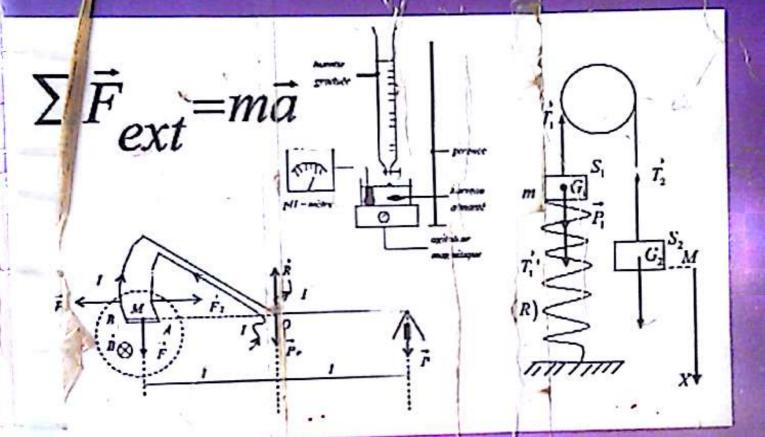
haiben Dambagi / Hamadon Boubadar / Adamon Amadon Physique et Chimie Terminales C et D



Rappels de cours Exercices et corrigés



CHAÏBOU DAMBAGI Chargé d'enseignement Lycée Issa Korombé

HAMADOU BOUBACAR Professeur de l'enseignement Secondaire Lycée Issa Korombé

ADAMOU AMADOU Professeur de l'enseignement Secondaire Lycée Issa Korombé

PHYSIQUE & CHIMIE TERMINALES C & D

Rappels de cours, exercices et corrigés



Physique - Chimie Terminales C&D

Maquette et composition Willie Russell Editions Alpha Fév 2007 Copyright © EDITIONS ALPHA 2007 ISBN - 2-84551-066-7 Deuxième Edition

Préface

Cette 2 ^{ième} édition de l'annale de physique – chimie est un ouvrage d'appui aux apprentissages en classe. Elle constitue un outil précieux de travail pour les élèves de Terminale D, C et E.

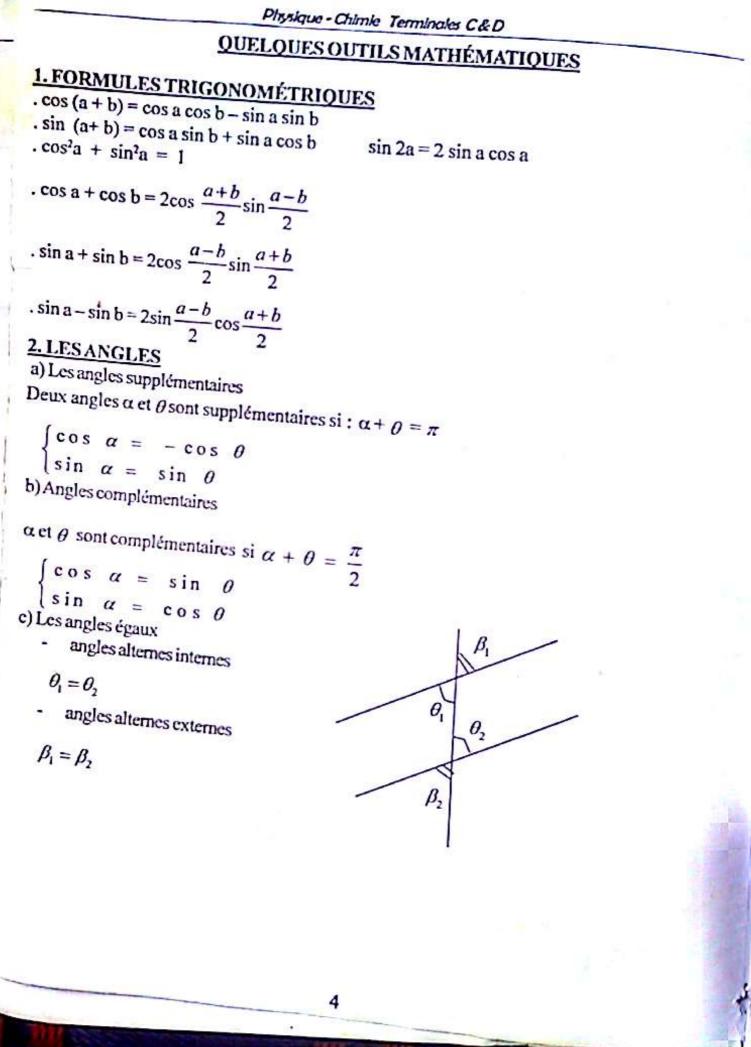
Conçue pour accompagner l'élève dans son apprentissage tout au long de l'année, cette annale est strictement conforme au programme de Terminale D actuellement en vigueur au Niger et tient compte des critiques et suggestions de nos collègues professeurs et de celles des élèves.

Utilisé individuellement ou collectivement, cet ouvrage aide à mieux diriger l'élève pour la résolution des exercices et des problèmes qui lui sont soumis. La plupart des exercices proposés au Baccalauréat nigérien y sont insérés. Chaque chapitre comporte :

 un rappel de l'essentiel du cours, qui présente de manière condensée chaque leçon étudiée en classe afin que l'élève s'approprie rapidement les formules et l'essentiel théorique dont il aurait besoin.

 une série d'exercices variés comportant des exercices simples sur le chapitre étudié et des exercices de types BAC.

Nous invitons nos élèves au travail d'abord et au travail bien fait et osons espérer que vos observations constructives aideront à l'amélioration des éditions futures.

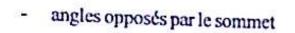


a

α

 α_1

θ

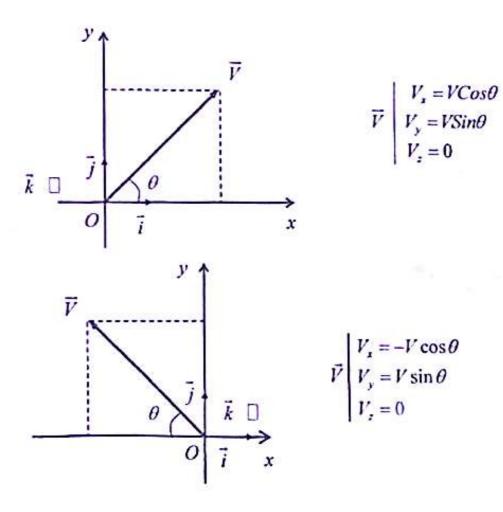


$$\alpha_1 = \alpha_2$$

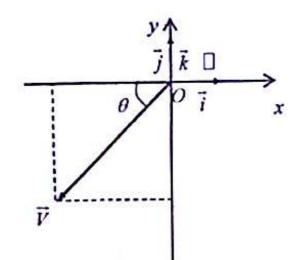
- angles à cotés perpendiculaires

 $\alpha = \theta$

3. PROJECTION DE VECTEURS



Physique - Chimie Terminales C&D



$$\vec{V} \begin{vmatrix} V_x = -V Cos\theta \\ V_y = -V Sin\theta \\ V_z = 0 \end{vmatrix}$$

4. CALCUL VECTORIEL a) Produit scalaire

$$\vec{u}, \vec{v} = u.v \cos\left(\vec{u}, \vec{v}\right)$$

Le produit scalaire est commutatif u.v = v.ub) Produit vectoriel

$$\vec{w} = u \wedge \vec{v}$$

$$\vec{w} = u \wedge \vec{v}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{w}$$

$$\vec{v}$$

5. DÉRIVÉES

| Fonction $y = f(t)$ | Dérivée $\dot{y} = \frac{dy}{dt}$ | | | |
|-------------------------|-----------------------------------|--|--|--|
| t ⁿ | nt ⁿ⁻¹ | | | |
| Lnı | $\frac{1}{t}$ | | | |
| y = f(u), où $u = g(t)$ | dy du du dt | | | |
| e' | e' | | | |
| cos t | - sin t | | | |
| sin t | cos t | | | |
| cos at | - a sin at | | | |
| sin at | a cos at | | | |

6. QUELQUES PRIMITIVES USUELLES

 $\int t^{n} dt = \frac{t^{n+1}}{n+1} + c \quad ; \quad \int \frac{1}{t} dt = \ln|t| + c$ $\int e^{t} dt = e^{t} + c \quad ; \quad \int e^{at} dt = \frac{e^{at}}{a} + c$ $\int S \operatorname{int} dt = -Cost + c \quad ; \quad \int Sinat dt = \frac{-Cosat}{a} + c$ $\int Cost dt = S \operatorname{int} + c \quad ; \quad \int Cosat dt = \frac{Sinat}{a} + c$

PHYSIQUE

MECANIQUE



CINEMATIQUE

RAPPEL DU COURS

I GÉNÉRALITÉS

1. Définition.

Soit un point mobile M ponctuel se déplaçant dans un repère d'espace $(O, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$.

• Vecteur position $\vec{OM} = x_{\vec{i}} + y_{\vec{j}} + z_{\vec{k}}$; Abscisse curviligne $s = \Theta M = f(t)$.

Vecteur vitesse
$$\vec{V} = \frac{d\vec{OM}}{dt}$$
; \vec{V}
V $x = \frac{dx}{dt} = \dot{x}$
V $y = \frac{dy}{dt} = \dot{y}$
V $z = \frac{dz}{dt} = \dot{z}$

Vecteur accélération
$$\vec{a} = \frac{d\vec{v}}{dt}$$
 soit
 $a_x = \frac{dv_x}{dt} = \vec{x}$
 $\vec{a} = \frac{dV_y}{dt} = \vec{y}$
 $a_z = \frac{dV_z}{dt} = \vec{z}$
2. Vecteurs \vec{v} et \vec{a} dans la base de frenet. (\vec{i}, \vec{n})
 O
 \vec{a}
 \vec{v}
 \vec{a}
 \vec{v}
 \vec{v}
 \vec{v}
 \vec{a}
 \vec{v}
 \vec{v}

dV

Vitesse
$$\bar{V} = \frac{ds}{dt}\vec{t} = \dot{s}\vec{t}$$
.

Accélération $\vec{a} = a_t \vec{t} + a_n \vec{n}$ $a_t = \frac{dV}{dt}$ et $a_n = \frac{V^2}{\rho}$.

(ρ : rayon de courbure de la trajectoire au point M).

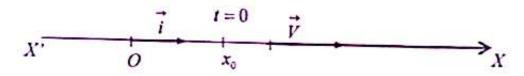
II MOUVEMENTS PARTICULIERS

1. Mouvement rectiligne uniforme :

- La trajectoire est une droite.

- Le vecteur vitesse \vec{V} est constant et parallèle à la trajectoire (accélération nulle).

- Equations horaires a = 0, $V = C^{te}$ $x = V_1 + x_0$.

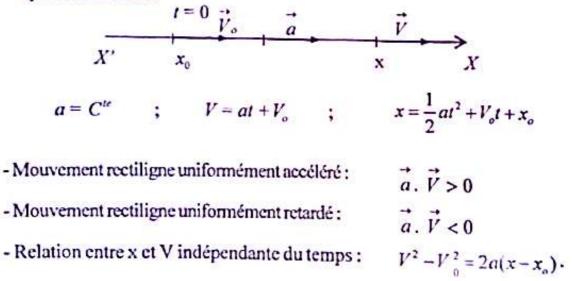


2. Mouvement rectiligne uniformément varié :

- La trajectoire est une droite.

- Le vecteur accélération a est constant et parallèle à la trajectoire.

- Equations horaires.



11

Physique - Chimie Terminales C & D

3. Mouvement circulaire uniforme.

Trajectoire : cercle de rayon R ; vitesse : valeur constante ;

A chaque instant la position du mobile peut être déterminée par :

- Le vecteur position :

$$\vec{OM} \begin{vmatrix} x &= R\cos(\omega t + \varphi) \\ y &= R\sin(\omega t + \varphi) \end{vmatrix} \qquad \varphi$$

 $\Rightarrow \text{ phase à } t = 0$

- L'abscisse curviligne $s = Vt + s_0$
- L'abscisse angulaire $\theta = mes(\overline{OA, OM})$ $\theta = \omega t + \theta_0$

L'accélération est centripète : $\vec{a} = -\omega^2 . \overline{OM}$

$$a = \frac{V^2}{R}$$

Vitesse du mobile V= $R\dot{\theta}$ = $R\omega$

Exercices

Exercice Nº 1

Un point M est en mouvement dans un repère (O, \vec{i}, \vec{j}) . Les coordonnées de M sont $\begin{cases} x = 4t \\ y = 3t + 5 \end{cases}$ 1. Quelle est l'équation cartésienne de la trajectoire ?

2. Quelle est la nature du mouvement ? On utilise les unités du SI.

Solution

1. Equation cartésienne de la trajectoire .

$$x = 4t \Rightarrow 1 = \frac{x}{4} \qquad ; \qquad y = 3(\frac{x}{4}) + 5 \Rightarrow y = \frac{3}{4}x + 5$$

2. Nature du mouvement

$$V_x = \frac{dx}{dt} \Longrightarrow V_x = 4; V_y = \frac{dy}{dt} \Longrightarrow V_y = 3; \|\vec{V}\| = \sqrt{V_x^2 + V_y^2} = 5ms^{-1}$$

 $\vec{V} = \vec{c}te$. Donc le mouvement est rectiligne uniforme.

12

Exercice N° 2 Un mobile décrit l'axe X'OX d'un mouvement uniforme. A l'instant $t_1 = 1s$ l'abscissedu mobile est $x_1 = 8m$ et à $t_2 = 3s$ $x_2 = -4m$. Former l'équation horaire du mouvement.

Solution

Mouvement rectiligne uniforme $x = Vt + x_o$.

A $t_1 = 1s$ $x_1 = 8 m$ A $t_2 = 3s$ $x_2 = -4 m$ $\begin{vmatrix} Vt_1 + x_0 = x_1 \\ Vt_2 + x_0 = x_2 \end{vmatrix}$; $\begin{vmatrix} V + x_0 = 8 \\ 3V + x_0 = -4 \end{vmatrix}$; $V = -6 m s^{-1}$; $x_0 = 14m$ x = -6t + 14

Exercice Nº 3

Un mobile démarre à la vitesse $V_o = -8ms^{-1}$ et est animé d'un mouvement rectiligne uniformément varié, tel qu'à la date t = 2 s, x = 0 et à la date t = 6s, x = 0.

1. Ecrire l'équation horaire du mouvement.

2. Quelles interprétations physiques peut-on donner aux dates 2s et 6s?

3. Etudier les phases du mouvement.

Solution

1. Equation horaire du mouvement. Mouvement rectiligne uniformément varié.

$$x = \frac{1}{2}at^{2} + v_{0}t + x_{0} , t = 2 s, x = 0 \text{ et } t = 6 s, x = 0$$

$$\begin{vmatrix} 2a - 16 + x_{0} = 0 \\ 18a - 48 + x_{0} = 0 \end{vmatrix} = a = 2ms^{-2} ; x_{0} = 12m$$

$$x = t^{2} - 8t + 12$$

2. Interprétations physiques

Scanned by CamScanner

V = 2t - 8, si t = 2s V = -4 m/s; si t = 6s V = 4 m/s

A l'instant t = 2s le mobile passe à l'origine dans le sens négatif et à l'instant t = 6s il repasse à l'origine dans le sens positif.

Physique - Chimie Terminales C&D

3. Etude du mouvement.

 $V=0 \Longrightarrow 2t-8=0$; t=4s

| t | 0 | 4 | +00 |
|-----|---|-----|-----|
| a | + | 24 | - |
| v | - | Q + | |
| a.v | - | 0 + | |

 $t \in [0, 4[a, V < 0 \text{ le mouvement est rectiligne uniformément retardé.}]$

t = 4s, le mobile s'arrête et le mouvement change de sens.

 $t \in]4, +\infty [a, v > 0]$ e mouvement est rectiligne uniformément accéleré.

Exercice Nº 4

1. Une automobile décrit une trajectoire dans un repère (O, i), son accélération est constante. A l'instant t = 0s, l'automobile part d'un point M_0 .

A l'instant $t_1 = 3s$ l'automobile passe par le point M_1 d'abscisse $x_1 = 59$ à la vitesse $V_1 = 6ms^{-1}$. Elle arrive ensuite au point M_2 d'abscisse $x_2 = 150m$ à la vitesse $V_2 = 20ms^{-1}$

a) Etablir l'équation horaire du mouvement de l'automobile.

b) A quel instant t, l'automobile passe-t-elle par le point M_2 ?

c) Calculer la longueur L du trajet effectué par l'automobile pendant la phase d'accélération dont la durée est fixée à 20s.

2. A la date T=1s, une moto se déplaçant sur la même droite à la vitesse $V'=20 ms^{-1}$ passe par le point M d'abscisse X'=5 m.

Pendant toute la durée du mouvement fixée à 20 s, la moto va d'abord dépasser l'automobile, ensuite l'automobile va rattraper la moto. Déterminer :

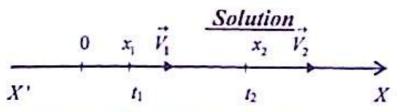
a) L'équation horaire du mouvement de la moto dans le repère (O, i)

b) Les dates des dépassements.

c) Les abscisses des dépassements.

d) La vitesse de l'automobile au moment où elle rattrape la moto.

e) La distance parcourue par la moto entre la date T=1s et la date où elle dépasse l'automobile.



1. a) Equation horaire du mouvement de l'automobile.

- Détermination de a : $a = \frac{V_2^2 V_1^2}{2(x_2 x_1)}$; $a = 2ms^{-2}$
- Calcul de V_0 : $V_1 = at_1 + V_0 \implies V_0 = V_1 at_1$; $v_0 = 6 2.3 \implies V_0 = 0 ms^{-1}$.
- Calcul de x₀: $x_1 = \frac{1}{2}at_1^2 + V_0 t_1 + x_0$; $x_0 = x_1 \frac{1}{2}at^2 + V_0 t_1$; $x_0 = 50m$, $x = t^2 + 50$

- b) Calcul de t_2 ; $x_2 = 150m$
 - $l_2^2 = x_2 50 \Longrightarrow l_2^2 = 100 \Longrightarrow l_2 = 10s$
- c) Calcul de L : à t = 20s, $x = 20^2 + 50 = 450 m$.

 $L = x - x_0 = 450 - 50 = 400 \Rightarrow L = 400m$ 2. a) Equation horaire du mouvement de la moto.

Mouvement rectiligne uniforme. $x_m = 20(t-1)+5 \Rightarrow x_m = 20t-15$ b) Dates des dépassements.

 $x = x_m$ $t^2 + 50 = 20t - 15 \implies t^2 = 20t + 65 = 0 \implies t_1 = 4, 1s$ et $t_2 = 15, 9s$. La moto dépasse l'automobile à la date $t_1 = 4, 1s$ et l'automobile rattrape la moto à $t_2 = 15, 9s$.

c) Les abscisses des dépassements.

A $t_1 = 4.1s$ $x_1 = 20 \times 4.1 - 15 = 67m$

 $t_2 = 15.9s$ $x_2 = 20 \times 15.9 - 15 = 303.m$

d) La vitesse de l'automobile à $t_2 = 15.9s$.

 $v = 2t \implies v = 2 \times 15,9 = 31,8 m s^{-1}$

e) distance parcourue par la moto entre les dates T=1s et 4,1s

Si t = 4, 1s; $x_m = 67m = x_m - x'$; d = 67 - 5 = 62m; d = 62m

Exercice Nº 5

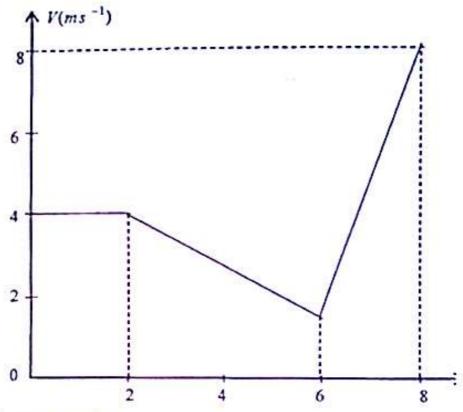
Un mobile est animé d'un mouvement de translation rectiligne dans un repère (O, \tilde{i}) . Un chronomètre a relevé la vitesse en fonction du temps. On a obtenu le tableau suivant :

| t(s) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
|----------------------|---|---|---|-----|-----|-----|-----|-----|---|
| V(ms ⁻¹) | 4 | 4 | 4 | 3,3 | 2,7 | 2,1 | 1,5 | 4,7 | 8 |

- 1. Tracer le graphique V=f(t) Echelles : 1cm pour 1s ; 1cm pour 1m/s.
- Etablir l'équation horaire du mouvement pour chaque phase. Préciser la nature du mouvement pendant chaque phase.
- 3. Déterminer la position du mobile à l'instant I = 4s.
- 4. Calculer la longueur du trajet parcouru par le mobile pendant la durée du mouvement.

Solution

1. Tracé du graphique V = f(t).



2. Equation horaire du mouvement :

- 1^{ex} phase t appartient à [0; 2s]; $V = C^{*}$; le mouvement est rectiligne uniforme. x = Vt + x; à t = 0s, $x_0 = 0 \implies x = Vt \implies x = 4t$
- 2^{tope} phase $l \in [2; 6s]$.

La vitesse diminue. On a alors un mouvement rectiligne uniformément retardé.

$$x = \frac{1}{2}a_{2}t^{2} + V_{02}t + x_{02}; x_{02} = 0 \Rightarrow x = \frac{1}{2}a_{2}t^{2} + V_{02}t$$
$$V = a_{2}t + V_{02} \Rightarrow a_{2} = \frac{V - V_{02}}{t}; a_{2} = \frac{1, 5 - 4}{6 - 2} = -0,625 m s^{-2}$$

 $x = \frac{-0.625}{2}t^2 + 4t$ (Résolution faite en changeant l'origine des dates et l'origine des espaces). Remarque : On peut aussi établir l'équation horaire en gardant les origines initiales. On

trouve alors:
$$x = \frac{1}{2}a, (t-2)^2 + V_{o2}t^{-2} + x_1 x_1$$
 abscisse de la phase1.
 $x = \frac{-0.625}{2}t^2 + 5.25t - 1.25$

Scanned by CamScanner

16

$$V_{03} = 1.5 \text{ ms}^{-1} ; V_{3} = 8 \text{ ms}^{-1} . \text{ Done le mouvement est rectiligne uniformément accéléré.}$$

$$x = \frac{1}{2}a_{3}t^{2} + V_{03}t + x_{03} ; x_{03} = 0$$

$$x = \frac{1}{2}a_{3}t^{2} + V_{03}t \qquad a_{3} = \frac{V - V_{01}}{t} = \frac{8 - 1.5}{8 - 6} = 3,25 \text{ ms}^{-2}$$

$$x = \frac{3.25}{2}t^{2} + 1.5t \quad \text{ou } x = \frac{3.25}{2}t^{2} - 18t + 68.5 \text{ sans changer les origines.}$$
3. Position du mobile à $t = 4s$.
• 2s dans la phase 1 $x = 4 \times 2 = 8 \text{ m}$
• 2s dans la phase 2 $x'_{2} = \frac{-0.625}{2} \times 2^{2} + 4 \times 2 = 6,75 \text{ m}$
La position du mobile est $x = x + x = 14,75 \text{ m}.$
4. La longueur totale du trajet.
 $d = x + x + x_{3} + x_{4} = 8 \text{ m}$
 $x_{2} = -\frac{0.625}{2} \times 4^{2} + 4 \times 4 = 11m; x_{4} = \frac{3.25}{2} \times 2^{2} + 1,5 \times 2 = 9,5 \text{ m}; d = 28,5 \text{ m}\mu$

Exercice Nº 6

· 34 phase toto on

Les équations paramétriques du mouvement d'un mobile M se déplaçant dans un plan muni d'un repère (O, \vec{i}, \vec{j}) sont : $\int x = 3 + 2\cos(2t+1)$. On utilise les unités du S.I. $y = 4 + 2\sin(2t + 1)$

1. a) Montrer que la valeur de la vitesse du mobile est constante.

b) Montrer que la valeur de l'accélération du mobile est constante.

c) Déterminer l'équation cartésienne de la trajectoire du mobile.

- d) En déduire la nature du mouvement.
- 2. a) Représenter la trajectoire du mobile dans le repère $(O, \overline{i}, \overline{j})$ à l'échelle1/100. b) Placer sur cette trajectoire les positions : Mo, M, M, M, Correspondant respectivement aux instants $t_0 = 0s$, $t_1 = 0,285s$, $t_2 = 1,07s$, $t_3 = 1,856s$.

c) Représenter (sans Echelle) les vecteurs vitesse et accélération au point M_0 .

Solution

1. a) Montrons que la vitesse de Mest constante.

$$\vec{v} = 4\cos(2t+1); \quad V = \sqrt{\frac{c^2 + t^2}{x + y}}; \quad V = 4\sqrt{[\sin^2(2t+1) + \cos^2(1-t^2)]}; \quad V = C^{10}$$

b) Montrons que l'accélération du mobile est constante.

- c) Equation cartésienne de la trajectoire : $(x-3)^2 + (y-4)^2 = 4$.
- d) Nature du mouvement :
- La trajectoire est un cercle de rayon 2 m, de centre 1(3;4)
- La valeur de la vitesse est constante.

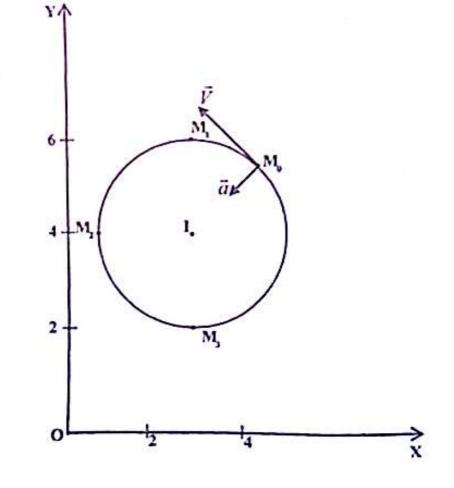
Done le mouvement est circulaire uniforme.

- 3. a) Représentation de la trjectoire (voir schéma).
 - b) Positions des points M_0, M_1, M_2, M_3 (voir schéma).

Détermination des coordonnées.

$$M_{0}(4;5,7); M_{1}(3;6); M_{2}(1;4); M_{3}(3;2).$$

c) Représentation de \vec{V} et \vec{a} au point M_0 .



Exercice Nº 7 : BAC Niger 2005 Série D 2ème groupe 🛪

Un écolier résidant loin de son établissement prend régulièrement le bus pour s'y rendre. En sortant de son domicile, il aperçoit sur une ligne droite le bus à l'arrêt et qui s'apprête à partir. Il court alors vers le bus avec une vitesse constante Vo = 6m/s. Quand il est à 25 m du bus, celuici démarre avec une accélération constante $a_{\lambda} = 1m/s^2$.

1. Etablir les équations horaires des mouvements de l'écolier et bus. Tracer dans un même repère orthonormé les courbes représentant les deux mouvements.

2. L'écolier rattrapera-t-il le bus ? Justifier graphiquement.

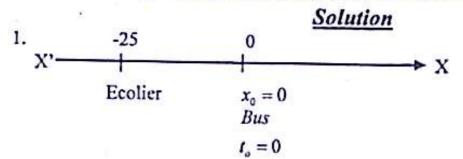
3. A quelle vitesse constante mininale devrait courir l'écolier s'il veut rattraper le bus?

4. Après un déplacement de 100m, le bus s'arrête. Déterminer :

a) La durée de son déplacement ;

b) La durée de l'arrêt du bus pour que l'écolier le rattrape.

N.B : Dans tout le problème on assimilera l'écolier et le bus à des points matériels.



Bus:

 $a_b = 1m/s^2 = c^{\prime\prime}MRUA$

V---

$$x_{b} = a_{b}t = t$$

$$x_{b} = \frac{1}{2}t^{2}$$

$$t_{o} = 0$$

$$x_{b} = 0$$

$$V_{b} = 0$$

$$t = 1$$

$$x_{b} = \frac{1}{2}$$

$$t = 2$$

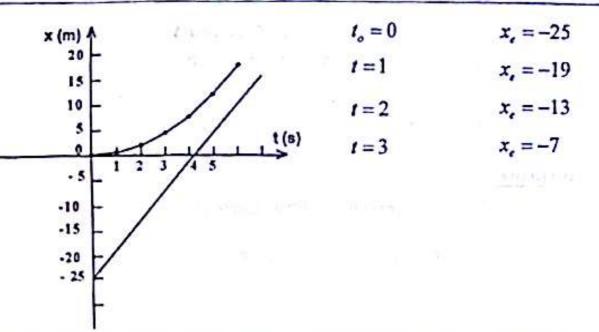
$$x_{b} = 2$$

$$t = 3$$

$$x_{b} = \frac{9}{2}$$

Ecolier: $a_e = 0 \quad V_e = 6m/s = c^{te} \quad \text{M.R.U}$ $x_e = V_e t + x_{0e} \implies x_e = 6t - 25$





2. Sur la représentation graphique aucune intersection entre les courbes. L'écolier ne rattrape pas le bus.

3.
$$x_{e} = V_{e}t - 25$$
 $x_{b} = \frac{1}{2}t^{2}$

Lorsque l'écolier rattrape le bus :

$$\begin{aligned} x_e &= x_b \\ \frac{1}{2}t^2 &= V_e t - 25 & \frac{1}{2}t^2 - V_e t + 25 = 0 \\ t^2 &- 2V_e t + 50 = 0 & \Delta' = V_e^2 - 50 \ge 0 \\ V_e^2 &- 50 = 0 \Rightarrow V_e = \pm 5\sqrt{2m/s} \end{aligned}$$

 $V_{i} = \pm 5\sqrt{2m/s}$

4. a) La durée du déplacement.

$$x_{b} = \frac{1}{2}t_{b}^{2} = 100 \Longrightarrow t_{b}^{2} = 200 \Longrightarrow t_{b} = 10\sqrt{2} s$$

b) La durée de l'arrêt du bus.

