

6^e - Chapitre 7

ÉTATS ET CONSTITUTION DE LA MATIÈRE À L'ÉCHELLE MACROSCOPIQUE

Correction

EXERCICE 1 - 8 POINTS

Consigne - Indique si les affirmations suivantes sont vraies ou fausses

La fusion est une méthode de séparation des mélanges.

- Vrai
- Faux

Un mélange de sable et d'eau est un exemple de mélange homogène.

- Vrai
- Faux

La séparation par filtration est une technique courante pour isoler les composants d'un mélange hétérogène.

- Vrai
- Faux

L'évaporation est une méthode de séparation efficace pour récupérer le sucre d'une solution sucrée.

- Vrai
- Faux

Un mélange homogène est caractérisé par une distribution uniforme de ses composants

- Vrai
- Faux

La séparation par décantation est utilisée pour séparer les composants d'un mélange en fonction de leur densité.

- Vrai
- Faux

Les mélanges hétérogènes ont une apparence uniforme, semblable à une seule substance.

- Vrai
- Faux

Les mélanges homogènes ne peuvent pas être séparés en utilisant des méthodes physiques..

- Vrai
- Faux

EXERCICE 2 - 8 POINTS

Consigne : Complète le texte avec les mots proposés.

- liquide
- mélanges
- filtration
- états
- solide
- évaporation
- gazeux
- matière

Au cours de ce chapitre, nous avons exploré plusieurs aspects importants de la **matière** qui nous entoure. Nous avons commencé par comprendre les différents états de la matière : **solide**, **liquide** et **gazeux**.

Chacun de ces **états** a des propriétés spécifiques qui les rendent uniques.

Nous avons également découvert les différentes manières de séparer les **mélanges**. Que ce soit par **évaporation**, **filtration** ou d'autres méthodes, ces techniques sont souvent utilisées dans notre vie quotidienne et dans des contextes industriels.

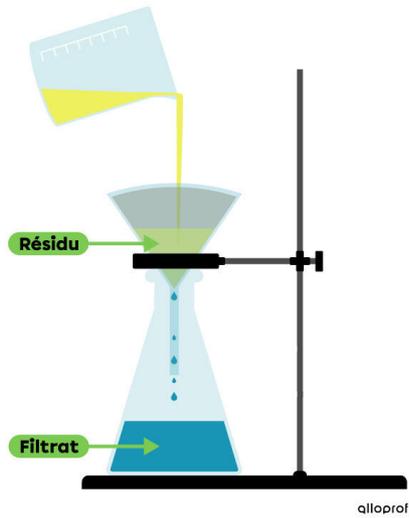
EXERCICE 3 - 4 POINTS

Consigne : Relie les termes à leur définition

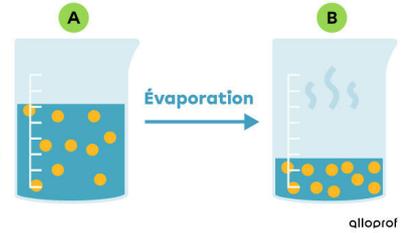
- | | | | |
|-----------------------|---|---|--|
| Fusion | • | • | Passage de l'état gazeux à l'état liquide. |
| Évaporation | • | • | Passage de l'état solide à l'état liquide. |
| Condensation | • | • | Passage de l'état liquide à l'état solide |
| Solidification | • | • | Passage de l'état liquide à l'état gazeux. |

EXERCICE 4 - 6 POINTS

Consigne - Complètes les étiquettes sur les mélanges avec les mots suivants : **Chromatographie, Décantation, Distillation, Évaporation, Filtration et Sédimentation.**

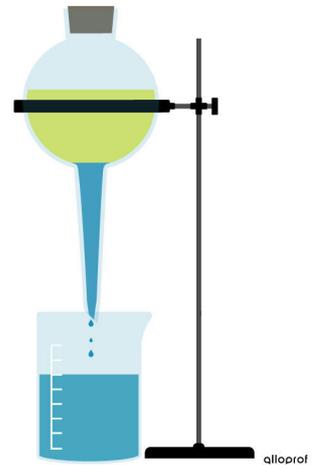


Évaporation →

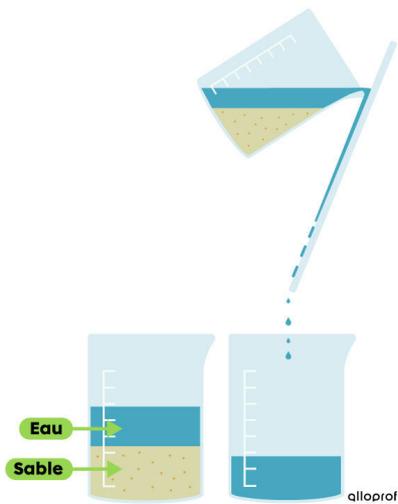


☒ Filtration

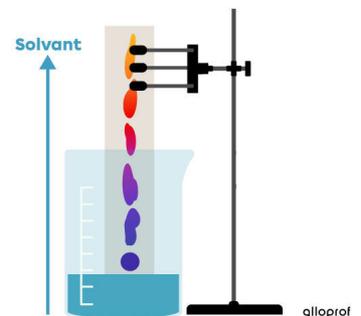
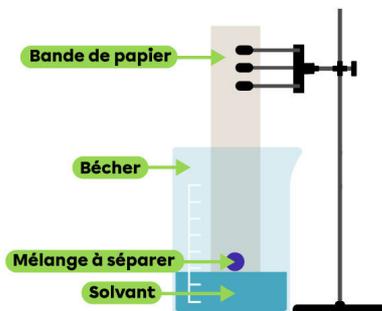
Décantation →



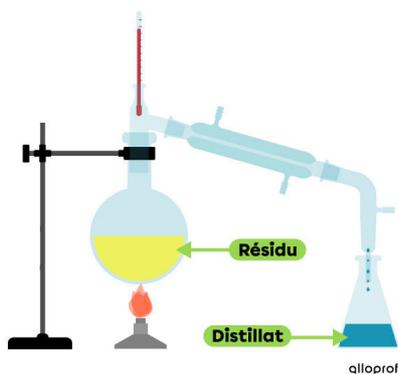
☒ Sédimentation



Chromatographie →



☒ Distillation



EXERCICE 5 - 7 POINTS

- 1. Quels sont les trois principaux états de la matière ?**
 - Énergie, liquide, gaz
 - **Solide, liquide, gaz**
 - Ferme, coulant, invisible
- 2. Comment les molécules d'une matière se comportent-elles dans l'état solide ?**
 - Elles sont liées de manière compacte.
 - **Elles sont indépendantes et mobiles.**
 - Elles sont transparentes et légères.
- 3. Quel processus décrit le passage d'un état liquide à un état gazeux, comme de l'eau liquide à la vapeur d'eau ?**
 - Condensation
 - **Vaporisation**
 - Fusion
- 4. À partir de quelle température un glaçon fond-il ?**
 - 100° degrés
 - **0° degrés**
 - 10° degrés
- 5. Quel terme est utilisé pour décrire le passage d'un état gazeux à un état solide, comme de la vapeur d'eau à des glaçons ?**
 - **Sublimation**
 - Solidification
 - Vaporisation
- 6. Comment sont les molécules d'eau dans l'air ?**
 - Liées et compactes
 - **Indépendantes**
 - Transparentes et légères
- 7. Quel est le terme utilisé pour décrire le passage d'un état gazeux à un état liquide ?**
 - **Condensation**
 - Liquéfaction
 - Solidification