

Fiche d'exercice

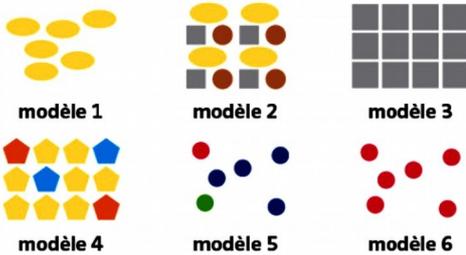
1 Choisir le bon mot

- a) Un mélange dans lequel on distingue au moins deux constituants est un mélange **homogène / hétérogène**.
- b) Quand des particules solides se déposent au fond d'un récipient, on dit qu'il y a eu **décantation / filtration**.
- c) Après distillation d'une eau minérale, l'eau obtenue est un **corps pur / un mélange homogène**.
- d) Quand on laisse évaporer de l'**eau distillée / l'eau minérale**, on n'observe pas de résidu.

4 Modèle particulière

1. Associe chaque modèle particulière 1 à 6 à la matière qui lui correspond parmi les propositions suivantes (a à f).

- 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.



2. Dans chacun des cas, préciser s'il s'agit d'un mélange ou d'un corps pur.

Chap. 3 – mélanges

6 La bonne association

Associer les mots :

- eau boueuse •
- eau du robinet •
- vinaigrette •
- eau Perrier •
- eau distillée •
- mélange homogène •
- mélange hétérogène •
- corps pur •

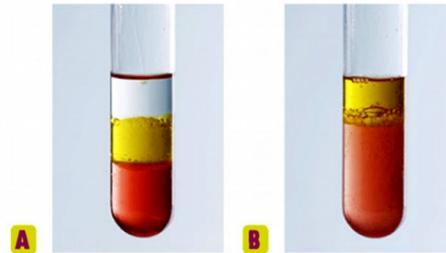
3 Compléter le texte suivant

- a) Un mélange dans lequel on distingue au moins deux constituants est un mélange
- b) Lors d'une, les matières solides en suspension dans un liquide se déposent au fond du récipient.
- c) Lors d'une, les particules solides sont retenues par le et le liquide obtenu est un mélange homogène.
- d) L'eau minérale est un parce qu'elle contient d'autres substances que l'eau.
- e) La permet de séparer les constituants d'un mélange homogène.

8 Où est passé l'alcool ?

Dans un tube à essais **A**, on introduit du sirop, puis de l'huile et pour finir de l'alcool. Après agitation, on obtient le résultat **B**.

L'alcool a-t-il disparu ? Justifier.



Fiche d'exercice

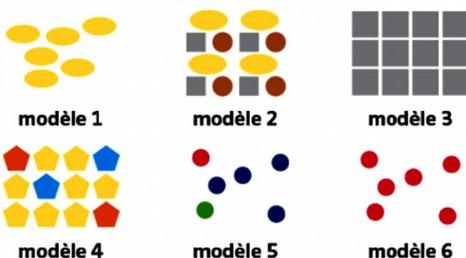
1 Choisir le bon mot

- a) Un mélange dans lequel on distingue au moins deux constituants est un mélange **homogène / hétérogène**.
- b) Quand des particules solides se déposent au fond d'un récipient, on dit qu'il y a eu **décantation / filtration**.
- c) Après distillation d'une eau minérale, l'eau obtenue est un **corps pur / un mélange homogène**.
- d) Quand on laisse évaporer de l'**eau distillée / l'eau minérale**, on n'observe pas de résidu.

4 Modèle particulière

1. Associe chaque modèle particulière 1 à 6 à la matière qui lui correspond parmi les propositions suivantes (a à f).

- 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.



2. Dans chacun des cas, préciser s'il s'agit d'un mélange ou d'un corps pur.

Chap. 3 – mélanges

6 La bonne association

Associer les mots :

- eau boueuse •
- eau du robinet •
- vinaigrette •
- eau Perrier •
- eau distillée •
- mélange homogène •
- mélange hétérogène •
- corps pur •

3 Compléter le texte suivant

- a) Un mélange dans lequel on distingue au moins deux constituants est un mélange
- b) Lors d'une, les matières solides en suspension dans un liquide se déposent au fond du récipient.
- c) Lors d'une, les particules solides sont retenues par le et le liquide obtenu est un mélange homogène.
- d) L'eau minérale est un parce qu'elle contient d'autres substances que l'eau.
- e) La permet de séparer les constituants d'un mélange homogène.

8 Où est passé l'alcool ?

Dans un tube à essais **A**, on introduit du sirop, puis de l'huile et pour finir de l'alcool. Après agitation, on obtient le résultat **B**.

L'alcool a-t-il disparu ? Justifier.