Temps mis par élève pour atteindre le bus.

$$x_{e} = V_{e}t_{e} - 25 = 100$$
$$V_{e}t_{e} = 125 \implies t_{e} = \frac{125}{\nu} = \frac{25\sqrt{2}}{2}s$$

Durée de l'arrêt du bus.

$$\Delta t = t_e - t_b = \frac{25\sqrt{2}}{2} - 10\sqrt{2} = \sqrt{2}\left(\frac{25}{2} - \frac{20}{2}\right)$$

$$\Delta t = 3,53s$$

Exercice Nº 8

Un mobile A, animé d'un mouvement uniformément varié se déplace sur une trajectoire rectiligne. Il démarre du point 0 à l'instant t = 0, et atteint un point O₁, situé à 1m de 0 dans le sens positif, au bout de 4s. Un deuxième mobile B se déplace sur la même trajectoire d'un mouvement uniforme. Il passe du point 0 à l'instant t = 4,5 s et au point 0₁ à l'instant t = 5,6 s.

- 1. Calculer l'accélération du mouvement de A.
- 2. Quelle est la vitesse de A lorsqu'il passe en 0,?
- 3. Ecrire l'équation horaire du mouvement de A.
- 4. Calculer la vitesse de B.

5. Ecrire l'équation horaire du mouvement de B.

6. A quelles instants les deux mobiles se croissent-ils ?

Solution

1. Calcul de l'accélération de A.

A est animé d'un mouvement rectiligne uniformément varié. Son équation horaire est de la

forme:
$$x = \frac{1}{2}at^2 + V_c t + x_0$$
 $V_0 = 0$ $x_0 = 0$
 $x = \frac{1}{2}at^2 \implies a = \frac{2x}{t^2}$ pour $t = 4s$ $x = 1m$
 $a = \frac{2.1}{4^2} = 0,125 \text{m.s}^{-2}$

2. Vitesse de A au passage en 0,.

$$V = at$$
 $V = 0.125.4 = 0.5m.s^4$

- 3. Equation horaire de A $x = \frac{0.125}{2}t^2 = 0.0625t^2$ Origine des espaces : point 0. Origine des dates : instant où A démarre de 0.
- 4. Calcul de la vitesse de B.

B est animé d'un mouvement rectiligne uniforme.

$$x = V_{B}t + x_{0}$$
A $t = 4.8 \text{ s}$

$$x = 0 = V_{B}t + x_{0} \implies \begin{cases} 4.8 V_{B} + x_{0} = 0 \text{ (a)} \\ 5.6 V_{B} + x_{0} = 1 \text{ (b)} \end{cases}$$

A
$$t = 5.6 s$$
 $x = 1 = 5.6 V_B + x_0$
(b)-(a) $0.8V_B = 1 \Rightarrow V_B = \frac{1}{0.8} = 1.25 m s^{-1}$

5. Equation horaire du mouvement de B.

$$x_0 = -6 \text{ m}$$

x = 1,25t - 6

6. Croisscement: $x_A = x_B$

 $0.0625t^2 - 1.25t + 6 = 0$

 $t_1 = 8s$ et $t_2 = 12s$

Exercice Nº 9

Un automobiliste roule sur un tronçon d'autoroute à la vitesse de 130km. h⁻¹. Soudain, un obstacle fixe apparait sur la voie à une distance D = 120m. Le conducteur freine immédiatement et réduit sa vitesse à 105 km h⁻¹ au bout d'un durée $\theta = 1s$.

1. Calculer la valeur de la décélération (accélération négative, supposée constante).

2. En supposant la décélération constante, à quelle distance de l'obstacle la voiture va-t-elle s'arrêter?

3. On envisage maintenant l'éventualité suivante : le conducteur ne réagit pas tout de suite et commence à freiner une seconde après l'apparition de l'obstacle. Il impose alors à son véhicule la décélération calculée au (1).

A quelle distance de l'obstacle va-t-elle s'arrêter ?

Solution

 $V_e = 130 \text{ km.h}^{-1} = 36,11 \text{ m.s}^{-1}$ $V_1 = 105 \text{ km.h}^{-1} = 29,17 \text{ m.s}^{-1}$. 1. Calcul de la décélération :

- Origine des espaces ; point d'où l'automobiliste aperçoit l'obstacle.

- Origine des dates : instant où apparait l'obstacle.

Equation horaire de l'automobile :
$$x = \frac{1}{2}at^2 + V_0t$$

 $V = at + V_0$

$$A = 1 s \quad at + V_0 = 29,17 \implies a = \frac{29,17 - 36,11}{1} = -6,9 m_s^{-2}$$

2. Calculons à quelle distance de l'obstacle va s'arrêter l'automobile.

Equations horaires : $\frac{x}{\dot{x}}$

$$x = \frac{-6,94}{2}t^2 + 36,11t$$
$$\dot{x} = -6,94t + 36,11t$$

Temps mis par l'automobile pour s'arrêter.

$$V = -6,941 + 36,11 = 0 \implies t = \frac{36,11}{6,94}t^2 = 5,2s$$

Calcul de l'abscisse x, où s'arrête l'automobile.

 $x_2 = -3,47 (5,2)^2 + 36,11 \times 5,2 = 93,94 m$

L'automobile s'arrête alors à (120 - 93,94)m = 26,06m de l'obstacle.

3. Equations horaires si l'automobiliste réagit 1s après l'apparition de l'obstacle (origines des espaces et des dates inchangées).

 $x = -3,47 (t-1)^{2} + 36,11 (t-1) + 36,11 = -3,47 t^{2} + 43,05t -3,47$ Pour t = 5,2 s Calculons x : x = -3,47 + (5,2)^{2} + 43,05 x 5,2 - 3,47 x = 126,56 m

x > D L'automobiliste ne s'arrête pas avant l'obstacle. Il y a eu choc.

Exercice Nº 10

Une automobile démarre lorsque le feu passe au vert avec une accélération $a = 2,5 \text{ m.s}^2$ pendant une durée $\theta = 7,0 \text{ s}$; ensuite le conducteur maintient sa vitesse constante.

Lorsque le feu passe au vert, un camion roulant à la vitesse $V = 45 \text{ km.h}^{-1}$, et situé à une distance d = 20 m du feu, avant celui-ci. Il maintient sa vitesse constante.

Dans un premier temps, le camion va doubler l'automobile, puis dans une deuxième phase, celleci va le dépasser.

En choisissant :

- Comme origine des dates, l'instant où le feu passe au vert,
- Comme origine des espaces, la position du feu tricolore, déterminer :
- a) L'équation horaire du mouvement de l'automobile dans sa première phase.
 b) L'équation horaire du mouvement du camion.
 - c) Déterminer à quelle date le camion rattrape l'automobile. Quelle est la vitesse de l'auto à cet instant ?
- a) Montrer qu'à la fin de son mouvement uniformément accéléré le camion est toujours en avance sur l'automobile.
 - b) Déterminer à quelle date, l'automobile rattrape le camion.

Solution

1. a) Equation horaire du mouvement de l'automobile dans sa première phase :

M.R.U.V.
$$x_A = \frac{1}{2}at^2 + V_0 t + x_0$$
 $x_0 = 0$ $V_0 = 0$
 $x_A = \frac{2.5}{2}t^2 = 1,25t^2$ (1)

b) Equation horaire du mouvement du carnion.

M.R.U.
$$x_c = V_c t + x_0$$
 $x_0 = -20m$ $V_0 = 12,5m.s^{-1}$
 $x_c = 12,5t - 20$ (2)

c) Date où le camion rattrape l'automobile.

$$x_{A} = x_{C} \implies 1,25 t^{2} = 12,5t - 20 \implies 1,25t^{2} - 12,5t + 20 = 0$$

$$\Box = 56,25 \quad t_{1} = \frac{12,5 - \sqrt{56,25}}{2,5} = 2s \quad t_{2} = \frac{12,5 + \sqrt{56,25}}{2,5} = 7,8s$$

$$t_{1} = 2 s$$

Vitesse de l'automobile à cet instant :

 $V_{A} = 2,5t$ t = 2 s $V_{A} = 5m.s^{-1}$

2. a) A la fin de son mouvement uniformément accéleré le camion est en avance.

Si à t = 7 s $x_c > x_A$ Calculons : $x_c = 12,5 \times 7 - 20 = 67,5 \text{ m}$

 $x_A = 1,125 \times 7^2 = 61,25 \text{ m}$. Donc le camion est un avance sur l'automobile. b) Equation de l'automobile dans sa deuxième phase :

M.R.U $\dot{x_A} = V_A(t-7) + x_0$ $V_A = 2,5.7 = 17,5m_s^{-1}$ vitesse de l'auto à la fin de la première phase.

$$x_0 = 1,25.7^2 = 61,25$$

 $\dot{x}_{A} = 17,5 (t - 7) + 61,25 = 17,5t - 61,25$ (3)

Date où l'automobile rattrape le camion (2) = (3)

 $17,5t - 61,25 = 12,5t - 20 \implies t = 8,25 s$



MOUVEMENT DU CENTRE D'INERTIE

RAPPEL DU COURS

 <u>THÉORÈME DU CENTRE D'INERTIE</u> : T.C.I
 Enoncé : Dans un référentiel galiléen, la somme des forces appliquées à un solide est égale au produit de la masse par le vecteur accélération de son centre d'inertie.

$\sum \vec{F} = m\vec{a}$

- 2. Conseils pour appliquer le T.C.I
 - Choisir un référentiel galiléen (en le précisant).
 - Choisir le système.
 - Faire un schéma clair où figurent les directions et sens des forces.
 - Choisir des axes convenables afin de projeter la relation vectorielle et déterminer les inconnues.

II THÉORÈME DE L'ÉNERGIE CINÉTIQUE : T.E.C

1. Enoncé : Dans un repère galiléen la variation de l'énergie cinétique d'un solide est égale à la somme algébrique des travaux effectués par les forces s'exerçant sur le solide pendant la durée de la variation.

 $\Delta \operatorname{Ec} = \operatorname{E}_{c^2-c_1} = \sum W_{(F)}$

- 2. Conseils pour appliquer le T.E.C. :
 - Choisir un référentiel galiléen.
 - Choisir le système.
 - Préciser l'état initial et l'état final.
 - Faire le bilan des forces appliquées au système.
 - Ecrire le T.E.C.

Exercices

Exercice Nº 1

Une piste est constituée d'une partie rectiligne AB de longueur l = 5m, inclinée d'un angle $\alpha = 15^{\circ}$ avec l'horizontale, suivie d'une partie circulaire de rayon r = 0, 5m. L'ensemble de la piste est située dans un plan vertical.



Physique - Chimle Terminales C&D

1. Un mobile ponctuel de masse m = 200g est lâché en A sans vitesse. Il est soumis le long du trajet AB à une force de frottement constante \vec{f} . Il passe en B avec la vitesse $V_B = 3 ms^{-1}$. La valeurde g est 9,8 ms^{-2} .

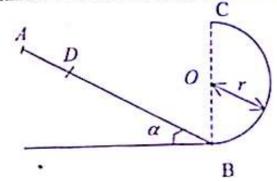
Exprimer et calculer la valeur de la force de frottement.

2. Le mobile se déplace maintenant sans frottement. On le lâche sans vitesse d'un point D situé entre A et B tel que DB = x. On suppose que le changement de pente en B ne provoque pas de variation de vitesse.

a) Exprimer la vitesse du mobile en C en fonction de r. α x et g.

b) Exprimer en fonction de r, α , x, g et m la valeur de la réaction exercée par la piste sur le mobile en C.

c) Quelle valeur minimale faut-il donner à x pour que le mobile quitte la piste circulaire



Solution

R.

1. Expression def:

en C?

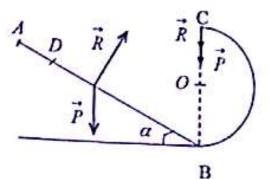
- Repère considéré : repère terrestre supposé galiléen.
- Système étudié : mobile de masse m.
- Etat initial (A), état final (B).
- Bilan des forces : poids (\vec{P}) ; réaction (\vec{R}) .
- T.E.C $\Delta E = \sum W_{(F)}$ $\frac{1}{2}mV_{R}^{2} - \frac{1}{2}mV_{A}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{R}_{N}) + W(\vec{f}).$ $V_{A}=0; W(\vec{R}_{N}) = 0 \text{ car } \vec{R}_{N} \perp \vec{AB}.$ $\frac{1}{2}mV_{R}^{2} = mgh - f\ell \Rightarrow \frac{1}{2}mV_{R}^{2} = mg\ell \sin \alpha - f\ell \Rightarrow f = m(g \sin \alpha - \frac{V_{R}^{2}}{2\ell})$ $AN : m = 0.2 \ kg; \ g = 9.8 \ ms^{-2}; \ V_{R} = 3 \ ms^{-1}; \ l = 5 \ m ; \ \alpha = 15^{\circ}; \ f = 0.33 \ N$
- 2. a) Expression de la vitesse V_c en fonction de r, g. α et x

- Vitesse en B.

T.E.C entre
$$D$$
 et $B: \frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_D^2 = W(\vec{P}) + W(\vec{R})$

$$V_D = 0$$
 et $W(\vec{R}) = 0$; $\frac{1}{2}mV_R^2 = mgxsin\alpha \implies V_B^2 = 2gxsin\alpha$

Vitesse en C



T.E.C entre B et C

$$\frac{1}{2}mV_{c}^{2} - \frac{1}{2}mV_{B}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{R}) \quad \frac{1}{2}mV_{c}^{2} - \frac{1}{2}mV_{B}^{2} = -2mgr \quad V_{c}^{2} = V_{B}^{2} - 4gr \Rightarrow V_{c} = \sqrt{2g(x\sin\alpha - 2r)}$$

b) Expression de la réaction en C en fonction de r, g, α, x et m.

T.C.I
$$\sum \vec{F} = m \vec{a}$$

 $\vec{R} + \vec{P} = m \vec{a}$ projetons sur la normale en C : $R + P = ma_n \implies R = m(\frac{V_c^2}{r} - g)$.
 $R = m[\frac{2g}{r}(x\sin\alpha 2r) - g]$; $R = mg(\frac{2x}{r}\sin\alpha - 5)$
c) Valeur minimale de x pour que le mobile quitte la piste en C.

$$R \ge 0 \iff mg(\underbrace{2x \sin \alpha}_{r} - 5) \ge 0 \ ; \ \frac{2x}{r} \sin \alpha \ge 5$$
$$x_{\min} = 4.8 \ m$$

Exercice Nº 2

Un mobile de masse m = 1 kg est lancé à t = 0s d'un point A avec une vitesse V_0 . La première partie du trajet se déroule sur un rail horizontal de longueur AB = I = 2m. Au cours de cette phase le mobile est soumis à une force de frottement constante f.

En B le mobile aborde un rail à profil circulaire (de centre O) de rayon r = 5m. Au cours de cette phase on néglige tout frottement.

1. a) Exprimer en fonction de V_0 , l, m et f la vitesse du mobile en B.

b) Calculer V_{μ} , sachant que $V_0 = 10 \text{ ms}^{-1}$ et f = 20 N.

2. Exprimer en fonction de V_0 , V_B , fet m la durée du trajet AB. Calculer t_1 .



Physique - Chimie Terminales C&D

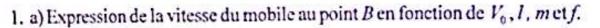
3. Le point Mest repéré par l'angle $\theta = (\overrightarrow{OB}, \overrightarrow{OM})$, Donner l'expression de la réaction R exercée par le rail sur le mobile en M en fonction de θ , m, g, r, et V_M (vitesse du mobile au point M)

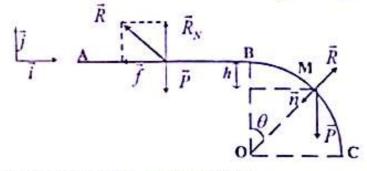
4. a) Etablir l'expression de V_M en fonction de V_B , r, g, et θ .

b) En déduire l'expression de R en fonction de V_B , r, g, θ et m.

5. Montrer que le solide quitte la piste en un point *D*. Calculer l'angle $\theta_0 = (OB, OD)$. Prendre g = 10 ms⁻². Δ B

Solution





Repère considéré : repère terrestre considéré comme galiléen.

- Système étudié : mobile de masse m = 1 kg.

- Etat initial : point A ; état final : point B.

- Bilan des forces : \vec{P} et \vec{R} . Appliquons le T.E.C. $\Delta \text{Ec} = \sum W_{(\vec{F})}$

$$\frac{1}{2}mV_{p}^{2} - \frac{1}{2}mV_{0}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{R}) = W(\vec{P}) + W(\vec{R}_{N}) + W(\vec{f})$$

$$W(\vec{P}) = W(\vec{R}_{N}) = 0 \text{ car } \vec{P} \text{ et } \vec{R}_{N} \text{ sont perpendiculaires au déplacement}$$

$$\frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_0^2 = -fJ \Longrightarrow V_B^2 = V_0^2 - \frac{2fl}{m}$$
$$V_B = \sqrt{V_0^2 - \frac{2fl}{m}}$$

AN : calcul de V $V_n = \sqrt{10^2 - 2 \times 20 \times 2} = 4,47 \text{ms}^{-1}$ 2. Exprimer t_1 en fonction de V_0 , V_B , f_1 , et m_2 . Appliquons le T.C.I : $\sum \vec{F} = m\vec{a} \implies \vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$ Projetons sur $(0, \vec{i})$: $f = ma \Rightarrow a = -\frac{f}{m}$. $a = C^*$, donc le mouvement est rectiligne uniformément varié $V = at + V_0$. Au point B : $V_B = at_1 + V_0 \Rightarrow t_1 = \frac{V_B - V_0}{a} \Rightarrow t_1 = \frac{-(V_B - V_0) \cdot m}{f}$ Calcul de $t_1 = \frac{-(4,47-10)}{20} \times 1=0,276s$; $t_1=0,28s$ 3. Expression de la réaction exercée par le rail sur le mobile en fonction de θ , m, g, r et V_M . T.C.1: $\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$, projetons cette relation sur \vec{n} : $-R + P\cos\theta = ma_n = m\frac{V_M^2}{r} ; R = mg\cos\theta - \frac{mV_M^2}{r} \implies R = m(g\cos\theta - \frac{V_M^2}{r})$ 4. a) Expression de V_M en fonction de V_B , r, g et θ . Appliquons le T.E.C : $\frac{1}{2}mV_M^2 - \frac{1}{2}mV_B^2 = mgh$ avec $h = BI = r(1 - \cos\theta)$ $V_{\rm sr}^2 = V_{\rm B}^2 + 2gr(1 - \cos\theta)$ b) Expression de R en fonction de V_B , r, g, θ et m. Remplaçons V_M par son expression dans R. On obtient ainsi: $R = mg(3\cos\theta - 2) - \frac{mV_B}{R}$.

Le solide quitte la piste si R = 0; $\cos \theta_0 = \frac{2}{3} + \frac{V_B^2}{3gr}$; $\theta_0 = 36,87^\circ$.

Exercice Nº 3 : (Bac D Niger 2000)

On prendra l'intensité de la pesanteur $g = 9.8ms^2$.

1. Une sphère S de masse m = 200g, assimilable à un point matériel, est attachée à l'extrémité d'un fil de masse négligeable, inextensible et de longueur L = 1m. L'autre extrémité du fil est attachée à un point fixe O. On écarte S de sa position d'équilibre, le fil faisant un angle $\alpha_m = 60^\circ$ avec la verticale de O, puis on la lâche sans vitesse.

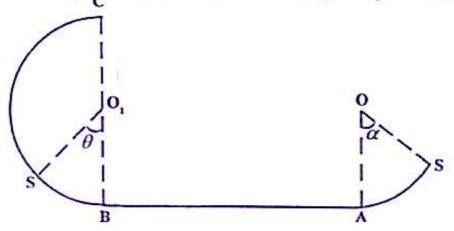
a) Quelle sera la trajectoire de S?

b) Déterminer la vitesse de la sphère S en fonction de l'angle α que fait le fil avec la verticale à un instant t quelconque après qu'elle soit lâchée.

c) Calculer cette vitesse au passage à la position d'équilibre. Préciser sa direction. 2. La première fois où la sphère S passe par sa position d'équilibre le fil se détache d'elle. S continue alors son mouvement sans frottement, sur une piste constituée d'une partie horizontale AB et d'une partie circulaire BC de rayon r = 1m et de centre O_1 au dessus de B sur la verticale.

a) Déterminer la vitesse V_B de S au point B.

b) En repérant la position de S sur la partie circulaire BC, par l'angle θ que fait le rayon O_1S avec O_1B . déterminer la position où la vitesse sera nulle. Que se passera-t-il après ?



Solution

1. a) La sphère S décrit un arc de cercle de centre O et de rayon L.

b) Vitesse de la sphère S à un instant t quelconque en fonction de α .

- Repère terrestre considéré comme galiléen.

- Système : sphère.

- Bilan des forces : \vec{P}, \vec{T} .

Appliquons le théorème de l'énergie cinétique :

 $\Delta Ec = W(\vec{P}) + W(\vec{T}) \quad W(\vec{T}) = 0 \text{ Car } \vec{T} \perp \text{ au déplacement}$

 $\frac{1}{2}mV^2 = mgh$ h = Lcos α - Lcos

$$V^2 = 2gL(\cos\alpha - \cos\alpha_m) \quad V = \sqrt{2gL(\cos\alpha - \cos\alpha_m)}$$

c) Vitesse au passage à la position d'équilibre : $\alpha = 0$. $V_A = \sqrt{2gL(1 - \cos \alpha_m)}$ $\alpha_m = 60^\circ$

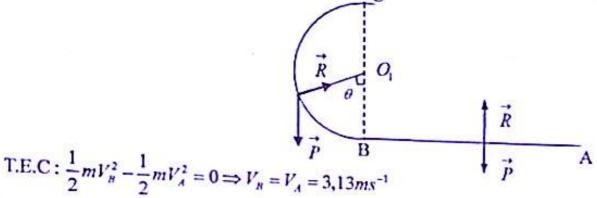
$$AN: V_A = \sqrt{9.8} = 3.13 \text{ms}^{-1}$$



30

Direction de \vec{V}_A : \vec{V}_A est tangente à la trajectoire en A : cercle de centre O de rayon L. \vec{V}_A est horizontale.

2. a) Déterminer la vitesse V_B de S au point B.



b) Déterminons la position où la vitesse sera nulle.

T.E.C:
$$\frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_A^2 = W(\vec{P}) + W(\vec{R})$$
; $W(\vec{R}) = 0$

$$-\frac{1}{2}mV_{\mu}^{2} = -mgh = -mg(r - r\cos) \implies \cos\theta = 1 - \frac{V_{\mu}^{2}}{2gr}$$

AN:
$$\cos\theta = 1 - \frac{9.8}{2 \times 9.8 \times 1} = 0.5 \implies 0 = 60^{\circ}.$$

Le mobile S rebrousse chemin.

Exercice Nº 4

Un corps assimilable à un point matériel de masse m, se déplace sans frottements sur une piste *ABC* située dans un plan vertical. La piste comporte un tronçon rectiligne *AB* qui fait avec la verticale de *B* un angle α et un tronçon circulaire *BC* de centre *O* qui se termine par une partie verticale *CH*.

 Le corps est lancé de A vers B. Exprimer l'accélération et en déduire la nature du mouvement.
 Calculer la vitesse minimale avec laquelle il faut le lancer du point A pour qu'il arrive en B avec une vitesse nulle.

3. Le corps quitte *B* avec une vitesse nulle. A un instant *t* quelconque, sa position *M* est repérée par son abscisse angulaire $\theta = (\vec{OB}, \vec{OM})$.

a) Etablir l'expression de la vitesse du corps au point M en fonction de g. r et θ . Calculer cette valeur pour $\theta = 30^{\circ}$.

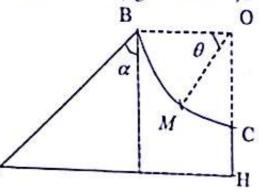
Physique - Chimie Terminales C&D

b) Etablir l'expression de l'intensité de la réaction R de la piste sur le corps en fonction de m, g et 0.

Calculer R pour $0 = 30^{\circ}$.

c) Donner les caractéristiques de la vitesse du corps au point C.

Données : m = 250g; $\alpha = 60^{\circ}$; $g = 10 \text{ ms}^{-2}$; BO = CO = r = 2,5 m; CH = 0,7m



Solution

1. Expression de a.

- Repère utilisé: repère terrestre considéré comme galiléen. О

- Système : corps de masse m.

- Bilan des forces : \vec{P} et \vec{R} .

 $\sum \vec{F} = m\vec{a} \ \vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$ T.C.I.

α C Projection sur (A, \vec{i}) : 0-mg cos α = ma \Rightarrow a = -g cos α

a = cte; V.a < 0 le mouvement est rectiligne uniformément retardé.

2. Vitesse minimale pour qu'il arrive en B avec une vitesse nulle.

Appliquons le T.E.C. :
$$\frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_A^2 = W(\vec{P}) + W(\vec{R}); \quad W(\vec{R}) = 0$$

 $V_A^2 = 2g(r + CH) \quad ; \quad V_A = \sqrt{2g(r + CH)}$

1.N:
$$V_A = \sqrt{2.10(2,5+0,7)} = 8ms^{-1}$$

I. a) Expression de V_M en fonction de g. r et θ .

$$f.E.C: \frac{1}{2}mV_{\mu}^{2} - \frac{1}{2}mV_{B}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{R}); \quad W(\vec{R}) = 0 \quad V_{B} = 0$$
$$\frac{1}{2}mV_{\mu}^{2} = mgh' \qquad h' = r\sin\theta$$

Rappel de coun, exercices et corrigés

 $V_{\mu}^{2} = 2gr\sin\theta$ $VM = \sqrt{2gr\sin\theta}$

Calcul de V_M pour $\theta = 30^\circ$. $V_M = \sqrt{2 \times 10 \times 2.5 \text{sin} 30} = 5 \text{ms}^{-1}$

b) Expression de R en fonction de g. m et θ . T.C.I: R+P=ma

Projetons sur n

 $R - P \sin\theta = ma_N \Longrightarrow R = mg \sin\theta + m\frac{V^2}{M}$

 $R = 3mg\sin\theta$

 $A.N: R = 3 \times 250.10^{-3} \times 10 \sin 30^{\circ} = 3,75 N$

c) Caractéristiques de V.

Direction : tangente à la trajectoire en C.

Sens : celui du mouvement.

Intensité : en C :
$$\theta = \frac{\pi}{2}$$
 ; $V_c = \sqrt{2gr \sin \frac{\pi}{2}}$; $V_c = 7,07ms^{-1}$

Exercice Nº 5

1. Une bille B, de masse m = 50g, est suspendue en un point O parun fil inextensible de longueur $l = 50 \, cm$. On écarte le fil de sa position d'équilibre d'un angle α_0 (voir fig1) et on lance la bille avec une vitesse \vec{V}_0 . Lorsque le fil fait un angle α avec la verticale, exprimer :

- a) La vitesse V de la bille en fonction de V_0, g, ℓ, α et α_0 .
- b) La tension T du fil en fonction de $V_0, g, t, \alpha, \alpha_0$ et m.
- 2. a) Calculer la vitesse de la bille et la tension du fil au passage par la position d'équilibre A.
 - b) Calculer les accélérations normale et tangentielle de la bille en C et en A.

Données : $V_0 = 10 \text{ ms}^1$; $\alpha_0 = 60^\circ$; $g = 10 \text{ ms}^2$, $\alpha = 30^\circ$.

3. Le système est mis en mouvement de rotation uniforme autour de l'axe vertical passant par O avec une vitesse angulaire $\omega = 5 \text{ rads}^{-1}$ (fig 2).

a) Montrer qu'un tel mouvement n'est possible que si la vitesse angulaire est supérieure à une valeur ω_0 que l'on calculera.

- b) Calculer l'angle α_1 dont le fil s'écarte de l'axe vertical si $\omega = 5$ rads¹.
- c) Calculer la tension T du fil pour cette valeur de l'angle α_1 . On prendra $g = 10 ms^2$.

Physique - Chimie Terminales C&D

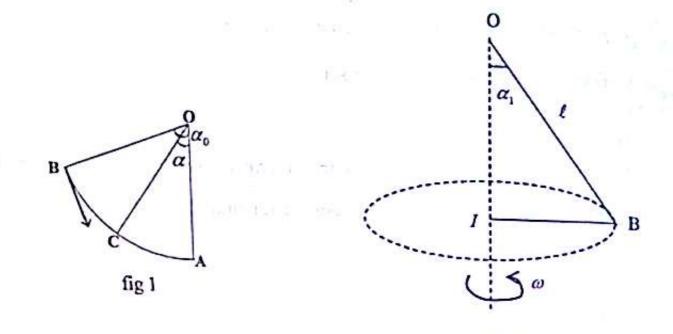




fig 2

1. a) Expression de la vitesse de la bille en C.

Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.

- Système étudié : la bille B.

- Bilan des forces : la tension du fil \vec{T} et le poids de la bille \vec{P} .

Appliquons le T.E.C entre B et C.

 $\Delta E_{c} = \Sigma W(\vec{F}_{cn})$ $\frac{1}{2}mV^{2} - \frac{1}{2}mV_{0}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{T})$ $W(\vec{T}) = 0 \quad (\vec{T} \perp \dot{a} \text{ la tajectoire})$ $\frac{1}{2}mV^{2} - \frac{1}{2}mV_{0}^{2} = \text{mgh avec } h = JK = \ell(\cos\alpha - \cos\alpha_{0})$ $V^{2} = V_{0}^{2} + 2g\ell(\cos\alpha - \cos\alpha_{0}) \implies V = \sqrt{V_{0}^{2} + 2g\ell(\cos\alpha - \cos\alpha_{0})}$ b) Expression de la tension du fil en C Appliquons le T.C.I : $\Sigma \vec{F}_{cn} = m\vec{a} \implies \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$ Projetons cette relation sur \vec{n} : $-P\cos\alpha + T = ma_{n} \operatorname{avec} a_{n} = \frac{V^{2}}{\ell}$ 2. a) Calcul de V_{A} et T_{A} .

