

### EXERCICE1 (4,25pts)

On réalise l'oxydation des ions iodures  $I^-$  par l'ion peroxydisulfate selon la réaction totale :  $2 I^- + S_2O_8^{2-} \rightarrow I_2 + 2 SO_4^{2-}$

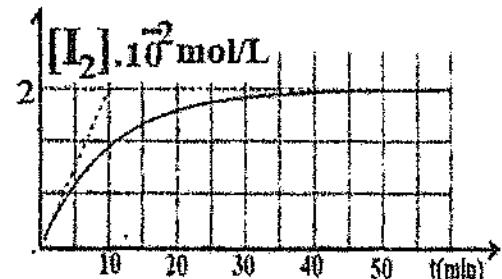
A une date  $t=0$ s on mélange une solution  $S_1$  de peroxydisulfate de potassium de concentration  $C_1$  et de volume  $V_1=50mL$  et une solution  $S_2$  d'iodure de potassium KI de concentration  $C_2 = 0,1$  mol/L de volume  $V_2=50mL$ .

1. Pour suivre la formation du diiode, on opère sur des prélèvements de même volume  $V_0$  qu'on dose aux dates  $t$  avec une solution de  $Na_2S_2O_3$  de concentration molaire  $C=0,02$  mol/L.

Les résultats expérimentaux permettent de tracer la courbe  $[I_2] = f(t)$  représentée sur la figure,

1.1. Calculer la concentration initiale  $[I^-]_0$  dans le mélange. (0,5pt)

1.2. En utilisant la courbe, montrer que  $S_2O_8^{2-}$  est le réactif limitant dans le mélange réactionnel. En déduire la concentration initiale  $[S_2O_8^{2-}]_0$  dans le mélange ainsi que la valeur de  $C_1$ . (0,75pt)



1.3. Recopier et compléter le tableau descriptif d'évolution du système chimique. (1pt)

Etat de la réaction	Avancement volumique	Concentrations				
		$2 I^-$	$+ S_2O_8^{2-} \rightarrow I_2 + 2 SO_4^{2-}$	$I_2$	$+ 2 SO_4^{2-}$	
Etat initial						
Etat en cours						
Etat final						

2. Montrer que la vitesse volumique de la réaction à une date  $t$  donnée s'exprime par la relation:  $v(t) = -\frac{d[I^-]}{2dt}$ . Déterminer sa valeur initiale. (0,75pt)

3.1. Ecrire l'équation de la réaction du dosage. (0,25pt)

3.2. Calculer à l'instant  $t=10$  min, le volume  $V$  de la solution de  $Na_2S_2O_3$  nécessaire à l'équivalence sachant que  $V_0=10mL$ . (0,5pt)

4. On refait la même expérience, mais en ajoutant au mélange réactionnel 25 mL d'eau distillée. Dire en le justifiant sans faire de calcul:

- Si l'avancement maximal de la réaction augmente, diminue ou reste le même.
- Si le temps de la demi-réaction augmente, diminue ou reste le même. (0,5pt)

### EXERCICE2 (4,75pts)

1. On prépare un litre de solution en dissolvant 0,6g d'un acide organique RCOOH dans l'eau.

On préleve 20cm<sup>3</sup> de cette solution qu'on dose par une solution d'hydroxyde de sodium de concentration 0,02mol/L. Il faut verser 10cm<sup>3</sup> de la solution d'hydroxyde de sodium pour obtenir l'équivalence.

1.1. Calculer la concentration de la solution d'acide. (0,5pt)

1.2. En déduire la masse molaire de l'acide. Quelle est sa formule semi-développée ? (0,75pt)

2. On dissout 11,1g de l'acide  $C_2H_5COOH$  dans 30mL d'eau de façon à obtenir une solution notée S de pH=2,6.

2.1. Calculer le coefficient d'ionisation  $\alpha$  de cet acide. Conclure. (0,5pt)

2.2. Calculer la valeur du pKa du couple  $C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-$ . (0,5pt)

2.3. On mélange 40mL de la solution S avec 25mL d'une solution d'hydroxyde de sodium de concentration  $4 \cdot 10^{-1}$  mol/L. Quel nom donne-t-on à ce mélange ? Préciser son pH. (0,5pt)

3. On mélange 15,3g de propanoate d'éthyle et 2,7g d'eau.

3.1. Ecrire l'équation de la réaction. (0,5pt)

3.2. Déterminer la composition du mélange à l'équilibre s'il se forme 3,7g d'acide propanoïque. En déduire la valeur de la constante d'équilibre K. (0,75pt)

3.3. On voudrait obtenir 0,12mol d'acide. Dans ce but on ajoute x mol d'eau au mélange précédemment en équilibre. Calculer x. (0,75pt)

### EXERCICE3 (6pts)

On étudie le mouvement des ions  ${}^6\text{Li}^+$  dans différents champs électriques et magnétique.

