Lycée Chebbi

## Devoir de contrôle n° 2 Sciences physiques

Prof:K,ATEF

2SC:1,2

## **Chimie**

## Exercice n°1 (8 points)

On considère un électrolyte de formule  $AB_2$  est un composé très soluble dans l'eau et sa dissolution s'accompagne de son ionisation totale et de la dispersion des ions dans l'eau

Physique		
$\mathcal{M}(O) = 16; \mathcal{M}(\mathcal{H}) = 1; \ \mathcal{M}(\mathcal{N}) = 14; \ \mathcal{M}(\mathcal{A}\mathcal{B}_2) = 127; \ \mathcal{M}(S) = 32$		
On donne en g.mol <sup>1</sup> : $M(Ag) = 108$ ; $M(Cl) = 35,5$ ; $M(Fe) = 56$ ; $M(H) = 1$ ;		
5-Déterminer la masse du précipitée obtenu.	C	1
<b>4-</b> Déterminer le réactif en défaut	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
3-Ecrire l'équation de la réaction de précipitation	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
<b>2-</b> Identifier les anions <b>B</b> et donner la formule de l'électrolyte	$\mathcal{A}_2$	0.5
V1= 100 mL on obtient un précipitée blanc qui noircit avec la lumière.  1- Donner le nom et la formule de précipitée obtenu	A2B	0.5
solution de nitrate d'argent de concentration $C_3 = 0.2 M$ ; avec un volume		
III) Pour déterminer la nature des anions an ajoute un volume $V_3$ =200 $m$ $L$ une	C	1
5. Calculer la masse du précipitée obtenu		1
4. Déterminer le volume $V_2$ nécessaire à la précipitation de tous les ions $A$ .	<i>A₂</i> B	
3. Identifier les cations $A^{2^+}$	$\mathcal{A}_2$	0.25
2. Quelle est le nom du précipité formé? Donner sa formule	$\mathcal{A}_2$	0.5
Il se forme un précipité de <b>couleur vert</b> 1. Ecrire l'équation de la précipitation.	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.25
d'hydroxyde de sodium (NaOH) de volume $V_2$ et de concentration $C_2$ =0,4M.		
II) On prélève un volume $V_1$ =100mL cette solution $(S_1)$ une solution $(S_2)$		
cette solution.		
3. En déduire les molarités des ions $A^{2+}$ et $B^-$ et des cations présents dans	$A_2B$	0.5
<b>2.</b> Calculer la concentration molaire $C_1$ de la solution $(S_1)$ .	$A_2B$	0.5
1. Ecrire l'équation d'ionisation de l'électrolyte dans l'eau.	$A_2B$	1
l'électrolyte $AB_2$ dans l'eau.		
l'eau.  I) On prépare une solution $(S_1)$ de volume 200m $\mathcal{L}$ en dissolvant 2,6 $\mathcal{G}$ de		

## Exercice n° 1: (5points)

On alimente le primaire d'un transformateur, dont le rapport de transformation est  $n = 5.10^{-2}$ , par une tension de valeur efficace  $U_1 = 170 \text{ V}$ . Le secondaire délivre une tension  $u_2$  représentée ci-dessous à l'écran d'un oscilloscope. L'enroulement secondaire comporte  $\mathcal{N}_2 = 120$  spires. On prendra  $\sqrt{2} = 1,414$ 



		$\overline{}$
<b>1) a)</b> Déterminer le nombre de spires $N_1$ de l'enroulement primaire.	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
<b>6)</b> Quelle est la valeur de la tension $\mathcal{U}_2$ mesurée par un voltmètre branché aux bornes du secondaire ?	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
c) En déduire la tension maximale de la tension $u_2$ aux bornes du secondaire.	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
d) Déterminer la sensibilité verticale de la voie utilisée sur l'oscilloscope.	С	0.5
2) a) Le courant circule-t-il dans le résistor dans un seul sens ou de part et d'autre ? Justifier.	$\mathcal{A}_2$	0.5
<b>6)</b> Déterminer la période $T$ et la fréquence $N$ de cette tension.	$\mathcal{A}_2$	0.5
3) On donne la représentation du montage suivant :		
a) Le courant circule-t-il dans le résistor dans un seul sens ou de part et d'autre ? Justifier.	$\mathcal{A}_2$	0.25
<b>b)</b> Représenter la forme de la tension, aux bornes du résistor, observée à l'écran de l'oscilloscope.	В	0.75
c) Quelle est la nature de la tension observée aux bornes du résistor?	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.25
<b>d)</b> Quelles sont la période $T$ et la fréquence $\mathbb N$ de la tension aux bornes du résistor ?	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.75
Exercice n° 2: (07 Points)		
On donne: $\ \overrightarrow{g}\  = 10  \mathcal{N}.\mathcal{K}g^{-1}$		
On considère un solide (S) lié a un ressort de raideur $K = 10 \text{ N.m}^{-1}$ est		
maintenu en équilibre sur un plan incliné d'un angle $\alpha = 30^\circ$ avec		
l'horizontale. Voir figure ci-contre. Sachant que les frottements du plan incliné sont négligeables.		
1- Représenter les forces qui s'exercent sur le solide (S).	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	1
2- Déduire la condition d'équilibre du solide (S).	$A_2$	0.5
3-En projetant la condition d'équilibre sur un système d'axe bien choisi	A₂B	1.5
déterminer la valeur du poids $\ \vec{P}\ $ du solide (S) en fonction de la valeur	722	
de la tension du ressort $\  \overrightarrow{T} \ $ et de l'angle $\pmb{lpha}$ .		
4- Sachant que la compression du ressort est $\Delta l = 10 \text{ cm}$ .		
a- Calculer la masse de se solide.	B	0.5
<b>6-</b> Déterminer la valeur de la réaction du plan incliné.	B	0.5
$c$ - Déterminer l'angle $oldsymbol{lpha}'$ pour que $\  \overrightarrow{T} \  = \  \overrightarrow{P} \ $	c	0.75
<b>5-a-</b> En réalité les frottements ne sont pas négligeables et la valeur de la	A₂B	1
tension $\ \overrightarrow{T'}\  = 0.6N$ . Par application de la condition d'équilibre déterminer	3-2-	1
la valeur de la force de frottement $\  \vec{f} \ $ .		
<b>6</b> -Déterminer la valeur de la réaction $\ \overrightarrow{R_N}\ $ et déduire la valeur de $\ \overrightarrow{R}\ $	$\mathcal{A}_2\mathcal{B}$	0.5
<b>c</b> -Déterminer l'angle $eta$ qui fait la réaction $ec{R}$ avec l'horizontale	С	0.75
		レノ

Nom......Classe......Classe....





