Lycée cité Elhabib	DEVOIR DE SYNTHESE N°1	Date	Classe	durée
2013-2014	Sciences physiques			
Trimestre I	Mme BOUAZIZ	06.12.2013	3Sc	2h

- Le sujet comporte quatre pages.
- La page 4 est à coller et à rendre avec la copie.
- On donne: $Vm = 24L.mol^{-1}$; $M_{Al} = 27g.mol^{-1}$. $M_{Cr} = 52g.mol^{-1}$. $M_O = 16g.mol^{-1}$. $M_{Na} = 23g.mol^{-1}$; $M_H = 1g.mol^{-1}$. et $2.5 = 10^{0.4}$.

$M_{H}=1 \text{g.mol}^{-1}$. et $2.5=10^{0.4}$.		
CHIMIE (9points)	Cap	Bar
EXERCICE1 (4,5points)		
On considère les entités chimiques suivantes :		
Cr_2O_3 ; Al ; Cr ; Al_2O_3 ;		
1) Définir le nombre d'oxydation.	A_1	0,5
2) Déterminer le nombre d'oxydation du chrome et de l'aluminium dans chacune des		
entités chimiques précédentes.	A_2	0,5
3) Donner les couples redox que l'on peut former à partir des entités précédentes.		0.5
4) a) Ecrire l'équation bilan de la réaction d'oxydoréduction de l'oxyde de	A_2	0,5
chrome III (Cr_2O_3) sur l'aluminium (Al) .	A_2	0,5
b) Préciser l'oxydant et le réducteur de la réaction ayant eut lieu.	112	0,5
c) Nommer en le justifiant, la réaction subit par chacun des réactifs.	A_2	0,5
d) Calculer la masse de chrome obtenu lorsqu'on fait réagir 5g d'oxyde de	A_2	0,5
chrome III (Cr_2O_3) sur 8,5g d'aluminium (Al) .		
EVEDCICES (4.5m sints)	C	1
EXERCICE2 (4,5points)		
On diamond dismonstration (C) discidential and HNO deconstration $C = 2.5 10^{\circ}$		
On dispose d'une solution (S_1) d'acide nitrique HNO ₃ de concentration C_1 =2,5.10		
3 mol. L^{-1} et de volume V_{1} =100m L et d'une solution aqueuse (S_{2}) de soude $(Na^{+}+OH)$ de volume V_{2} =200m L de concentration C_{2} =0,1mol. L^{-1} . On mélange (S_{1}) et (S_{2}) .	A_2	0,5 1
1) Ecrire l'équation simplifiée de la réaction qui a lieu.	A_1	1
2) Préciser l'acide et la base de Bronsted.		0,5
3) Donner les couples acide-base mise en jeu dans cette réaction.		
4) Ecrire les équations formelles correspondant à chacun de ces couples.		
5) Calculer la masse de soude dissoute pour obtenir (S_2) .		1
6) La solution (S_1) d'acide nitrique a un pH=2,6.		0,5
a) L'acide nitrique est –il fort ou faible ? Justifier la réponse.		0,5
b) Déduire l'équation de la réaction d'ionisation de l'acide nitrique dans l'eau.		0,5
c) Au cour de la réaction précédente 6)b) l'eau joue-t-il le rôle d'acide ou de		
base de Bronsted? Justifier la réponse.		
	A_1	
PHYSIQUE (11 points)	A_2	
EXERCICE1 (7points)		
Les parties I et II sont indépendantes .	A_2	
<u>Partiel:</u>		
On donne: $\mu o=4\pi.10^{-7}$ SI. On prendra $\pi=3,14$.		
On néglige le champ magnétique terrestre.		0,5
On considère un solénoïde de longueur $L=31,4$ cm comportant un nombre de spire $N=200$		
spires. Le solénoïde est traversé par un courant d'intensité I = 0,025 A . Voir figure1 page		0.5
annexe.		0.5

ар	Bar
A_{I}	0,5
717	0,5

- 1) Représenter le spectre magnétique du solénoïde sur la figure1 page3. Déduire la nature du champ magnétique à l'intérieur du solénoïde.
- 2) Sachant que la face A du solénoïde est une face nord, représenter sur la figure 1 :
 - a) Le sens du courant électrique.
 - b) Le vecteur champ magnétique \vec{B}_s crée par le courant au centre O du solénoïde. (1cm représente $10^{-5}T$)
- 3) Un aimant droit est approché à perpendiculairement à l'axe du solénoïde comme l'indique la figure 1 page annexe.
 - a) Représenter au centre O du solénoïde le vecteur champ magnétique $\overset{\bullet}{B}_a$ crée par l'aimant sur la figure1page annexe. On donne $ll\overset{\bullet}{B}_a ll = 3.10^{-5} T$.
 - b) Déterminer les caractéristiques du vecteur champ magnétique résultant au point O. Le représenter sur la figure 1 page annexe.

Partie II:

 $IIgII=10N.kg^{-1}$.

Une tige (OA) en cuivre, rigide, verticale et homogène de longueur L=30cm de masse m=10g est mobile autour d'un axe (Δ) horizontale et perpendiculaire à la figure 2 passant par O l'autre extrémité A plonge dans du mercure qui permet le passage du courant provenant d'un générateur de tension continue. Un champ magnétique B uniforme de valeur 0,03T est appliqué par l'intermédiaire d'un aimant en U sur une portion MN=5cm de la tige. Lorsque l'interrupteur (K) est ouvert la tige reste sur une position verticale. Lorsque l'interrupteur (K) est fermé la tige K0 s'écarte de sa position initiale d'un angle K1 l'intensité du courant est alors K2. (Voir figure 2).la tige est alors en équilibre.

- 1) Représenter les forces qui s'exercent sur la tige dans sa nouvelle position d'équilibre.
- 2) Déterminer les caractéristiques de la force de Laplace.
- 3) Indiquer sur le schéma des figures 1 et 2 le sens du courant ainsi que les polarités du générateur.
- 4) Calculer la valeur de l'angle α.
- 5) L'aimant en U est déplacé vers l'extrémité A.Comment varie alors l'angle d'inclinaisonα



Page annexe à remplir et à rendre avec la copie Nom: Prénom: classe:



