

EXERCICES : dissolution et miscibilité dans l'eau

Exercice 1 :

Répondre par vrai ou faux en justifiant les réponses vraies et corrigeant les réponses fausses :

1. Un mélange homogène est constitué de plusieurs substances que l'on peut distinguer :
2. Certains constituants sont visibles dans un mélange hétérogène :
3. L'eau minérale est un mélange homogène :
4. Le sang est – il un mélange hétérogène :
5. Le jus d'orange avec pulpe est –il un mélange :

Exercice 2 :

Dans le tableau ci-dessous, plusieurs mélanges sont cités. Pour chacun d'eux, identifie le soluté et le solvant en complétant le tableau.

Mélange	Soluté	Solvant
Eau sucrée		
Eau de mer		
Café		
Eau savonneuse		

Exercice 3 :

Complète les phrases suivantes en utilisant les mots : **décantation-trouble-filtrat- distillation-hétérogène-filtration-homogène-distillat.**

- L'eau d'un torrent récupérée après un orage présente un aspect
- On dit que le mélange est
- Après l'avoir récupérée, on peut commencer à la rendre en partie en réalisant une
- Je peux la rendre plus limpide en utilisant un filtre. L'opération s'appelle une et le produit obtenu un
- Pour la rendre pure, il me faut faire une le produit s'appelle alors le

Exercice 4 :

Complète le texte à trous par les mots suivants :

**Un mélange - Solvant - soluté - hétérogène - dissolution - solution
homogène - ne change pas - vaporisation - solidification ;**

- ✓ Au cours d'une.....une substance appelée leest dissoute dans unle résultat est une..... .
Lepeut être un solide ou un gaz.
- ✓contient plusieurs espèces chimiques alors qu'un corps pur n'en contient qu'une seule.
- ✓ Dans un mélange....., les constituants ne peuvent être distingués contrairement à un mélange.....
- ✓ Lors de la fusion de la glace, sa masse.....
- ✓ La.....est le passage de l'état liquide à l'état gazeux.
- ✓ La.....est le passage de l'état liquide à l'état solide

Exercice 5 :

Relier chaque méthode a ses caractéristiques :

- | | |
|--------------|---|
| Décantation | • Nécessite un filtre |
| Filtration | • Comporte une vaporisation et une condensation |
| Distillation | • Consiste à laisser au repos un mélange |
| | • Nécessite un chauffage |
| | • Donne un mélange hétérogène |

Exercice 6 :

Expliquer pourquoi il y a une différence entre la dissolution et la fusion ?

.....

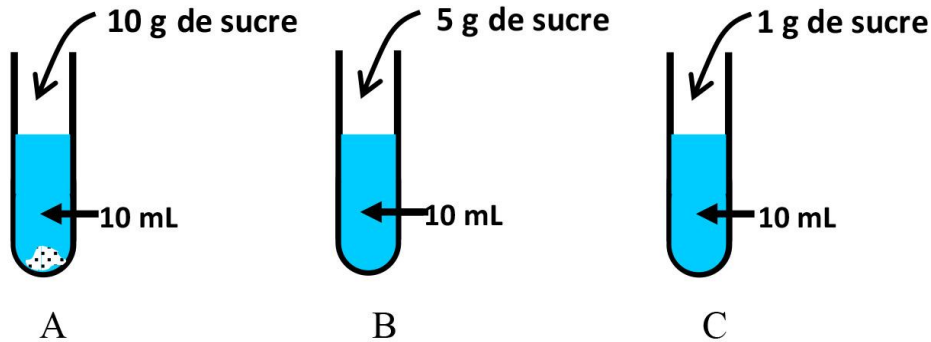
.....

.....

Exercice 7 :

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

Nommer chaque solution ?



Solution A :

Solution B :

Solution C :

Exercice 8 :

On fait chauffer deux liquides A et B séparés ; lors de l'ébullition on repère la température de chaque liquide au bout d'une minute. on obtient les résultats suivants :

Durée en min	0	1	2	3	4	5
Température du liquide A en °C	76	77	78	78	78	78
Température du liquide B en °C	74	76	78	80	81	82

1- Quel est le liquide qui représente un corps pur :

.....

2- Quel est le liquide qui représente un mélange :

.....