- Dans une première expérience les ions pénètrent au point  $O_1$  sans vitesse initiale dans un champ électrique  $\vec{E}_0$  créé entre deux plaques  $P$  et  $P'$  et sont accélérés par une tension  $U_0 = U_{PP'} = 1252,5\text{V}$ .

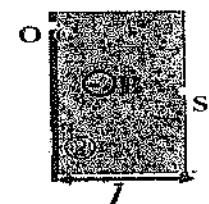
Montrer que la valeur de la vitesse  $V_0$  des ions au point  $O_2$  est  $V_0 = 2 \cdot 10^5 \text{m/s}$ .  
On donne :  $e = 1,6 \cdot 10^{-19}\text{C}$ ;  $m_n = m_p = 1,67 \cdot 10^{-27}\text{kg}$ . (0,5pt)



- Dans une deuxième expérience les ions rentrent avec une vitesse horizontale  $\vec{V}_0$  ayant la valeur précédente au point  $O$  dans une zone de largeur  $l = 1\text{cm}$  où règne un champ magnétique uniforme  $\vec{B}$  d'intensité  $B = 2,5 \cdot 10^{-1}\text{T}$  (voir figure).

- Déterminer le sens du champ  $\vec{B}$  pour que les particules sortent de ce champ par le point  $S$ . (0,5pt)

- Montrer que le mouvement d'un ion dans ce champ est uniforme et donner l'expression du rayon  $r$  de sa trajectoire. Calculer  $r$ . (1pt)



- Représenter sur le schéma la déviation angulaire  $\alpha$  puis la calculer. (0,5pt)

- Préciser les caractéristiques du vecteur vitesse au point de sortie  $S$ . (1pt)

- Dans une troisième expérience l'ion entre avec une vitesse de valeur  $V_0$  dans un champ électrique  $\vec{E}$  créé entre les armatures  $C$  et  $D$  d'un condensateur plan.

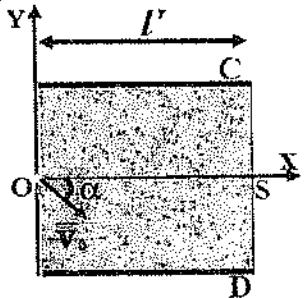
Soit  $l'$  la longueur de ces armatures et  $d$  leur écartement.

- La vitesse  $\vec{V}_0$  est contenue dans le plan  $(O, \vec{i}, \vec{j})$  et fait un angle  $\alpha = 15^\circ$  avec  $Ox$ . Déterminer le sens de la force électrique pour que les ions passent par le point  $S$ . (0,5pt)

- Etablir l'expression de l'équation de la trajectoire des ions entre les armatures  $C$  et  $D$ . (1pt)

- Calculer alors la valeur de  $V_0$ . On donne :  $E = 2,5 \cdot 10^4 \text{V/m}$  et  $l' = 20\text{cm}$ . (0,5pt)

- Déterminer la distance  $d$  entre les armatures  $C$  et  $D$  si la distance minimale séparant la trajectoire de l'ion et la plaque inférieure est  $0,8\text{cm}$  et si le point  $O$  est équidistant des armatures. (0,5pt)



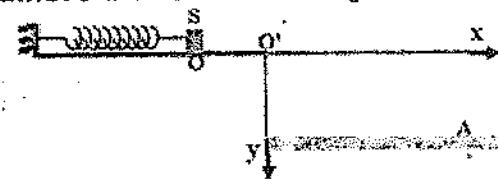
### EXERCICE4 (5pts)

*Les frottements sont négligeables*

On considère un ressort à spires non jointives de masse négligeable et de raideur  $K = 50\text{N/m}$ . Le ressort est placé sur une table horizontale.

On fixe l'une des extrémités du ressort et on accroche à son autre extrémité un solide ponctuel  $S$  de masse  $m = 500\text{g}$ .