Au passage en A, $\alpha = 0^\circ$; $V_A = \sqrt{V_0^2 + 2g\ell(1 - \cos\alpha_0)}$

$$AN: V_A = \sqrt{10^2 + 2.10.50.10^{-2}(1 - \cos 60^\circ)}$$
; $V_A = 10,25 \text{ ms}^{-1}$

 $T_A = mg(3 - 2\cos\alpha_0 + \frac{V_0^2}{g\ell})$; $AN : T_A = 11 N$

b) Valeur de l'accélération normale.

 $a_n = \frac{V^2}{\ell}$ Au point C: $V_C = 10,18 \, ms^1$

$$a_n(C) = \frac{V_c^2}{\ell} = \frac{(10,18)^2}{50.10^{-2}} \implies a_n(C) = 207 \text{ ms}^2$$

Au point A : $V_A = 10,25 \text{ ms}^{-1}$; $a_n(A) = 210 \text{ ms}^{-2}$

Valeur de l'accélération tangentielle.

TCI : $\vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$

Projetons cette relation sur (C, \vec{t}) : Psin $\alpha + 0 = ma_i \Rightarrow a_i = g \sin \alpha$.

Au point $C: \alpha = 30^\circ \implies a_i = 10\sin 30^\circ a_i = 5ms^2$

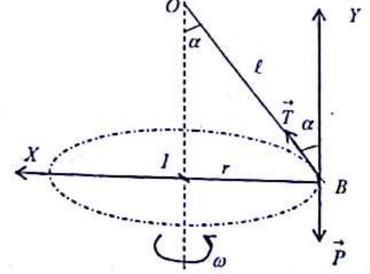
Au point $A: \alpha = 0^\circ \implies a_i = 10\sin 0^\circ a_i = 0 ms^2$

3. a) Calcul de ω_0 .

Appliquons le T.C.I

 $\Sigma = \vec{F}_{ea} = m\vec{a} \Longrightarrow \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$

Projection sur $Bx: 0 + T \sin \alpha = ma_{\alpha}(1)$



(1)
$$\Rightarrow$$
 Tsin $\alpha = ma_n$ (3)
(2) \Rightarrow Tcos $\alpha = mg$ (4)
(3)
(4) $\Rightarrow \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha} = \frac{a_n}{g} = \frac{\omega^2 r}{g}$ avec $r = \ell \sin \alpha$
 $\frac{1}{\cos \alpha} = \frac{\omega^2 \ell}{g}$

$$\cos \alpha \le 1 \Rightarrow \frac{g}{\omega^2 \ell} \le 1 \Rightarrow \omega \ge \sqrt{\frac{g}{\ell}}$$

D'où
$$\omega_0 = \sqrt{\frac{g}{\ell}}$$
 AN: $\omega_0 = \sqrt{\frac{10}{50.10^{-2}}} \approx 4.5 \text{ rad/s}$
 $\omega_0 = 4.5 \text{ rads}^{-1}$

b) Calcul de l'angle α_1 si $\omega = 5$ rad s⁻¹.

 $\cos \alpha_1 = \frac{g}{\omega^2 \ell}$ AN: $\cos \alpha_1 = \frac{10}{5^2 \times 50.10^{-2}} = 0.8$; $\alpha_1 = 36.9^\circ$

c) Calcul de la tension du fil si $\alpha = 36.9^{\circ}$.

On a (4)
$$\Rightarrow T\cos\alpha_1 = mg \Rightarrow T = \frac{mg}{\cos\alpha_1}$$

 $AN: T = \frac{50.10^{-3} \times 10}{0.8} = 0.625 \Rightarrow T = 0.63 N$

Exercice Nº 6 : BAC 2003 Niger Série D 1" groupe

Dans tout le problème on prendra $g = 10 ms^2$. Des miniers utilisent un monte charge dont la cabine soutenue par un câble, a une masse m = 5000 kg.

Ils opèrent dans un puits de 900m de profondeur. La cabine étant initialement immobile au fond du puits, on se propose d'étudier son mouvement pendant la montée. Ce mouvement se décompose en trois phases :

-1^{ère} phase : une force motrice de 6.10⁴N agit sur la cabine et l'entraîne avec un mouvement uniformément accéléré suivant la direction verticale.

-2^{eme} phase : à 150m du fond du puits, la force motrice change de telle sorte que le mouvement de la cabine devienne uniforme sur les 600m suivants.

Rappel de coun, exercices et corrigés

-3^{the} phase : à 750*m* du fond du puits, la force motrice change encore une fois de façon que la cabine s'arrête juste à la sortie du puits. Durant tout son déplacement, la cabine est soumise à une force de frottement de 5.10[°]N.

1. Déterminer la vitesse maximale atteinte par la cabine.

2. Calculer la durée totale de la montée $t = t_1 + t_2 + t_3$ ou t_1, t_2 et t_3 sont les durées respectives des trois phases.

3. Calculer la tension du câble pendant la phase uniforme et pendant le mouvement uniformément retardé.

4. Une personne de masse 80 kg se trouve dans la cabine durant toute la montée. En utilisant un référentiel lié à la cabine, calculer la réaction R du sol de la cabine sur la personne pendant les trois phases.

En déduire le poids apparent de la personne dans chacune des trois phases du mouvement de la cabine.

Solution

H = 900m; $d_1 = 150m$; $d_2 = 600m$; $d_3 = 150m$

- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.

- Système étudié : force motrice F (1^{ere} phase), le poids \vec{p} de la cabine, la force frottement f la tension du câble (2^{erre} et 3^{erre} phase).

1. Vitesse maximale atteinte par la cabine. $Vmax = V_{A}$ (Fin de la 1^{ere} phase)

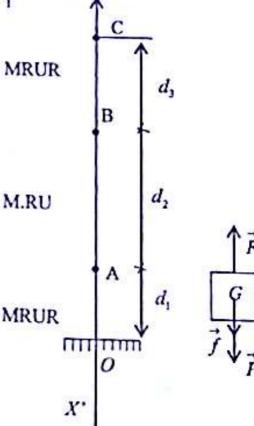
M.RUV:
$$V_A^2 - V_0^2 = 2a_1d_1$$
 or $V_0 = 0 \Rightarrow V_0 = \sqrt{2a_1d_1}$

- Calcul de a,.

TCI: $\Sigma \vec{F}_{eu} = m\vec{a}_1$; $\vec{F} + \vec{P} + \vec{f} = m\vec{a}_1$

Projetons cette relation sur x'x

$$F-P-f = ma_1 \implies a_1 = \frac{F-f}{m}g$$



$$AN: a_{1} = \frac{6.10^{4} - 5.10^{3}}{5000} - 10 \Rightarrow a_{1} = 1ms^{-2}$$

- Calcul de $V_{Max} = \sqrt{2 \times 1 \times 150}$; $V_{Max} = 17,3ms^{-1}$

- 2. Calcul de $t = t_1 + t_2 + t_3$
 - Calcul de t_1

$$V_{MUX} = a_1 t_1 \Longrightarrow t_1 = \frac{V_{max}}{a_1} = 17.3 \text{s}$$

- Calcul de 1,

2^{tmc} phase M.RU: $d_2 = V_{MUV}$ $t_2 \Rightarrow t_2 = \frac{d_2}{V_{max}}$ $t_2 = \frac{600}{17,3} = 34,7s$

- Calcul de 13.

-Calcul de
$$a_3: V_C^2 - V_B^2 = 2a_3BC \Longrightarrow 0 - V_{max}^2 = 2a_3d_3$$
.
 $a_3 = \frac{-V_C^2}{2d} = a_3 = \frac{-300}{2 \times 150} = -\frac{1ms^{-2}}{V_c - V}$
 $Vc = a_3^3 t_3 + V_{Max} \Longrightarrow t_3 = \frac{V_c - V_c}{a_3} \Longrightarrow t_3 = \frac{0 - 17.3}{-1} = 17.3s$
D'ou $t = t_1 + t_2 + t_3 = 17.3 + 34.7 + 17.3 \Longrightarrow t = 69.3s$

3. Calcul de la tension du câble pendant la 2^{eme} et la 3^{eme} phase du mouvement.

T.C.1:
$$\Sigma \vec{F}_{ea} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{T} + \vec{P} + \vec{f} = m\vec{a}$$

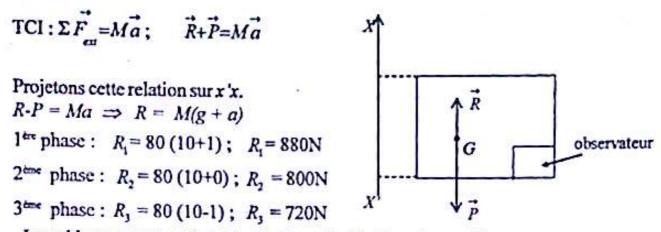
Projetons cette relation sur x'x
 $T - P - f = m\vec{a} \Rightarrow T m(g + a) + f$
2eme phase : $a_2 = 0$; $T_2 = 5000 (10 + 0) + 5.10^3$
 $T_2 = 55.10^3 N$
3^{teme} phase : $a_3 = -1 ms^2$; $T_3 = 5000 (10 - 1) + 5.10^3$
 $T_3 = 50.10^3 N$

4. Calcul de la réaction R.

- Système étudié : personne de masse M.
- Bilan des forces : le poids P de la personne et la réaction \vec{R} de la cabinesur la personne.

G





- Le poids apparent est égal à la réaction calculée dans chaque phase.

Exercice Nº 7

On prendra, $g = 9.8ms^2$.

Un pendule, constitué par une petite sphère de plomb suspendue par un fil, étant suspendu, sans osciller, au plafond d'un bus qui roule sur une voie horizontale, déterminer l'angle qu'il forme avec la verticale dans les trois cas suivants :

1. Pendant le parcours en ligne droite, le mouvement étant uniformément accéléré et tel que la vitesse de 72 km. lr¹ est atteinte après un parcours de 2 km.

2. Pendant le 1 roours en ligne droite avec la vitesse constante de72 km.hrl.

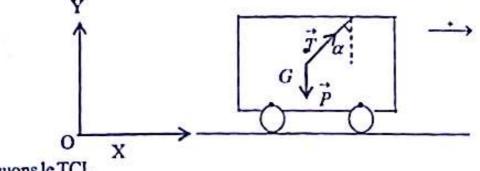
3. Pendant le freinage en ligne droite, le mouvement étant uniformément retardé, et tel que, le bus lancé à 72 km, h¹ s'immobilise en 40s.

Solution

- Système étudié : la sphère de plomb.

- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.

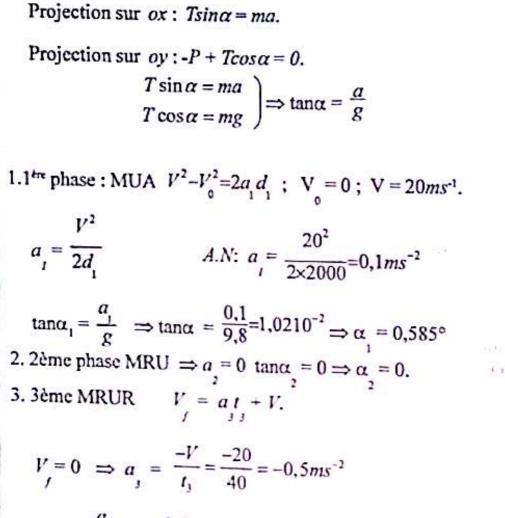
- Bilan des forces : la tension du fil T, le poids de la sphère P.



Appliquons le TCI.

 $\Sigma \vec{F} = m\vec{a} \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$

Physique - Chimie Terminales C&D



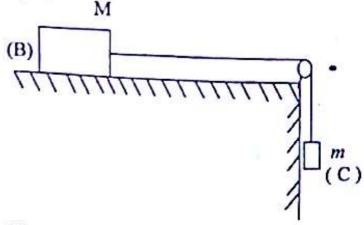
$$\tan \alpha = \frac{\alpha_1}{g} \Rightarrow \frac{-0.5}{9.8} = -0.051$$
 $\alpha_1 = -2.9^{\circ}$

Le signe - signifie que le pendule s'incline vers l'avant du bus.

Exercice Nº 8

Une brique B de masse M = 5 kg posée sur une table horizontale est entraînée par l'intermédiaire d'un fil inextensible de masse négligeable par une charge c de masse m = 2 kg abandonnée sans l'Expriment.

Exprimer l'accélération de la brique en fonction de M, m et g. Calculer numériquement a.
 Exprimer la tension du fil en fonction de g. M, m.
 Calculer numériquement T.

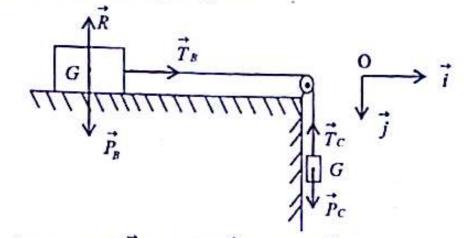


Rappel de cours, exercices et corrigés

Solution

1. L'expression de l'accélération en fonction de M, met g.

- Système étudié : brique (B).
- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.



- Bilan des forces : poids (\vec{P}_B) réaction \vec{R} ; tension (\vec{T}_B)

T.C.I :
$$\sum \vec{F} = M\vec{a} \Rightarrow \vec{P}_B + \vec{R} + \vec{T}_B = M\vec{a}$$

Projetons sur (O, \vec{j}) : $T_{\mu} = Ma$ (1)

- Système : charge (C)

- Bilan des forces $\vec{P}_c; \vec{T}_c$

TCI : $\vec{P}_c + \vec{T}_c = m\vec{a}$

Projetons sur (O, \vec{i}): $P_c - T_c = ma \Rightarrow T_c = mg - ma$ (2)

Fil de masse négligeable, on a alors : $T_C = T_B$

 $mg - ma = Ma \Rightarrow a = \frac{m}{m+M}g$

- Calcul de $a: a = 9.8 \times \frac{2}{5+2} = 2.8 m s^{-2}$

2. Tension du fil en fonction de M, met g.

Soit
$$T_B = T_C = T$$

 $T = Ma$ avec $a = \frac{m}{m+M}g$
D'où $T = \frac{mM}{m+M}g$
Calcul de T : $T = \frac{5 \times 2}{5+2} \times 9,8 = 14 N$
 $T = 14 N$

Exercice Nº 9

Dans une stand de fête Foraine, un objet (S) de masse m = 5 kg assimilable à un point matériel est placé sur des rails horizontaux de longueur AB. Pour tenter sa force, une personne pousse cette masse avec une force \vec{F} constante, horizontale pendant une durée t = 3 s de A à B.

 a) Déterminer la nature du mvt de (S) en supposant que (s) glisse sans frottement sur les rails en partant de la position de repos.

b) Sachant qu'à la fin de la période de lancement (S) à un vitesse égale à 6 ms, calculer la valeur numérique de la force \overline{F} appliquée.

c) Calculer la distance de lancement A B.

2. Arrivé en B, (S) doit s'élever sur un plan incliné d'un angle $\alpha = 30^{\circ}$ par rapport à l'horizontale.

a) En supposant les frottements négligeables long, quelle longueur devrait parcourir l'objet (S) sur un plan incliné suffisamment long jusqu'à ce que sa vitesse s'annule ? On prendra $g = 10 \text{ ms}^{-2}$.

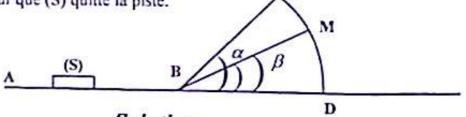
b) En réalité, on constate que (S) parcourt une distance $BC = L_1 = 3m$ le long du plan incliné. En supposant que les frottements sont équivalents à une force unique \vec{F} parallèle au plan incliné et dirigée en sens contraire du vecteur vitesse \vec{V} calculer la norme de \vec{F} .

3. A l'extrémité C du plan incliné BC, le mobile (S) aborde sans vitesse une piste circulaire CD de centre B de rayon $L_1 = BC = 3m$. La position de l'objet (S) sur la piste circulaire CD est repérée par l'angle $\beta = (\overline{BD}, \overline{BM})$. Les frottements sont négligés.

a) Exprimer en fonction de L₁, α , β et g la vitesse de (S) au point M.

b) Exprimer en fonction de m, g, β et α la réaction de la piste sur (S) au point M.

Trouver la valeur de β pour que (S) quitte la piste.



Solution

1. a) La nature du mouvement.

- Système : Solide (S) repère terrestre supposé galiléen.

- Bilan des forces \vec{P} , \vec{R} \vec{F} .

T.C.I. $\sum \vec{F} ext = m \vec{a} \Rightarrow \vec{P}_{i}, \vec{R}_{i}, \vec{F} = m \vec{a}$

Projection sur $\overline{AB} \Rightarrow F = ma$

$$a = \frac{F}{M} = cte > 0$$
 le mouvement de (S) est RUV
AB horizontale

Scanned by CamScanner

42

Rappel de cours, exercices et corrigés

b) La valeur numérique de F.

$$a = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{6 - 0}{3 - 0} \Longrightarrow a = 2ms^{-2}$$

F = ma $F = 5 \times 2 \implies F = 10 \text{ N}$ c) La distance du lancement AB.

$$V^2 - V_0^2 = 2a(x - x_0)$$

$$AB = x - x_0 = \frac{V^2 - V_0^2}{2a} = \frac{36}{2x^2} = 9m$$

2. a) La distance que l'objet devrait parcourir.

-Bilan forces \overline{P} , \overline{R}

T.E.C entre B et C : $\frac{1}{2}mV_{c}^{2} - \frac{1}{2}mV_{B}^{2} = W_{\overline{p}} + W_{\overline{p}}$. $W_{\overline{p}} = 0$; $W_{\overline{p}} = -Ph = mgl'\sin\alpha$ $-\frac{1}{2}mV_{B}^{2} = mgl'\sin\alpha \Rightarrow l' = \frac{V_{B}^{2}}{2g\sin\alpha}ANl' = 3,6m.$

b) La norme de f:

T.E.C entre C et B:
$$-\frac{1}{2}mV_{\mu}^{2} = -mgL_{1}\sin\alpha - fL_{1}$$

$$f = m \left(\frac{V_{K}}{2L_{1}} - g \sin \alpha\right) AN f = 5\left(\frac{36}{2x3} - 10x0, 5\right) f = 5N$$

3. a. L'expression de
$$V_N$$
 en fonction de L_1 , α , β et g.
T.E.C entre C et M : $\frac{1}{2}mV_M^2 - \frac{1}{2}mV_C^2 = W_{\bar{R}} + W_{\bar{P}}$
 $\frac{1}{2}mV_M^2 = mgh' = mgL_1(\sin\alpha - \sin\beta) \Rightarrow V_M = \sqrt{2gL_1(\sin\alpha - \sin\beta)}$
b. Expression de la réaction de la piste

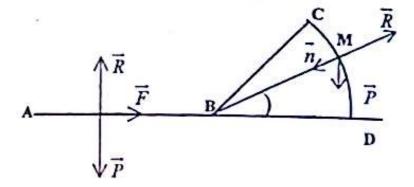
$$T.C.I: \vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}$$
Projection sur la normale: $P_N - R_N = m a_N$

$$mg \sin \alpha - R = M \frac{V_M^2}{L_2} \Rightarrow R = RM(g \sin \beta - 2g(\sin \alpha - \sin \beta))$$

$$R = M [3g \sin \beta - 2g \sin \alpha] = mg(3 \sin \beta - 2 \sin \alpha)$$
La valeur de β pour que (S) quitte la piste.
$$R = 0 \Rightarrow 3 \sin \beta - 2 \sin \alpha = 0$$

$$\sin \beta - 2 \sin \alpha = 0$$

$$\sin\beta = \frac{2}{3}\sin\alpha \quad AN\sin\beta = \frac{2}{3}\sin 30 \implies \beta = 19,47^{\circ}$$



Exercice Nº 10

En un lieu ou $g = 9.8 \text{ms}^{-1}$, un mobile = 50 g glisse sur un banc à un coussin d'air incliné d'un angle $\alpha = 10^\circ$ par rapport à l'horizontale.

Un série de paires de cellules photoélectriques disposées le long du banc et reliés à un ordinateur permettant de déterminer la vitesse instantanée V du mobiles pour des abscisses choisies.

Tableau des mesures

| Abscisse x (10 ⁻¹ m) | X | 0 | 20 | 40 | 60 | 80 | 100 |
|---------------------------------|---|----------------|------|------|------|------|------|
| V (ms ⁻¹) | 0 | V _o | 0,92 | 1,20 | 1,43 | 1,63 | 1,80 |

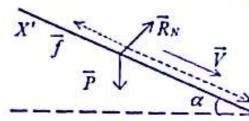
1. On admet l'existence d'une force de frottement \overline{f} de faible intensité constante et opposée au mouvement.

a) En appliquants au solide le théorème du centre d'inertie ; établir l'expression de

- l'accélération en fonction des données littérales. En déduire la nature théorique du mouvement. b) Ecrire la relation liant la vitesse v et l'abscisse x.
- 2. a) Quelle courbe peut-on tracer pour vérifier à partir des données expérimentales les résultats théoriques précédents ? Construire cette courbe en prévoyant sur l'axe des x une gradation de - 0,2 à 1m. Préciser les échelles choisies pour que l'ensemble des valeurs du tableau soient représentées.
 - b) La courbe confirme-t-elle la nature théorique du mouvement établie en 1) a.
 - En déduire : La valeur de l'accélération du mobile.
 - La valeur x_0 de l'abscisse x lorsque V = 0.
 - La valeur de V.
- 3. Calculer la valeur f, de la force de frottement. Pouvait-on négliger cette force ? (Justifier la réponse).

Rappel de cours, exerdces et corrigés

a) Expression de l'accélération a.



1.

$$T.C.I: \sum \vec{F} ext = m \vec{a}$$
$$\vec{R}_{S} + \vec{f} + \vec{P} = m \vec{a}$$

Sur X¹ X : O - f + Psin $\alpha = m a \Rightarrow a = g \sin \alpha - \frac{f}{m}$ Nature théorique du mouvement. $a = cte \Rightarrow M.R.U.V.$ b) Relation liant V et x.

 $V^{2} - V_{0}^{2} = 2a(x - x_{0})$

2. a). Courbe à tracer.

$$V^2 = 2ax - (V_0^2 - 2ax_0) \Longrightarrow V^2 = Ax + B$$

On doit représenter la courbe $V^2 = f(x)$

| x (10 ⁻² m) | x _e | 0 | 20 | 40 | 60 | 80 | 100 |
|------------------------------------|----------------|---------|------|------|------|------|------|
| V ² (ms ⁻²) | 0 | V_0^2 | 0,85 | 1,44 | 2,05 | 2,66 | 3,24 |

Echelles: $1 \text{ cm} \rightarrow 10 \text{ } 10^{-2} \text{m}$

 $1 \text{ cm} \rightarrow 0.5 \text{ (ms}^{-1})^2$

b) La courbe obtenue est une fonction affine de x.

Son équation est de la forme $V^2 = Ax + B$, donc elle est en accord avec la nature théorique du mouvement établi.

- Valeur de a.

$$A = \frac{\Delta V^2}{\Delta x} = \frac{2,66 - 0,85}{(80 - 20)10^{-2}} = 3 \Longrightarrow 2a = 3\frac{f}{p}$$

a = 1,5ms²

- Valeur =
$$x_0 = 0.02m = 210^{-2}m$$
.

- Valeur de Vo

$$si x = 0$$
 $V_0^2 = B$ or $B = 0,275 \text{ m}^2/\text{ s}^2$

$$V_0^2 = 0.52 \text{ms}^{-1}$$

3. Calcul de f.

$$f = m (g \sin \alpha - a) \qquad f = 50.10^{-3} (9,8 \sin 10^{\circ} - 1,5)$$

$$f = 0,01 \text{ N}$$

$$\frac{p}{f} = 49 \quad f << p \text{ (on pcut la négliger f).}$$

Exercice Nº11 Bac 2004 Série D

On dispose d'un ressort R à spires non jointives, de masse négligéable, de raideur K et de longueur à vide $\ell_o = 18cm$.

1. A une extremité du ressort R, vertical dont l'autre extremité est fixée en un point, on accroche un solide S, de masse $m_1 = 320$ g. La longueur du resort à l'équilibre est $\ell_1 = 23$ cm. Calculer K.

2. Le solide S, reste suspendu à l'extrémité inférieure du ressort. On réalise un pendule conique en fixant l'autre extrémité à un axe vertical animé d'un mouvement de rotationn uniforme. L'axe

du ressort décrit un cône dont le demi-angle au sommet est $\alpha = 60^{\circ}$ (Figure 1).

a) Déterminer la longueur l, du ressort.

b) Calculer la fréquence de rotation du système.

3. Le solide S₁ (Figure 2) peut glisser sans frottement sur un plan incliné faisant un angle $\beta = 30^{\circ}$ avec le plan horizontal. Le solide S₂ de masse m₂ = 400 g est relié à S₁ par un fil inexten-

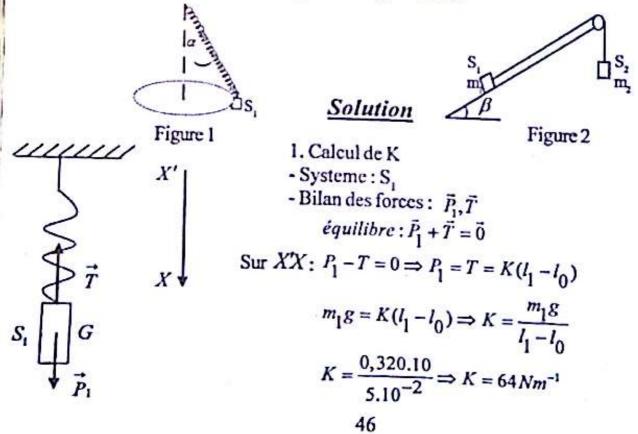
sible. Le fil passe par la gorge d'une poulie tournant sans frottement autour d'un axe horizontal Δ passant par son centre. On néglige les masses du fil et de la poulie. On abandonne le système sans vitesse initiale.

 a) En appliquant le théorème de l'énergie cinétique, donner l'expression de l'accélération du mouvement des solides.

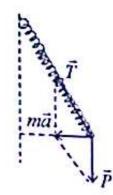
b) Vérifier la réponse en utilisant le théorème du centre d'inertie.

c) Calculer la vitesse acquise au bout du temps t = 0, 1s.

On prendra l'accélération de la pesanteur $g = 10 \text{ m/s}^2$.



Rappel de cours, exercices et corrigés



2. a) Détermination de ℓ_2 - Systeme : S1. - Bilan des forces : \vec{P}_1, \vec{T} . $T.C.I:\vec{P}_1+\vec{T}=m\vec{a}$ $\cos \alpha = \frac{P_1}{T}$ $T = \frac{P_1}{\cos \alpha} = K(\ell_2 - \ell_0)$ $\ell_1 = \frac{m_1 g}{K \cos \alpha} + \ell_0$ $AN: \ell_2 = \frac{0.32.10}{64.\cos 60} + 0.18 \Longrightarrow \ell_2 = 0.28m$ b) Fréquence de rotation $\tan \alpha = \frac{m_1 \alpha}{m_1 \alpha} = \frac{\alpha}{\alpha}$ or $\alpha = \omega^2$ i et $r = \ell_2 \sin \alpha$ $\frac{\sin\alpha}{\cos\alpha} = \frac{\omega^2 \ell_1 \sin\alpha}{\alpha}$ $\frac{1}{\cos\alpha} = \frac{\omega^2 \ell_2}{g} \Rightarrow \omega = \sqrt{\frac{g}{\ell_2 \cos\alpha}} = 2\pi N$ $N = \frac{\sqrt{\frac{g}{\ell_2 \cos \alpha}}}{2\pi} = \frac{\sqrt{\frac{10}{0.28 \cos 60}}}{2\pi} = 1.345 Hz$ 3. a) Appliquons le T.H $S_1: E_{C_1} = \frac{1}{2}mV_1^2 = W(\bar{P}_1) + W(\bar{R}) + W(\bar{T}_1)$ $E_{C_1} = -m_1 gx \sin \beta + T_1 x$ $S_2: E_{C_2} = \frac{1}{2}mV_2^2 = W(\vec{P}_2) + W(\vec{T}_2)$

La poulie de masse négligeable : $T_1 = T_2^c$, $= m_2gx - T_2x$

↓s, ↓p

Figure 2

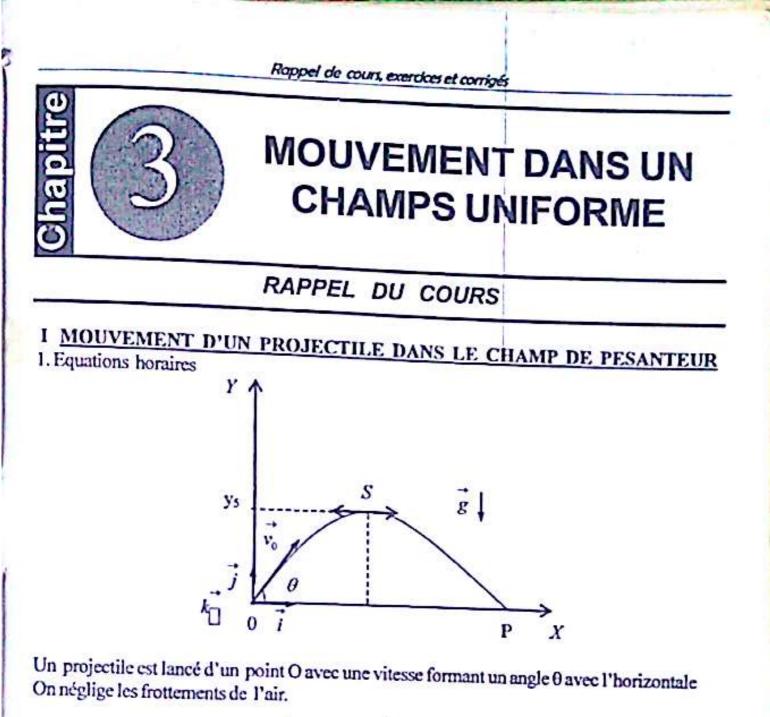
T.E.C:
$$\frac{1}{2}m_1V^2 + \frac{1}{2}m_2V^2 = m_2gx - m_1gx\sin\beta$$
$$V^2(m_1 + m_2) = 2gx(m_2 - m_1\sin\beta)$$
$$a = \frac{V^2}{2x} = g\frac{(m_2 - m_1\sin\beta)}{m_1 + m_2} \quad a = \frac{10(0, 4 - 0, 32\sin 30)}{0, 72} \quad a = 3,33ms^{-2}$$

b) Appliquons le T.C.I :

$$S_i : \vec{T}_i + \vec{P}_i + \vec{k} = m_i \vec{a}$$

sur $OX : T_i - m_i g \sin \beta = m_i a \Rightarrow T_i = m_i a + m_i g \sin \beta$
 $S_i : \vec{T}_i + \vec{P}_i = m_i \vec{a}$
sur $OY : -T_i + m_i g = m_i a \Rightarrow T_i = -m_i a + m_i g$
 $T_i = T_i \Rightarrow m_i a + m_i g \sin \beta = -m_i a + m_i g$
 $a = g \frac{m_i - m_i \sin \beta}{m_i + m_i}$; verifié
c). Calculons La vitesse :

V = at AN: $V = 3,33.0,1 = 0,333 ms^{-1}$



| | | $x_o = o$ | -+ | $V_{ox} = V_o \cos \theta$ $V_{oy} = V_o \sin \theta$ |
|-----|----------------|-----------|----|---|
| 1=0 | M _o | $y_o = o$ | V. | $V_{oy} = V_o \sin \theta$ |
| | | $z_o = o$ | | $V_{ot} = 0$ |

T.C.I $\vec{P} = m\vec{g} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \vec{g}$ projection sur $(0, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$ $\vec{a} (a_z = 0; a_z = -g; a_z = 0) \vec{V} (V_z = V_0 \cos\theta; V_y = -gt + V_0 \sin\theta; V_z = 0);$ $(x = (V_0 \cos\theta)t; y = -\frac{1}{2}gt^2 + (V_0 \sin\theta)t; z = 0)$

Remarque: z = 0, le mouvement a lieu dans le plan $(0, \vec{i}, \vec{j})$

2. Equation de la trajectoire : la trajectoire est une parabole

$$y = \frac{-g}{2V_o^2 \cos^2 \theta} x^2 + x \tan \theta$$

3. Portée du tir : Au point P y = 0 $\Rightarrow X_p = \frac{V_0^2 \sin 2\theta}{g}$

4. Hauteur maximale (flèche).

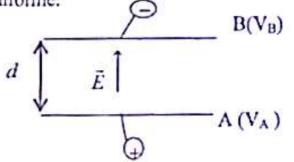
Au point S;
$$V_y = 0 \Rightarrow y_1 = \frac{V_0^2 \sin^2 \theta}{2g}$$

5. Vitesse du projectile en P.

On montre que $V_P = V_0$

II <u>MOUVEMENT D'UNE PARTICULE CHARGÉE DANS UN CHAMP</u> <u>ÉLECTRIQUE UNIFORME</u>

1. Champ électrique uniforme.



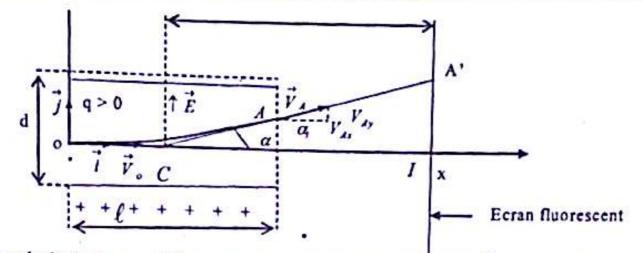
Entre les plaques A et B règne un champ électrique uniforme ayant les caractéristiques suivantes :

- · Direction : perpendiculaire aux plaques.
- Sens : de la plaque positive vers la plaque négative.

