

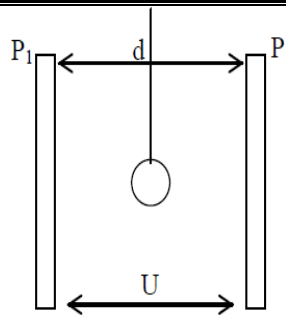
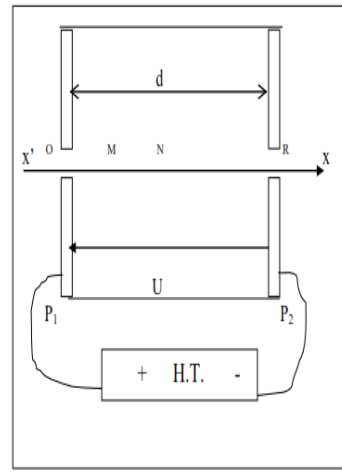


Prof : JENKAL RACHID	Contrôle 1 Semestre 2	Établissement : LYCÉE AIT BAHA
Matière : PHYSIQUE et CHIMIE	• Réactions acido-basiques	Direction provinciale : CHTOUKA AIT BAHA
Niveau : 1 BAC	• Champ électrostatique, Energie potentielle électrostatique	Année scolaire : 2017 / 2018
Filières : SM	Le sujet comporte 3 exercices	
Barème	Chimie (7,00 points)	
0,25	<p> Exercice I : Réactions acido-basiques :</p> <p>❖ Partie I : vérifiez vos connaissances : 2,25 pts</p> <p>Compléter le texte suivant en ajoutant les mots ou groupe de mots manquants</p> <p>• Un acide au sens de Brönsted est une espèce chimique, ionique ou moléculaire, susceptible de..... au moins un proton lors d'une réaction chimique</p> <p>• Une base au sens de Brönsted est.....</p> <p>• Un couple acide / base : HA / A^- est constitué par un acide et une base reliés par l'écriture formelle (équation) appeléeacido-basique : $HA \leftrightarrow \dots + H^+$</p> <p>• Un indicateur coloré est un couple acido-basique ($HInd / Ind^-$) pour lequel la forme acide $HInd$ n'a pas la mêmeque sa forme conjuguée basique Ind^-</p> <p>• L'espèce acide et l'espèce basique d'un couple acide /base sont dites</p> <p>• Ampholyte est.....</p> <p>• L'eau est ampholyte car elle appartient à deux couples acido-basiques : H_2O / HO^- et/.....</p> <p>• Une réaction acido-basique ou acide - base est caractérisée par</p>	
0,25	<p>❖ Partie II : réaction acido-basique : 4,75 pts</p> <p>On introduit une masse $m=0,50g$ d'hydrogénocarbonate de sodium, de formule $NaHCO_3$, dans un erlenmeyer et on ajoute progressivement de l'acide chlorhydrique ($H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$) (solution aqueuse de chlorure d'hydrogène).</p> <p>1. Ecrire l'équation de dissolution d'hydrogénocarbonate de sodium dans l'eau.</p> <p>2. Les couples acides base mise en jeu ,sont : $H_3O^+_{(aq)} / H_2O_{(l)}$ et $CO_2 + H_2O / HCO_3^-_{(aq)}$. à partir de ces couples déterminer les produits et les réactifs</p> <p>3. Donner la demi-équation acido-basique relative à chaque couple.</p> <p>4. déduire l'équation de la réaction qui se produit dans l'erlenmeyer.</p> <p>5. Donner le nom du gaz qui se dégage au cours de la transformation (dioxyde de carbone / dihydrogène)</p> <p>6. Dresser le tableau d'avancement</p> <p>7. Quel volume V d'acide chlorhydrique de concentration $c=0,10mol.L^{-1}$ faut-il verser pour que le dégagement de gaz cesse ?</p> <p>8. Quel est alors le volume de gaz dégagé si le volume molaire dans les conditions de l'expérience est $V_m=24,0 L.mol^{-1}$?</p> <p>❖ données : masses molaires $M (Na) = 23 g.mol^{-1}$, $M (C) = 12 g.mol^{-1}$, $M (O) = 16 g.mol^{-1}$, $M (H) = 1 g.mol^{-1}$</p>	
0,25	<p>Physique (13.00 points)</p>	
0,5	<p> Exercices II : Pendule électrostatique : 6,50 pts</p> <p>Une petite boule de masse $m = 0,2 g$, portant la charge $q=2.10^{-8} C$, est suspendue à l'extrémité d'un fil isolant et inextensible de longueur $L = 30 cm$ entre deux plaques métalliques verticales P_1 et P_2 distantes de $d = 20cm$ d'un condensateur. Les plaques n'étant pas mises sous tension, le fil est vertical et se trouve au milieu du condensateur</p> <p>On établit une tension $U_{P1P2} = U = 4000V$ entre ces plaques de manière à créer entre celle-ci un champ électrostatique uniforme \vec{E}.</p> <p>considérons le repère d'axe (Ox) , parallèle au champ \vec{E} et orienté dans le sens opposé à \vec{E} (O appartient à la plaque P_2)</p>	

