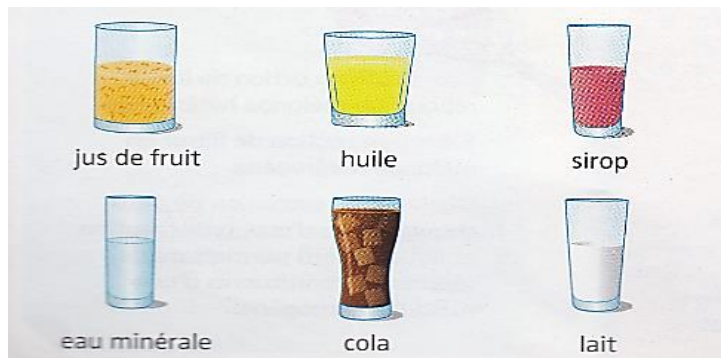


Correction FEUILLE D'EXERCICES – Ch3 Mélanges et corps purs

Exercice 01 : Cours

Compléter le texte suivant :

- a) Un corps pur est **composé que d'un seul élément ou d'une seule substance.**
- b) Un mélange est **composé au minimum de deux substances.**
- c) Un mélange dont on ne distingue pas les constituants est dit **homogène.**
- d) Un mélange hétérogène **est un mélange où on distingue les différents constituants.**



Exercice 02 : Corps pur et mélanges

1) Parmi ces liquides, lequel est un corps pur ? Justifier.

C'est l'huile car elle n'est composée que d'elle-même.

2) Lorsqu'on observe au microscope le lait, on distingue des particules de graisse. Le lait est-il au microscope un mélange homogène ou hétérogène ? Justifier.

C'est un mélange hétérogène au microscope car on distingue les différentes substances.

Exercice 03 : Modèle particulaire

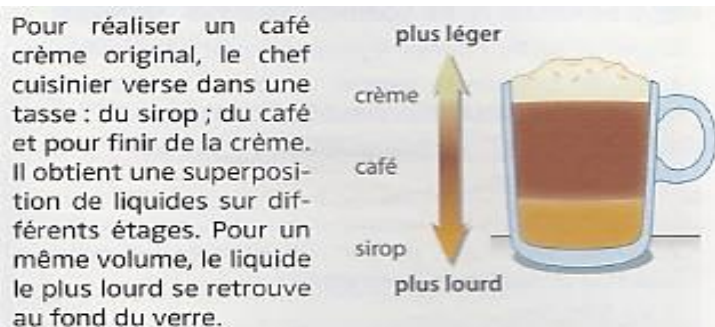
Complète le tableau suivant :

Modèle n°	Lettre	Corps pur ou mélange
1	a	Corps pur
2	b	Mélange
3	d	Corps pur
4	c	Mélange
5	f	Mélange
6	e	Corps pur

a. L'huile est constituée d'entités microscopiques identiques.
b. Le chocolat en poudre est un mélange de cacao, de sucre et d'huile.
c. L'or jaune est un mélange d'or, d'argent et de cuivre.
d. Le sucre est constitué d'entités microscopiques identiques.
e. Le dioxygène pur.
f. De l'air contenant un polluant.

Exercice 04 : Un café ?

1) Le mélange obtenu est-il homogène ou hétérogène ? Justifier.



Il est hétérogène car on distingue les différents constituants.

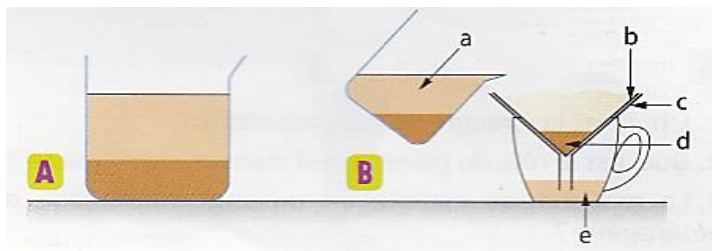
2) Pourquoi faut-il respecter un certain ordre pour visualiser les différents constituants du café crème ?

Les liquides les plus lourds se déposent au fond et le plus léger reste en haut et ainsi ils ne se mélangent pas entre eux.

