**L.C OUED EDDAHAB *SERIE DES EXERCICES 4* Niveau : 1AC**

**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 le …………………………………………est dissoute dans un …………………………………………………,le résultat est une…………………………………………………. . Le …………………………………………………peut 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 ?**

**10 mL**

**5 g de sucre**

**10 mL**

**1 g de sucre**

**10 mL**

**10 g de sucre**

 A B C

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 :

………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Quel est le liquide qui représente un mélange :

………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………………………………………

**Pr : ennajmi . Nour-eddine دعوة في ظهر الغيب تكفي 🖑 n.ennajmi@gmail.com**