

Exercices sur les mélanges

Distinguer un mélange homogène d'un mélange hétérogène

Distinguer un mélange homogène d'un mélange hétérogène

1. Un jus de fruit contient des particules (pulpe de fruit) en suspension et visibles à l'œil nu. Ce mélange est-il homogène ou hétérogène ?
2. Le mélange de sirop de menthe et d'eau est-il homogène ou hétérogène ?

Distinguer mélange homogène et mélange hétérogène

Pour faire du café, on verse de l'eau très chaude sur du café moulu placé sur un filtre.

1. Quel est le rôle du filtre ?
2. Pourquoi le café récupéré dans le récipient est-il un mélange ?
3. Ce mélange est-il homogène ou hétérogène ? Reconnaître une technique de séparation

Café turc ou café grec ?

Dans certains pays, comme la Grèce ou la Turquie, le café moulu est mélangé à de l'eau très chaude. Après agitation, on le verse dans la tasse et on le laisse reposer avant de le boire.

1. Que se dépose-t-il au fond de la tasse ?
2. Comment nomme-t-on ce procédé de séparation ?
3. Schématise ce procédé et légende le schéma.
4. Pourquoi ce breuvage doit-il être bu délicatement ?

Mots croisés

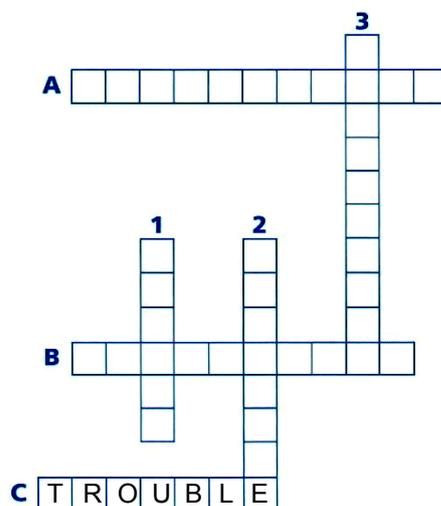
Recopie et complète la grille ci-dessous.

Horizontalement

- A. Technique de séparation.
- B. Qualificatif d'un mélange où l'on voit des particules solides en suspension.
- C. L'eau de chaux le devient en présence de dioxyde de carbone.

Verticalement

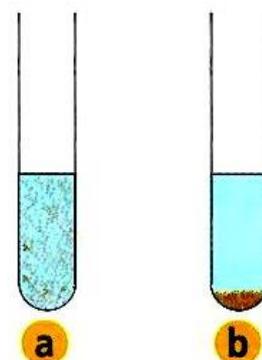
1. Ne laisse pas passer les particules en suspension.
2. Qualificatif d'un mélange où l'on ne distingue pas les constituants.
3. Technique de séparation.



Reconnaitre une technique de séparation

Thomas a agité un liquide qu'il a ensuite versé dans un tube à essai (a). Puis, il l'a laissé reposer (b).

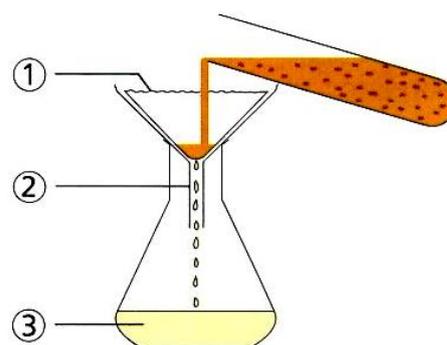
1. Le tube (a) contient-il un mélange homogène ou hétérogène ? Justifie ta réponse.
2. Quelle est la technique de séparation mise en œuvre ?



Reconnaitre une technique de séparation

Le schéma ci-dessous présente une technique de séparation des constituants d'un mélange hétérogène.

1. Comment se nomme cette technique ?
2. Attribue à chaque numéro une légende à choisir parmi les mots suivants : *filtrat* ; *entonnoir* ; *filtre* ; *mélange hétérogène*.
3. Où se trouve le mélange homogène ? le mélange hétérogène ?



Correction

Distinguer un mélange homogène d'un mélange hétérogène

Distinguer un mélange homogène d'un mélange hétérogène

1. Un jus de fruit contient des particules (pulpe de fruit) en suspension et visibles à l'œil nu. Ce mélange est-il homogène ou hétérogène ?
2. Le mélange de sirop de menthe et d'eau est-il homogène ou hétérogène ?

Correction :

1. Un jus de fruit qui contient des particules (pulpe de fruit) en suspension et visibles à l'œil nu est un mélange hétérogène.
2. Le mélange de sirop de menthe et d'eau est homogène.

Distinguer mélange homogène et mélange hétérogène

Pour faire du café, on verse de l'eau très chaude sur du café moulu placé sur un filtre.

1. Quel est le rôle du filtre ?
2. Pourquoi le café récupéré dans le récipient est-il un mélange ?
3. Ce mélange est-il homogène ou hétérogène ? Reconnaître une technique de séparation

Correction :

1. Le filtre retient le café moulu non dissous et laisse passer l'eau.
2. La couleur est marron : on a donc un mélange d'eau et de café.
3. Ce mélange est homogène.

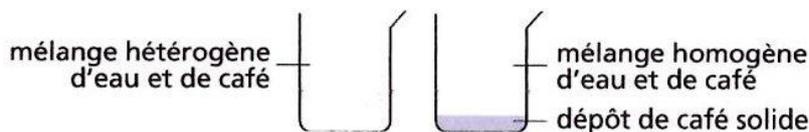
Café turc ou café grec ?

Dans certains pays, comme la Grèce ou la Turquie, le café moulu est mélangé à de l'eau très chaude. Après agitation, on le verse dans la tasse et on le laisse reposer avant de le boire.

1. Que se dépose-t-il au fond de la tasse ?
2. Comment nomme-t-on ce procédé de séparation ?
3. Schématise ce procédé et légende le schéma.
4. Pourquoi ce breuvage doit-il être bu délicatement ?

Correction :

1. Au fond de la tasse il se dépose du marc de café : dépôt solide des grains de café moulu.
2. Le procédé de séparation est une décantation.
- 3.



4. Si l'on boit trop rapidement, on peut entraîner du marc de café avec le liquide.

P : 31 n°19 Mots croisés

Recopie et complète la grille ci-dessous.

Horizontalement

- A. Technique de séparation.
- B. Qualificatif d'un mélange où l'on voit des particules solides en suspension.
- C. L'eau de chaux le devient en présence de dioxyde de carbone.

Verticalement

1. Ne laisse pas passer les particules en suspension.
2. Qualificatif d'un mélange où l'on ne distingue pas les constituants.
3. Technique de séparation.

Correction :

Reconnaitre une technique de séparation

Thomas a agité un liquide qu'il a ensuite versé dans un tube à essai (a).

Puis, il l'a laissé reposer (b).

1. Le tube (a) contient-il un mélange homogène ou hétérogène ? Justifie ta réponse.
2. Quelle est la technique de séparation mise en œuvre ?

Correction :

1. Le tube (a) contient un mélange hétérogène : on voit, à l'œil nu, des particules en suspension.
2. La technique qui est mise en œuvre est une décantation.