• Norme : E =
$$\frac{U_{A^{H}}}{d} = \frac{V_{A^{-}}V_{H}}{d}$$

2. Etude du mouvement d'une particule chargée dans une région où règne \vec{E} uniforme.

Roppel de cours, exercices et corrigés



 $\left(OC = \frac{\ell}{2}\right)$

Une particule de charge q>0 de masse m pénètre en O avec une vitesse \vec{V}_0 dans un champ électrique uniforme. Elle sort en A.

· Equations horaires :

$$\Gamma.C.I: \sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a} \qquad q\vec{E} = m\vec{a}$$
$$\begin{vmatrix} x_o = o \\ \vec{v}_{oxt} = V_o \end{vmatrix}$$

$$V_{cy} = 0 \qquad V_{cy} = 0 z_{o} = 0 \qquad V_{cy} = 0 V_{cy} = 0$$

Projection sur $(O, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$

$$\vec{a} \begin{vmatrix} a_{x}=0 \\ a = q \\ y \\ m \\ a_{z}=0 \\ z = 0 \\ z = 0 \\ z = 0 \\ z = 0 \\ \vec{v} \begin{vmatrix} V \\ z = V_{0} \\ V \\ z = 0 \\ z = 0$$

 $z=0 \implies$ le mouvement a lieu dans le plan (O, \vec{i}, \vec{j})

· Equation de la trajectoire :

$$y = \frac{qE}{2mV_0^2}x^2$$

Physique - Chimie Terminales C&D

Vitesse au point A

Au point A x = 1 on établit :
$$VA = \sqrt{V_0^2 + (\frac{qEl}{mV_0})^2} > Vo$$

Déviation électrique (α)

$$\tan \alpha = \frac{qEl}{mV_0^2}$$

<u>Déflexion électrique</u>
 y = IA' = Dtanα

$$y_{K} = D \frac{qEl}{mV_0^2}$$

Exercises

Exercice Nº 1

On étudie de façon approchée la trajectoire d'une balle de golf. Un joueur communique à cette balle, une vitesse V_0 à l'aide d'une canne de golf (figure). On donne g = 10ms⁻² et on néglige la résistance de l'air.

1. Montrer que la trajectoire de la balle est dans le plan (O, i, j).

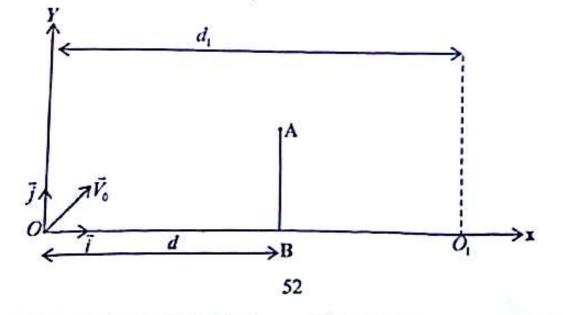
2. Déterminer l'équation cartésienne de la trajectoire dans le repère (O, i, j).

3. Dans ce lancer, $V_0 = 20 \text{ms}^{-1}$ et $\alpha = 45^\circ$. A la distance d = 5m de 0 se trouve un petit arbre AB de hauteur AB = h = 4m. Montrer que la balle peut passer au dessus de l'arbre.

4. Le trou que doit atteindre la balle est en O. La verticale de O_1 est à $d_1 = 42$ m de O.

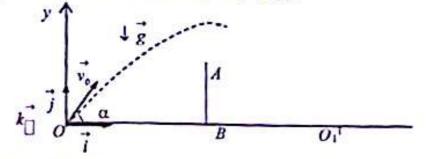
a) Avec les données précédentes calculer l'abscisse du point d'impact de la balle sur le sol.

b) La balle atteindra-t-elle le trou O,?



Solution

1. Montrons que la trajectoire est dans le plan (0, i, j).



- Système étudié : la balle.
- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.
- Bilan des forces : \vec{P}

- TCI
$$\sum \vec{F}_{\text{EXT}} = \mathbf{m} \ \vec{a} \Rightarrow \vec{P} = m\vec{g} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \vec{g}$$

$$t = 0 \quad \begin{vmatrix} x_o = 0 \\ y_o = 0 \\ z_o = 0 \end{vmatrix}; \quad \vec{V_o} \quad \begin{vmatrix} V_{ox} = V_o \cos \alpha \\ V_{oy} = V_o \sin \alpha \\ V_{oy} = 0 \end{vmatrix}$$

$$\vec{a} \begin{vmatrix} \vec{x} = 0 \\ \vec{y} = -g \end{vmatrix} \stackrel{\mathbf{v}}{v} = -gt + V_o \sin \alpha \qquad \overrightarrow{OM} \begin{vmatrix} x = tV_o \cos \alpha \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + (V_o \sin \alpha)t \\ z = 0 \end{vmatrix}$$

 $z=0 \Rightarrow$ la balle se déplace dans le plan (O, \vec{i}, \vec{j})

2. Equation de la trajectoire.

$$x = V_0 \operatorname{tcos} \alpha \implies t = \frac{x}{V_0 \operatorname{cos} \alpha}$$

$$y = -\frac{g}{2V_0^2 \operatorname{cos}^2 \alpha} x^2 + x \tan \alpha$$

3. Pour $V_0 = 20 \operatorname{ms}^{-1}$ et $\alpha = 45^\circ$, calculons y si $x = d = 5 \mathrm{m}$.

$$y = -\frac{10}{2.20^2 \operatorname{cos}^2 45} 5^2 + 5.1 = 4,375 \mathrm{m} \qquad y = 4,38 \mathrm{m}$$

On constate que y > AB = h. Donc la balle passe au dessus de l'arbre.

 a) Détermination de l'abscisse du point d'impact. Au point d'impact y = 0

 $\frac{-g}{2V_o^2 \cos^2 \alpha} x^2 + x \tan \alpha = 0; \qquad x \left(\frac{-gx}{2V_o^2 \cos^2 \alpha} + \tan \alpha \right) = 0;$ x = 0 position initiale

 $\frac{-gx}{2V_o^2 \cos^2 \alpha} + \tan \alpha = 0; \quad \frac{-g}{2V_o^2 \cos^2 \alpha} x = \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha} \Rightarrow x = \frac{V_o^2 \sin 2\alpha}{g}$ Application numérique : $x = \frac{20^2 \sin 2.45}{10} = 40m$

b) $x < d_1 = 42m$, alors la balle n'atteindra pas le trou O_1 .

Exercice Nº 2 : (Bac Niger 1997)

On se propose d'étudier un tir du ballon dans un match de football.On admet les hypothèses suivantes :

- le ballon est assimilé à un point matériel ;

- l'influence de l'air est négligeable ;

- le champde pesanteur est considéré comme uniforme et son intensité $g = 10 \text{ ms}^2$. Le ballon et le gardien impliqué dans la suite sont situés sur la médiatrice de la ligne des buts.

Le joueur en possession du ballon constatant que le gardien s'est avancé de cinq mètres devant le but AB, tente un lob. Le ballon considéré immobile sur le sol horizontal, part du point O avec une vitesse initiale V contenu dans le plan (O, \vec{i}, \vec{j}) et inclinée par rapport à l'horizontale d'un angle $\alpha = 30^\circ$. OA = d = 30 m

1. Montrer que le ballon se déplacera dans le plan (O, i, j).

2. Etablir l'équation de la trajectoire suivie par le ballon dans le repère (O, i, j) en fonction de α , g et V_0 .

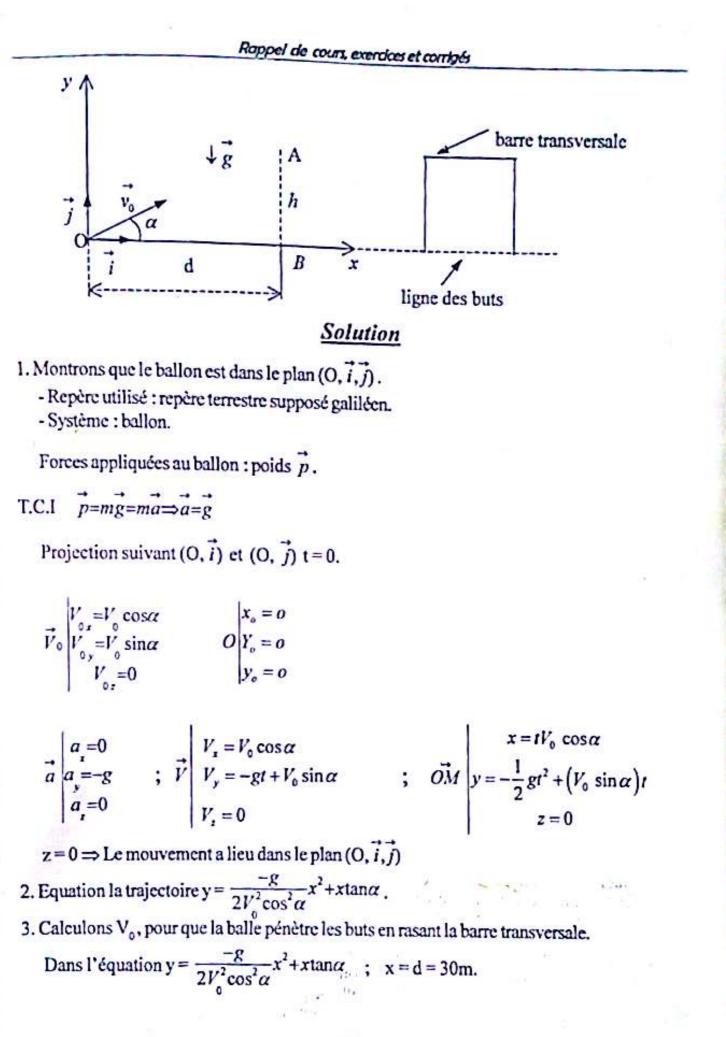
3. La barre transversale du but est située à une hauteur h = 2,44m du sol. Calculer la vitesse V_0 qui communiquée au ballon, lui permettra de pénétrer dans les buts juste au ras de la barre transversale, le gardien n'ayant rien fait pour l'arrêter.

 Gardant sa position indiquée au début de l'énoncé, le gardien saute verticalement en levant les bras. Ses mains atteignent la hauteur de 2,80m au dessus du sol.

a) Le gardien arrêtera-t-il le ballon si $V_0 = 20 \text{ ms}^{-1}$, sachant que pour arrêter le ballon, il lui suffit de la toucher ?

b) Le but est-il marqué ?

l



$$V_{0}^{2} = \frac{gx^{2}}{2\cos^{2}\alpha(x\tan\alpha - y)} \quad V_{0} = \frac{x}{\cos\alpha}\sqrt{\frac{g}{2(x\tan\alpha - y)}}$$

$$AN : V_{0} = \frac{30}{\cos 30^{\circ}}\sqrt{\frac{10}{2(30\tan 30^{\circ} - 2, 44)}} = 20,1ms^{-1} ; \quad V_{0} = 20,1ms^{-1}$$

4. a) Le gardien arrêtera le ballon si l'ordonnée du ballon pour x = 25 est inférieure ou égale à 2.80 m.

Calculons $Y_{25} = \frac{-10x25^2}{2x20^2 \cos^2 30} + 25\tan 30$ $Y_{25} = 4,02 \text{ m}$ $Y_{25} > 2,80 \text{m}$, le gardien n'arrêtera pas le ballon a) Le but est marqué si pour x = 30 m. $Y_{30} \le h$ Calcul de Y_{30} : $Y_{30} = \frac{-10x30^2}{2x20^2 \cos^2 30} + 30 \tan 30 = 2,32 \text{ m}$

 $Y_{30} < 2,44$ le but est alors marqué.

Exercice Nº 3

Dans tout l'exercice, on assimilera la balle à un point matériel. On néglige la résistance de l'air et on prendra $g = 10ms^2$.

Au volley-ball, le joueur qui effectue le service frappe la balle à la hauteur h du sol et à la distance L du filet. La hauteur du filet est H = 2,43m. La ligne de fond du camp adverse est à D = 9m du filet.

Pour que le service soit bon, il faut que la balle passe au-dessus du filet et touche le sol dans le camp adverse entre le filet et la ligne de fond.

Pour faire le service, le joueur saute verticalement et frappe la balle en un point A pour lequel h=3,50 m La vitesse initiale de la balle V_0 fait un angle $\alpha = 7^\circ$ avec l'horizontale (voir figure). On donne $V_0 = 18 \text{ms}^{-1}$ et L = 12m.

- a) Etablir les équations horaires du mouvement de la balle dans le repère (O, i, j).
 b) Déterminer l'équation cartésienne de trajectoire.
- 2. a) A quel instant la balle passe-t-elle au dessus du filet ?

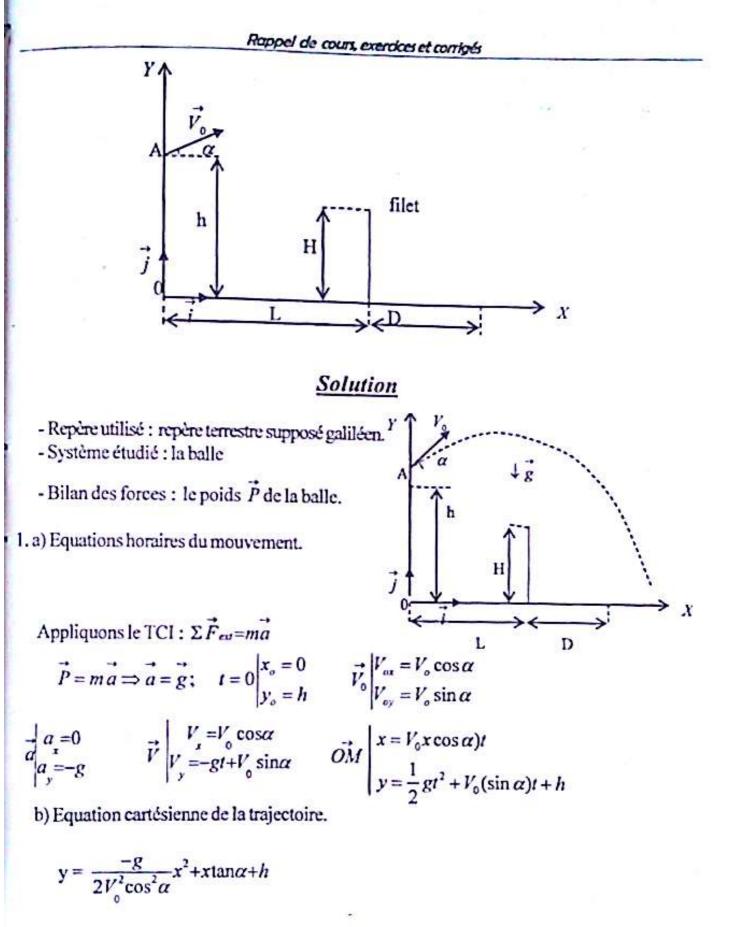
b) A quelle hauteur se trouve-t-elle alors ? La balle passera-t-elle au-dessus du filet ?

3. a) A quelle distance de 0, la balle touche-t-elle le sol si elle n'est pas interceptée ?

b) Le service est -t il bon ? Justifier la réponse.

4. Ún joueur adverse souhaite intercepter la balle. A quelle distance du filet doit-il se placer pour intercepter la balle, s'il soulevait ses mains à une hauteur de 1 m au dessus du sol ?

56



2) a) Instant de passage au-dessus du filet. Au dessus du filet (x = L = 12m)

Scanned by CamScanner

57

$$t = \frac{L}{V_{0} \cos \alpha} \Rightarrow t = \frac{12}{18 \cos 7^{\circ}} \Rightarrow t = 0,67s$$

b) Hauteur de la balle au dessus du fil x = L.

$$h_1 = y = \frac{-10}{2.18^2 \cos^2 7^\circ} 12^2 + 12 \times tg7^\circ + 3.5;$$
 $h_1 = 2.72m$

h > H = 2,43m, la balle passera au-dessus du filet.

3. a) La distance de O où la balle touchera le sol.

Au sol y = 0 $\Rightarrow \frac{-10x^2}{2.18^2 \cos^2 7^\circ} + x \tan 7^\circ + 3,5 = 0$. -0,0157 x²+0,123x+3,5=0 $\Delta = 0,2343 \Rightarrow \sqrt{\Delta} = 0,484$

 $X_1 = 19,38$ m, $X_2 < 0$ ne convient pas. La balle tombera à 19,38m du point 0.

b)
$$19,38m < L + D = 21m$$

et $19,38 > L$, *le* service est bon.

4. Distance entre le joueur et le filet.

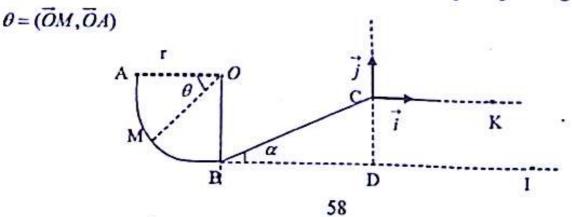
 $y = 1m \implies -0.0157 x^2 + 0.123 x + 2.5 = 0$

 $\Delta = 0,175 \implies x'_1 = 16,90 \text{m}$ $x'_2 < 0 \text{ ne convient pas. Le joueur doit se placer à 16,90-12 = 4,9 m du filet.$

Exercice Nº 4

Dans tout l'exercice on néglige les frottements.Un solide assimilable à un point matériel S de masse m se déplace sur une piste ABC.

1. Le solide est lâché du point A sans vitesse. Sa position est repérée par l'angle.



Rappel de cours, exercices et corrigés

a) Etablir les expressions de :

- la vitesse du solide S en M en fonction de g, r et 0.

- la réaction exercée par la piste sur le solide en M en fonction de m, g et 0.

b) Calculer les valeurs de V_B et R.

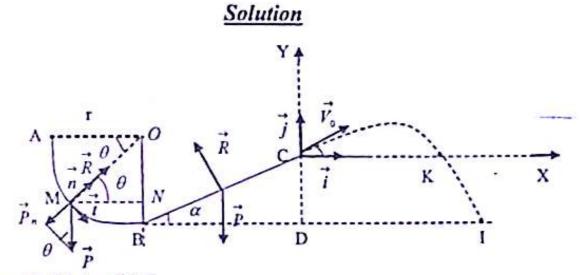
2. Calculer la distance BC pour que le solide arrive en C avec une vitesse de 3,5ms1.

3. Le solide quitte la piste en C avec la vitesse V_c de valeur 3,5ms⁻¹. Etablir l'équation de la trajectoire du centre d'inertie de S dans le repère (C, i, j).

4. A quelle distance de C et à quelle date le solide passe sur le même plan horizontal que C ? soit CK cette distance. Quelle est alors sa vitesse ?

5. Déterminer le point d'impact I du solide sur le plan horizontal BD.

Données : $\alpha = 20^\circ$; m = 2kg; r = OA = OB = 2m; g = 9,8 ms².



- Système étudié : le solide S.

- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.

- Bilan des forces : le poids \vec{P} de S et la réaction \vec{R} de la piste sur le trajet ABC ; le poids \vec{P} au delà du point C.

1. a) La vitesse du solide en M en fonction de g, r et 0.

Appliquons le TEC : $\Delta \text{Ec} = \sum W(\vec{F}_{est}) \Rightarrow \frac{1}{2} \text{ m } V_M^2 - \frac{1}{2} \text{ m } V_A^2 = W(\vec{P}) + W(\vec{R}).$ $V_A = 0$; $W(\vec{R}) = 0$ ($\vec{R} \perp \text{au}$ déplacement). $\frac{1}{2} \text{ m } V_M^2 = \text{ mgh avec } h = \text{ON} = \text{rsin}\theta. \text{ D'où } V_M = \sqrt{2gr\sin\theta}.$ - La réaction de la piste au point M, $R_M = f(m, g \text{ et } \theta)$ Appliquons le TCl : $\sum \vec{F}_{est} = \text{m } \vec{a} \Rightarrow \vec{R} + \vec{P} = \text{m } \vec{a}.$ Projetons cette relation sur (M, \vec{n}) : R_M - Psin $\theta = ma_n$ avec $a_n = \frac{V_M^2}{r}$ $R_M = 3$ mgsin θ

b) Calcul de V_B et R_B .

En B,
$$\theta = \frac{\pi}{2} \implies V_{B} = 6,26 \text{ ms}^{-1}$$
 $R_{B} = 58,8 \text{ N}$

2. Calcul de la distance BC.

Appliquons le TEC entre B et C : $\frac{1}{2}mV_c^2 - \frac{1}{2}mV_B^2 = W(\vec{P}) + W(\vec{R})$ W(\vec{R}) = 0 ($\vec{R} \perp$ au déplacement)

$$\frac{1}{2}mV_c^2 - \frac{1}{2}mV_B^2 = -mgBCsin\alpha \implies BC = \frac{V_B^2 - V_C^2}{2gsin\alpha}$$

$$AN: BC = 4,02m$$

3. Equation de la trajectoire dans le repère (C, j).

 $\mathrm{TCI}: \Sigma \vec{F}_{ex} = \mathrm{m} \vec{a} \ ; \ \vec{P} = \mathrm{m} \vec{a} \ \Rightarrow \vec{a} = \vec{g}$

 $t = 0 \begin{vmatrix} x_c &= 0 \\ y_c &= 0 \end{vmatrix} \stackrel{\overrightarrow{V}_c}{V_c} \begin{vmatrix} V_{c_x} = V_c \cos\alpha & \overrightarrow{a} \\ V_{c_y} = V_c \sin\alpha \end{vmatrix} \stackrel{\overrightarrow{a}}{a_y} = 0 \\ a_y &= -g \end{vmatrix}$ $\overrightarrow{V} \begin{vmatrix} V_{c_x} = V_c \cos\alpha & \overrightarrow{CM} \end{vmatrix} \stackrel{\overrightarrow{V}_c}{v_c} = V_c (\cos\alpha)t$

$$V_{y} = -gt + V_{c}\sin\alpha \qquad CM \left| y = -\frac{1}{2}gt^{2} + V_{c}(\sin\alpha) \right|$$

$$D'o\dot{u} y = \frac{-gx^2}{2V_c^2 \cos^2 \alpha} + xtg\alpha$$

 Distance CK. Au point K : x = CK et y = 0.

$$Rappel de cours exerches et conjois$$

$$0 = \frac{-g(CK)^{*}}{2V_{c}^{2}\cos^{2}\alpha} + CK.tg\alpha \Rightarrow CK = \frac{V_{c}^{2}\sin 2\alpha}{g} \qquad AN: CK = 0.80m$$
- Date d'arrivée en K.

$$t = \frac{x_{K}}{V_{c}\cos\alpha} = \frac{CK}{V_{c}\cos\alpha} \qquad AN: t = 0.24s$$
- Vitesse du solide en K.
Appliquons le TEC entre C et K.

$$\Delta E_{c} = \sum W(\vec{F}_{cu}) : \frac{1}{2}mV_{K}^{2} - \frac{1}{2}mV_{C}^{2} = W(\vec{P}) \text{ or } W(\vec{P}) = 0 \text{ de } C a K$$

$$V_{K} = V_{C} \qquad \Rightarrow V_{K} = 3.5ms^{-1}$$
5. Coordonnées du point I.

$$y_{I} = -CD = BCsin \alpha \Rightarrow y_{I} = -1.37m$$

$$y_{I} = \frac{-gx^{2}}{2V_{c}^{2}\cos^{2}\alpha} + x.tan\alpha$$

$$-0.453x^{2} + 0.364x + 1.37 = 0$$

$$\Delta = 2.61 \qquad \Rightarrow \sqrt{\Delta} = 1.62; \qquad x_{I} = 2.19m; \quad 1(2.19m; -1.37m)$$

Exercice Nº 5

Un skieur de masse m = 60 kg glisse sur une partie de piste formée de quatre parties AB, BC, \underline{CD} et DX. AB représente une portion de circonférence de rayon r de centre O telle que $(OA, OB) = \alpha = \frac{\pi}{4}$. BC est une partie rectiligne horizontale de longueur $\ell = BC = 2r$. CD est un quart du cecle de centre O'et de rayon et DX une partie horizontale. Toute la trajectoire est située dans une plan vertical. On prendra g = 9,8 ms⁻². Dans tout le problème on assimilera le mouvement du skieur à point matériel. Le skieur démarre sur la piste, en A avec une vitesse nulle.

1. Pour simplifier on admettrea que le long du trajet BC les frottements exercés par la piste se réduisent à une force unique \vec{f} de même direction que \vec{V} , mais de sens contraire et de valeur constante.

- a) Exprimer la vitesse du skieur en B.
- b) Exprimer la vitesse du skieur en C en fonction de f. r. m et g.
- c) Le skieur arrivant en C, avec une vitesse nulle, déterminer l'expression littérale et la valeur numérique de f.

Physique - Chimie Terminales C&D

2. Le skieur aborde maintenant la piste CD ($V_c = 0$). Les frottements sont négligeables.

La skieur perd la contact avec piste en un point E tel que $(\overrightarrow{OC}, \overrightarrow{OE}) = \beta$.

a. Exprimer sa vitesse V_E en fonction de β , r, g, représenter \vec{V}_E .

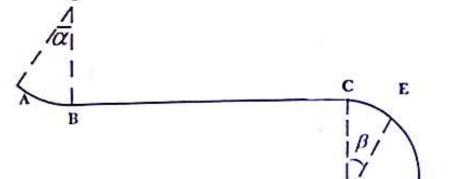
b. Calculer numériquement β .

3. a. Déterminer dans le repère (E, i, j) la nature de la trajectoire du skieur. On donne

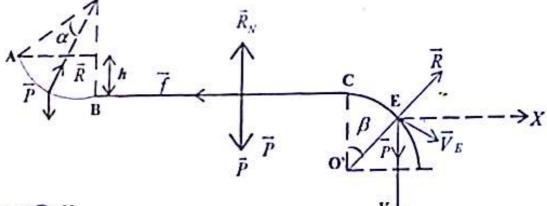
 $\beta = (\overline{i}, \overline{V}_E)$.

b. En quel po

zontal passant par D?







1. a) Vitesse en B : V_{B} .

- Système : skieur. Repère terreste galiléen

- Bilan des forces : \vec{P} , \vec{R} .

T.E.C. entre A et B: $\frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_A^2 = mgh$.

 $V_{B} = \sqrt{2gh} \Rightarrow V_{B} = \sqrt{2gr(1 - \cos\alpha)}$

b) Vitesse Vc en fonction de f, r, m, g.

