

UP Cocody 2- UP Cocody 2- Cocody 2- UP Cocod

DEVOIR UP COCODY 2 JANVIER 2022 Coefficient : 4 Durée : 2h00

PHYSIQUE-CHIMIE

SERIE: D

Cette épreuve comporte 4 pages numérotées 1/3, 2/3,3/3 Toute calculatrice est utilisée

EXERCICE 1	(8points)
	(Oponing)

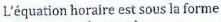
A. 1.	composés organiques :	essous avec les formules semi-développées des (C ₂ H ₅) ₄ N ⁺ , I
	b. C ₆ H ₁₂ O ₆	+2CO ₂
	c. $2 \text{ CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} \xrightarrow{P_4O_{10}}$	H ₂ O +

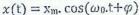
2. Les composés organiques étudiés sont tous saturés. Recopie et complète le tableau ci-dessous :

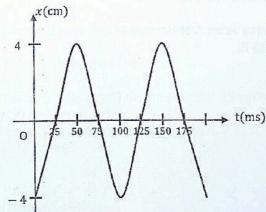
Fonction chimique	Groupe caractéristique	Formule brute générale
Ester		
	-C=0	
	Н	C _n H _{2n+2} O

B. PHYSIOUE (5points)

On dispose d'un ressort à spire non jointives, de masse négligeable et de raideur k=40N/m sur une table horizontale. A l'une de ses extrémités on accroche un solide (S) de masse m inconnue, qui coulisse sans frottement sur la table. On écarte le solide (S) de sa position d'équilibre O, origine du l'axe (O, x) en un point A. A t=0s, on lâche le solide sans vitesse initiale au point A. On procède à l'enregistrement des positions successives de G au cours du temps. On obtient la courbe ci-contre.







UP Cocody 2- UP Cocody 2- Cocody 2- UP Cocody 2 - UP Cocody 2- UP Cocody 2- UP Cocody 2- UP Cocody 2

1. A partir de l'enregistrement ci-dessus : La période propre To de l'oscillateur est : c. 100ms a. 25 ms b. 50ms 1.2. L'amplitude X_m vaut : c. -4cma. 4cm b. 0cm 2. 2.1. La pulsation propre ω_0 vaut : c. 62,83 rad/s a. 251,32 rad/s b. 125,66 rad/s La masse m du solide (S) est: c. 2,5g a. 10g b. 0,6g 2.3. la phase à l'origine φ vaut : b. $\frac{\pi}{2}$ rad $c. \pi rad$ a. 0 La vitesse maximale v_m est : c. 1,26m/s b. 2,51m/s a. 0,63 m/s

Pour chaque proposition ci-dessus, associe chaque numéro à la lettre correspondant à la bonne réponse. Exemple : 1-a ou 1-b ou 1-c

EXERCICE 2 (5points)

Des élèves disposent d'un composé E de formule brute C₆H₁₂O₂.

En vue de déterminer le nom et la formule semi-développée de E, les élèves réalisent une série d'expériences sous la supervision de leur professeur.

Expérience 1 : l'action de l'eau sur E donne deux composés A et B.

Expérience 2 : l'action du pentachlorure de phosphore ($PC\ell_5$) sur le composé A conduit au chlorure d'éthanoyle.

Expérience 3 : l'oxydation ménagée du composé B conduit à la formation d'un composé C qui réagit avec la 2,4-DNPH mais n'a pas d'effet sur le réactif de Tollens.

1.

- 1.1. Nomme l'expérience 1.
- 1.2. Donne ses caractéristiques.
- 2. Donne les fonctions chimiques des composés A; B; C et E.
- 3. Ecris:
 - 3.1. La formule semi-développée du chlorure d'éthanoyle.
 - 3.2. Les formules semi-développées des composés A; B et C. Nomme-les.
 - 3.3. Ecris l'équation-bilan de l'expérience 2.

4.

- 4.1. Ecris l'équation-bilan entre A et B.
- 4.2. Nomme le composé E.

UP Cocody 2- UP Cocody 2- Cocody 2- UP Cocody 2 - UP Cocody 2- UP Coco

EXERCICE (7points)

L'unité pédagogique (UP) de Physique-Chimie Cocody 2 organise un devoir d'UP en vue de préparer ses élèves à l'examen régional. Pour cela, elle propose l'exercice suivant : Des proton (H+) sont émis par une source (S) à côté d'une plaque A. Entre les plaques A et B, on établit une différence de potentiel (d.d.p) $U_0 = V_B - V_A$. Ces protons émis sans vitesse initiale arrivent à la plaque B avec une vitesse \vec{V}_0 et la traversent par l'ouverture O_1 . Les protons arrivent en O après avoir traversé le vide entre les points O_1 et O. Ils pénètrent entre les plaques horizontales C et D avec une vitesse \vec{V}_0 horizontale. Les plaques C et D, de longueur ℓ sont distantes de d. On établit une d.d.p $U = V_C - V_D$ entre ces plaques.

A la sortie du condensateur, la trajectoire des protons est rectiligne. Ces protons arrivent à un point P. La déviation électrostatique est $Y=O_2P$. L'axe vertical contenant le point P est situé à une distance L du milieu K des plaques C et D (voir schéma ci-dessous).

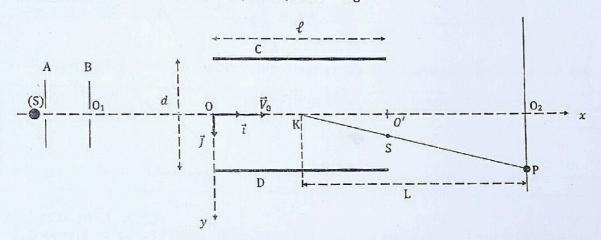
On négligera le poids des protons par rapport aux autres forces.

On étudiera le mouvement d'un proton de masse m et de charge e.

L'équation de la trajectoire d'un proton est sous la forme $y(x) = 0.96x^2$.

Données : $U_0 = -1304,7V$; d = 2 cm ; $\ell = 7$ cm ; L = 14cm ; |U| = 100V ;

charge élémentaire $e = 1,6.10^{-19} \,\mathrm{C}$; $m = 1,67.10^{-27} \,\mathrm{kg}$.



- 1.
- 1.1. Représente la force électrostatique \vec{F}_0 et le champ électrostatique \vec{E}_0 entre les plaques A et B.
- 1.2. Énonce le théorème de l'énergie cinétique.
- 1.3. Détermine la valeur Vo de la vitesse.
- 2. On prendra par la suite $V_0 = 5.10^5 m. s^{-1}$.
- 2.1.
 - 2.1.1. Représente la force électrostatique \vec{F} et le champ électrostatique \vec{E} entre les plaques C
 - 2.1.2. Précise le signe de la tension U. justifie ta réponse.
- 2.2.
 - 2.2.1. Établis les équations horaires x(t) et y(t) du mouvement du proton.
 - 2.2.2. Retrouve l'équation y(x) de la trajectoire.
- 2.3. Détermine les coordonnées du point de sortie S des plaques P et N.
- 2.4. Détermine la déviation Y du proton.

				DRENA-1	DDENIA 1	DRENA-1	3/3
DOENA 1	DRENA-1	DRENA-1	DRENA-1	DRENA-1	DUEINA-T	DIVELAY TIME	