

## Exercice 1 (3,5pts)

On dispose de 2 alcools isomères de formule  $C_4H_{10}O$ . La chaîne carbonée de ces alcools est linéaire.

1. Ecrire les formules semi-développées de deux alcools qui répondent à cette formule brute. (0,5pts)

2. On réalise l'oxydation méthagée de ces deux alcools  $A_1$  et  $A_2$  par une solution de permanganate de potassium en milieu acide.  $A_1$  conduit à un corps organique  $B_1$ .  $A_2$  conduit à un corps organique  $B_2$ .  $B_1$  et  $B_2$  réagissent positivement avec la DNPH. Quel est le groupe mis en évidence par ce test? Cette expérience suffit-elle pour déterminer les formules de  $B_1$  et  $B_2$ ? Justifier. (0,5pts)

3. Les composés  $B_1$  et  $B_2$  sont soumis au réactif de Fehling ; seul le composé  $B_2$  donne un précipité rouge brique avec ce test. Déduire les fonctions de  $B_1$  et  $B_2$ . En déduire la classe des alcools  $A_1$  et  $A_2$ . (1pts)

4. Donner le nom et la formule semi-développée de  $A_1$ ,  $A_2$ ,  $B_1$  et  $B_2$ . (1pts)

5. Les deux alcools sont obtenus par hydratation d'un composé  $C$ . Préciser la f.s.d, le nom et la fonction du composé  $C$ . (0,5pts)

## Exercice 2 (3,5pts)

Toutes les expériences sont réalisées à 25°C.

On considère les acides  $A_1H$ ,  $A_2H$  et  $A_3H$  dont les solutions aqueuses sont respectivement  $S_1$ ,  $S_2$  et  $S_3$ .

On dose, séparément, un volume  $V_a = 20 \text{ mL}$ , de chacune de ces solutions avec la même solution aqueuse

d'hydroxyde de sodium de concentration molaire  $C_B$ . Le

volume de la base ajoutée à l'équivalence est noté  $V_{BE}$ .

Les données et les résultats des mesures effectuées sont consignés dans le tableau suivant:

1. Ecrire l'équation bilan de la réaction d'un acide  $AH$  avec l'hydroxyde de sodium. (0,5pts)

2.1 Trouver la relation entre les concentrations  $C_1$  et  $C_2$  d'une part et  $C_1$  et  $C_3$  d'autre part. (1pts)

2.2 Déduire que  $A_3H$  est l'acide le plus fort. (0,5pts)

3. On procède à la dilution au dixième des solutions  $S_1$ ,  $S_2$  et  $S_3$  de façon à obtenir respectivement les solutions  $S'_1$ ,  $S'_2$  et  $S'_3$ . Les résultats de la mesure du pH des solutions obtenues sont consignés dans le tableau ci-contre:

Solution	$S'_1$	$S'_2$	$S'_3$
Concentration molaire	$C_1$	$C_2 = 2C_3$	$C_3$
pH initial	3,4	2,0	2,0
$V_{BE}$ en mL	10	20	10

3.1 Montrer que la variation du pH d'une solution d'un acide fort dilué au dixième est égale à 1. En déduire que  $A_3H$  est un acide fort. (0,5pts)

3.2 Justifier que les acides  $A_1H$  et  $A_2H$  sont des acides faibles. (0,5pts)

4. Calculer les concentrations molaires  $C_3$  et  $C_B$ . En déduire les valeurs de  $C_1$  et de  $C_2$ . (0,5pts)

## Exercice 3 (4pts)

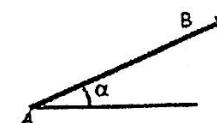
On donne  $g=10 \text{ m/s}^2$

On dispose d'un plan incliné dont la ligne de plus grande pente  $AB$  fait un angle  $\alpha=30^\circ$  avec l'horizontale. A l'instant choisi pour origine des dates un solide  $S$ , supposé ponctuel de masse  $m=100 \text{ g}$ , est lancé vers le haut, à partir du point  $A$  avec une vitesse  $\bar{V}_A$  de direction

parallèle à  $AB$  et de valeur  $4 \text{ m/s}$ . La durée de la montée sur ce plan est  $t_1$ , l'axe

des espaces est  $\bar{AB}$ . Une force de frottement  $f$ , dirigé en sens contraire du mouvement, s'exerce à la montée et à la descente et on suppose qu'elle vaut toujours la même valeur. On enregistre le mouvement de ce solide pendant des intervalles de temps successifs et égaux  $\theta=50 \text{ ms}$ .