T.E.C entre B et C: $\frac{1}{2}mV_c^2 - \frac{1}{2}mV_s^2 = -fBC$ $V_C = \sqrt{V_B^2 - \frac{2fBC}{m}} \quad V_C = \sqrt{0,59gr - \frac{4rf}{m}}$ c) Expression de f. $V_c = 0 \implies 0.59 \text{gr} - \frac{4rf}{m} = 0$ \Rightarrow f=0,15 mg AN f=88,2N 2. $(\overrightarrow{O'C}, \overrightarrow{O'E}) = \beta$ a) Expression de la vitesse en E : V, T.E.C. entre C et E: $\frac{1}{2}mV_E^2 = mgh$ $h = r(1 - \cos\beta)$ $V_F = \sqrt{2gr(1 - \cos\beta)}$ Représentation : $\overline{V_E}$ tangent à la courbe en E (voir schéma) b) Calcul de B. T.C.I. $\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$ Projection sur $\vec{N}: P_N - R_N = ma_N$ $R = mg \cos \beta - \frac{mV_s}{m} = 0$ (le skieur quitte la piste R = 0) $\cos \beta = 2 - 2\cos \beta \Rightarrow \cos \beta = \frac{2}{2} \Rightarrow \beta = 48^\circ, 2$ 3. a) Nature de la trajectoire. - Bilan des forces : P = mg $T.C.I:mg = ma \Rightarrow a = g$ $\vec{a} \begin{vmatrix} a_n = 0 \\ a_y = g \end{vmatrix} \vec{V} \begin{vmatrix} V_E = V_E \cos \beta \\ V_y = g^t + V_E \sin \alpha \end{vmatrix} \vec{OM} \begin{vmatrix} x = (V_E \cos \alpha)t \\ y = \frac{1}{2}g^{t^2} + (V_E \sin \alpha)t \end{vmatrix}$

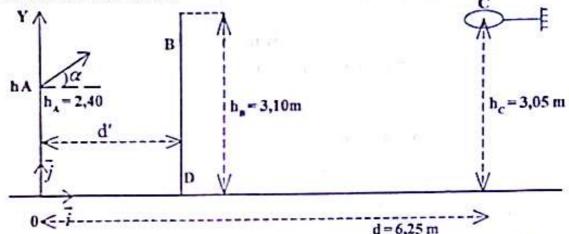
$$y = \frac{g}{2V_E^2 \cos^2 \beta} x^2 + x \tan \beta$$
: trajectoire parabolique.

b) Point ou le skieur touche le sol. $0,08 x^2 + 1,2 + x - 13,33 = 0 \implies x_1 = 7,7 \text{ m}$

Exercice Nº 6

On étudie la trajectoire du centre d'inertie d'un ballon de basket-ball lancé dans le cercle du panier de l'équipe adverse par un jouer attaquant.

On ne tiendra pas compte ni de la résistance de l'air, ni de la rotation éventuelle du ballon. Le lancer est effectuée vers le haut.



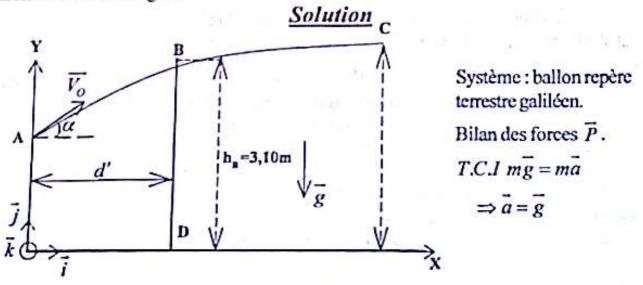
Sa vitesse initiale est représentée par un vecteur \vec{V} situé dans un plan vertical (O, \vec{i}, \vec{j}) et faisant un angle α avec l'axe horizontal. Données : $g = 10 \text{ ms}^{-2}$; $\alpha = 40^{\circ}$.

1. Montrer que la trajectoire du ballon est dans le plan (O, i, j)-

2. Déterminer l'équation de cette trajectoire.

3. Calculer la vitesse initiale Vo du ballon pour que celui-ci passe exactement au centre du cercle, «Panier» de centre C.

4. Un défenseur BD, placé entre l'attaquant et le panneau de basket, saute vérticalement pour intercepter leballon: l'extrémité de sa main se trouve en Bàl'altitude h, = 3,10 m. A quelle distance horizontale maximale d'de l'attaquant doit-il sa trouver pour toucher le ballon du bout des doigts ?



64

Rappel de cours, exercices et corrigés

Montrons que la trajectoire est plane.

$$\vec{a} \begin{vmatrix} a_x = 0 \\ a_y = g \end{vmatrix} \vec{V} \begin{vmatrix} Vx = V_o \sin \alpha \\ V_Y = -gt + V_o \sin \alpha \end{vmatrix} \vec{OM} \begin{vmatrix} x = (V_o \cos \alpha)t \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + (V_o \sin \alpha)t + h_A \end{vmatrix}$$

z = 0 la trajectoire est dans le plan (O, i, j).

2. Déterminer l'équation de la trajectoire. -8 Y =

$$= \frac{1}{2V_0^2 \cos^2 \alpha} x + x \tan \alpha + h_4$$

3. Calculons la vitesse initiale V

$$\frac{-g}{2V_0^2 \cos^2 \alpha} \quad x_c^2 = x_c \tan \alpha + h_A - h_c$$

$$V_0 = \sqrt{\frac{g x_c^2}{2 \cos^2 \alpha (x_c \tan \alpha + h_A - h_g)}} \qquad AN: V_0 = 8,56 \text{ m s}^{-1}$$
a distance d'

4. La distance d'.

$$h_{g} = \frac{-g}{2V_{o}^{2}\cos^{2}\alpha} d'^{2} + d'\tan\alpha + h_{d} \Rightarrow \frac{-10}{2x(8,56)^{2}x\cos^{2}40} d'^{2} + d'\tan40 - 07 = 0$$

- 0,116 d'^{2} + 0,839 d' - 0,7 = 0

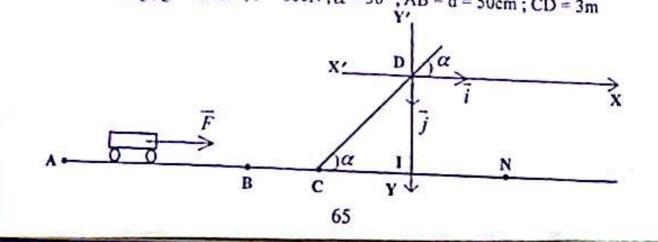
d' ⊔ 1,97 m

Exercice Nº 7

Un chariot de masse m, considéré comme ponctuel, peut glisser sans frottement sur deux rails. Ces rails sont horizontaux entre A et C, puis inclinés d'un angle α par rapport à l'horizontale entre C et D.

- Le force \overline{F} s'exerce uniquement sur la longueur d = AB.
- 1. Déterminer la vitesse du chariot en B.
- 2. Montrer que la vitesse du chariot en C est égale à celle en B.
- 3. a. Déterminer la nature du mouvement du chariot entre C et D. b. Avec quelle vitesse le chariot arrive-t-il en D.
- 4. Arrivé en D, le chariot continue sa course dans le vide et tombe au sol au point N.
 - a. Etabli l'équation de la trajectoire du mouvement du chariot dans le repère (D, i, j).
 - b. Déterminer la hauteur maximale, par rapport au sol, atteinte par le chariot. c. A quelle distance de I est tombé le chariot.

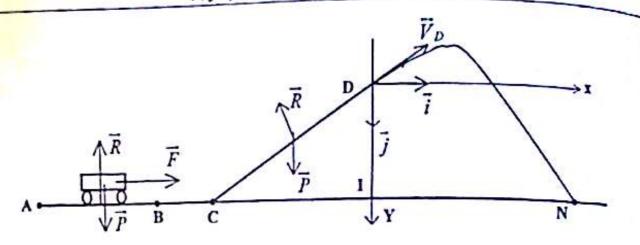
Données : m = 10 kg ; g = 10m.s²; F = 800N ; α = 30° ; AB = d = 50cm ; CD = 3m



Scanned by CamScanner



Physique - Chimie Terminales C & D



1. Vitesse du chariot en B.

- Système chariot repère terrestre galiléen.

- Bilan des forces \overline{R} , \overline{P} , \overline{F} .

T.E.C entre A et B:
$$\frac{1}{2}mV_B^2 - \frac{1}{2}mV_A^2 = F.AB \Rightarrow V_B\sqrt{\frac{2F.AB}{m}}$$

 $AN: V_{B} = 8,94 \text{ ms}^{-1}$

2. Montrons que $V_c = V_B$ - Bilan forces \overline{P} , \overline{R}

T.E.C:
$$\frac{1}{2}mV_{c}^{2} - \frac{1}{2}mV_{B}^{2} = W(\vec{P}) + W(\vec{R}) = 0 \Longrightarrow V_{c} = V_{B}$$

3. a) Nature du mouvement entre C et D

T.C.1 $\overline{P} + \overline{R} = m\overline{a}$

Projections sur \overrightarrow{CD} : - mg sin α = m a \Rightarrow a = - g sin α a = cte < 0 MR. U D. b) Vitesse en D

$$T.E.C: \frac{1}{2}mV_D^2 - \frac{1}{2}mV_C^2 = -mg \ C \ D \ \sin \alpha$$

 $V_D^2 = -2gCD\sin\alpha + V_C^2 \Rightarrow V_D = \sqrt{V_C^2 - 2gCD\sin\alpha} \quad V_D = 7,07ms^{-1}$ 4. a) Equation de la trajectoire dans (D,*i*,*j*). T.C.I $mg = ma \Rightarrow a = g$ Rappel de coun, exerdces et corrigés

$$t = 0 \quad \overline{V}_{D} \begin{vmatrix} V_{D} \cos \alpha \\ - V_{D} \sin \alpha \end{vmatrix} D \begin{vmatrix} x_{D} &= 0 \\ y_{D} &= 0 \end{vmatrix}$$
$$\overline{a} \begin{vmatrix} a_{x} = 0 \\ a_{y} = +g \end{vmatrix} \overline{V} \begin{vmatrix} V_{x} = V_{D} \cos \alpha \\ V_{y} = gt - V_{D} \sin \alpha \end{vmatrix} \overline{OM} \begin{vmatrix} x = (V_{D} \cos \alpha)t \\ y = \frac{+1}{2}gt^{2} - (V_{D} \sin \alpha)t \end{vmatrix}$$
$$y = \frac{g}{2V_{D}^{2} \cos^{2} \alpha} x^{2} - x \tan \alpha$$
$$y = 0.133x^{2} - 0.58x$$

 $V_{y} = 0 \implies t = \frac{V_{D} \sin \alpha}{g} \implies y_{max} = \frac{1}{2}g(\frac{V_{D} \sin \alpha}{g})^{2} - \frac{V_{D}}{p} \sin \alpha (V_{D} \frac{\sin \alpha}{g})$ $h_{max} = ID + |y_{max}| \qquad h_{max} = -\frac{V_{D}^{2} \frac{\sin^{2} \alpha}{2g}}{2g}$ $h_{max} = ID + \left|-\frac{V_{D}^{2} \frac{\sin^{2} \alpha}{2g}}{2g}\right| = -ID + \frac{V_{D}^{2} \sin^{2} \alpha}{2g} \qquad ID = CD \sin \alpha = 1,5$

$$h_{m} = 2,125 \,\mathrm{m}$$

c) La distance IN. $y = ID \implies y = 1,5 \iff 0,133x^2 - 0,58x = 1,5$

 $\Rightarrow 0,133 \text{ x}^2 - 0,58 \text{ x} - 1,5 = 0 \Rightarrow \text{IN} = 6,18 \text{ m}$

Exercice Nº 8

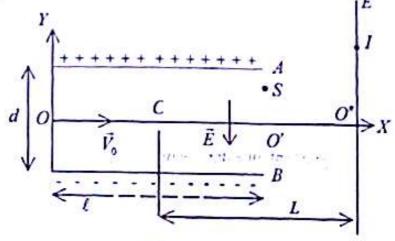
Une particule de masse m, de charge q négative animée d'une vitesse V_o horizontale, pénètre entre les armatures d'un condensateur plan.

La tension entre les armatures est $V_A - V_B = U$.

La distance entre les armatures est d, leur longueur est l.

La particule sort du condensateur en un point S.

L'expérience a lieu dans le vide et on considérera les effets du poids négligeables devant ceux de la force électrostatique.



Physique - Chimie Terminales C&D

. Après avoir établi dans le repère (O, x, y) l'équation de la trajectoire décrite par la particule ans le champ électrostatique \vec{E} , préciser les coordonnées de S dans ce repère.

. A la sortie du condensateur, la particule frappe un écran fluorescent en un point I. L'écran est itué à la distance L du centre C du condensateur.

- a) Quelle est la nature du mouvement de la particule entre le condensateur et l'écran lorsque la différence de potentiel $V_A V_B = U$.
- b) En déduire l'expression de la déflexion Y = O"I en fonction des données. Montrer que la connaissance de y permet de déterminer la charge massique q/m de la particule.

Solution

- Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.
- Système étudié : particule de masse m.

- Bilan des forces :

- Force électrostatique
$$\vec{F} = q \vec{E}$$
.

$$\Gamma CI: \Sigma \vec{F} = m \vec{a}; \qquad q \vec{E} = m \vec{a} \implies \vec{a} = \frac{q}{m} \vec{E}$$

 Déterminons l'équation de la trajectoire et précisons les coordonnées de S. Choisissons pour origines des dates l'instant où la particule pénètre dans le condensateur et origine des espaces le point O.

$$\vec{OM}_{0} \begin{vmatrix} \mathbf{x}_{o} = 0 \\ \mathbf{y}_{o} = 0 \end{vmatrix} \qquad \vec{V}_{o} \begin{vmatrix} \mathbf{v}_{ox} = \mathbf{V}_{o} \\ \mathbf{v}_{ox} = 0 \end{vmatrix}$$

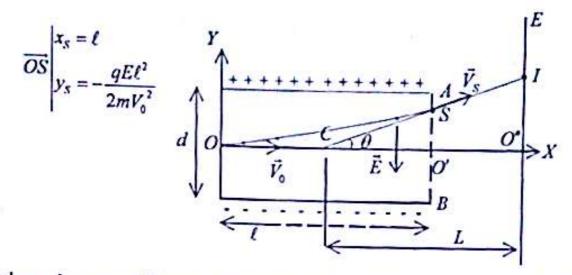
Coordonnées du vecteur accélération du vecteur vitesse et du vecteur position à un instant t.

$$\vec{a} \begin{vmatrix} a_x = 0 \\ a_y = -\frac{qE}{m} \end{vmatrix} \vec{V} \begin{vmatrix} V_x = V_0 \\ V_y = -\frac{qE}{m}t \end{vmatrix} \vec{OM} \begin{vmatrix} x = V_0 t \\ y = -\frac{1}{2}q\frac{E}{m}t^2 \end{vmatrix}$$

D'où $y = -\frac{qE}{2mV_0^2}x^2$

La trajectoire est un arc de parabole contenue dans le plan x O y. Coordonnés de S.

Rappel de cours, exercices et corrigés



2. a) Entre le condensateur et l'écran, la seule force appliquée à la particule est son poids \vec{P} . Les effets de celui-ci sont négligés. Donc $\sum (\vec{F}_{ex}) = \vec{0}$: la particule est un système isolé, son mouvement est rectiligne uniforme. La trajectoire est portée par la tangente en S à la parabole.

b) Déduisons l'expression de la déflexion.

Considérons les triangles rectangle CO'S et CO'I nous pouvons écrire.

$$\tan \theta = \frac{OS}{CO} = \frac{OT}{CO'}$$
 avec CO' = $\frac{OO}{2} = \frac{I}{2} = \frac{x_1}{2}$.

Soit

$$\frac{2y_s}{l} = \frac{Y}{L} \implies Y = 2y_s \frac{L}{l}$$
$$Y = -\frac{1qEl^2}{2mV_0^2} \times \frac{2L}{l} \qquad E = \frac{U}{d}$$

$$Y = -\frac{qULl}{dmV^2}$$

Expression de la charge massique.

 $\frac{q}{m} = -\frac{-V_0^2 dY}{UlL}$ V₀, d, U, L sont imposés par le dispositif, la connaissance de Y permet de

déterminer la charge massique.

Remarque : Nous pouvons noter que la connaissance du signe de y permet de déterminer le signe de la charge q.

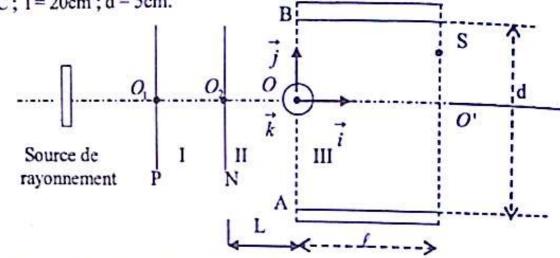
Orientons l'écran dans le même sens que l'axe oy.

- y > 0 : la déflexion se fait vers le haut : q < 0

-y < 0 : la déflexion se fait vers le bas : q > 0

Exercice Nº 9

Des particules α (H_{e}^{2*}) de masse m sont émises avec une vitesse négligeable à travers l'ouverture O_1 d'une plaque métallique P. Elles traversent successivement trois régions I, II, II d'une enceinte où l'on a fait du vide. On négligera l'action du poids sur leur mouvement. Données m = 6,64.10⁻²⁷kg U = U_{PN} | = 210³V. e = 1,610⁻¹⁹C; l = 20 cm; d = 5 cm.



1. La région I est limitée par deux plaques P et N planes et parallèles entre lesquelles existe une tension $U_{FN} = V_P - V_N$.

On veut qu'au point O_2 les particules aient une vitesse \vec{V}_0 dirigée selon (O_2O_1) .

a) Précir et justifier le signe de U_{PN} .

b) Etablir l'expression littérale de V_0 en fonction de e, m, U_0 . Calculer sa valeur numérique. 2. Dans la région II, le champ électrique est nul. Quelle est la nature du mouvement des particules ? 3. Après avoir franchi, la région II de longueur $O_2O_1 = L = 50$ cm. Ces particules pénètrent dans la région III. Entre les armatures planes A et B parallèles distantes de d et de longueur / existe une tension U, tel que $U = |U_{AB}|$. Les particules sortent de cette région au point S tel que O'S

a) Déterminer le sens du vecteur champ électrique uniforme \vec{E} dans la région III. En déduire le signe de U_{AB} .

b) Etablir dans le repère $(O, \overline{i}, \overline{j}, \overline{k},)$ l'équation de la trajectoire des particules (faire apparaître dans l'équation U et U_0).

c) Quelle doit être la valeur de U_{AB} ?

d) Quelle est la durée du trajet des particules entre O2 et S?



Rappel de cours, exercices et corrigés

e) Déterminer la déviation électrostatique.

Solution

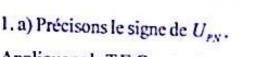
III

1 Ē

 $O_2 = U_1$ \vec{k}

- Repère utilisé : repère $(O, \overline{i}, \overline{j}, \overline{k},)$ supposé galiléen.
- Système : particule α.

- Bilan des forces : $\vec{F}_0 = q\vec{E}_0$ entre P et N ; $\vec{F} = q\vec{E}$ entre A et B



Appliquons le T.E.C entre O2 et O1

$$\frac{1}{2}mV_{02}^{2} - \frac{1}{2}mV_{01}^{2} = W(\vec{F}_{0}) = q\vec{E}_{0}\overline{O_{1}O_{2}} = q(V_{P} - V_{N})$$

$$\frac{1}{2}mV_0^2 = 2eU_{PN} > 0 \implies U_{PN} > 0$$

b) Expression de V_0 en fonction de e, m, U_0 et sa valeur.

 $\frac{1}{2}mV_0^2 = 2eU_{PN} > 0 \implies V_0 = \sqrt{\frac{4eU_0}{m}} \qquad V_0 = 4,410^5 m s^{-1}$

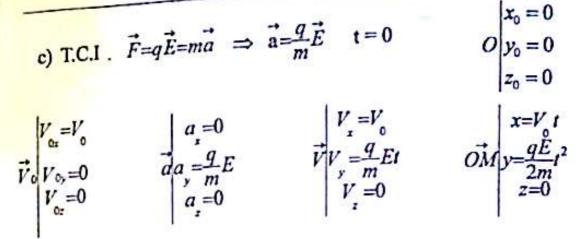
2. $\Sigma \vec{F} = \vec{O}$: principe de l'inertie : les particules ont un mouvement rectiligneet uniforme. 3. a) Déterminons le sens du vecteur champ électrique et le signe de U_{AB} .

 $\vec{F} = q\vec{E}$, trajectoire dirigée vers B, \vec{E} perpendiculaire aux plaques, q > 0 donc \vec{F} et \vec{E} ont même sens. Sens de \vec{E} : dirigée de A vers B.

 \vec{E} dans le sens des potentiels décroissants $\Rightarrow U_{AB} > 0$

b) Equation de la trajectoire.

c) T.C.I.
$$\vec{F} = q\vec{E} = m\vec{a} \implies \vec{a} = \frac{q}{m}\vec{E} \quad t = 0$$



$$y = \frac{qE}{2mV_0^2} x^2 \qquad \qquad y = \frac{U}{4dU_0} x^2$$

d) Valeur de U.

$$U = \frac{4y d}{l^2} U_0 \quad ; \qquad U = 50V$$

e) La durée du trajet
$$O_2 S$$
 $t = \frac{L+l}{V_0}$ $t = 1,6.10^{-6} s$

f) La déviation électrique.

$$\tan \alpha = \frac{OS}{I/2} = \frac{2OS}{I} \quad \alpha = 2,86^{\circ}$$

Exercice Nº 10

Entre deux plaques P et P' d'un condensateur plan, des électrons de charges q = -e et de masse m pénètrent en O avec la vitesse initiale Vo. Le vecteur Voest dans le plan (XOY) et fait un angle α avec l'axe (Ox). Le champ électrique E est créé par une tension constante $U_{FP} = U > 0.$

1. a) Quelles sont les caractéristiques du vecteur champ électrique \vec{E} ?

b) Ecrire la relation entre le vecteur accélération et le vecteur champ électrique E.

 Exprimer en fonction de U, V₀, α, e, d et du temps t les coordonnées des différents vecteurs suivants :

a) accélération,

b) vitesse V ,_

c) position OM .

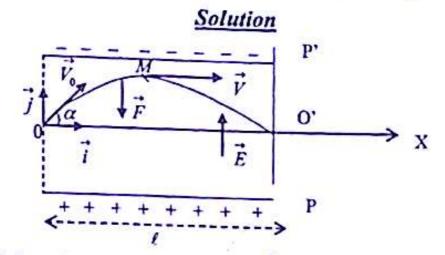
3. Déterminer l'équation de la trajectoire d'un électron.

4. Calculer les coordonnées du point M où le vecteur vitesse devient parallèle à l'axe(OX). En déduire la relation liant V_0 , α , U, e et m pour que l'électron ne soit pas capté par la plaque supérieure.

Rappel de cours, exercices et corrigés

- 5. On veut que l'électron ressorte en O'.
 - a) Déterminer la tension U à appliquer entre les plaques en fonction de α , 1, d, V_0 , m et e.
 - b) Montrer que le vecteur vitesse en O'a la même valeur qu'en O.
 - c) Calculer la valeur de U.

Données $V_0 = 810^6 m s^{-1}$; $\alpha = 30^\circ$, d = 7 cm; $l = 20 cm c = 1,610^{-19}C$; $m = 9,110^{-31} kg$



1. a) Caractéristiques du vecteur champ électrique. \vec{E}

 $U_{pr} > 0 \Rightarrow V_{p} > V_{r}$ (P chargée positivement, P' négativement)

 $\overline{E} = \begin{cases} -\text{Direction : verticale} \\ -\text{Sens : de la plaque P vers la plaque P'} \\ -\text{Intensité : } E = \frac{U_{PP}}{U} = \frac{U}{U} \end{cases}$

b) Relation entre \vec{a} et \vec{E} .

T.C.I $\Sigma \vec{F} = m\vec{a}$

 $q\vec{E}=m\vec{a}$ $-e\vec{E}=m\vec{a}$

 $\vec{a} = \frac{-e}{m}\vec{E}$ (\vec{a} et \vec{E} même direction, sens contraires)

2. Les coordonnées des vecteurs.

A l'instant t = 0 l'électron se trouve en $0(x_0 = 0, y_0 = 0)$

$$\vec{a} \begin{vmatrix} \vec{x} = 0 \\ \vec{y} = \frac{-eE}{m} = \frac{-eU}{d} \end{vmatrix} \vec{v} \begin{vmatrix} \vec{x} = V_o \cos \alpha \\ \vec{y} = \frac{-eU}{dm} t + V_o \sin \alpha \end{vmatrix} \vec{OM} \begin{vmatrix} x = v_o (\cos \alpha) t \\ y = \frac{-eU}{2dm} t^2 + V_o (\sin \alpha) t \end{vmatrix}$$

3. Equation de la trajectoire.

$$x = V_0(\cos\alpha)t \Rightarrow t = \frac{x}{V_0\cos\alpha}$$

$$y = -\frac{eU}{2md\cos^2\alpha}x^2 + x\tan\alpha$$

4. La trajectoire étant une parabole, la vitesse est parallèle à l'axe Ox à son sommet.

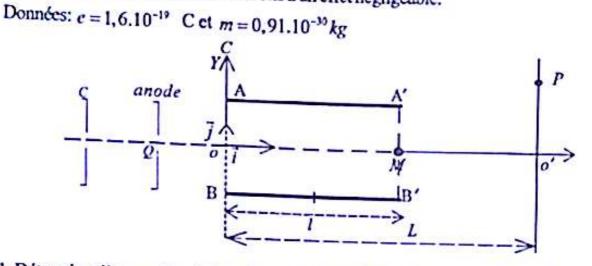
En tout point
$$\vec{V} = \vec{V}_{x} + \vec{V}_{y}$$

Au point M V = 0
 $\dot{y} = 0 \Leftrightarrow \frac{-eE}{m} t_{y} + V_{0} \sin \alpha = 0 \Rightarrow t_{M} = \frac{mV_{0} \sin \alpha}{eE} = \frac{mdV_{0} \sin \alpha}{eU}$
 $X_{M} = \frac{mV_{0}^{2} \sin 2\alpha}{2eE}$ $y_{M} = \frac{mV_{0}^{2} \sin^{2} \alpha}{2eE}$
 $M(\frac{dmV_{0}^{2} \sin 2\alpha}{2eU}; \frac{dmV_{0}^{2} \sin^{2} \alpha}{2eU})$
- L'électron ne sera pas capté par la plaque P'si $y_{M} < \frac{d}{2}$
 $\frac{mV_{0}^{2} \sin^{2} \alpha}{2eE} < \frac{d}{2} \Rightarrow \frac{mV_{0}^{2} \sin^{2} \alpha}{2eU} < \frac{d}{2} \Rightarrow mV_{0}^{2} \sin^{2} \alpha < eU$
5. a) Déterminons la tension U pour que l'électron ressorte en O'.
Au point O'x = 1; y = 0
 $\frac{-eU}{2md\cos^{2} \alpha} l^{2} + ltan\alpha = 0$ $U = \frac{mdV_{0}^{2} \sin 2\alpha}{el}$
b) Vitesse en O'.
Appliquons le théorème de l'énergie cinétique entre O et O'.
 $\Delta E = \Sigma W(\vec{F}_{ex})$
 $\frac{1}{2}mV_{0}^{2} - \frac{1}{2}mV_{0}^{2} = W(\vec{F}) = 0$
(\vec{F} constamment perpendiculaire au déplacement) $\Rightarrow V_{0} = V_{0}$
c) Calcul de U.
 $U \approx 110V$

Roppel de cours, exerdas et combris

Exercice Nº 11

Des électrons sont émis par une cathode C avec une vitesse initiale négligeable. Ils sont alors accélérés par une différence de potentiel $U_a = V_A - V_C$ et arrivent en Q avec une vitesse $\overline{V_b}$ parallèle à (OX). Le poids des électrons a un effet négligeable.



1. Déterminer l'expression de la valeur de la vitesse $\overline{V_0}$ des électrons en Q, en fonction de u_o , m et e.

2. Les électrons venant de Q pénètrent en O avec la vitesse $\overline{V_o}$, à l'intérieur d'un condensateur plan, ce dernier est constitué par deux armatures planes AA' et BB', parallèles à (OX) et perpendiculaires à (OY), de longueur ℓ et séparées par une distance d. On applique, entre les plaques AA' et BB' une différence de potentiel u positive et l'on suppose que les effets de bord sont négligeables.

a) Soit \overline{F} la force électrique qui s'exerce sur un électron à l'intérieur du condensateur. Dans la base orthonormée (i, j), exprimer ce vecteur un fonction de u, d et e.

b) x et y étant les coordonnées d'un électron dans le repère (O, i, j), déterminer l'expression de y en fonction de U, e, d, x, m et V_0 pour $0 < x < \ell$

c) Etablir l'expression de y en fonction de U, $U_o d et x$

d) Etablir la relation d'inegalité entre U, U_o d et l pour que le faisceau d'électrons sorte du système de déviation sans toucher la plaques AA'.

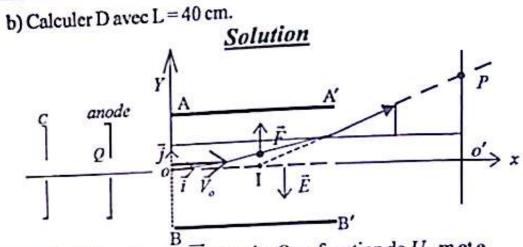
e) Calculer la déviation angulaire des électrons à la sortie du condensateur $(x = \ell)$

Données: $U_o = 500$ V, U = 100 V, l = 15 cm et d = 10 cm.

3. Le faisceau d'électrons donne un spot P sur un écran fluorescient <u>F</u> placé perpendiculairement à (ox), à la distance L de O.

a) Déterminer la déviation D = O'P du faisceau en fonction de U, U, d, l et L.