Correction FEUILLE D'EXERCICES – Ch3 Mélanges et corps purs

Exercice 05 : Machine à café

1. Marc n'a pas de machine à café. Il verse le café moulu dans un verre contenant de l'eau bouillante puis il laisse quelques minutes pour que l'eau se charge d'arôme de café (A). Une séparation alors apparaît.



Comment se nomme cette technique de séparation et indiquer où se trouve le café moulu sur le schéma A.

C'est la décantation.

2. Il verse ensuite le mélange dans un filtre posé sur un entonnoir et récupère le café dans une tasse (B). Comment se nomme cette technique de séparation ?

C'est la filtration.

3. Indiquer quelle lettre correspond aux mots suivants :

mélange homogène : **e** / filtre : **b** / résidu : **d** / entonnoir : **c** / mélange hétérogène : **a**

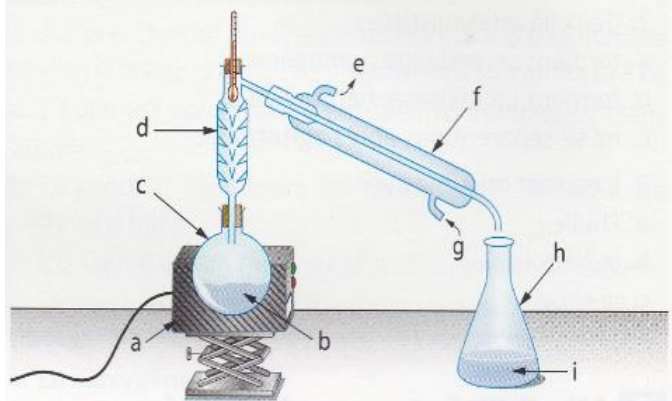
Exercice 06 : Dessalement de l'eau de mer

1. Quel est le nom de ce dispositif ?

Montage de distillation

2. Légender le schéma

Le schéma ci-dessous représente un dispositif utilisé pour le dessalement de l'eau de mer.



a : **support**

f : **réfrigérant**

b : **eau de mer**

g : **entrée d'eau**

c : **ballon**

h : **erlenmeyer**

d : colonne à distiller (pas obligatoire)

e : **sortie d'eau**

i : **distillat (eau pure)**

3. Que se passe-t-il dans le ballon au cours du chauffage ? **L'eau de mer se vaporise.**

4. A quoi sert le réfrigérant ? **Il permet de refroidir la**

vapeur d'eau et de la liquéfier.

5. Expliquer le principe de ce montage.

On chauffe un mélange homogène (ici l'eau de mer), l'eau se vaporise et arrive dans le réfrigérant où elle se liquéfie. On la récupère pure dans un erlenmeyer (distillat) et les cristaux de sel restent dans le ballon. Elle permet donc de séparer les constituants d'un mélange homogène.

6. Que reste-t-il dans le ballon après un très long moment de chauffage ?

Il reste les cristaux de sel.

Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

- [Exercices 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs - PDF à imprimer](#)

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cet exercice avec un énoncé vierge

- [Mélanges et corps purs – 5ème – Exercices avec les corrections](#)

Découvrez d'autres exercices en : 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs

- [Avec ou sans eau ? – 5ème – Activité expérimentale avec le corrigé](#)
- [Mélanges homogènes et corps purs – Exercices corrigés – 5ème – Physique – Chimie – Collège](#)
- [Mélanges aqueux – Exercices corrigés – 5ème – Physique – Chimie – Collège](#)

Les exercices des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

- [Exercices 5ème Physique - Chimie : Eau et environnement - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 5ème Physique - Chimie : L'électricité - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 5ème Physique - Chimie : La lumière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 5ème Physique - Chimie : Les changements d'état - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 5ème Physique - Chimie : Les états de la matière - PDF à imprimer](#)

Besoin d'approfondir en : 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs

- [Cours 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs](#)
- [Vidéos pédagogiques 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs](#)
- [Séquence / Fiche de prep 5ème Physique - Chimie : Mélanges et corps purs](#)