'eau. Les autres substances sont restées dans le ballon.</li></ul>
• filtration ;	
• décantation ;	
• distillation.	