A l'instant  $t=0$ , on déplace le solide de sa position d'équilibre d'une distance  $x_0 = 2\text{cm}$  et on lui communique une vitesse  $v_0 = \frac{\sqrt{3}}{5} \text{m/s}$ .



- Etablir l'équation différentielle qui régit le mouvement du centre d'inertie du solide. (1pt)

- Déterminer l'équation horaire du mouvement. Quelle est la vitesse au passage par la position d'équilibre dans le sens positif ? (1pt)

- Exprimer l'énergie mécanique de cet oscillateur et montrer qu'elle est constante. Retrouver la valeur maximale de la vitesse du mobile en utilisant le principe de la conservation de l'énergie mécanique. (1pt)

- Le solide se détache du ressort au passage par la position d'équilibre  $O$  dans le sens positif et continue son mouvement sur la table pour la quitter au point  $O'$  et atteindre le point  $A$  au sol situé  $5\text{ cm}$  plus bas (voir figure).

*L'instant de passage de  $S$  en  $O'$  est considéré comme origine des dates.*

- Déterminer l'équation cartésienne de la trajectoire de  $S$  dans le repère  $(O', x, y)$ . (1pt)

- Trouver les coordonnées du point  $A$ . (0,5pt)

- Calculer les composantes du vecteur vitesse  $\vec{V}_A$  au point  $A$ ; en déduire son module puis préciser l'angle  $\beta$  qu'il fait avec la verticale passant par  $A$  (0,5pt)

2019

I.1. Calcul de la concentration initiale  $[I^-]$ :

$$[I^-]_0 = \frac{C_1 V_1}{V_s} = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$
(0.5pt)

1.2. Montrons que  $S_2O_8^{2-}$  est le réactif limitant.  
D'après le graphe  $[I_2]_{\max} = 2 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$

Or  $\frac{[I^-]_0}{2} > [I_2]_{\max}$   $I^-$  est le réactif en excès et  $S_2O_8^{2-}$  est le réactif limitant car la réaction est totale.

(0.25pt)
Dédiction de la concentration  $[S_2O_8^{2-}]_0$ 

$$\frac{[S_2O_8^{2-}]_0}{1} = \frac{[I_2]_{\max}}{1} \Rightarrow [S_2O_8^{2-}]_0 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$
(0.25pt)

Dédiction de  $C_1$ :

$$[S_2O_8^{2-}]_0 = \frac{C_1 V_1}{V_s} \Rightarrow C_1 = \frac{[S_2O_8^{2-}]_0 V_s}{V_1} = 4 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$
(0.25pt)

## I.3. Le tableau d'avancement :

Etat de la réaction	Avancement volumique	concentrations			
		$2I^-$	$+ S_2O_8^{2-}$	$\rightarrow I_2$	$+ 2SO_4^{2-}$
Etat initial $t=0$	0	$[I^-]_0$	$[S_2O_8^{2-}]_0$	0	
Etat en cours	$y$	$[I^-]_0 - 2y$	$[S_2O_8^{2-}]_0 - y$	$y$	$2y$
Etat final $t_f$	$y_f$	$[I^-]_0 - 2y_f$	$[S_2O_8^{2-}]_0 - y_f$	$y_f$	$2y_f$

Rmnq Pour un élève : écrire  $x$  au lieu de  $y$  est autorisé

## 2. L'expression de la vitesse volumique.

On sait que  $V(I_2) = \frac{d[I_2]}{dt} = V(t)$  où  $V(t) = -\frac{d[I^-]}{dt}$  D'après l'équation  $\frac{V(t)}{2} = \frac{V(I_2)}{1} \Rightarrow V(t) = -\frac{d[I^-]}{2dt}$

Autre méthode :

$$V = \frac{dy}{dt} \text{ or } [I^-] = [I^-]_0 - 2y$$

$$\frac{d[I^-]}{dt} = \frac{d([I^-]_0 - 2y)}{dt} = -\frac{2dy}{dt} \text{ d'où } V = -\frac{d[I^-]}{2dt}$$
(0.5pt)