Le document suivant représente une partie de cet enregistrement lors de la montée.



217



1.1 Déterminer la nature du mouvement et donner les caractéristiques de l'accélération  $a_1$  de  $S$  pendant la montée. (1pts)

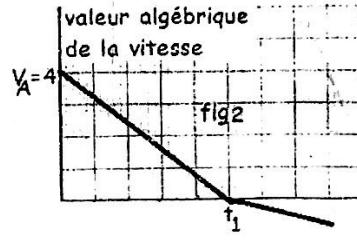
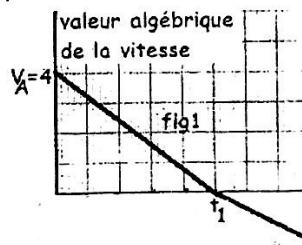
1.2 Exprimer la mesure algébrique sur l'axe  $\bar{AB}$  de la vitesse  $\bar{V}$  du mobile en fonction du temps et établir l'équation horaire de  $S$  pendant la montée. (0,5pts) 1/2

1.3 Calculer la durée  $t_1$  et la valeur  $f$  de la force de frottement. (0,5pts)

1.4 Donner les caractéristiques de l'accélération  $a_2$  de S pendant la descente. (1pt)

2. Deux élèves ont représenté la mesure algébrique, sur l'axe AB, de la vitesse  $V$  du mobile S en fonction du temps pendant la montée et le début de la descente. Ils ont donné deux graphiques : l'un est exact, l'autre est faut. Sachant que l'un des élèves a oublié de faire intervenir la force de frottement pendant la descente : Quel est le graphe exact ?

Pourquoi ? (1pts)



### Exercice 4 (5pts)

Un faisceau homocinétique de particules de charge positive  $q$ , de masse  $m$ , pénètre dans une chambre à vide par un petit trou O avec la vitesse  $\bar{V}_0$  (voir figure).

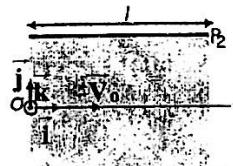
1. Dans une première expérience on crée dans la chambre un champ électrique uniforme  $E = E\hat{j}$ .

1.1 Montrer que le mouvement de chaque particule s'effectue dans le plan  $(O; \hat{i}; \hat{j})$ . Etablir l'équation de la trajectoire. Représenter son allure. (1pt)

1.2 Soit  $\bar{V}_1$  La vitesse des particules à la sortie du champ  $\bar{E}$ . Déterminer les coordonnées de  $\bar{V}_1$ .

En déduire l'expression de  $\tan \alpha_1$  en fonction de  $q$ ,  $m$ ,  $E$ ,  $l$  et  $V_0$  ( $\alpha_1$  étant la déviation angulaire subie par les particules). (1pt)

1.3 Exprimer le quotient  $\frac{q}{mV_0^2}$  en fonction de  $E$ ,  $l$  et  $\alpha_1$  ( $\alpha_1$  petit). (0,5pts)



2 Dans une deuxième expérience on crée dans la chambre un champ magnétique uniforme d'intensité  $B$  tel que  $\bar{B} = B\hat{k}$

2.1 Dans quel plan s'effectue le mouvement des particules ? (0,5pts)

2.2 Montrer que chaque particule décrit un arc de cercle  $s = \widehat{OM}$  de rayon  $r$  selon un mouvement uniforme. Représenter l'allure de la trajectoire. (1pt)

2.3 La déviation angulaire  $\alpha_2$  est suffisamment petite.

Exprimer alors le quotient  $\frac{q}{mV_0}$  en fonction de  $\alpha_2$ ,  $B$  et  $l$ . (0,5pts)

3. Calculer  $V_0$  puis la charge massique  $\frac{q}{m}$  d'une particule. (0,5pts)

A.N:  $E = 10^4 \text{ V/m}$ ;  $B = 2 \cdot 10^{-2} \text{ T}$ ;  $\alpha_1 = \alpha_2 = 0,096 \text{ rad}$ ;  $l = 0,2 \text{ m}$ .

