

Nom : .....  
Prénom : .....  
Classe : .....N°.....

Lycée collégiale alwahda  
Moorane Kenitra

/20

Mustapha eljaafari

◆ Devoir surveillé N° 3 de physique chimie au collège ◆

Exercice N° 1 :

1-Relie les mots à leur définition (2pt)

- » La fusion - substance qui se dissout.
- » La dissolution - le passage de l'état solide à l'état liquide.
- » La solution - opération au cours de laquelle une substance se décompose en  
En petits particules invisibles à l'œil nu .
- » Soluté - liquide obtenu après dissolution d'une substance .

2 - Complète les phrases suivantes par les mots : solution-homogène-mélange-soluble-soluté-solvant (3pt)

- .....est formé par deux ou plusieurs constituants différents .
- le sel est une substance ..... dans l'eau, dans ce cas le sel appelle .....et l'eau appelle .....  
on obtient un mélange ..... dite .....

3 - complète le tableau (3pt)

	solvant	solutés
Imrane préparer un café en versant une pincée de café soluble et de deux sucres dans une tasse d'eau chaude	.....	.....
Le sang amène aux muscles les sucres et oxygène dont ils ont besoin fonctionner	.....	.....
Dans un tube de 50ml d'eau, on met une pincée de sel	.....	.....

Exercice N2

1-relie chaque solution au type de mélange qui lui correspond : (2pt)

- » L'eau salée - mélange hétérogène
- » Eau sidi Ali
- » L'eau+ huile - mélange homogène
- » L'eau + pétrole

2-relie chaque méthode à ses caractéristiques (3pt)

- \_ décantation - nécessite un filtre
- \_ filtration - comporte une évaporation et une condensation
- \_ distillation - consiste à laisser au repos un mélange
- nécessite un chauffage
- pour séparer un mélange homogène

2-compléter le tableau ci-dessous en utilisant les mots : soluble ; insoluble (3pt)

Substance	Le sel	La gomme	Alcool	Sable	Dioxygène	Pétrole
Dans l'eau	.....	.....	.....	.....	.....	.....

Exercice N°3

On réalise l'expérience suivante :

- quel type de mélange obtient-on dans chacun des deux figures : (1pt)
  - figure 1 : .....
  - figure 2 : .....
- dans le mélange obtenu, quel est le solvant ? et quel est le soluté ? (1pt)
  - Le solvant : .....
  - Le soluté : .....
- Quel est la valeur de la masse indiquée dans la figure 2 : (1pt)
 

m= .....g

