Nom :	الأسم
Prénom :	النسب
Classe :N	o



Observations et Note :

Mustapha eljaafari

♦ Devoir surveille N° 3 de physique chimie au collège ♦		
Exercice N° 1:		
1-Relie les mots à leur définition (2pt) » La fusion » La dissolution » La solution — le passage de l'état solide à l'état liquide. » La solution — opération au cours de laquelle une substance décompose en — En petits particules invisible 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		
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 caractéristique (3pt)		
_ nécessite un filtre		
_ décantation comporte une évaporation et une co		
_ filtration consiste à laisser au repos un mélange		
_ distillation 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 Léau		
Exercice N°3		
On réalise l'expérience suivant : 1- quel type de mélange obtient-on dans chacun des deux figure :(1pt) - figure 1 : - figure 2 : 2- dans le mélange obtenue ,quel est le solvant ? et quel est le soluté ?(1pt) - Le solvant : - Le soluté : - Quel est la valeur de la masse indique dans la figure 2 :(1pt) m=g	sucre figure :2	