Physique - Chimie Terminales C&D



- B 1. Expression de la valeur de $\overline{V_o}$ au point Q en fonction de U_o , m et e - Système: électron
 - Repère terrestre supposé galiléen
 - Force s'exerçant sur l'électron $\vec{F} = -e\vec{E}$
 - Appliquons le T.E.C entre C et Q.

$$\Delta \underline{F}_{c} = W(\overline{F}) = \frac{1}{2}mV_{o}^{2} = +eU_{o} \Longrightarrow V_{o}^{2} = +\frac{2eU_{o}}{m} \Longrightarrow V_{o} = \sqrt{\frac{+2eU_{o}}{m}}$$

2. a) Exprimons \overline{F} en fonction de U, d et e.

$$\overline{F} = -e\overline{E}$$
 projection sur $(O, \overline{i}, \overline{j})$ \overline{F} $\begin{vmatrix} F_r = o \\ F_y = eE = \frac{eU}{d} \end{vmatrix}$

$$\vec{F} = \frac{cU}{d} \vec{j}$$

b) Equation de la trajectoire.

T. C.1
$$\vec{F} = m\vec{a} = m\vec{a}\vec{j} = \frac{eU}{d}\vec{j} \Rightarrow a = \frac{eU}{md}$$

 $\vec{V} \begin{vmatrix} v_x = v_0 \\ v_y = eU \\ v_y = \frac{eU}{2md}^2 \end{vmatrix} \quad x = vot \Rightarrow t = \frac{x}{y_0}$
 $y = \frac{eU}{2mdV_0^2} x^2$ (2)

Remplaçons V_o^2 par $\frac{2eU_o}{dans}$ (2) $y = \frac{U}{4dU_o} x^2$ c) y en fonction de

Rappel de cours, exercices et corrigés

d) Relation d'inégalité entre U, U_o , d et ℓ pour que le faisceau d'électrons sorte sans toucher AA'.

Pour x =
$$\ell$$
 $y_e < \frac{d}{2}$.
 $y_e = \frac{U}{4dU} \ell^2 < \frac{d}{2} \Rightarrow 2U\ell^2 < 4U_e d^2$

Y-I-VA

 $\Rightarrow U\ell^2 < 2U_o d^2$

e) Calcul de la déviation angulaire soit S le point où les électrons sortent du condensateur

$$\vec{V}_{a} = V_{o} I_{a} \Rightarrow I_{a} = \frac{V_{o}}{V_{o}}$$

$$\vec{V}_{a} = V_{o}$$

$$V_{a} = \frac{eU\ell}{mdv_{o}}$$

$$Tan\alpha = \frac{V_{e}}{V_{a}} = \frac{eU\ell}{mdv_{o}^{2}}$$

$$(U = T_{e}) = \frac{15 \times 100}{15 \times 100}$$

ł

$$Tan\alpha = \frac{\ell U}{2dU_o} \qquad \text{AN.} \qquad Tan\alpha = \frac{15 \times 100}{2 \times 10 \times 500} = 0,15$$

$$\Rightarrow \alpha = 8,53$$

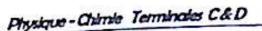
3. a) Détermination de D = O'P

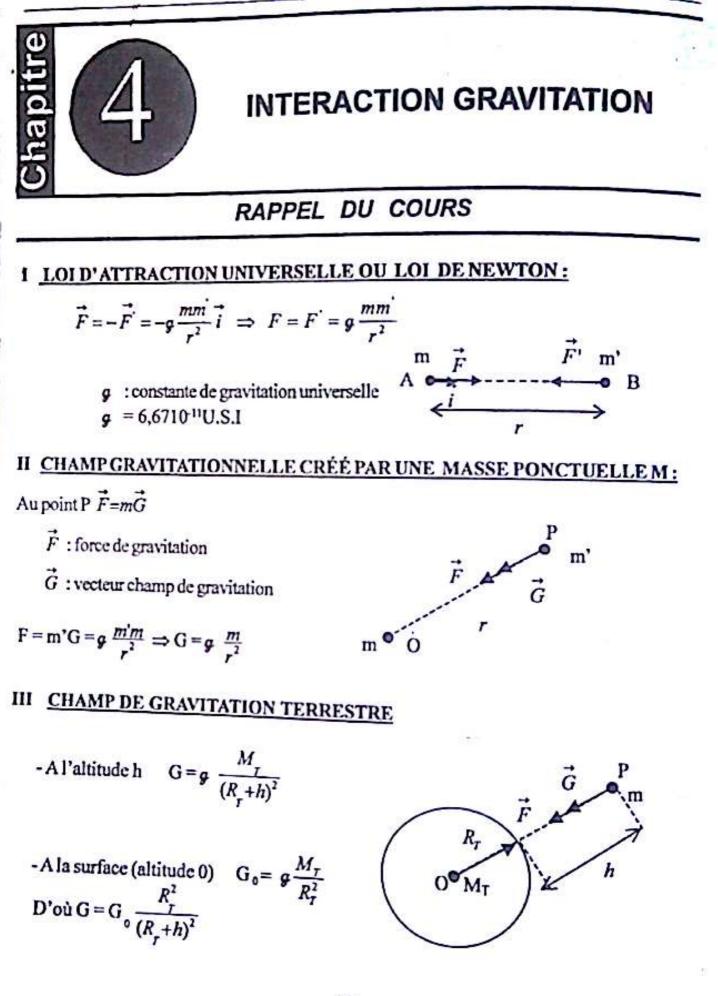
$$Tan\alpha = \frac{O'P}{IO'}$$
 $IO' = L - \frac{\ell}{2}$

$$O'P = (L - \frac{\ell}{2})Tan\alpha$$
$$O'P = (\frac{2L - \ell}{2})\frac{\ell U}{2dU_o} = \frac{(2L - \ell)\ell U}{4dU_o}$$

b) Calcul de D avec L = 40 cm.

$$D = \frac{(80 - 15) \times 15 \times 100}{4 \times 10 \times 500} = 4,875cm$$



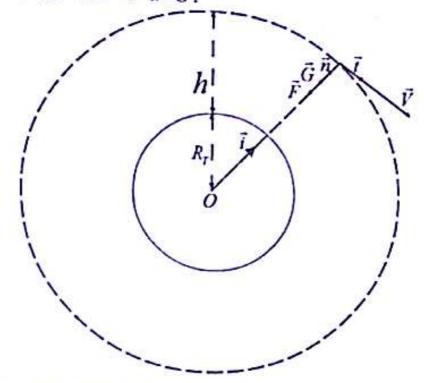


78

Roppel de coun, exercices et corrigés

IV MOUVEMENT DES SATELLITES

- 1. Accélération du satellite,
 - Repère considéré : repère géocentrique supposé galiléen.
 - Système étudié : satellite.
- -Bilan des forces : force de gravitation \vec{F} . T.C.I $\vec{F} = ma \Rightarrow mG = ma \Rightarrow a = G$.



b) Mouvement circulaire uniforme. Projection de _____ dans la base de frenet. a = G $a_{r} = G$ $a_{r} = 0$ $a_{r} = \frac{dV}{dt} = 0 \Rightarrow V = cte$ le mouvement du satellite est circulaire uniforme. c) Vitesse du satellite.

$$a_{n} = G \qquad \frac{V^{2}}{R_{T} + h} = G_{0} \frac{R_{T}^{2}}{(R_{T} + h)^{2}} \Rightarrow V = R_{T} \sqrt{\frac{G_{0}}{R_{T} + h}}$$

d) Période de révolution : T.

$$T = V.T = 2\pi (R_{T} + h)$$
$$T = \frac{2\pi (R_{T} + h)}{V} = \frac{2\pi}{R_{T}} \sqrt{\frac{(R_{T} + h)^{3}}{G_{0}}}$$

Physique - Chimie Terminales C&D

e) Troisième loi de Kepler.

En posant
$$r = R_r + h$$
. $\Rightarrow \frac{T^2}{r^3} = cte$ (3^{tene} loi de Kepler)

Exercices

Exercice Nº 1

La terre est assimilée à une sphère de rayon R dont la répartition de masse est supposée à symétrie sphérique.

On désigne par gol'intensité du champ de gravitation au niveau du sol, par M la masse de la terre et q la constante de gravitation universelle.

1. Etablir l'expression de l'intensité du champ créé par la terre à l'altitude z au – dessus du sol terrestre en faisant apparaître g_0 .

2. Dans le repère géocentrique, supposé galiléen, un satellite de la terre de masse m décrit une orbite circulaire à une altitude z.

a) Etablir l'expression de la de la vitesse V de ce satellite en fonction de g, R et z.

b) Etablir l'expression de sa période révolution T en fonction de go, R et Z.

c) Calculer cette période à l'altitude z = 150km et à l'altitude z = 400km. Conclure.

3. Déterminer la force gravitationnelle entre la lune et la Terre ; suchant que la masse de la lune est $m_L = \frac{M}{8}$.

Données : R = 6400 km ; $g_0 = 9.8 \text{ ms}^{-2}$; $M = 6.10^{24} \text{ kg}$;

g = 6,67.10⁻¹¹USI

Distance entre le centre de la terre et le centre de la lune est égale à 3,8.10°km

Solution

1. Expression de l'intensité du champ de gravitation à l'altitude Z ;

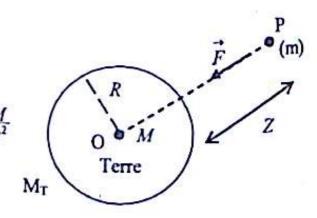
- Système étudié : le point matériel (P).

- Selon la loi de Newton : $F = g \frac{mM}{(R+z)^2}$

-Au point P: F = mg

$$mg = g \frac{mM}{(R+z)^2} \implies g = g \frac{M}{(R+z)^2}$$

A la surface terrestre $z = 0 \implies g_0 = g \frac{M}{R^2}$
D'où $g = g_0 \frac{R^2}{(R+z)^2}$



Rappel de cours, exercices et corrigés

- 2. a) Expression de la vitesse V = f(g, R, z)
 - Système étudié : le satellite.
 - Repère utilisé : repère géocentrique supposé galiléen.
 - Bilan des forces : la force de gravitation \vec{F} .

Appliquons le T.C.1: $\sum \vec{F} = m.\vec{a}$. $\vec{F} = m.\vec{a} \Rightarrow m\vec{g} = m.\vec{a} \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}$

$$\overrightarrow{a} \begin{vmatrix} a_{n} = g \\ a_{n} = 0 \end{vmatrix}$$

 $a = \frac{dv}{dt} = 0 \implies v = cte \implies le mouvement est circulaire uniforme.$

$$a_n = \frac{v^2}{R+z} \implies g_0 \frac{R^2}{(R+z)^2} = \frac{v^2}{R+z} \implies V = R\sqrt{\frac{g_n}{R+z}}$$

b) Expression de la période $T = f(g_0, R, z)$.

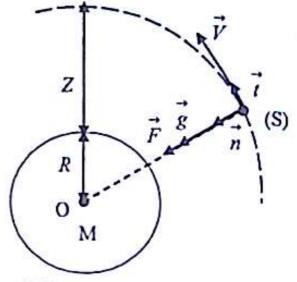
En un tour d = VT=
$$2\pi(R+Z) \Rightarrow T = \frac{2\pi(R+Z)}{V};$$
 d'où $T = \frac{2\pi}{R} \sqrt{\frac{(R+Z)^3}{g_o}}$
c) Calcul de T à z = 150km.

$$T = \frac{2\pi}{64.10^5} \sqrt{\frac{(64.10^5 + 15.10^4)^3}{9.8}} \qquad T = 5254s$$

T = 1h27min34s.

Calcul de T si z = 400km. T = 5558s T = 1h32min38s.

Conclusion : La période augmente avec l'altitude.



3. La force de gravitation entre la lune et la Terre.

$$F = g \frac{m_l M}{r^2}$$
 avec $m_l = \frac{M}{8}$ et $r = 3.8.10^5$ km.

$$\mathbf{F} = g \, \frac{M.M}{8r^2} = g \, \frac{M^2}{8r^2}$$

AN:
$$F = 6,67.10^{-11} \frac{(6.10^{-4})^2}{8 \times (3,8.10^8)^2}$$

 $F = 2,1.10^{21} N$

Exercice Nº2

Un satellite artificiel décrit, dans le référentiel géocentrique, une orbite circulaire, de centre O, centre de la terre et de rayon r égale à 20.000km. Sa période de révolution est : T = 7h49mn. 1. a) Montrer que le mouvement est uniforme.

b) Etablir l'expression de T en fonction de r, g constante de gravitation universelle de M_T masse de la Terre.

c) Quelle serait sa période de révolution, T', s'il gravitait à la distance r' = 10⁴ km du centre de la terre ?

2. Dans le repère de Copernic, la planète Nepturne décrit une orbite assimilable à un cercle de rayon r_N dont le centre est celui du soleil. Sa période de révolution, autour du soleil, a pour valeur.

Rappel de cours, exercices et corrigés

 $T_N = 60.200$ jours terrestres.

a) Donner la relation entre T_N et r_N : la masse du soleil sera notée M_s .

b) Calculer la valeur de r_N. Données numériques

- masse de la terre : $M_{T} = 6.10^{24}$ kg

- masse du soleil : $M_s = 2.10^{10}$ kg

Мт

- Durée du jour terrestre : 24h

Solution

a) Montrons que le mouvement est uniforme :
 Système étudié : le satellite.

- Repère utilisé : repère géocentrique supposé galiléen.

Force appliquée : force de gravitation \vec{F} .

T.C.1: $\Sigma \vec{F}_{ea} = m\vec{a}$ m $\vec{G} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \vec{G}$

 $\frac{1}{a} = 0$ or $a_t = \frac{dV}{dt} = 0 \Rightarrow V = \text{constante},$ Le mouvement est donc uniforme.

b) Expression de T= f(r, g, M)

$$a = G \text{ or } a = \frac{V^2}{r} = g \frac{M_r}{r^2} \Rightarrow V = \sqrt{g \frac{M_r}{r}}$$

VT =
$$2\pi r \Rightarrow T = \frac{2\pi r}{V} \Rightarrow T = 2\pi \sqrt{\frac{r^3}{gM_T}}$$

c) Calcul de la période T':

$$T' = 2\pi \sqrt{\frac{r^3}{gM_T}} \quad \text{Faisons le rapport T/T'} \quad ; \quad \frac{T}{T'} = \sqrt{\frac{r^3}{r^3}} \Rightarrow T' = T \sqrt{\left(\frac{r}{r}\right)^3}$$

AN: T'=28140 $\sqrt{\frac{10000}{20000}}$, T' = 2h 45mn 49s

Scanned by CamScanner

83

 $T = 2\pi \sqrt{\frac{r^3}{aM_T}} \Rightarrow T^2 = 4\pi^2 \frac{r^3}{aM_T}, \quad \frac{r^3}{T^2} = \frac{gM_T}{4\pi^2} = CM_T \text{ avec } C = \frac{g}{4\pi^2} *$

Appliquons la 3º Loi de Kepler à l'ensemble Nepture-Soleil.

2. a) Relation entre T_N et r_N :

 $\frac{r_s}{T^2} = CM_s.(1)$ b) Calcul de r_N . $\frac{r^{3}}{T_{\perp}^{2}} = CM_{T}(2) \quad \frac{(1)}{(2)} = \frac{M_{s}}{M_{z}} = \frac{r_{N}^{3}}{T_{\perp}^{2}} \times \frac{T^{2}}{r^{3}} \implies r_{N}^{3} = r^{3} \left(\frac{T_{N}}{T}\right)^{2} \cdot \frac{M_{s}}{M}$ $r_{N} = r_{N} \left(\frac{T_{N}}{T}\right)^{2} \cdot \frac{M_{s}}{M_{r}}$, $T_{N} = 5,210^{9} s$; $r_{N} = 210^{4} \sqrt{\left(\frac{5,210^{9}}{28140}\right)^{2} \cdot \frac{210^{30}}{610^{24}}}$ $r_v = 4,5.10^{\circ} Km$

Exercice Nº 3

1. On considère que la terre a une distribution de masse à symétrie sphérique de centre O. a) Donner l'expression de l'intensité du champ de gravitation g créé par la terre à une altitude h en fonction de g, R_T , h et M_T .

b) En déduire l'expression littérale de M_T en fonction de g_0, g et R_T .

c) Calculer numériquement Mr.

2. On admet qu'un satellite de la terre assimilé à un point matériel de masse m, est soumis uniquement à la force gravitationnelle F exercée par la terre et décrit dans la référentiel géocentrique une trajectoire circulaire de centre O.

a) Montrer que le mouvement du satellite est uniforme.

b) Exprimer la vitesse V et la période T du satellite en fonction de M_T , $R_T g$, et h. c) On pose $r = R_T + h$. Montrer que le rapport $\frac{r_3}{T^2}$ est égal à une constante que l'on exprimera en fonction de M_r et g.

3. Le tableau ci-dessous rassemble les valeurs numériques des périodes de révolution T et des altitudes h des orbites de deux satellites artificiels de la terre.

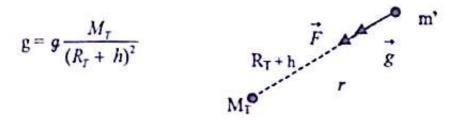
Rappel de cours, exercices et corribés

| Satellite | IntelsatV | Cosmos 70 |
|-----------|-----------|-----------|
| Т | 23h 56mn | 11h 14mn |
| h(km) | 3,58104 | 1,91104 |

a) Vérifier, à partir des valeurs numériques du tableau, que le rapport $\frac{r_3}{T^2}$ est constant. b) En déduire une valeur numérique de la masse M_r de la terre.

Données numériques : $g = 6,6710^{-11}$ USI $R_{T} = 6400$ km ; $g_{0} = 9,8ms^{-2}$

1. a) Expression de g créé par la terre à l'altitude h.



b) Pour h=0
$$g_0 = g \frac{M_T}{R_T^2}$$
, d'où $M_T = g_0 \frac{R_T^2}{g}$

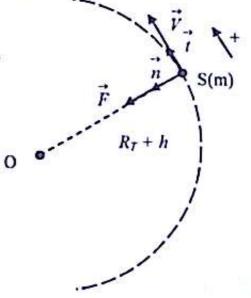
c) Calculons M_T . $M_T = \frac{9.8 \times (6410^3)^2}{6.6710^{-11}} = 6.0210^{24} kg$

 $M_T = 6,0210^{24}$ kg 2. a) Montrons que le mouvement du satellite est uniforme.

T.C.I:
$$\vec{F} = m\vec{a} \implies \vec{a} = \frac{\vec{F}}{m}$$
 Projetons sur (\vec{i}, \vec{n})

Base de Frenet : $\vec{a} = \vec{g}$ $\vec{a} \begin{vmatrix} a_n = \frac{V^2}{R_r + h} & \text{or } a_l = \frac{dV}{dl} \implies V = \text{cte.}$ $a_l = 0$

Donc le mouvement est uniforme.



b) Exprimons : - La vitesse du satellite.

$$F = m a_{N} \quad F = g \frac{mM_{T}}{(R_{T} + h)^{2}}, \quad g \frac{mM_{T}}{(R_{T} + h)^{2}} = \frac{mV^{2}}{R_{T} + h} \implies \quad V = \sqrt{\frac{gM_{T}}{R_{T} + h}}$$
$$V = \sqrt{\frac{gM_{T}}{R_{T} + h}}$$

La période T du satellite :

Pour une révolution $2\pi(R_T+h)=VT$ $T = \frac{2\pi (R_T+h)}{V}$

$$T = \frac{2\pi (R_{\tau} + h)}{\sqrt{gM_{\tau}}} \sqrt{R_{\tau} + h}$$
$$T = 2\pi \frac{(R_{\tau} + h)^{3/2}}{\sqrt{gM_{\tau}}} = 2\pi \sqrt{\frac{(R_{\tau} + h)^3}{gM_{\tau}}} \implies T = \frac{2\pi (R_{\tau} + h)^{3/2}}{(gM_{\tau})^{1/2}}$$

c) En posant $R_r + h = r$

$$T = \frac{2\pi r^{3/2}}{(gM_T)^{1/2}} \implies T^2 = 4\pi^2 \frac{r^3}{gM_T} \implies \frac{r^3}{T^2} = \frac{gM_T}{4\pi^2} = cte. \quad (3^\circ \text{ loi de Kepler})$$

3) a) A partir des valeurs numériques, vérifions que $\frac{r^3}{T^2}$ est constant.

| Satellite | Intelsat V | Cosmos 70 |
|------------------------------|------------|-----------|
| $T^2 \times 10^9 s^2$ | 7,42 | 1,63 |
| $r^{3} \times 10^{22} m^{3}$ | 7,51 | 1,66 |
| $\frac{r}{T^2}m^3/s^2$ | 1013 | 1013 |

b) Valeur de
$$M_T$$
.
 $g \frac{M_T}{4\pi^2} = \frac{r^2}{T^2} = 10^{13} \implies M_T = \frac{4\pi^2}{g} \cdot \frac{r^3}{T^2}$

 $M_{T} 5,9210^{24} \text{kg} \approx 610^{24} \text{ kg}$

Exercice Nº 4 : (Bac Niger 2002 Série D second groupe)

Dans cet exercice, le mouvement est rapporté à un référentiel géocentrique, considéré comme galiléen. La terre est supposée sphérique, de rayon R, de masse M. L'intensité du champ gravitationnel terrestre à l'altitude h a pour expression : $g(h) = G \frac{M}{(R+h)^2}$ où G est la constante de gravitation universelle.

1. Soit g_0 l'intensité du champ gravitationnel à la surface terrestre. Etablir l'expression de l'intensité du champ gravitationnel à l'altitude h en fonction de h, R et g_0 .

2. On définit la variation relative de g par :

 $\frac{\Delta g}{da} = \frac{g_0 - g(h)}{da}$

S₀ S₀

Déterminer l'altitude h pour la quelle cette variation relative est égale à 0,01.On donne R = 6400 km.

3. Un satellite assimilé à un point matériel décrit une orbitre circulaire à l'altitude h = 400 km dans le plan équatorial.

Déterminer la vitesse Vs, la période Ts et la vitesse angulaire ω_s du mouvement du satellite dans le repère géocentrique. On donne $g_0 = 9,8 \text{ ms}^{-2}$.

4. Le satellite change d'orbite et devient géostationnaire .

a) Que signifie le terme "géostationnaire"?

b) Exprimer l'altitude h du satellite en fonction de la période du mouvement et calculer h. On donne la période de rotation de la terre autour de son axe : T = 86164s. Physique - Chimie Terminales C&D

Solution

1. Expression de l'intensité du champ à l'altitude h :

$$g_0 = \frac{gM}{R^2}; \quad g(h) = \frac{gM}{(R+h)^2}; \quad gM = g_0R^2 \quad \text{d'où} \quad g(h) = g_0 \frac{R^2}{(R+h)^2}$$

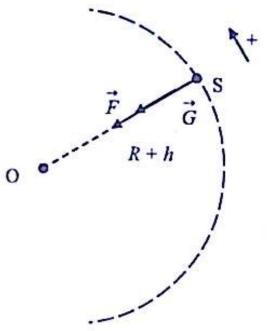
2. Altitude h où la variation relative de g est de 0,01.

$$\frac{g_o - g(h)}{g_o} = \frac{g_o - g_o \frac{R^2}{(R+h)^2}}{g_o} = 1 - \left(\frac{R}{R+h}\right)^2 = 0,01$$

h = 0,005R; h= 32 km.

3. A h = 400 km d'altitude déterminons T.C.I : $\vec{F} = m\vec{g} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \vec{g}$ $a_{N} = g$

$$\frac{V_s^2}{R+h} = \frac{gM}{\left(R+h\right)^2} \Longrightarrow V_s^2 = \frac{gM}{R+h} = g_o \frac{R^2}{R+h}$$
$$V_s = R \sqrt{\frac{g_o}{R+h}}$$
$$AN \quad V_s = 64.10^3 \sqrt{\frac{9.8}{64.10^3 + 4.10^3}} = 7683,14 m s^{-1};$$



-2

 $V_s = 7683, 14 \text{ ms}^{-1}$

$$T_s = \frac{2\pi(R+h)}{V_s} \Rightarrow T_s = \frac{2\pi(R+h)^{\frac{N}{2}}}{R\sqrt{g_o}}$$

Scanned by CamScanner

88

Rappel de cours, exercices et corrigés

La vitesse angulaire ω_s .

$$\omega_s = \frac{V_s}{R+h} = \frac{R\sqrt{\frac{g_0}{R+h}}}{R+h} = R\sqrt{\frac{g_0}{(R+h)^3}}$$

$$\omega_{\rm s} = R \sqrt{\frac{g_0}{\left(R+h\right)^3}}$$

AN:
$$\omega_s = 64.10^5 \sqrt{\frac{9,8}{(64.10^5 + 410^5)^3}} = 0,0011 rads^{-1}$$

 $\omega_s = 1,1 \ 10^{-3} \ rads^{-1}$

4. a) Le terme géostationnaire signifie : immobile par rapport à la terre. Un satellite géostationnaire tourne dans le même sens et à la même vitesse angulaire que la terre autour de l'axe des pôles.

Sa trajectoire est circulaire et contenue dans le plan équatorial.

b) Exprimons et calculons h.

$$T_{s} = \frac{2\pi(R+h)^{\frac{N}{2}}}{R\sqrt{g_{o}}} \quad T_{s}^{2} = \frac{4\pi^{2}(R+h)^{3}}{R^{2}g_{o}} ; \quad (R+h)^{3} = \frac{g_{o}R^{2}T_{s}^{2}}{4\pi^{2}} \implies h = \sqrt{\frac{g_{o}R^{2}T_{s}^{2}}{4\pi^{2}}} - R$$
$$AN: h = \sqrt{\frac{9,8 \times (64.10^{5})^{2} \times (86164)^{2}}{4\pi^{2}}} - 64.10^{5} = 35862,96 \, km ; \quad h = 35862,96 \, km$$

Scanned by CamScanner

¥



OSCILLATEURS MECANIQUES

R

 \vec{P}

M

RAPPEL DU COURS

I DÉFINITION

Un oscillateur mécanique est un système animé d'un mouvement périodique autour de sa position d'équilibre. L'oscillateur est dit harmonique si son mouvement par rapport a sa position d'équilibre est une fonction sinusoïdale du temps.

o

II <u>PENDULE ÉLASTIQUE HORIZONTALE</u> \vec{R} \vec{G}_{o} \vec{P} \vec{P}

Position d'équilibre

x

En oscillation

 Equation différentielle du mouvement. A un instant t quelconque.

X'

T.C.1 $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$; $\vec{R} + \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$

Projetons suivant x'x:

$$-T = ma \implies -kx = mx \implies x + \frac{k}{m}x = 0$$

$$\omega_o \text{ pulsation propre : } \omega_o = \sqrt{\frac{k}{m}}$$

Scanned by CamScanner

90

Rappel de cours, exercices et corrigés

2. Solution de l'équation différentielle.

$$x = X_{\pi} \cos \left(\omega t + \varphi \right)$$
 est solution de l'équation différentielle

3. Etude énergétique

•
$$E = E_C + E_{Pe}$$
 E_{Pe} énergie potentielle élastique

 $E = \frac{1}{2}mv^2 + \frac{1}{2}kx^2$

-Conservation de l'énergie mécanique.

- En l'absence de tout frottement.

$$E = C^{e} \implies E = Ec_{MX} = \frac{1}{2}mV_{MX}^{2} \implies E = E_{P_{MX}} = \frac{1}{2}KX_{MX}^{2}$$

Exercice Nº 1

Un solide (S) de masse m et de centre d'inertie G est enfilé sur une tige horizontale AC ; le long de laquelle il peut coulisser sans frottement. Le solide S est accroché à l'une des extrémités du ressort élastique (R), à spires non jointives, de constante de raideur k, l'autre extrémité du ressort est fixé à un support en un point A. Le système dans sa position d'équilibre est tel que G se projette en O sur l'axe horizontal x'x.On écarte le solide (S) le long de la tige, de telle sorte que

C vienne en G_0 d'abscisse x_0 et on le lâche sans vitesse initiale a une date t=0. A une date t quelconque, on repère la position de G par son abscisse x sur l'axe x'x.

1. Etablir l'équation différentielle du mouvement.

2. a) Vérifier que l'équation horaire du mouvement de G indiquée ci-dessous est une solution de l'équation différentielle précédemment établie.

$$x = x_o \cos \omega t$$
 avec $\omega = \sqrt{\frac{k}{m}}$

b) En déduire la vitesse V du point G en fonction de k, m, x et t.

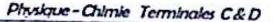
3. a) Donner les expressions de l'énergie cinétique et de l'énergie potentielle Ep du système (solide + ressort) à une date t en fonction de k, m, x et v.

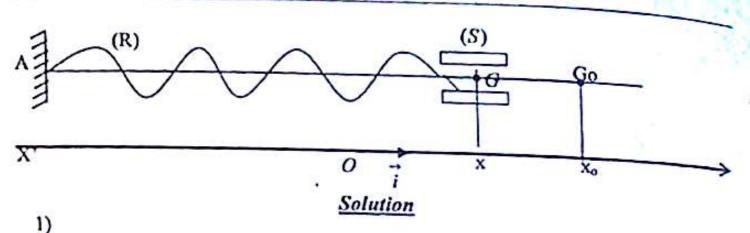
b) On considère deux cas particuliers :

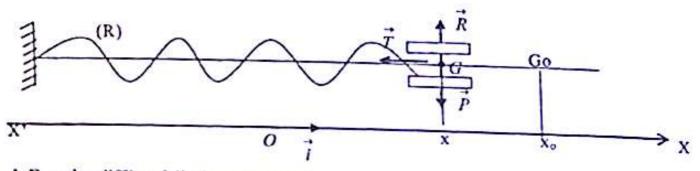
 1° cas : le ressort est étiré au maximum (G en G_0)

2^e cas : G passe par sa position d'équilibre (G en O)

Donner, dans les deux cas envisagés, en fonction de k et x_0 les expressions de E_c et E_p . Cette information suffit-elle pour déterminer l'énergie mécanique ? Pourquoi ?







1. Equation différentielle du mouvement.

T.C.I $\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a}$ $\vec{R} + \vec{P} + \vec{T} = m \vec{a}$ projetons sur x'x

 $-\mathbf{T} = \mathbf{ma} \qquad -\mathbf{kx} \quad \mathbf{m} x \implies \mathbf{x} + \frac{k}{m} x = 0$

2. a) Vérifions que $x = x_0 \cos \omega t$ est une solution de l'équation différentielle.

