

**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

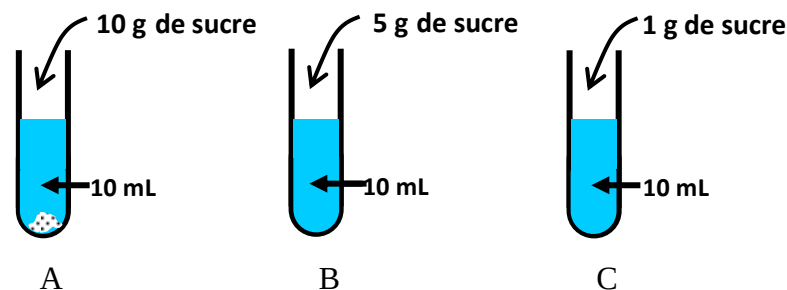
• Donne un mélange hétérogène

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 :