

 Lycée Pilote Siliana	DIR.REG.EDUC.DE SILIANA	
	DEVOIR DE CONTROLE N°2 EN SCIENCE PHYSIQUES	
	DATE: mars 2017	DUREE : 1 HEURES
SECTION	PREMIERE ANNEE PILOTE 1,2 & 3	
PROFESSEUR	GARMAZI SAHBI	

A/ Chimie: (8 pts)

Exercice N°1: (5 pts)

On donne : $M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

On a préparé ,dans un laboratoire de chimie, une solution aqueuse d'acide éthanóique (S_1) de concentration molaire $C_1 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ et de volume $V_1 = 100 \text{ mL}$, partir d'acide éthanóique pure de masse volumique $\rho = 1,05 \text{ g.cm}^{-3}$ et de formule CH_3COOH , tel que on a versé un volume V_0 de l'acide éthanóique pure dans une fiole jaugée de volume V_1 , puis on a complété par l'eau distillé jusqu'au le trais de jauge.

1°) a- Calculer la quantité de matière n_1 de l'acide éthanóique qui se trouve dans (S_1).

b- Déduire la masse m_1 de cet acide éthanóique dans (S_1).

c- Calculer V_0 .

2°) On mélange un volume $V_2 = 10 \text{ mL}$ de la solution (S_1) avec un volume $V_3 = 10 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse d'acide éthanóique de concentration molaire $C_3 = 0,03 \text{ mol.L}^{-1}$.

a- Calculer la quantité de matière de l'acide éthanóique dans ce mélange.

b- Déduire la concentration molaire de ce mélange

Exercice N°2: (3 pts)

Robinet d'eau chaude

Le dépôt de calcaire sur le robinet d'eau chaude est plus important que sur le robinet d'eau froide.

Dans l'eau du robinet, il y a du dioxyde de carbone, que l'on ne voit pas. Ce dioxyde de carbone «empêche » le calcaire de se déposer

1°) Trouver une explication au "dépôt de calcaire plus important sur le robinet d'eau chaude que sur le robinet d'eau froide".

2°) préciser l'influence de dioxyde de carbone sur la solubilité de calcaire.

3°) sachant que la solubilité de calcaire dans l'eau distillé à $T = 25^\circ\text{C}$ est $s = 2.10^{-2} \text{ g.L}^{-1}$

dans un volume $V = 100 \text{ mL}$ d'eau distillé , on fait dissoudre une masse $m = 3 \text{ mg}$ de calcaire, on observe un dépôt.

a- Préciser la nature de cette solution.

Cap	Bar
A ₁	1
A ₂	1
BC	1
A ₂	1
A ₂	1
C	0,75
A	0,5
A ₁	0,5



- b- calculer la masse m_1 de calcaire déposé.
c- donner les méthodes possibles pour faire dissoudre la masse restante.

B/ Physique: (12 pts)

Exercice N°1: (5,5 pts)

On donne : $\rho_{\text{or}}=19,3 \text{ g.cm}^{-3}$

Un bijou à une masse $m = 37,8\text{g}$ et un volume $V = 2,4 \text{ cm}^3$.

1°) a- Calculer sa masse volumique ρ en g.cm^{-3} puis en Kg.m^{-3} .

b- Calculer sa densité par rapport à l'eau (on donne : $\rho_{\text{eau}}=1\text{g.cm}^{-3}$)

2°) En admettant que le bijou est en or pur.

a- Montrer qu'il présente une cavité vide.

b- Calculer le volume occupé par l'or dans ce bijou.

c- déterminer le volume de la cavité vide à l'intérieure du bijou.

Exercice N°2: (6,5 pts)

Dans une séance de travaux pratique en science physique d'une classe de 1^{ère} année secondaire. Le professeur demande à un groupe d'élève d'étudier le changement d'état physique de l'eau salé par refroidissement d'eau salée liquide. ce groupe a tracé la courbe $T = f(t)$ (voir figure page-3-) avec T : la température et t : le temps

1°) a- Préciser l'état physique de l'eau salée dans chaque partie de la courbe.

b- A quelle date commence ce changement d'état ?

c- L'eau salée est-elle un corps pur ou un mélange ? Justifier en se basant sur la courbe proposée.

2°)a- Qu'appelle-t-on ce changement d'état physique.

b- Donner l'allure de la courbe $T=f(t)$ lorsque le groupe chauffe l'eau salée à partir de l'état liquide jusqu'a il y-aura changement d'état physique. On donne la température d'ébullition de l'eau pur est $T = 100^\circ\text{C}$

3°) pendant l'hiver et pour des température au voisinage de 0°C , on obtient le neige et la route se recouvre de verglas. les agents de protection routières répandent du sel sur les routes, pour faire fondre la glace.

Expliquer pourquoi ils ont versés du sel sur le verglas.

Cap	Bar
A ₂	0,5
A ₂	0,75
A ₁	1
A ₂	1
A ₂	1
B	1
AC	1,5
A ₁	0,75
A ₁	0,5
A ₂	1
A ₁	1
AB	1,25
AC	2

Nom:.....Prénom:Classe: N°:.....

B/ Physique:

Exercice N°2