 $x = -\omega x_0 \sin \omega t$ $x = -\omega^2 x_0 \cos \omega t = -\omega^3 x$

 $x + a^{2}x = 0 \implies x + \frac{k}{m}x = 0$ b) Déduction de V en fonction de k, m, x_{0} et t.

 $V = -\omega x_0 \sin \omega t \quad V = x_0 \sqrt{\frac{k}{m}} \sin \sqrt{\frac{k}{m}} (\sqrt{\frac{k}{m}})$ 3. a) Expression de l'énergie cinétique Ec.

$$Ec = \frac{1}{2}mV^{2} \qquad Ec = \frac{1}{2}m\left[-x_{0}\left(\frac{k}{m}\right)^{\frac{1}{2}}\sin\left(\frac{k}{m}\right)^{\frac{1}{2}}t\right]^{2}$$
$$Ec = \frac{1}{2}kx_{0}^{2}\sin^{2}\frac{k}{m}t$$

Scanned by CamScanner

92

Roppel de cours, exercices et corrigés

xpression de Ep

b) 1ª cas

 $Ep = \frac{1}{2}kx^2$ G en G₀

x = X et V = 0

$$Ec = 0 \qquad Ep = \frac{1}{2}kx_{0}^{2}$$

2º cas

G en O x = 0 et V = V =
$$x_0 \sqrt{\frac{k}{m}}$$

$$Ec = \frac{1}{2}mV_{max}^{2} = \frac{1}{2}m\left(x_{o}\sqrt{\frac{k}{m}}\right)^{2} = \frac{1}{2}kx_{o}^{2}$$

Ep = 0

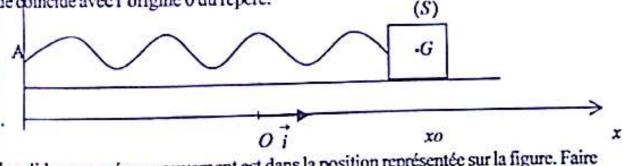
E = Ec + Ep cette information suffit pour calculer l'énergie mécanique.

$$E = c^{\mu} \qquad E = \frac{1}{2}kx_{o}^{2}$$

xercice Nº 2

Pour déterminer la raideur K d'un ressort, on accroche une des extrémités à un support fixe. prsqu'on accroche une masse marquée m = 200g à son extrémité, son allongement vaut 10,0 cm. a) Vérifier que la raideur du ressort vaut 20,0 Nm⁻¹.

b) En utilisant le théorème du centre d'inertie, justifier que la raideur peut s'exprimer en kg s². On fixe maintenant le ressort étudié comme l'indique la figure. Le ressort est horizontal et fixe son extrémité A. On accroche à son extrémité un solide (S) de masse m = 200g. Le solide peut e déplacer sans frottement le long d'un axe horizontale OX. A l'équilibre le centre d'inertie G du olide qoïncide avec l'origine 0 du repère.



a) le solide supposé en mouvement est dans la position représentée sur la figure. Faire 'inventaire des forces qui agissent sur le solide S, représenter ces forces.

b) Etablir l'équation différentielle qui régit le mouvement de G en déduire l'expression de la alsation ω_o , de la période propre To de cet oscillateur. Calculer ω_o et To. c) Vérifier que x (t) = $X_{m} \cos(w_{e}t + \varphi)$ est solution de l'équation différentielle précédente.

3. On comprime le ressort en poussant le solide vers la gauche, le point G occupe alors la position Go telle que OGo = -0,15 m. A l'instant t = 0 on lâche le solide sans vitesse initiale.

a) déterminer l'amplitude Xm (par convention positive) et la phase du mouvement, ainsi que l'expression de la vitesse V(t) du solide. En déduire la valeur maximale de la vitesse.

 b) Définir et exprimer l'énergie mécanique de cet oscillateur. Donner sa valeur numérique à t = 0.

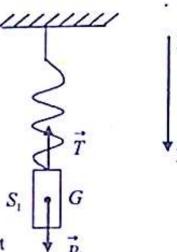
Solution

1. a) Vérifions que $K = 20 N.m^{-1}$.

A l'équilibre $\vec{P}_+\vec{T}=\vec{O}$

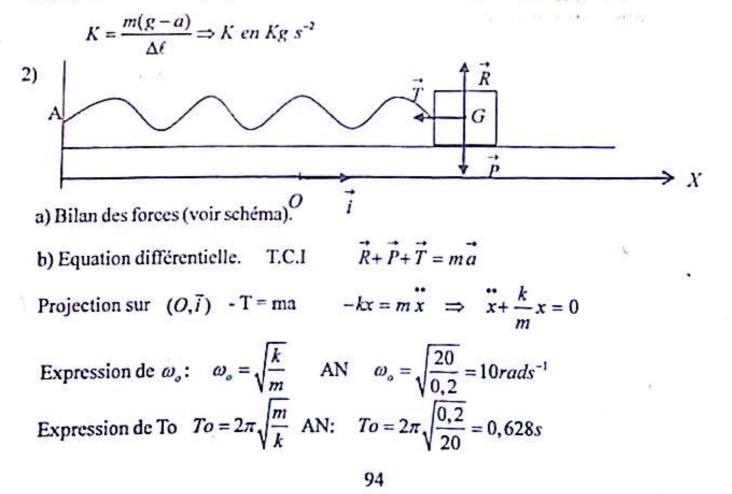
Projection sur (X'X) $P-T_o = 0$ mg = $K\Delta \ell o$

$$\Rightarrow K = \frac{mg}{Mo} ; \qquad K = \frac{0.2 \times 10}{0.1} = 20 Nm^{-1}$$



b) Montrons que K peut s'exprimer en Kg s⁻². G en mouvement

T.C.I: $\vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$ projection sur X'X: $-T + P = m\vec{a}$; $-K\Delta\ell + mg = m\vec{a}$



Rappel de cours, exercices et corrigés

c) Vérifions que $x = Xm \cos(\omega_o t + \varphi)$ est solution de l'équation différentielle.

 $\begin{aligned} x &= -\omega_o Xm\sin(\omega_o t + \varphi) & x &= -\omega_o^2 Xm \cot(\omega_o t + \varphi) = -\omega_o^2 x \\ \vdots & x + \omega_o^2 x = 0 & \text{avec } \omega_o^2 = \frac{k}{m} \end{aligned}$

3. a) Déterminons Xm.

$$\dot{a} t = 0 \begin{cases} x_o = X_{m} \cos \varphi = -0, 15 \\ -\omega_o X_{m} \sin \varphi = 0 \end{cases}$$
$$\sin \varphi = 0 \implies \varphi = 0 \text{ ou } \pi$$
$$X_m = \frac{x_o}{\cos \varphi} > 0 \implies \cos \varphi < 0 \quad \text{d'où } \varphi = \pi$$
$$X_m = -x_o = 0, 15m$$

Expression de v(t). $V(t) = -\omega_o X m \sin(\omega_o t + \pi)$

 $V_{MXX} = \omega_o Xm$ $V_{MXX} = 10 \times 0.15 = 1.5 m s^{-1}$

b) Expressions de l'énergie mécanique.

$$Em = \frac{1}{2}mx^{2} + \frac{1}{2}kx^{2}$$
A $t = 0$

$$Em = \frac{1}{2}kx_{0}^{2}$$
A.N
$$Em = \frac{1}{2} \times 20 \times (0,15)^{2} = 0,225 \text{ J}$$

Exercices Nº 3

On se propose de déterminer expérimentalement la raideur K d'un ressort à spires non jointives, de masse négligeable. Pour cela on considère l'ensemble suivant : une tige verticale pouvant être animée d'un mouvement de rotation ; soudée à cette tige, et perpendiculaire, une tige horizontale, munie du ressort, dont une extrémité est fixée à la tige verticale, l'autre extrémité étant accrochée à un objet de masse m pouvant coulisser sans frottement le long de la tige horizontale. Au repos, le ressort a la longueur l₀ (figure 1). On impose à l'ensemble un ouvement de rotation uniforme de vitesse angulaire ω . Pour différentes valeurs de ω . On a mesuré les allongements x du ressort. Les résultats obtenus sont rassemblés dans le tableau suivant :

| 3,186 | 4,500 | 5,486 | 7,099 | 7,759 | 8,366 |
|-------|-------------|-------|-------|-------|-------|
| 10 | 20 | 30 | 40 | 60 | 70 |
| | 3,186 10 | | | | |

1. a) Faire la représentation graphique de $x = f(\omega^2)$.

Echelle 1 cm \rightarrow 7 rad²s⁻² 1 cm \rightarrow 10 cm

b) Pour une valeur constante de ω donner l'expression de l'allongement x du ressort en fonction de ω .

Le graphe obtenu est-il en accord avec cette expression ?

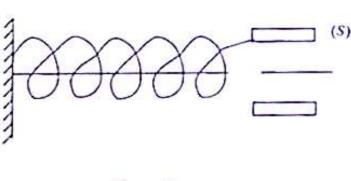
c) Déterminer graphiquement la raideur k du ressort pour une longueur du ressort l = 1m et m = 200g.

2. Deux ressorts identiques, de longueur 10, de raideur k, sont tendus entre deux points A et B distants de L. un disque D, de masse m1 et d'épaisseur négligeable, est fixé entre ces ressorts (voir figure 2):

- a) Calculer les allongements des deux, ressorts à l'équilibre du disqueD.
- b) Lorsque D est écarté de sa position d'équilibre, verticalement, vers le bas, de d = 3 cm et on l'abandonne sans vitesse. On néglige les frottements.

Etablir l'équation différentielle du mouvement. En déduire son équation horaire. Calculer le période des oscillations.

On donne L = 45 cm; lo = 15 cm; $k = 20 \text{ Nm}^{-1}$; m = 0.1 kg; $g = 10 \text{ ms}^{-2}$.



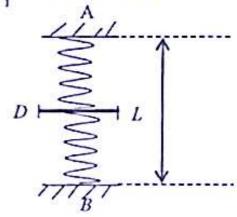


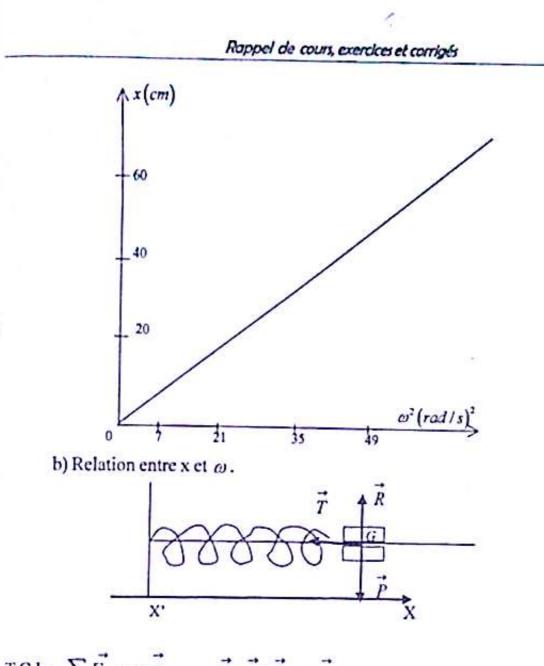
Figure 1

Figure 2

Solution

1. a) Tracé du graphique $x = f(\omega^2)$.

| $\omega^2 (rad/s)^2$ | 10,15 | 20,25 | 30,10 | 40,25 | 50,40 | 60,20 | 70 |
|----------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|----|
| x (cm) | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | 60 | 70 |



T.C.1: $\sum \vec{F_{\alpha r}} = m\vec{a}$ $\vec{R} + \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a}$ Projetons cette relation suivant xx' x'

$$kx = ma_n = m\omega^2 \ell \implies x = \frac{m\ell}{k}\omega^2 \implies x = C\omega^2$$
:

C'est l'équation d'une droite de la forme y = ax donc le graphe est en accord avec l'expression trouvée.

c) Détermination graphique de k.

$$C = \tan \alpha = \frac{\Delta x}{\Delta \omega^2} = \frac{(70 - 0)10^{-2}}{.70 - 0} = 10^{-2} m s^{-2} r a d^{-2}$$
$$C = \frac{m\ell}{k} \Longrightarrow k = \frac{m\ell}{C} = \frac{0, 2.1}{10^{-2}} = 20 N m^{-1}$$

Physique-Chimie Terminales C&D

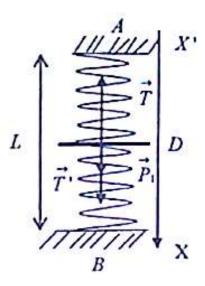
- 2. a) Allongement des deux ressorts l'équilibre.
 - Système étudié : D
 - Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen.

Bilan des forces $(\vec{T}; \vec{T}' \vec{P}_1)$

A l'équilibre $\vec{T} + \vec{T'} + \vec{P_1} = \vec{0}$ Projetons cette relation sur x'x. -T + T' + P = 0

$$-kx_A + kx_B + m_1g = 0 \quad \Rightarrow \qquad k(x_B - x_A) = \frac{-m_1g}{k}$$

$$\Rightarrow x_B - x_A = 0.05(1)$$



$$L_{A} + L_{B} = L \implies lo + x_{A} + lo + x_{B} = L$$

$$\overline{x_{B}} + x_{A} = L - 2lo = 45 - 30 = 15cm$$

$$\begin{cases} x_{B} - x_{A} = -0.05 \\ x_{B} + x_{A} = 0.15 \end{cases} \implies 2x_{B} = 0.1$$

$$x_{E} = 0.05m = 5cm \qquad x_{A} = 0.1m = 10cm$$

b) Equation différentielle du mouvement

T.C.I $\sum \vec{F_{ext}} = m_1 \vec{a} \implies \vec{T}_A + \vec{T}_B \vec{P} = m_1 \vec{a}$ Projetons sur xx'

$$-T_{A} + T_{B} + P_{1} = m_{1}x$$

$$-k(x_{A} + x) + k(x_{B} - x) + m_{1}g = m_{1}x$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

$$\underbrace{-kx_{A} + kx_{B} + m_{1}g}_{0} - 2kx = m_{1}x \Rightarrow x + \frac{2k}{m}x = 0$$

Roppel de cours, exercices et corrigés

$$\omega = \sqrt{\frac{2k}{m_1}}$$

 $\omega = 20 \text{ rad s-1}.$ x = 3.10⁻² cos20t

S,

S,

M = 2m

Période des oscillations

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{m_1}{2k}} \qquad T$$

$$\Gamma = 2\pi \sqrt{\frac{0,1}{2 \times 20}}$$

T = 0.314s

Exercice Nº 4

On considère le dispositif donné par la figure ci contre. Les solides S_1 et S_2 de masses respectives m et M = 2msont reliés par un fil inextensible de masse négligeable. On néglige également la masse de la poulie et les frottements. (R) Un ressort (R) à spires non jointives, parfaitement élastique de constante de raideur k, de masse négligeable est relié au solide

 S_1 par l'une de ses extrémités. L'autre extrémité du ressort est fixée a un support immobile.

1. Lorsque le système est à l'équilibre, le ressort (R) a un allongement $\Delta \ell = 5$ cm. Calculer la constante de raideur k du ressort (R). On donne : m = 100 g ; g = 10m s⁻².

2. A partir de la position d'équilibre, on déplace le solide S₂ de 2 cm vers le bas et on l'abandonne sans vitesse initiale à un instant qui sera considéré comme origine des temps.

a) Sur un même schéma, représenter toutes les forces qui interviennent dans le système en équilibre.

b) Etablir l'équation différentielle du mouvement des deux solides S_1 et S_2 . Préciser la période des oscillations.

c) Déduire l'équation horaire du mouvement des deux solides.

3. Le ressort R est vertical, son extrémité supérieur est fixé en un point A ; à l'extrémité inférieur B, on suspend un corps de masse m. Le système étant en équilibre on abaisse verticalement B de la longueur a puis on l'abandonne sans vitesse.

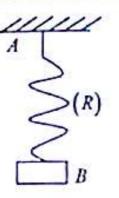
a) Déterminer la nature du mouvement de B.

b) Ecrire l'équation horaire de ce mouvement en prenant pour origine des espaces la position d'équilibre de B et origine des temps, l'instant où B est libéré. On précisera l'origine choisie pour l'axe vertical.

Préciser la valeur de la période.

c) Exprimer en fonction du temps l'énergie cinétique de m. Calculer sa valeur maximale.

Physique - Chimie Terminales C&D



 $(R) \leq$

Solution

0

1. Calcul de la constante de raideur k.

- Système S₁ de masse m.
- Bilan des forces:

 \vec{T}_1 : Tension du ressort

 \vec{T}_1 : Tension du fil

 \vec{P}_1 : Poids de m A l'équilibre.

 $\vec{T}_1 + \vec{T}_1 + \vec{P}_1 + = \vec{O}$

Projetons sur Ox

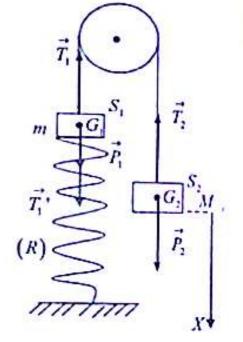
 $T_1 - T_1' - P_1 = 0 \implies T_1 = P_1 + T_1'$

- Système S₂ de masse M - Bilan des forces

 \vec{T}_2 : Tension du fil

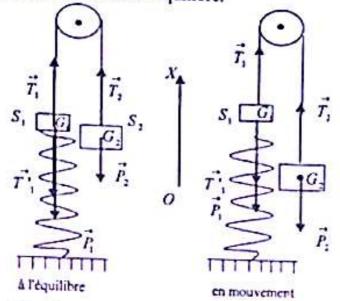
 \vec{P}_2 : Poids de S_2 Equilibre $\vec{T}_2 + \vec{P}_2 = \vec{O} \Rightarrow T_2 = P_2 = 2 \text{ mg.}$ Or $T_1 = T_2 \Rightarrow P_1 + T_1' = P_2 \text{ et } T_1' = k\Delta l$ $k\Delta l = P_2 - P_1 = P_1 = \text{mg}$

$$k = \frac{mg}{\Delta \ell} = \frac{0.1 \times 10}{5.10^{-2}} \Longrightarrow k = 20 Nm^{-1}$$



Roppel de cours, exercices et corrigés

2. Sur un schéma représentons les forces à l'équilibre.



b) L'équation différentielle du mouvement.

Système $S_1: \vec{P}_1 + \vec{T}_1 + \vec{T}_1 = m\vec{a}$ Projetons sur OX.

 $-P_{1} - T_{1} + T_{1} = m \dot{x}$ $-mg - k (\Delta \ell + x) + T_{1} = m \dot{x} \implies -mg - k \Delta \ell - kx + T_{1} = m \dot{x} \quad \text{or} \quad k \Delta \ell = mg$ $-2 \text{ mg} - kx + T_{1} = m \dot{x} \implies T_{1} = m \left(2g + \ddot{x}\right) + kx$ Système $S_{2} : \qquad \overrightarrow{P}_{2} + \overrightarrow{T}_{2} = 2m \overrightarrow{a}$ Projetons sur OX' $2mg - T_{2} = 2m \ddot{x} \implies T_{2} = 2m \left(g - \ddot{x}\right)$ $T_{1} = T_{2} \implies m \left(2g + \ddot{x}\right) + kx = 2m \left(g - \ddot{x}\right)$ $3m \ddot{x} + kx = 0 \qquad \qquad \ddot{x} + \frac{k}{2m} x = 0$

Période $\omega = \sqrt{\frac{k}{3m}}$ et $T = 2\pi \sqrt{\frac{3m}{k}}$ T = 0,77s

c) Equation horaire du mouvement. $x = X \cos(\omega t + \varphi) \ ou \ X_{\pm} = 2.10^{-2} m$ $At = 0 \text{ on } a X_m \cos \varphi = X_m \Rightarrow \cos \varphi = 1 \Rightarrow 0 \quad ; \quad x = 2.10 - 2\cos 8,16t$ 3. a) Déterminons la nature du mouvement de B. A l'équilibre : $\vec{T}_o + \vec{P}_o = \vec{0}$ sur xx': $-T_{a} + P = 0$ $-kx_{0} + mg = 0$ Etude en mouvement. T+P=maProjection sur xx': $-T + P = ma - k(x_0 + x) + mg = ma$ $\Rightarrow x + \frac{k}{m}x = 0$ Cette équation différentielle admet une solution de la forme $x = X_m \cos(\omega t + \varphi)$ Le mouvement est rectiligne sinusoïdale. b) Equation horaire du mouventent. $t = 0 \begin{array}{l} x=0 \\ V=0 \end{array} a = X_{m} \cos \varphi \implies \cos \varphi = \frac{a}{X} > 0$ $V = -X_m \omega \sin(\omega t + \varphi)$ $-X_{-}\omega\sin\varphi = 0 \Rightarrow \sin\varphi = 0 \Rightarrow \varphi = 0$ ou π comme $\cos \phi > 0$, $\cos \phi = 1 \implies a = X_{e}$ $x = a \cos \omega t$ $\omega = \sqrt{\frac{k}{m}} = \sqrt{\frac{20}{0.2}} = 10 rads^{-1}$ Période T $T = \frac{2\pi}{m} = \frac{2\pi}{10} = 0,628s$ c) Energie cinétique en fonction de t. $Ec = \frac{1}{2}mx^2 = \frac{1}{2}mX_{m}^2\omega^2\sin^2\omega t$ $Ec = 10a^2 \sin^2 \omega t$ $Ec_{max} = 10a^2 J$ 102

Exercice Nº 5 :

Un mobile autoporteur de masse m, placé sur un banc à coussin d'air horizontal, est lié à un ressort à spires non jointives, de raideur k, de masse négligeable. Le mobile oscille sans frottement, parallèlement à une direction x'x. Al'équilibre le centre d'inertie du mobile coïncide avec l'origine 0 du repère. Une interface appropriée permet de visualiser, sur l'écran d'un ordinateur, la position G A cette fin, l'interface traduit cette position en une tension, proportionnelle à l'abscisse x de G fonction du temps. Lors que le mobile oscille, l'examen de la courbe visualisée sur l'écran permet de relever le tableau de mesures ci-dessous ; les valeurs extrêmes correspondant à des extrêmas de la courbe.

Un étalonnage préliminaire a montré que U = +5V correspond à l'abscisse x = 10 cm

1. Compléter la dernière ligne du tableau, donnant l'abscisse x de G.

Tracer la courbe x = f (t) en prenant pour échelle :

 $1 \text{ cm} \longrightarrow 50 \text{ ms}$; $1 \text{ cm} \longrightarrow 2 \text{ cm}$

3. Déterminer la période T du mouvement de G et en déduire la pulsation ω .

- 4. Déterminer l'amplitude X_m du mouvement de G.
- 5. Calculer la raideur k du ressort, sachant que m = 240 g.

6. Quelle est la valeur de la vitesse à la date 262 ms ?

| | U (V) | - 4 | | | 262 + 2,8 | | | 1 | | | | |
|--|-------|-----|--|--|--------------|--|--|---|--|--|--|--|
|--|-------|-----|--|--|--------------|--|--|---|--|--|--|--|

Solution

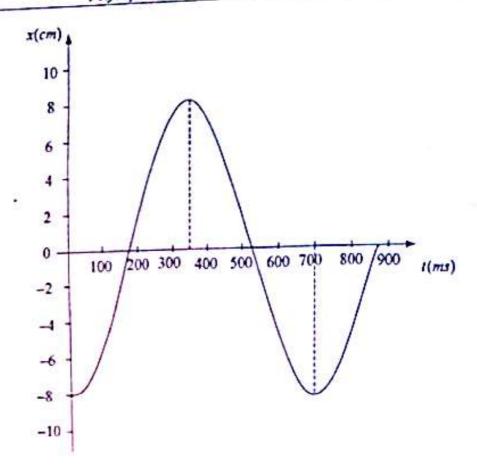
1. Complétons la dernière ligne du tableau.

| t (ms) | 0 | 87_ | 175 | 262 | 350 | 437 | 525 | 612 | 700 | 787 | 875 |
|--------|-----|-------|-----|-------|-----|-------|-----|-------|-----|-------|-----|
| U (V) | - 4 | - 2,8 | 0 | + 2,8 | + 4 | + 2,8 | 0 | - 2,8 | -4 | - 2,8 | 0 |
| x (cm) | - 8 | - 5,6 | 0 | + 5,6 | + 8 | + 5,6 | 0 | - 5,6 | -8 | - 5,6 | 0 |

U = +5 V on a x = +10 cm

2. Tracé de x = f(t).





Période T du mouvement.
 Sur le graphique T correspond à 14 cm
 T = 14 x 50 = 700 ms ⇒ T = 0,7 s

Pulsation w

$$\omega = \frac{2\pi}{T} = \frac{2\pi}{0.7}$$
 $\omega = 8.97 rads^{-1}$

4. L'amplitude X_{π} du mouvement.

 $X_m = 8 \text{ cm} \quad X_m = 8 \ 10^{-2} \text{m}$

5. Calcul de la raideur k du ressort.

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}} \Rightarrow T^2 = 4\pi^2 \frac{m}{k} \Rightarrow k = \frac{4\pi^2 m}{T^2}$$
$$k = \frac{4\pi^2 \times 240.10^{-3}}{(0,7)^2} \qquad k = 19,3 \text{ N.m}^{-1}$$
6. Calcul de la vitesse du mobile à la date t = 262 ms.
$$x = X_m \cos(\omega t + \varphi)$$

A t=0 $x=-X_m = -8 \ 10^{-2} \text{ m} \Rightarrow \cos \varphi = -1 \Rightarrow \varphi = \pi$

 $x = 8.10^{-2} \cos(8.97t + \pi)$

$$x = -8.10^{-7} \times 8,97 \sin(8.97t + \pi)$$

Pour $t = 262 \text{ ms on a } x = 0,5 \text{ ms}^{-1}$

Exercice Nº 6 : (Bac NIGER 98)

A. Un solide S qui repose sur une table plane et horizontale est maintenu entre deux ressorts identiques (R_1) et (R_2) de masses négligeables. Les deux ressorts sont fixés en A et B (figure N°1).

On donne : - Masse du solide S M= 600 g

- Longueur à vide des ressorts ; lo = 0,15 m

- Longueur des ressorts lorsqu'ils sont accrochés à S : 1 = 0,18m
- Raideur d'un ressort : k = 13 N.m⁻¹

1. Faire le bilan des forces qui s'exercent sur le solide à l'équilibre.

2. Le centre d'inertie I du solide S est écarté de sa position d'équilibre O suivant la direction X'X. on amène I en un point tel C que $\overline{OC} = 2$ cm puis on abandonne le solide S sans vitesse initiale. La position de I est donc repérée par son abscisse $x = \overline{OC}$. En choisissant, comme origine des temps l'instant où le solide S est abandonné sans vitesse initiale, établir l'équation différentielle du mouvement, puis la loi horaire de I.

En déduire la pulsation ω_0 ainsi que la période T_0 .

3. Calculer l'énergie cinétique maximale du solide S. Pour quelle abscisse x de l cette valeur maximale de l'énergie cinétique est-elle atteinte ?

B. On considère maintenant que les deux ressorts ne sont pas identiques, mais toujours de masses négligeables (figure N° 2).

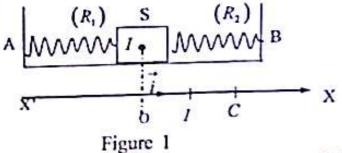
Le solide S est une sphère de rayon r = 5 cm. La distance AB est égale à 70 cm. Les raideurs respectives sont $k_1 = 15$ N.m⁻¹ et $k_2 = 10$ N.m⁻¹ et les longueurs à vide: $l_{0_1} = l_{0_2} = 25$ cm.

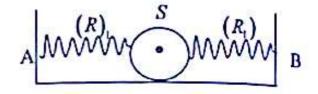
1. Lorsque le solide S est à l'équilibre le ressort (R_1) est allongé de $x_{0_1} = 4$ cm. Quel est l'allongement x_{0_1} du ressort (R_2) ?

2. Le solide S est écarté de sa position d'équilibre de $x_0 = 5$ cm vers A suivant le direction AB, et on l'abandonne sans vitesse initiale. Montrer que l'ensemble constitue un oscillateur harmonique dont on précisera la pulsation ω et la periode T.

3. Donner l'expression de l'énergie cinétique du solide S en translation à une date t.

Physique - Chimie Terminales C&D

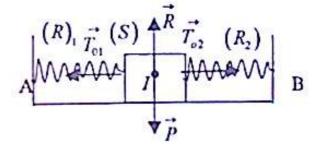


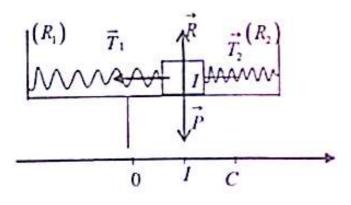


Solution

A 1. Bil

Le poids \vec{P} du solide. La réaction \vec{R} du support. La tension \vec{T}_{Q1} du ressort (R). La tension \vec{T}_{O2} du ressort (R). 2. Equation différentielle





Système étudié: Solide S Repère utilisé : repère terrestre supposé galiléen. Forces appliquées ; Le poids \vec{P} du solide, La réaction \vec{R} du support, Les tensions \vec{T}_1 et \vec{T}_2 des ressorts (R_1) et (R_2).

A l'équilibre $\sum \vec{F_{ex}} = \vec{0} \Rightarrow \vec{T_{o1}} + \vec{T_{o2}} + \vec{R} + \vec{P} = \vec{0}$

Projectons cette relation sur X'X : - T + T + 0 + 0 = 0 · $\kappa_{x} + \kappa_{01} = 0 \Rightarrow x_{01} = x_{02} = x_{01}^{01} = 0$ En mouvement $\sum \vec{F_{ext}} = M \vec{a}$

$$\vec{T_1} + \vec{T_2} + \vec{R} + \vec{P} = M\vec{a}$$

Projection de cette relation sur X'X.

$$-T + T = Ma \implies -k(x_0 + x) + k(x_0 - x) = Mx$$

$$-kx_0 - kx + kx_0 - kx = Mx \implies -2kx = Mx$$

$$\therefore x + \frac{2k}{M}x = 0$$

- Loi horaire du mouvement.

