

- ✓ Connaître les deux types de mélanges (hétérogène, homogène) et leurs caractéristiques.
- ✓ Connaître les techniques de séparation des mélanges hétérogènes et homogènes

Prénom :

Date :

1

Voici plusieurs mélanges, écris en-dessous s'ils sont homogènes ou hétérogènes.

Mélange 1



eau +
sable

hétérogène

Mélange 2



eau +
sirop

homogène

Mélange 3



eau +
huile

hétérogène

Mélange 4



eau +
sel

homogène

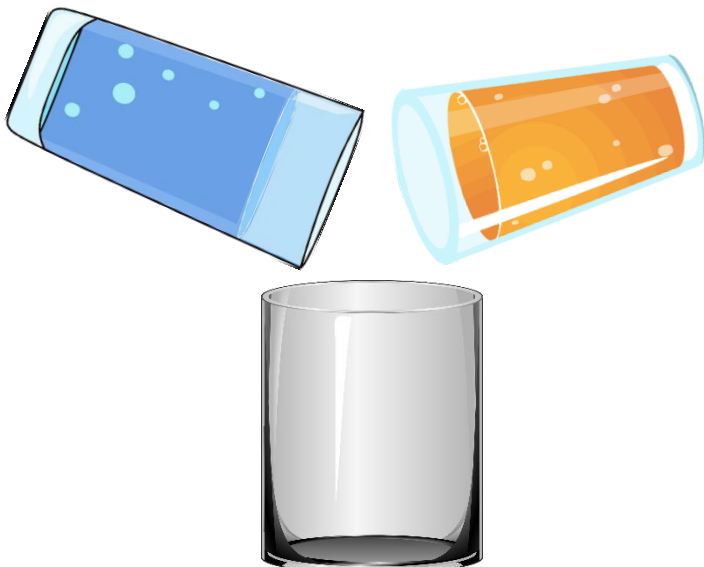
2

Corrige les phrases seulement si elles sont fausses.

1. L'eau et l'huile sont miscibles. --> **L'eau et l'huile sont non miscibles.**
2. Le sable se dissout dans l'eau. --> **Le sable ne se dissout pas dans l'eau.**
3. Le sel se dissout dans l'eau. _____
4. Le sucre se dissout dans l'eau. _____
5. L'eau et le sirop sont miscibles. _____
6. Le riz se dissout dans l'eau. --> **Le riz ne se dissout pas dans l'eau.**

3

Complète les phrases.



Quand je mélange de l'eau et du jus d'orange, je ne vois plus la différence entre les deux.

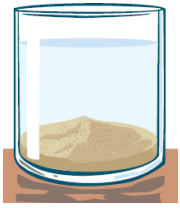
L'eau et le jus d'orange forment un mélange **homogène**.

Les deux substances sont **miscibles** entre elles.

4

J'ai un mélange de sable et d'eau, comment récupérer le sable ?

Dessine l'expérience :



ou



Comment s'appelle la technique que tu as utilisée ?

décantation ou filtration

Décris ton expérience :

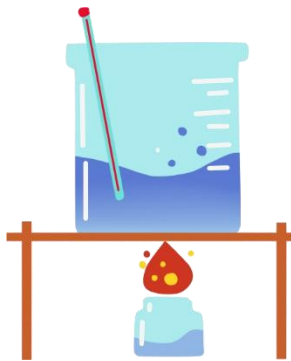
Le laisse reposer le mélange jusqu'à ce que les constituants se séparent.

Je verse le mélange dans un filtre afin que le filtre récupère le sable.

5

J'ai de l'eau salé, comment récupérer le sel ?

Dessine l'expérience :



Comment s'appelle la technique que tu as utilisée ?

L'évaporation

Décris ton expérience :

On fait s'évaporer l'eau rapidement en chauffant pour ne garder que le sel.

6

Complète le texte.

La décantation permet de séparer les constituants d'un mélange **hétérogène**.

Le filtre permet de retenir les parties **solides**.

L'évaporation permet de séparer les constituants d'un mélange **homogène**.