

Les transformations physiques de la matière- les mélanges- séparation des constituants d'un mélange- corps pur et ses caractéristiques

EX 1 : Coche la réponse correcte et corrige les phrases fausses :

- a. L'eau et l'huile sont deux liquides non miscibles.
 Vrai Faux
- b. L'alcool et l'eau forment un mélange hétérogène.
 Vrai Faux
- c. Le pétrole et l'eau sont miscibles, ils forment un mélange hétérogène.
 Vrai Faux

EX 2 : 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

EX 3 : Relier chaque méthode a ses caractéristiques :

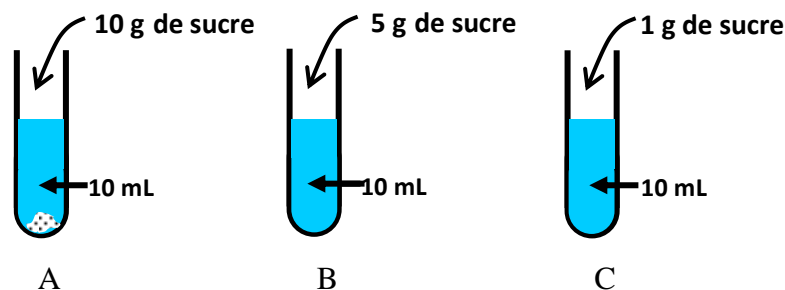
- Nécessite un filtre
- Décantation • Comporte une vaporisation et une condensation
- Filtration • Consiste à laisser au repos un mélange
- Distillation • Nécessite un chauffage
- Donne un mélange hétérogène

EX 4 :

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

EX 5 : 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 :

EX 6 : 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 :