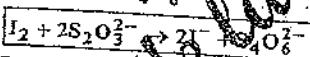
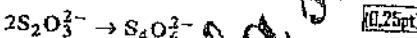
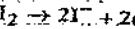
## Calcul de la vitesse initiale :

$$V(t) = \frac{dy}{dt} = \frac{d[I_2]}{dt}$$

Ce qui correspond au coefficient directeur de la tangente à la courbe au point d'abscisse  $t=0$

$$V(t) = \frac{2 \cdot 10^{-2} - 0}{10 - 0} = 2 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$
(0.25pt)

## 3.1. L'équation de la réaction du dosage ;

3.2. Calcul du volume versé  $V$  d'après l'équation-bilanz

$$\frac{n_{I_2}}{1} \leftrightarrow n_{I_2} = \frac{n_{S_2O_3^{2-}}}{2} \leftrightarrow 2n_{I_2} = n_{S_2O_3^{2-}} \leftrightarrow 2[I_2]V_0 = CV \Rightarrow V = \frac{2[I_2]V_0}{C}$$
(0.5pt)

$$\text{graphiquement à } t = 10 \text{ min } [I_2]_{10} \approx 1,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L} \quad \text{d'où } V = \frac{2 \times 1,3 \cdot 10^{-2} \times 10 \text{ mL}}{2 \cdot 10^{-2}} = 13 \text{ mL}$$
(0.25pt)

4.

> La dilution conserve la quantité de matière donc  $x_m$  ne sera pas modifiée.

> La dilution diminue la vitesse donc le temps de la demi-réaction augmente.

(0.25pt)

Corrigé de l'exercice 2 (4,75pt)

1.1. Calcul de  $C_A$ :

A l'équivalence  $n_a = n_b$

$$C_a V_a = C_b V_b \Rightarrow C_a = \frac{C_b V_b}{V_a} \text{ soit } C_a = \frac{2 \times 10^{-2} \times 10}{20} = 10^{-2} \text{ mol/L} \quad [0,5\text{pt}]$$

1.2. Déduction de la masse molaire M :

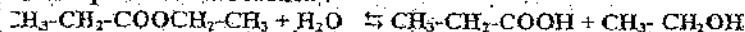
$$n_f = n_i \Leftrightarrow C_a V_a = \frac{m}{M} \Rightarrow M = \frac{m}{C_a V_a} = \frac{0,6}{10^{-2} \times 1} = 60 \text{ g/mol} \quad [0,25\text{pt}]$$

Détermination de la formule :

$$M = 14n + 32 \Leftrightarrow n = \frac{M - 32}{14} = 2 \text{ d'où la formule brute } C_2H_2O_2 \text{ et la formule semi-développée } CH_3-COOH \quad [0,5\text{pt}]$$

2. Deux (2) points sont accordés à chaque élève même s'il n'a pas fait l'exercice

3.1. L'équation de la réaction :



3.2. A l'état initial:

$$(n_E)_0 = \frac{m_E}{M_E} = 0,15 \text{ mol}; (n_{eau})_0 = \frac{m_{eau}}{M_{eau}} = 0,15 \text{ mol};$$

3.3. L'équilibre

$$\frac{(n_{ac})_f}{1} = \frac{(n_{al})_f}{1} = \frac{(n_E)_d}{1} = \frac{(n_{eau})_d}{1} \Leftrightarrow (n_{al})_f = (n_{ac})_f = \frac{m_{ac}}{M_{ac}} = 0,05 \text{ mol} \quad [0,5\text{pt}]$$

$$\text{D'où } (n_E)_f = (n_{eau})_f = (n_E)_0 - (n_{ac})_f = 0,1 \text{ mol}$$

$$n(es)_0 = n(eau)_0 = 0,15 \text{ mol}$$

$$n(es)_f = n(eau)_f = 0,1 \text{ mol}$$

$$n(al)_f = n(ac)_f = 0,05 \text{ mol}$$

Autre manière: tableau d'avancement

	Avancement	Quantité de matière			
		CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOCH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH
tat initial	0	0,15	0,15	0	0
tat intermédiaire	x	0,15 - x	0,15 - x	x	x
tat final	x <sub>f</sub>	0,15 - x <sub>f</sub> = 0,1	0,15 - x <sub>f</sub> = 0,1	x <sub>f</sub> = 0,05	x <sub>f</sub> = 0,05

Réduction de K :

$$\frac{(n_{ac})_0 (n_{al})_0}{(n_E)_0 (n_{eau})_0} = \frac{x_f \cdot x_f (n_{al})_0}{(0,15 - x_f)(0,15 - x_f)} = 0,25 \quad [0,25\text{pt}]$$