### Exercice 5 (4pts)

Un solénoïde S comprend  $N=1000$  spires de section moyenne  $S = 15 \text{ cm}^2$ , réparties régulièrement sur une longueur  $l=40 \text{ cm}$ .

• 1. Un courant continu d'intensité  $I=0,6 \text{ A}$  parcourt le fil conducteur du solénoïde S.

Donner les caractéristiques du vecteur champ magnétique  $\bar{B}$  créé à l'intérieur du solénoïde.

Faire un schéma sur lequel on précisera le sens du courant et du champ magnétique.

On donne  $\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ S.I.}$  (1pt)

2. L'intensité du courant devient nulle en  $0,04 \text{ s}$  suivant une fonction affine.

2.1 Quelle est la variation du flux propre? (0,5pts)

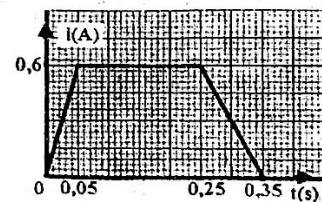
2.2 Calculer l'inductance propre de la bobine. Quelle est la valeur de la force électromotrice d'auto-induction? (0,5pts)

3. Les variations de l'intensité du courant sont maintenant celles indiquées sur le graphe.

3.1 Calculer les valeurs prises par la f.e.m induite pour:

$t_1 \in [0; 0,05]$ ,  $t_2 \in [0,05; 0,25]$  et  $t_3 \in [0,25; 0,35]$ . (1,5pts)

3.2 Représenter les variations de cette f.e.m en fonction du temps. (0,5pts)

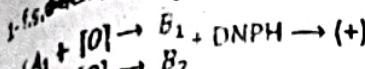
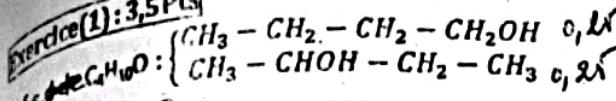


2.1

2/2

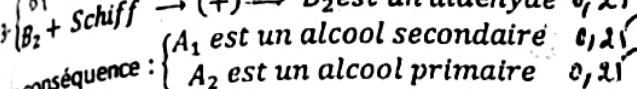
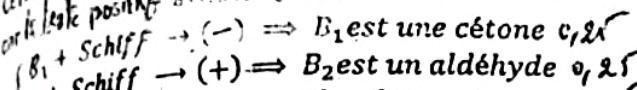
**Correction Bac C 2017 Session Complémentaire**  
**Epreuve de Physique-chimie**

**Exercice(1) : 3,5 Pts**



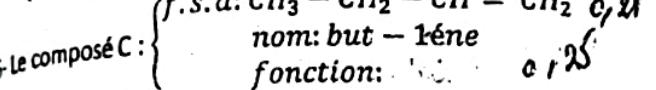
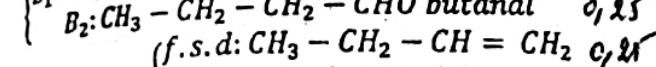
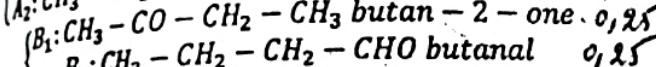
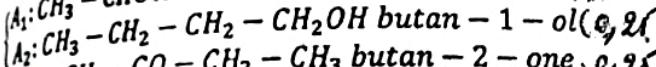
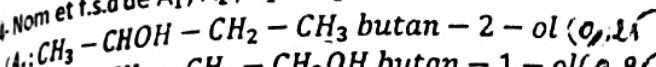
Le groupe mis en évidence par cette expérience c'est le groupe carbonyle. 0,25

