



Les mélanges

Matière : physique-chimie
1^{er} Semestre

Série N°5

EXERCICE 1

Reliez chaque méthode à ses caractéristiques :

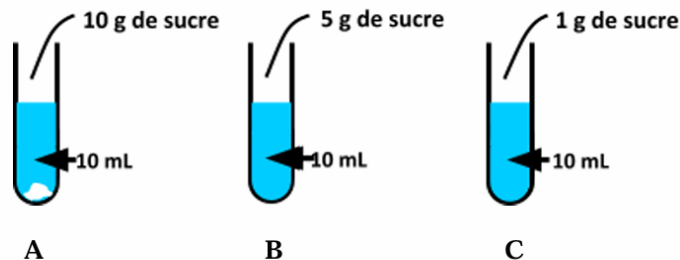
Décantation •
Filtration •
Distillation •

- Nécessite un filtre
- Comporte une vaporisation et une condensation
- Consiste le repos du mélange
- Nécessite un chauffage
- Donne un corps pur

EXERCICE 2

On prépare trois solutions de même volume d'eau en y faisant dissoudre différentes quantités de sucre :

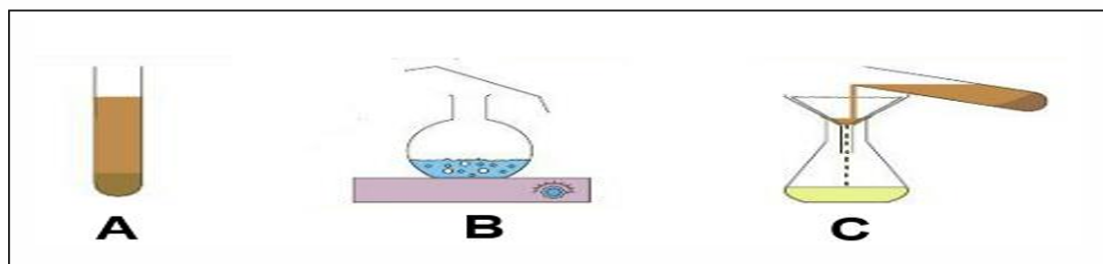
Nommez chaque solution ?



Solution A :
Solution B :
Solution C :

EXERCICE 3

Nommez les méthodes de séparation des mélanges suivants :

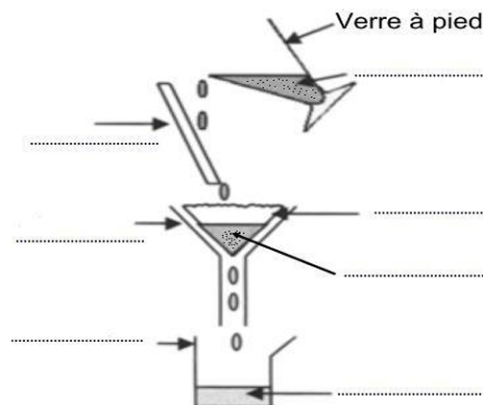


A : B : C :

EXERCICE 4

Le schéma ci-contre résume une technique utilisée pour séparer les constituants d'un mélange :

1. Comment s'appelle cette technique ?
.....
2. Compléter la légende de ce schéma :
.....
3. Le mélange de départ est-il homogène ou hétérogène ?
.....
4. Le produit recueilli à la fin de l'opération est-il homogène ?
.....

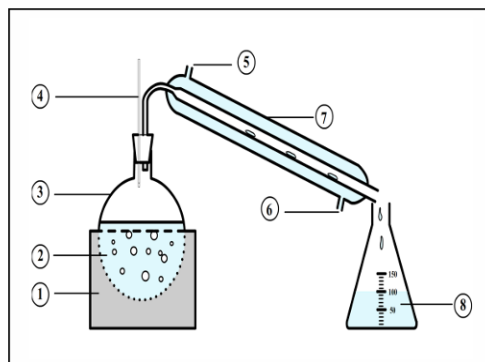


EXERCICE 5

Pour distiller l'eau minérale, on utilise le montage suivant :

1. Légender le schéma.

- | | |
|---------|---------|
| 1. | 5. |
| 2. | 6. |
| 3. | 7. |
| 4. | 8. |



1. Quels sont les constituants du mélange à distiller ?
.....
2. Le mélange à distiller est-il homogène ou hétérogène ?
.....
3. Dans le ballon, quel changement d'état physique subit l'eau ?
.....
4. Dans le réfrigérant, quel changement d'état physique subit l'eau ?
.....
5. À la sortie du réfrigérant, dans quel état physique est l'eau ?
.....
6. A quoi sert l'eau du robinet qui circule dans le réfrigérant ?
.....
7. Le distillat est-il un mélange ou un corps pur ? justifiez votre réponse
.....