3. Calcul de x:

	Avancement	Quantité de matière			
		CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOCH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH
0	0	0,1	0,1 + X	0,05	0,05
0	x	0,1 - x	0,1 + X - x	0,05 + x	0,05 + x
	x <sub>f</sub>	0,1 - x <sub>f</sub>	0,1 + X - x <sub>f</sub>	0,05 + x <sub>f</sub>	0,05 + x <sub>f</sub>

$$(ac)_f = 0,12 \text{ mol} = 0,05 + x_f \Rightarrow x_f = 0,07 \text{ mol} \text{ Comme K ne varie pas :}$$

$$\frac{0,05 + x_f}{(0,1 - x_f)(0,1 + X - x_f)} = 0,25 \Rightarrow X = 1,89 \text{ mol} \quad [0,75\text{pt}]$$

Corrigé de l'exercice 3 (Bpt)

L'expression de  $V_0$ :

$$\Leftrightarrow \frac{1}{2} m V_0^2 = Fd = qU_0 \Rightarrow V_0 = \sqrt{\frac{2qU_0}{m}} = \sqrt{\frac{2eU_0}{6mp}} = 2,10^5 \text{ m/s} \quad [0,5\text{pt}]$$

Le sens du  $\vec{B}$ :

après la règle de la main droite  $\vec{B}$  est sortant  $\odot \vec{B}$ : [0,5pt]

Nature du mouvement dans le champ magnétique

seule force qui s'exerce est la force de Lorentz car le poids est négligeable.

RFD permet d'écrire  $\sum \vec{F} = m\vec{a} \Leftrightarrow \vec{F} = m\vec{a}$

On projette sur la tangente  $\vec{t}$ .

$0 = ma_t$ , L'accélération tangentielle est donc nulle  $\Rightarrow a_t = \frac{dV}{dt} = 0 \Rightarrow V = \text{Cste} \Rightarrow$  le mouvement est uniforme [0,5pt]



Détermination de  $\varphi$

$$(1) \Rightarrow \cos \varphi = \frac{x_0}{x_m} = \frac{1}{2} \Rightarrow \varphi = -\frac{\pi}{3} \text{ ou } \varphi = -\frac{\pi}{3} \text{ or } V=0 \Rightarrow \varphi = -\frac{\pi}{3}$$

D'où l'équation horaire :  $x = 4,16^{-2} \cos(10t + \frac{\pi}{3})$

[0,75pt]

Calcul de  $V_{max}$ :

$$V_{max} = x_m \omega = 0,4 \text{ m/s}$$

[0,25pt]

1.3. L'expression de l'énergie mécanique :

$$E_m = E_C + E_{pp} + E_{pe} \text{ or } E_{pp} = 0; \quad E_C = \frac{1}{2} m V^2; \quad E_{pe} = \frac{1}{2} K x^2 \text{ soit } E_m = \frac{1}{2} m V^2 + \frac{1}{2} K x^2.$$

Montrons que  $E$ =cte

1<sup>er</sup> méthode

$$E_m = \frac{1}{2} k(x_m \cos(\omega t + \varphi))^2 + \frac{1}{2} m(\omega \sin(\omega t + \varphi))^2 = \frac{1}{2} kx_m^2 [\cos^2(\omega t + \varphi) + \sin^2(\omega t + \varphi)] = \frac{1}{2} kx_m^2 = \text{cte}$$

2<sup>eme</sup> méthode :

$$\frac{dE_m}{dt} = \frac{d(\frac{1}{2} m V^2 + \frac{1}{2} K x^2)}{dt} = m V \frac{dV}{dt} + K x \frac{dx}{dt} = m V a + K x V = V(ma + Kx) = 0 \Leftrightarrow E_m = \text{cte}$$

[0,5pt]

Calcul de  $V_{max}$

1<sup>ere</sup> méthode :

$$\text{Si } x=0 \text{ alors } E_{pe} = 0 \text{ et } E_{m1} = E_{cmax} = \frac{1}{2} m V_{max}^2$$

$$\text{Si } x=x_m \text{ alors } E_C = 0 \text{ et } E_{m2} = E_{pmax} = \frac{1}{2} K x_{max}^2$$