1	1. Déterminer les caractéristiques (direction, sens, intensité) du champ électrique \vec{E}	
1	2. Faire le bilan (l'inventaire) des forces agissant sur la boule et les représenter sur la figure (sans souci d'échelle)	
1	3. Enoncer les deux conditions de l'équilibre d'un solide soumis à trois force non parallèles	
1	4. Calculer l'angle α entre le fil et la verticale d'équilibre initial	
1	5. Déterminer la tension T exercée par le fil sur la boule (Par construction géométrique ou Par méthode analytique en utilisant un repère approprié)	
1	6. Calculer le travail effectué par la force électrostatique agissant sur cette boule lorsque celle-ci se déplace de I à J ; quelle est la nature du travail (résistant , moteur ; nul) ?	

✚ Exercice III : Accélérateur de particules : 7,00 pts

Un accélérateur de particules est un instrument qui utilise des champs électriques ou magnétiques pour amener des particules chargées électriquement à des vitesses élevées . en d'autres termes, il communique de l'énergie aux particules. on en distingue deux grandes catégories : les accélérateurs linéaires et les accélérateurs circulaires.
on se propose, dans cet exercice , d'étudier l'accélérateur d'électrons.

	Deux plaques P_1 et P_2 , planes parallèles, entre lesquelles règne un vide poussé, sont distantes de $d = 10$ cm. Elles sont reliées respectivement au pôles + et - d'un générateur haute tension (H . T) qui délivre une tension continu $U_{P_1P_2} = 500$ V	
0,5	1. représenter les lignes de champ électrique entre deux plaques. Justifier votre réponse	
	2. sur l'axe $x'ox$ perpendiculaire aux plaques, dont l'origine O est sur la plaque P_1 et orienté de P_1 vers P_2 , on place les points M et N d'abscisses $X_M = 2$ cm et $X_N = 7$ cm .	
0,25	2. 1 montrer, sans calcul ; que $V_M > V_N$	
0,75	2. 2 déterminer $V_M - V_N$ la différence de potentiel (ddp) entre deux points M et N puis calculer sa valeur	
0,75	2. 3 En déduire V_M le potentiel électrique au point M	
1	3. Un électron de masse m pénètre dans le domaine D , au point R , avec une vitesse négligeable	
	3. 1 Calculer le travail effectué par la force électrostatique agissant sur électron lorsqu'il se déplace de R à O ?	
0,5	3. 2 La force électrostatique est-elle conservative ? justifier	
0,75	3. 3 En déduire la variation de l'énergie potentielle électrostatique de l'électron entre R et O	
1,5	3. 4 Quelle est, en joules et en électrons-volts, l'énergie cinétique de l'électron à son passage au point O puis déduire sa vitesse au point O	
1	3. 5 Montrer que l'énergie mécanique E_m de l'électron entre R et O est constante.	
	❖ Données : $V_R = 0$ V , $m = 9,1 \times 10^{-31}$ kg ; Charge électrique : $q = -e = -1,6 \cdot 10^{-19}$ C. $1\text{ev} = 1,6 \cdot 10^{-19}$ J	

L'usage de la calculatrice scientifique non programmable est autorisé

« La valeur d'un homme tient dans sa capacité à donner et non dans sa capacité à recevoir. »

Albert Einstein