Cette expérience ne suffit pas pour déterminer  $B_1$  et  $B_2$ , car il y a deux possibilités avec les deux. 0,25



par conséquence :  $\begin{cases} A_1 \text{ est un alcool secondaire } \\ A_2 \text{ est un alcool primaire } \end{cases}$  0,25

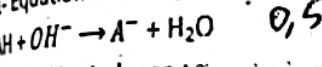
5-Nom et f.s.d de  $A_1$ ,  $A_2$ ,  $B_1$  et  $B_2$



6-Le composé C : nom: but - 1ène fonction: 0,25

**Exercice(2) : 3,5 Pts**

1-Equation de dosage :



$$\frac{n_A}{1} = \frac{n_Bc}{1}$$

2.1-A l'équivalence :  $n_A = n_B$

• La relation entre  $C_1$  et  $C_2$ :

$$\frac{C_1V_A}{C_1V_{BE1}} = \frac{C_1}{C_2} = \frac{V_{BE1}}{V_{BE2}} = \frac{10}{20} \Rightarrow C_2 = 2C_1$$
 0,5

$$\frac{C_2V_A}{C_2V_{BE2}} = \frac{C_2}{C_3} = \frac{V_{BE2}}{V_{BE3}} = \frac{20}{10} \Rightarrow C_3 = C_2$$
 0,5

• La relation entre  $C_1$  et  $C_3$ :

$$\frac{C_1V_A}{C_1V_{BE1}} = \frac{C_1}{C_3} = \frac{V_{BE1}}{V_{BE3}} = \frac{10}{10} \Rightarrow C_1 = C_3$$
 0,5

$$C_2 = 2C_3 \Rightarrow C_3 < C_2; pH_2 = pH_3$$
 0,25

alors  $A_3H$  est plus fort  $A_2H$  0,25

$$C_1 = C_3; pH_3 < pH_1$$
 0,25

alors  $A_3H$  est plus fort  $A_1H$  0,25

donc  $A_3H$  est l'acide le plus fort.

3.1-variation du pH pour un acide fort

$$\Delta pH = pH - pH_0, \text{ on a : } \begin{cases} pH_0 = -\log C_0 \\ pH = -\log C \end{cases} \text{ avec } C = \frac{C_0}{n}$$

$$\Delta pH = -\log \frac{C_0}{n} + \log C_0 = \log n; n = 10 \Rightarrow$$

$$\Delta pH = \log 10 = 1$$

Par conséquence :  $\Delta pH_3 = 3 - 2 = 1$  0,25

Donc:  $A_3H$  est un acide fort 0,25

3.2-comme  $\Delta pH_1 = \Delta pH_2 = 0,5 \neq 1$  0,5

Donc:  $A_1H$  et  $A_2H$  sont des acides faibles.

$$C_3 = 10^{-pH_3} = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_2 = 2C_3 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$C_1 = C_3 = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

**Exercice(3) : 4 Pts**

1.1-Nature du mouvement

\* Calcul des distances parcourues pendant les mêmes intervalles de temps  $\theta$

$M_0M_1$	$M_1M_2$	$M_2M_3$	$M_3M_4$	$M_4M_5$	$M_5M_6$
19cm	17cm	15cm	13cm	11cm	9cm

\* La différence entre deux distances consécutives = -2cm,

suite arithmétique de raison r ; donc le mruv

1.2- Caractéristiques de  $\vec{a}_1$ :

- direction : parallèle à la droite AB

- sens : de B vers A

- norme :  $a_1 = \frac{r}{\theta^2} = - \frac{2 \cdot 10^{-2}}{(50 \cdot 10^{-3})^2} = - 8 \text{ m/s}^2$