Comme l'énergie mécanique est constante alors lorsque

$$E_{m1} = E_{m2} \Leftrightarrow \frac{1}{2} m V_{max}^2 = \frac{1}{2} K x_{max}^2 \Leftrightarrow V_{max} = \sqrt{\frac{K}{m}} x_{max} = \omega x_{max}$$

[0,25pt]

2<sup>eme</sup> méthode :

Lorsque  $E_C$  est max  $E_p=0$  or comme  $E_m=\text{cte}$  alors :

$$E_{Cmax} = E_{m0}$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{2} m V_{max}^2 = \frac{1}{2} m V_0^2 + \frac{1}{2} K x_0^2 \Rightarrow V_{max} = \sqrt{V_0^2 + \frac{K}{m} x_0^2} = 0,4 \text{ m/s}$$

2.1. Le bilan des forces

La seule force exercée est le poids:

Conditions initiales :

$$O \begin{cases} x_0 = 0 \\ y_0 = 0 \end{cases} \bar{v}_0 \begin{cases} V_{0x} = V_0 \\ V_{0y} = 0 \end{cases}$$

En appliquant la R.F.D, on obtient :

$$\sum \bar{F}_{ext} = m \ddot{a} \Leftrightarrow \bar{P} = m \ddot{a}$$

$$\begin{cases} x' = 0 \\ y' = g \end{cases} \Rightarrow \bar{v} \begin{cases} V_x = V_0 \\ V_y = gt \end{cases} \overset{O \rightarrow M}{=} \frac{x \ddot{a}_x}{2gt^2} \quad (1)$$

(2)

L'équation de la trajectoire

$$(1) \Rightarrow t = \frac{x}{V_0} \quad (1pt)$$

On remplace dans y

$$y = \frac{1}{2} g t^2 = \frac{1}{2} \cdot 3,25 x^2$$

2.2. Les coordonnées de A :

$$0,05 \text{ et } \frac{1}{2} g t^2 \Rightarrow x_A = \sqrt{\frac{2 V_0^2 y_A}{g}} = \sqrt{\frac{2 \times 0,4^2 \times 0,05}{10}} = 0,04 \text{ m} \quad A(0,04; 0,05)$$

[0,5pt]

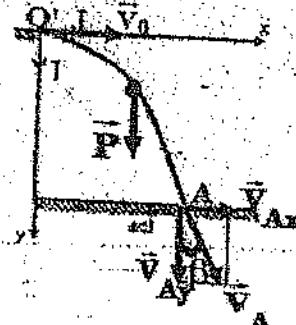
2.3. Les composantes de  $\bar{v}_A$

$$\bar{v}_A \begin{cases} V_{Ax} = V_0 = 0,4 \text{ m/s} \\ V_{Ay} = g t_A = g \frac{x_A}{V_0} = 1 \text{ m/s} \end{cases} \Rightarrow V_A = \sqrt{V_{Ax}^2 + V_{Ay}^2} = 1,077 \approx 1,1 \text{ m/s}$$

[0,25pt]

$$\tan \beta = \frac{V_{Ay}}{V_{Ax}} = 0,4 \Rightarrow \beta = 21,8^\circ$$

[0,25pt]



\* Expression de  $r$ :

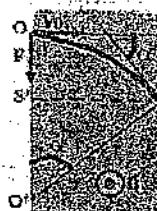
$$\text{En projetant sur la normale, on trouve } qV_0B = \frac{mv^2}{r} \Rightarrow r = \frac{mv_0}{qB} = \frac{6m_p V_0}{eB} = 5,01 \cdot 10^{-2} \approx 5,10 \cdot 10^{-2} \text{ m} \quad [0,5\text{pt}]$$

2.3. Calcul de  $\alpha$  et schéma : [0,25pt]

$$\sin \alpha = \frac{l}{r} \approx 0,2 \Rightarrow \alpha \approx 11,53^\circ \quad [0,25\text{pt}]$$

2.4. Les caractéristiques de  $V_S$ :

- > Direction : tangente à la trajectoire en  $S$  et fait l'angle  $\alpha = 11,53^\circ$  avec l'horizontale
- > Sens : vers le bas
- > Pt d'application : le point  $S$
- > Valeur  $V_S = V_0 = 2 \cdot 10^5 \text{ m/s}$



3.1. Sens de  $\vec{F}$ :

Pour que l'ion passe par  $S$  il faut que  $\vec{F}$  soit dirigé vers le haut : [0,5pt]