1.3-Calcul de  $t_1$  (la montée):

$$V = 0 \Rightarrow t_1 = 0,5 \text{ s}$$

En appliquant la RFD:

$$\sum \vec{F}_{app} = m \vec{a}_1 \Rightarrow$$

$$a_1 = -mg \sin \alpha - \frac{f}{m} \Rightarrow$$

$$f = -m(g \sin \alpha + a_1); \text{ A.N: } f = 0,3 \text{ N}$$

1.4-Caractéristiques de  $\vec{a}_2$ :

- direction : parallèle à la droite AB

- sens : de B vers A

- norme : En appliquant la RFD :

$$\sum \vec{F}_{app} = m \vec{a}_2 \Rightarrow$$

$$-mg \sin \alpha + f = +ma_2$$

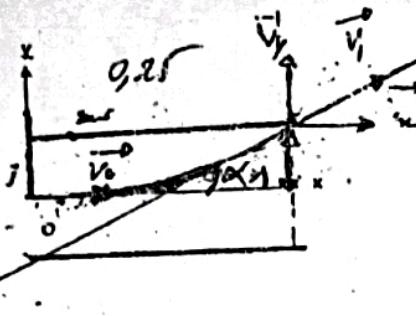
$$\Rightarrow a_2 = -mg \sin \alpha + \frac{f}{m}$$

$$; \text{ A.N: } a_2 = -10 \times 0,5 +$$

$$\frac{0,3}{0,1} \$$

Donc le mouvement s'effectue dans le plan  $(o, \vec{i}, \vec{j})$

$$\begin{cases} x = V_0 t \\ y = \frac{1}{2} at^2 = \frac{qE}{2m} t^2 \\ y = \frac{qE}{2mV_0^2} x^2 \end{cases}$$



La trajectoire est une branche parabolique dirigée vers oy.

1.2- Au point de sortie :

$$x_1 = l \Rightarrow t_1 = \frac{l}{V_0} \Rightarrow \begin{cases} V_{1x} = V_0 \\ V_{1y} = (a_y t_1) = \frac{qEl}{mV_0} \end{cases}$$

Sur la figure  $\Rightarrow \tan \alpha_1 = \frac{V_{1y}}{V_{1x}} = \frac{qEl}{mV_0^2}$

1.3-  $\alpha_1$  est petit donc :  $\alpha_1 = \tan \alpha_1 = \frac{qEl}{mV_0^2}$

$$\Rightarrow \frac{q}{mV_0^2} = \frac{\alpha_1}{El} \leftrightarrow (1)$$

$$2.1- \overrightarrow{OM} \begin{cases} x_0 = 0 \\ y_0 = 0 \\ z_0 = 0 \end{cases}; \quad \vec{V} \begin{cases} V_{0x} = V_0 \\ V_{0y} = 0 \\ V_{0z} = 0 \end{cases}$$

$\ddot{a} \begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = 0 \Rightarrow V_z = V_{0z} = 0 \text{ (Pas de mvt).} \\ a_z = \frac{F}{m} = \frac{qV_0 B}{m} = \end{cases}$

Donc le mouvement s'effectue dans le plan  $(o, \vec{i}, \vec{j})$

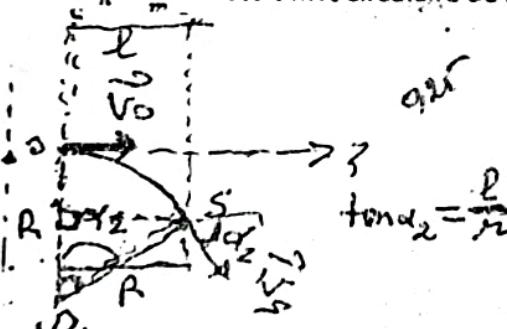
2.2- En appliquant la RFD :  $\sum \vec{F}_{app} = m\ddot{a} \Rightarrow \vec{F}_m = m\ddot{a}$

Projetons suivant la tangente (ox) :

$m a_t = 0; m \neq 0 \Rightarrow a_t = 0$  : mvt uniforme

Projetons suivant la normale (oy) :