3.2. Etude du mouvement entre les planques C et D:

- Conditions initiales

$$O \begin{cases} x_0 = x_0 = 0 \\ y_0 = y_0 = 0 \end{cases} \text{ et } \vec{V}_0 = \begin{cases} V_x = V_0 \cos \alpha \\ V_y = -V_0 \sin \alpha \end{cases}$$

$$\sum \vec{F} = m\vec{a} \Leftrightarrow \vec{F} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \frac{\vec{F}}{m} = \frac{q\vec{E}}{m}$$

$$\begin{aligned} \vec{a} &= \begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = \frac{F}{m} = \vec{V} \end{cases} \quad \begin{cases} V_x = V_0 \cos \alpha \\ V_y = \frac{F}{m} t - V_0 \sin \alpha \end{cases} \quad \text{OG} \quad \begin{cases} x = (V_0 \cos \alpha)t \\ y = \frac{F}{2m} t^2 - (V_0 \sin \alpha)t \end{cases} \quad (1) \quad (2) \end{aligned}$$

L'équation de la trajectoire :

$$(1) \Rightarrow t = \frac{x}{V_0 \cos \alpha}; \text{ en remplaçant } t \text{ dans (2), on obtient :}$$

$$y = \frac{F}{2mV_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 - x \tan \alpha = \frac{eE}{12m_p V_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 - x \tan \alpha \quad [0,5\text{pt}]$$

3.3. Calcul de  $V_0$  pour que l'électron sorte par le point  $S$  au pt  $S$ :  $y_S = 0$  et  $x_S = l$ :

$$0 = \frac{eE}{12m_p V_0^2 \cos^2 \alpha} l^2 - l \tan \alpha \Leftrightarrow \frac{eE}{12m_p V_0^2 \cos^2 \alpha} l = \tan \alpha \quad V_0 = \sqrt{\frac{eEl}{6m_p \sin 2\alpha}} \quad [0,5\text{pt}]$$

$$\text{A.N: } V_0 = \sqrt{\frac{1,6 \cdot 10^{-19} \times 2,5 \cdot 10^4 \times 0,2}{6 \times 1,67 \cdot 10^{-27} \times \sin 30}} = 0,3996 \cdot 10^6 \approx 4 \cdot 10^5 \text{ m/s}$$

3.4. Calcul de  $d$ :

$$d/2 = |y_S| = 0,8 \Rightarrow d = 2(0,8 + |y_S|)$$

L'ordonnée du point  $S'$  le plus bas de la trajectoire :

$$y = \frac{F}{2mV_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 - x \tan \alpha = \frac{eE}{12m_p V_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 - x \tan \alpha = 1,3x^2 - 0,26x$$

$$y_S = \frac{dy}{dx} = 2,6x - 0,26 = 0 \Rightarrow x_{S'} = \frac{0,26}{2,6} = 0,1 \text{ m d'où } y_{S'} = 1,3(0,1)^2 - 0,26 \times 0,1 = 1,3 \text{ cm soit } d = 2(0,8 + 1,3) \cdot 10^{-2} = 4,25 \cdot 10^{-2} \text{ m}$$

*Corrigé de l'exercice 4 (5pt)*

J. L'équation différentielle :

$$\sum \vec{F} = m\vec{a} \Leftrightarrow \vec{F} + \vec{R} = m\vec{a}$$

en projetant suivant l'axe Ox :

$$T = m\vec{a} \cdot \vec{K} \Rightarrow Kx = ma \Rightarrow a + \frac{K}{m} x = 0$$

C'est l'équation différentielle caractérisant un mouvement rectiligne sinusoïdal de pulsation  $\omega = \sqrt{\frac{K}{m}}$  [0,5pt]

l'équation horaire du mouvement :

$$x_m \cos(\omega t + \phi)$$

a valeur de la pulsation

$$\omega = \sqrt{\frac{K}{m}} = \sqrt{\frac{50}{0,5}} = 10 \text{ rad/s}$$

conditions initiales :  $\begin{cases} x_0 = x_m \cos \phi \quad (1) \\ V_0 = -x_m \omega \sin \phi \quad (2) \end{cases}$

$$\frac{V_0^2}{2} + \omega^2(x_m^2 - x_0^2) \Leftrightarrow x_m = \sqrt{\frac{V_0^2}{\omega^2} + x_0^2} \approx 4,10^{-2} \text{ m}$$