$m a_n = F \Rightarrow a_n = \frac{qV_0 B}{m} = cte$  : mvt circulaire de rayon



$$r = \frac{mV_0}{qB}; \text{ donc mvt circulaire}$$

$$2.3- \sin \alpha_2 = \frac{l}{r} = \frac{qBl}{mV_0}; \alpha_2 \text{ est petit donc } \alpha_2 = \sin \alpha_2$$

$$\Rightarrow \alpha_2 = \frac{qBl}{mV_0} \Rightarrow \frac{A}{mV_0} = \frac{\alpha_2}{Bl} \leftrightarrow (2)$$

3- Calcul de  $V_0$  : d'après les relations (1) et (2) :

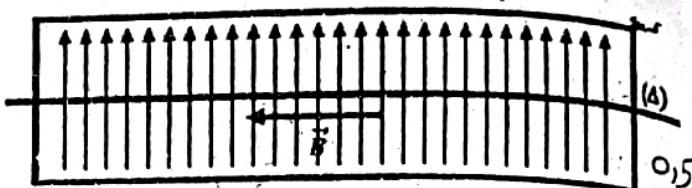
$$\frac{q}{mV_0} \times \frac{mV_0^2}{q_f} = \frac{q_1}{Bl} \times \frac{E}{a_1} \Rightarrow V_0 = \frac{E}{B} = 5 \times 10^5 \text{ m/s}$$

$$\text{D'après (2)}: \frac{q}{m} = \frac{V_0 \alpha_2}{Bl} = \frac{0.096 \times 5 \times 10^5}{0.2 \times 5 \times 10^{-2}}$$

$$\frac{q}{m} = 1,2 \times 10^7 \text{ C/Kg}$$

### Exercice(5): 4Pts

1- Caractéristiques de  $\vec{B}$  :



- Origine : centre du solénoïde
- Direction : parallèle à l'axe du solénoïde ( $\Delta$ )
- Sens : vers la gauche ( $\vec{SN}$ )
- Norme :  $B = \mu_0 n I = 4\pi \cdot 10^{-7} \times \frac{N}{l}$   
 $\Rightarrow B = 18.85 \times 10^{-4} \text{ T}$

$$2.1- \Delta \Phi = \Phi_f - \Phi_i = 0 - NBS$$

$$= -1000 \times 18.85 \times 10^{-4} \times 15 \times 10^{-4}$$

$$\Delta \Phi = -2.8 \times 10^{-3} \text{ Wb}$$

2.2- L'inductance:

$$L = \frac{\mu_0 N^2 S}{l} = \frac{4\pi \cdot 10^{-7} (1000)^2 \times 15 \times 10^{-4}}{40 \times 10^{-2}} = 4.7 \times 10^{-3} \text{ H}$$

$$e = -\frac{\Delta \Phi}{\Delta t} = -\frac{(-2.8 \times 10^{-3})}{0.04} = 7 \times 10^{-2} \text{ V}$$

$$3- e = -L \frac{di}{dt} \quad Q = 70 \text{ mV}$$

3.1- Calcul de f.e.m.induite :

$$\begin{cases} i_1 = a_1 t \\ [0 ; 0,05] \Rightarrow \begin{cases} a_1 = \frac{\Delta i}{\Delta t} = 12 \text{ A/s} \\ e_1 = -L * a_1 = -56.4 \text{ mV} \end{cases} \end{cases}$$

$$\begin{cases} i_2 = 0,6 \text{ A} \\ [0,05 ; 0,25] \Rightarrow \begin{cases} a_2 = 0 \\ e_2 = 0 \end{cases} \end{cases}$$

$$\begin{cases} i_3 = a_3 t + b \\ [0,25 ; 0,35] \Rightarrow \begin{cases} a_3 = \frac{\Delta i}{\Delta t} = -6 \text{ A/s} \\ e_3 = -L * a_3 = 28.2 \text{ mV} \end{cases} \end{cases}$$

3.2- Représentation graphique :