- L'équation différentielle admet une solution de la forme ; $x = X \cos(\omega t + \varphi)$ A t = 0 $x = \overline{OC} = 2cm$ $x = -X \omega_0 \sin(\omega_0 t + \varphi)$

$$\frac{\overline{OC} = X_{m} \cos\varphi}{0 = -X_{m} \omega \sin\varphi} \Rightarrow \begin{vmatrix} \cos\varphi = \frac{\overline{OC}}{X_{m}} \\ \sin\varphi = 0 \end{vmatrix} \Rightarrow \begin{vmatrix} \cos\varphi > 0 \\ \sin\varphi = 0 \end{vmatrix} \text{ donc } \varphi = 0$$

$$\omega_{\circ} = \sqrt{\frac{2k}{M}} = \sqrt{\frac{2 \times 13}{0.6}} = 6.6 \text{ rads}^{-1}; \quad \cos \varphi = 1 \Longrightarrow X_{-} = \overline{OC} = 2cm$$

$$x = 2.10^{-2}\cos 6.6t$$
 ou $x = 2.10^{-2}\sin(6.6t + \frac{\pi}{2})$

Pulsation $\omega_0 = 6,6 \text{ rad s}^{-1}$

Période
$$T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} = 2\pi \sqrt{\frac{M}{2k}}$$
, $T_0 = 0.95s$

3. Energie cinétique maximale.

 $E = E_c + E_p$, comme $E = constante \Rightarrow E_{cmax} = E_{pmax}$

$$E_{C_{\max}} = 2(\frac{1}{2}kX_m^2) \Longrightarrow E_{C_{\max}} = kX_m^2$$

 $A.N: E_c = 13 \times (2.10^{-2})^2 \implies E_c = 5,2.10^{-3} \text{ J}$

Abscisse de x pour laquelle l'énergie cinétique maximale est

atteinte. $E_c = \frac{1}{2}M\dot{x}^2 \Rightarrow E_c = \frac{1}{2}MX_{\mu}^2\omega^2\sin^2(\omega_0t+\varphi)$ Ec est maximale si $\sin^2(\omega_0t+\varphi) = 1 \Rightarrow \sin(\omega_0t+\varphi) = 1;$ d'où $\cos(\omega_0t+\varphi) = 0.$ car $\cos^2(\omega_0t+\varphi) + \sin^2(\omega_0t+\varphi) = 1$ (R₁)

 $\cos(\omega_0 t + \varphi) = 0 \Longrightarrow x = 0$

L'énergie cinétique est maximale si x = 0 (passage à la position d'équilibre).

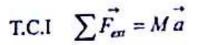
B 1) Allongement x $_{02}$ du ressort (R_2) A $\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
(R_1) & (R_1) \\
T_{01} & (S) \\
\hline
(R_2) & T_{02} \\
\hline
(R_1) & (S) \\
\hline
(R_2) & (R_2) \\
\hline
(R_2) & (R_$

A l'équilibre $\sum \vec{F_{ex}} = \vec{0} \Rightarrow \vec{T_{o1}} + \vec{T_{o2}} + \vec{R} + \vec{P} = \vec{0}$ Projetons cette relation sur X'X : $-T_{o1} + T_{o2} + 0 + 0 = 0$

 $-k_{1} x_{01} + k_{2} x_{02} = 0 \implies x_{02} = k_{1} \frac{x_{01}}{k_{2}}$

AN: $x_{02} = \frac{15 \times 4.10^{-2}}{10} = 6.10^{-2}$; $X_{02} = 6 \ cm$

2. Montrons que l'oscillateur est harmonique.



$$\vec{T}_1 + \vec{T}_2 + \vec{R} + \vec{P} = M\vec{a}$$

Scanned by CamScanner

108

X'

۲

Projection de cette relation sur X'X -T + T = Ma $-k_1(x_1 + x_1) + k_2(x_0 - x) = Mx \implies -k_1 x_1 + k_2 x_0 - k_1 x - k_2 x = Mx$ $-(k_1 + k_2)x = Mx \implies x + \frac{k_1 + k_2}{M}x = 0$ Cette équation différentielle admet une solution de la forme $x = X_m \cos(\omega t + \varphi)$. Le mouvement de l'oscillateur étant rectiligne sinusoïdal, l'oscillateur est harmonique.

Pulsation $\omega = \sqrt{\frac{k_1 + k_2}{M}}$ AN: $\omega = \sqrt{\frac{15 + 10}{0.6}} \approx 6.5 \implies \omega = 6.5 \text{ rads}^1$; Période $T = \frac{2\pi}{\omega} = 2\pi \sqrt{\frac{M}{k_1 + k_2}}$ AN: $T = 2\pi \sqrt{\frac{0.6}{15 + 10}} \implies T = 0.97\text{s}$

3. Expression de l'énergie cinétique du solide en fonction de t.

$$E_{c} = \frac{1}{2}Mx^{2} \text{ or } x = X_{m}\cos(\omega t + \varphi)$$

$$x = -Xm\omega\sin(\omega t + \varphi)$$

$$t = 0 \begin{vmatrix} x = x_{o} = 5cm \\ x = 0 \end{vmatrix} \Rightarrow \begin{vmatrix} x_{o} = X_{m}\cos\varphi \\ 0 = -X_{m}\omega\sin\varphi \Rightarrow \begin{vmatrix} \cos\varphi > 0 \\ \sin\varphi = 0 \end{vmatrix} \Rightarrow \varphi = 0$$

$$\cos\varphi = 1 \Rightarrow X_{m} = x_{0} = 5cm$$

$$Ec = \frac{1}{2}MX_{m}^{2}\sin^{2}\omega t \Rightarrow Ec = \frac{1}{2}.0, 6 \times (5.10^{-2})^{2} \times \frac{25}{0,6}\sin^{2} 6.5t$$

$$Ec = 3.13.10^{2}\sin^{2} 6.5t.$$

Exercice Nº 7

1. Un ressort hélicoïdal à spires non jointives, de constante de raideur K, suspendu par une de ses extrémités à un point fixe, a pour longueur à vide $\ell_o = 15 cm$. On suspend à l'autre extrémité un solide S de masse M = 300g. La longueur du ressort devient alors $\ell_1 = 21cm$ Déterminer la constante de raideur du ressort.

2. Le ressort est à présent fixé par l'une de ses extrémités à un point E du sommet d'un plan incliné d'angle α et a pour longueur à vide $\ell_{o} = 15 cm$. Le solide S accroché à l'autre extrémité du ressort peut glisser sans frottement sur le plan incliné.

a) Faire le schéma et représenter les forces appliquées au solide S à l'équilbre.

- b) Determiner l'allongement $\Delta \ell$ du ressort en fonction de k, M,g et α .
- c) Calculer $\Delta \ell$ pour $\alpha = 30^{\circ}$.

3. On écarte le solide S de sa position d'équilibre de $x_0 = 6cm$ en le tirant vers le bas et on l'abandonne sans vitesse initiale à un instant t = 0 que l'on prendra comme origine des dates.

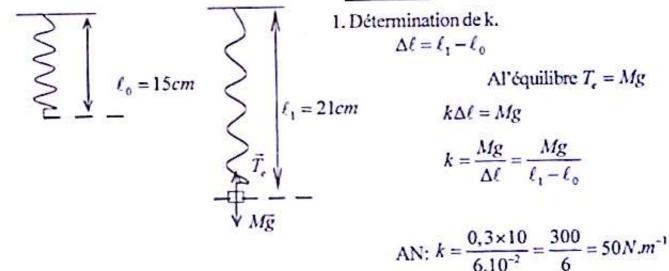
a) Déterminer l'équation différentielle du mouvement de S. En déduire la pulsation ω_c et la période des oscillations harmoniques.

b) En prenant comme origine des abscisses la position de S à l'équilibre, donner l'équation horaire du mouvement en précisant les valeurs de l'amplitude et de la phase.

c) Calculer le temps au bout duquel le solide S passe pour la première fois par sa position la plus haute.

Solution

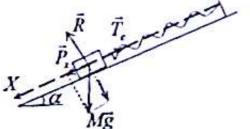
 $k = 50 N m^{-1}$



2. a) Représentation des forces (voir figure)

b) Déterminons de $\Delta \ell$ en fonction de k, M, g et α

 $T.C.I \ \vec{P} + \vec{T}e + \vec{R} = \vec{0}$



Projectons sur
$$(G, E)$$
: $-Te + P = 0$ soit
 $k\Delta \ell = Mg \sin \alpha \Rightarrow \Delta \ell = \frac{Mg \sin \alpha}{k}$
c) AN : $\Delta \ell = \frac{0,3.10.0,5}{50} = 0,03m = 3m$

3. A un instant quelconque on a : a) Equation différentielle du mouvement de S T.C.I $\vec{R} + \vec{T} + \vec{P} = M\vec{a}$. En projection sur X'X on a : -T + Px = Ma; $T = k\Delta \ell$; $\Delta \ell = \Delta \ell + x$ $-k(\Delta \ell + x) + P_x = Ma \Rightarrow -kx = M \frac{d^2x}{dt^2}$

soit Mx + kx = 0

$$x + \omega_o^2 x = 0 \text{ avec } \omega_o^2 = \frac{k}{M}$$
$$\omega_o = \sqrt{\frac{k}{M}} , \quad T_o = \frac{2\pi}{\omega_o} = 2\pi \sqrt{\frac{M}{k}}$$

AN:
$$\omega_o = 12,9rd/s$$
, $T_o = 0,49s$
b) Equation horaire du mouvement de S
 $x = x_m \cos(\omega_o t + \varphi) x_0 = x_m = 6.10^{-2} m\omega_0 = 12,9rads^{-1}$

Déterminons φ

. .

$$I = 0$$
 $x = x_0 = x_m \cos \varphi \Rightarrow \cos \varphi = 1 \Rightarrow \varphi = 0$

 $x = 6.10^{-2} \cos 12.9t$

c) Temps au bout duquel S passe pour la première fois par sa position la plus haute.

$$t = \frac{T_0}{2} \Longrightarrow t = \frac{0,49}{2} = 0,245S$$

VIBRATION ET PROPAGATION



GÉNÉRALITÉS

RAPPEL DU COURS

I <u>PHÉNOMÈNES PÉRIODIQUES</u> : Phénomène se répétant identique à lui même pendant des intervalles de temps égaux appelés période (T).

II MOUVEMENT VIBRATOIRE : Mouvement rapide, de part et d'autre d'une position d'équilibre.

A toute vibration peut-être attribuée un caractère sinusoïdal : $x = a \cos(\omega t + \varphi)$.

A toute fonction sinusoïdale on peut faire correspondre un vecteur tournant V dit de Fresnel ;

- Module du vecteur : a
- Vitesse angulaire : ω (pulsation).

- A un instant t on a:
$$\left(\overrightarrow{OX}, \overrightarrow{V}\right) = \omega t + \varphi$$

III ETUDE STROBOSCOPIQUE D'UN MOUVEMENT PÉRIODIQUE :

Stroboscope : Source lumineuse émettant de brefs éclairs à intervalles de temps réguliers (Te) Le stroboscope permet d'étudier des mouvements périodiques rapides.

Observations : En considérant un rayon peint sur un disque animé d'un mouvement circulaire uniforme de fréquence N, on observe :

- L'immobilité apparente avec un seul rayon.

Pour Ne = $\frac{N}{k}$, k $\in \mathbb{N}^*$. L'immobilité apparente avec k rayons. Pour Ne = kN, k $\in \mathbb{N}^*$. Le mouvement ralenti : Dans le sens réel : N > Ne. Dans le sens inverse N < Ne.

Exercices

Exercice Nº 1

Un disque blanc portant un secteur noir est fixé sur l'arbre d'un moteur dont on veut déterminer la vitesse angulaire de rotation.

Le moteur étant en rotation uniforme, on éclaire le disque avec une lumière stroboscopique. Le secteur semble immobile lorsque la fréquence des éclairs est Ne = 60 Hz.

1. Déterminer les valeurs possibles de la fréquence et de la vitesse angulaire de rotation du disque.

2. Lorsqu'on augmente progressivement la valeur de la fréquence des éclairs, on observe à nouveau l'immobilité pour Ne = 120 Hz, puis on ne l'observe plus. En déduire la valeur de la vitesse angulaire de rotation du disque.

3. Qu'observe-t-on sur le disque pour Ne = 240 Hz ; Ne = 360 Hz ; Ne = 118 Hz ; 122Hz ?

Solution

1. Valeurs possibles de la :

- fréquence :
$$Ne = \frac{N}{k} \Rightarrow N = kNe$$
 $N = 60 \text{ k}$, $k \in \mathbb{N}^*$

- vitesse angulaire de rotation : $\omega = 2\pi N$, N=376,8k, $k \in \mathbb{N}^*$

2. $Ne_{max} = 120$ Hz Ne est maximale si k =1

 $N = Ne_{max} = 120 Hz.$

Valeur de ω : $\omega = 2\pi N = 2\pi \times 120 \implies \omega = 753, 6 rads^{-1}$

3. Observations si

- Ne = 240Hz ; N = 120Hz $Ne = 2N \Rightarrow Te = \frac{T}{2}$ On observe deux secteurs immobiles.

- Ne = 36011z Ne = 3N \Rightarrow Te = -

On observe trois secteurs noirs immobiles 3

- Ne = 118Hz Ne < N \Rightarrow Te > T. Entre deux éclairs le disque effectue un peu plus d'un tour. On observe alors un secteur noir au ralenti dans le sens réel du mouvement. - Ne = 122Hz Ne > N \Rightarrow Te < T. Entre deux éclaires le disque effectue un peu moins d'un

tour . on observe alors un secteur noir au ralenti dans le sens inverse du mouvement.

Exercice Nº 2

Dans l'étude stroboscopique d'une lame vibrante, le disque troué qui produit les éclairs a p = 20 trous et fait n tours par seconde.

1. Sachant que la plus grande valeur de n pour laquelle la lame paraît unique et immobile est n = 20, calculer la fréquence du vibreur.

2. Quel est l'aspect de la lame quand n vaut successivement :10 ; 40 ;19,75 ?

Solution

1. Fréquence du vibreur : Elle correspond à la fréquence des éclairs pour n=20. $N = Ne = 20n \implies$ N = 400 Hz

2. Aspect de lame.

Pour n=10 Nc=20n Ne=200Hz

$$Ne = \frac{N}{2} \Rightarrow N = 2Ne \Rightarrow T = \frac{Te}{2}$$

La lame paraît unique et immobile .

- Pour n = 40 \Rightarrow Ne = 20 × 40 = 800Hz

 $T=2T_{c}$

Nc = 2N

La lame paraît dédoublée et immobile .

- Pour n = 19,75 Ne = 395Hz

 $Ne < N \implies Te > T$

Entre deux éclairs la lame fait un peu plus d'une oscillation. La lame paraît se déplacer au ralenti dans le sens réel du mouvement.

Exercice Nº 3

Un robinet qui fuit laisse échapper des gouttes d'eau à un rythme régulier (N). Nous supposons que la hauteur de chute est suffisante pour que toutes les gouttes aient toutes la même vitesse. Une observation stroboscopique permet de les immobiliser. La plus grande fréquence du stroboscope pour laquelle l'immobilité apparente est obtenue est Ne = 500Hz.

1. Quelle est la fréquence N d'apparition des gouttes et quelle est leur vitesse, sachant qu'elles sont distantes de 2cm ?

2. Ne varie légèrement, entre 510Hz et 490Hz.

Quels sont les mouvements apparents des gouttes correspondant à ces deux fréquences.

Solution

 Ne = 500Hz étant la plus grande fréquence pour laquelle l'immobilité des gouttes est obtenue, elle correspond alors à la fréquence N d'apparition de ces gouttes.

N = Ne = 500Hz

- vitesse des gouttes.

période d'apparition des gouttes: $T = \frac{1}{N}$ $T = \frac{1}{500} = 2.10^{-2} s$ $d = VT \Rightarrow V = \frac{d}{T} \Rightarrow V = \frac{2.10^{-2}}{2.10^{-3}} = 10 m s^{-1}$; $V = 10 m s^{-1}$

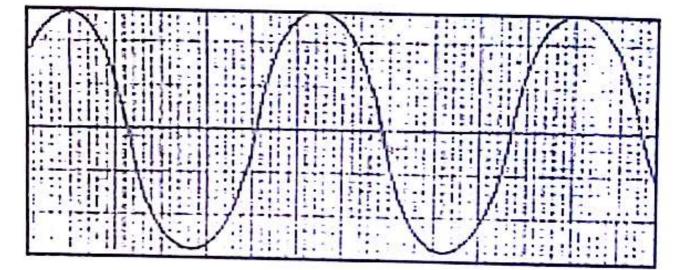
2. Pour Ne = 510Hz, on a Ne>N ⇒ Te <T. Entre deux éclairs une goutte parcourt une distance légèrement inférieure à d = 2cm. On observe, alors les gouttes se déplacer au ralenti dans le sens inverse du mouvement.

Pour Ne = 490 Hz Ne < N \Rightarrow Te > T. Entre deux éclairs une goutte parcourt une distance légèrement supérieur à d = 2cm. On observe alors les gouttes se déplacer au ralenti dans le sens réel.

Exercice Nº 4

- La figure ci-dessous, représente l'aspect de l'écran d'un oscillographe avec les réglages suivants : Ky = 2V cm⁻¹ ; balayage : 0,2ms.cm⁻¹.
- 1. Déterminer l'amplitude, la période et la fréquence de la tension appliquée.
- 2. Donner l'aspect de l'écran si l'on change le réglage: K = 1V cm⁻¹; balayage: 0,1ms. Cm⁻¹
- 3. Cet oscillogramme peut-il être celui d'un son audible par l'homme ?

Peut-il correspondre à une voix humaine ?



Solution

1. Déterminons :

- L'amplitude : soit l'amplitude a

 $a \rightarrow 1.4cm$ $2V \rightarrow 1cm \implies a=2.8V$

- La période T

$$T = 2.7 \times 0.2$$

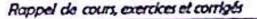
 $T = 5.4.10^{-4} \text{ s}$

- La fréquence $N = \frac{1}{T} \Rightarrow N = \frac{10^4}{5.4} = 1851 Hz$.

 Donnons l'aspect de l'écran : En changeant le réglage : Ky=1Vcm⁻¹;
 Longueur correspondant à une période.

balayage :0,1ms.cm⁻¹

$$\frac{0.1ms}{1cm} = \frac{0.54ms}{x} \Longrightarrow x = 5.4cm$$

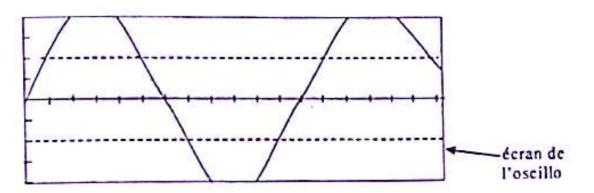


127

- Hauteur de l'amplitude avec le nouveau réglage.

$$\frac{1V}{1cm} = \frac{2,8V}{y} \Longrightarrow y = 2,8cm$$

Aspect de l'écran



3. Oui cet oscillogramme peut être celui d'un son audible, par l'homme parce que sa fréquence est comprise dans l'intervalle [20Hz ; 20000Hz] correspondant à l'intervalle des fréquences audibles par l'homme. Il ne peut correspondre à une voix humaine, car la voix humaine est périodique mais non sinusoïdale.



PROPAGATION D'UN PHÉNOMÉNE VIBRATOIRE

RAPPEL DU COURS

I LONGUEUR D'ONDE :

Pour une perturbation se propageant dans un milieu donné à la vitesse C, on définit la longueur d'onde par $\lambda = CT$. C est aussi appelé célérité. Pour une corde tendue de masse m de longueur l.

$$C = \sqrt{\frac{F}{\mu}}$$

avec F : tension de la corde

 μ : masse linéique $\mu = \frac{m}{l}$

II ETAT VIBRATOIRE D'UN POINT M

Equation horaire du mouvement de M.

Soit ys = $a \sin \omega t$ équation horaire de la source.

Pour M situé à la distance x de la source S, l'équation de son mouvement s'établit comme suit $y_M = a \sin \omega (t - \theta)$ avec $\theta = \frac{x}{c}$ décalage horaire entre S et M

S

r

M

$$y_{xt} = a\sin\left(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi x}{\lambda}\right)$$

Comparaison des états vibratoires de S et M.

- M vibre en phase avec la source S si x = k λ
- M vibre en opposition de phase avec S si $x = (2k+1)\frac{\lambda}{2}$
- M vibre en quadrature de phase avec la source S si $x = (2k+1)\frac{\lambda}{4}$

118

Exercices

Exercice Nº 1

Un dispositif approprié laisse tomber en chute libre, de l'eau goutte à goutte, à raison de 10 gouttes par seconde. On éclaire la verticale de chute à l'aide d'une source lumineuse devant laquelle tourne un disque comportant 5 trous régulièrement repartis sur sa périphérie

1. Montrer que pour une vitesse de rotation convenable du disque, n tours/s on voit une succession de gouttes immobiles.

2. Déterminer la valeur maximale n de n.

3. Comment se répartissent les gouttes sur la verticale ?

4. Entre quatre crêtes consécutives la distance mesurée radialement est 18 cm. Quelle est la célérité de la propagation des ébranlements transversaux à la surface de l'eau.

Solution

Exercice Nº 1

N = 10 gouttes/s = 10 HZ Ne = np p = 5 trous 1. a) Observation des gouttes immobiles.

 $Ne = \frac{N}{k}$, $k \in \mathbb{D}^*$

$$np = \frac{N}{k} \Rightarrow npk = N$$

$$n = \frac{N}{pk} = \frac{10}{5k} = \frac{2}{k} \implies n = \frac{2}{k} \quad ; \ k \in \mathbb{D} \quad \bullet$$

2. Valeur maximale n de n

k = 1 n = 2 tours/s

3. Les gouttes sémblent immobiles les unes à la suite des autres.

- Elles sont équidistantes.

4. Calcul de la célérité de la propagation :

d=18cm. Entre 4 crêtes consécutives on a 32.

$$d = 3\lambda \Rightarrow \lambda = \frac{d}{3} = \frac{18}{3} = 6cm$$

$$\lambda = CT \Rightarrow \lambda = \frac{C}{N} \qquad D'où \quad C = \lambda N$$

$$C = 6.10^{-2}.10 \qquad ; \qquad C = 0.6 \text{ ms}^{-1}$$

Exercice Nº 2

L'extrémité A d'une lame vibrante est animée d'un mouvement rectiligne sinusoïdal vertical de fréquence N = 100HZ et d'amplitude a = 210⁻³ m. En A est attaché l'extrémité d'une corde horizontale de 1m de longueur, dont l'autre extrémité est fixée à un dispositif empêchant la réflexion des ondes. Ses vibrations transversales se propagent alors sur la corde avec l'amplitude a et une célérité C = 20 ms⁻¹, L'origine des dates est choisie à l'instant où A quitte sa position de repos dans le sens des élongations positives, le sens positif étant vers le haut.

1. Etablir l'équation horaire du mouvement de A.

2. Indiquer où sont situés les points de la corde qui vibrent en phase avec A. Quel est leur nombre?

 Etablir l'équation horaire du mouvement du point M situé à la distance d = 30cm de A Comparer son mouvement à celui de A.

Représenter l'aspect de la corde à la date t = 0,02s en prenant pour échelle :

- En abcisse 1cm pour 5cm de corde.

En ordonnée 1 cm pour 1 mm d'élongation.

N= 100HZ $a = 210^{-3} \text{ m}$ $\ell = 1 \text{ m}$ $C = 20 \text{ ms}^{-1}$ $t = 0 \begin{pmatrix} y = 0 \\ \vdots \\ y = 0 \end{pmatrix}$

1. Equation horaire du mouvement de A.

 $y_{A} = a\sin(\omega t + \varphi) \qquad ; \qquad y_{A} = a\omega\cos(\omega t + \varphi) \\ t = 0 \begin{vmatrix} 0 &= a\sin\varphi \\ a\omega\cos\varphi > 0 \end{vmatrix} \qquad \begin{cases} \sin\varphi &= 0 \\ \cos\varphi > 0 \\ \cos\varphi > 0 \end{cases} \Rightarrow \varphi = 0 ; \qquad y_{A} = 2.10^{-3}\sin 200\pi t \end{cases}$

2. Points de la corde qui vibrent en phase avec le point A. Un point M d'abscisse x vibre en phase avec A si $x = k\lambda$ avec $k \in N$

$$x = k \frac{C}{N} \Rightarrow x = 0, 2 k$$

$$k = 1 \qquad x = 0,2m \quad ; \qquad k = 2 \qquad x = 0,4m$$

$$k = 3 \qquad x = 0,6m \quad ; \qquad k = 4 \qquad x = 0,8m$$

$$k = 5 \qquad x = 1m$$

Il y a 5 points qui vibrent en phase avec le point A.

3. Equation horaire d'un point M.

Le point M reproduit le mouvement A avec un retard $\theta = \frac{x}{C}$

Rappel de coun, exercices et corrigés

$$y_{M} = a \sin \frac{2\pi}{T} (t - \theta)$$
; $y_{M} = a \sin \left(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi x}{\lambda} \right)$;
 $\lambda = \frac{C}{N} = 0, 2m;$ $x = d = 30.10^{-2} m$

 $y_{M} = 2.10^{-3} \sin(200\pi t - 3\pi)$

Comparaison des 2 mouvements.

 $\Delta \varphi = 3\pi$ A et M vibrent en opposition de phase.

4. Représentons l'aspect de la corde à t = 0,02s.

$$\frac{t}{T} = tN = 0,02x100 = 2$$

t = 2T, la corde est perturbée sur une longueur $\ell = 2\lambda = 40cm$

$$y_{M} = 2.10^{-3} \sin\left(200\pi \times 0, 02 - \frac{2\pi x}{\lambda}\right)$$

$$y_{M} = 210^{-3} \sin\left(4\pi - \frac{2\pi x}{\lambda}\right) \qquad y_{M} = -2.10^{-3} \sin\frac{2\pi x}{\lambda}$$

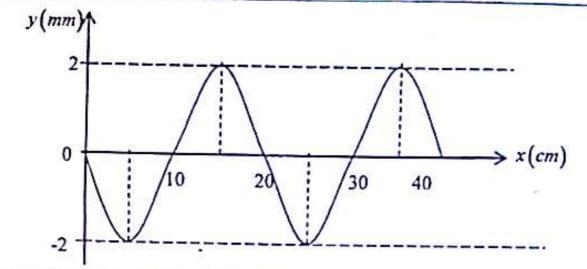
$$x = 0 \qquad y_{M} = 0$$

$$x = \frac{\lambda}{4} \qquad y_{M} = -2.10^{-3} \sin\frac{2\pi}{\lambda} \times \frac{\lambda}{4} = -2.10^{-3} m$$

$$x = \frac{\lambda}{2} \qquad y_{M} - 2.10^{-3} \sin\frac{2\pi}{\lambda} \times \frac{\lambda}{2} = 0$$

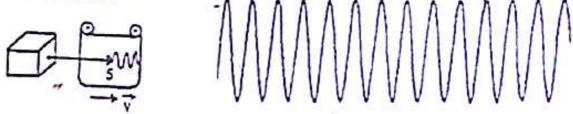
$$x = \frac{3\lambda}{4} \qquad y_{M} = -2.10^{-3} \sin\frac{2\pi}{\lambda} \times \frac{3\lambda}{4} = 2.10^{-3} m$$

$$x = \lambda \qquad y_{M} = -2.10^{-3} \sin\frac{2\pi}{\lambda} \times \lambda = 0$$



Exercices Nº 3 : (Partie B bac Niger 94)

1. On veut vérifier expérimentalement la fréquence N d'un vibreur. La valeur donnée par le constructeur est N = 25 HZ. On enregistre les vibrations de l'extrémité S grâce au procédé représenté ci-dessous.



Le papier défile à la vitesse constante V = 20 cm s⁻¹, on obtient le tracé ci-dessus (en grandeur réelle).

a) Montrer que l'expérience confirme la valeur N = 25HZ.

b) Quelle est l'amplitude de S ?

2. On fixe une corde élastique à l'extrémité S, l'autre extrémité de la corde horizontale étant reliée à un dispositif amortisseur empêchant toute réflexion, on tend légèrement la corde. Quand la corde vibre, on l'éclaire à l'aide d'un stroboscope de fréquence Ne de telle façon qu'elle paraisse immobile.

2.1. Expliquer cette immobilité apparente et déterminer la relation reliant N à Ne dans ce cas.

2.2. Avec cet éclairage, la corde a la forme d'une sinusoïde dont les sommets sont équidistants de 10 cm.

a) Représenter la forme de la corde en vraie grandeur.

b) En déduire la célérité des ondes le long de cette corde.

2.3. L'équation horaire du mouvement de S peut s'écrire $Y_s(t) = a \sin \omega t$, en faisant un choix judicieux de l'instant t = 0 s.

a) Ouel est ce choix ?

c) En déduire l'équation horaire d'un point M situé à la distance SM = 62,5 cm de S (on négligera l'amortissement de l'amplitude des ondes).

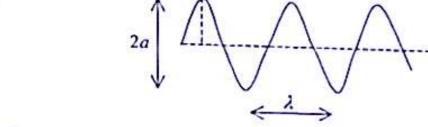
d) Représenter graphiquement $Y_s(t)$ et Y_M dans un même repère d'échelles.

 $1 \text{ cm} \leftrightarrow 0.02 \text{ s} \text{ et } 1 \text{ cm} \leftrightarrow 0.5 \text{ cm}.$

1. a) Montrons que N = 25 Hz. Sur le tracé $\vec{T_1}$ $10\lambda = 8cm \Rightarrow \lambda = \frac{8}{10} = 0.8cm = 8.10^{-3} m$

 $\lambda = VT = \frac{V}{N} \Longrightarrow N = \frac{V}{N}$; $AN: N = \frac{20.10^{-2}}{8.10^{-3}} \Longrightarrow N = 25 \text{ Hz}$

L'expérience confirme bien la valeur de N. b) Amplifude de S



Sur le tracé $2a = 2cm \Rightarrow a = 1cm$; $a = 10^{-2} m$ 2. 2.1. Explication du phénomène.

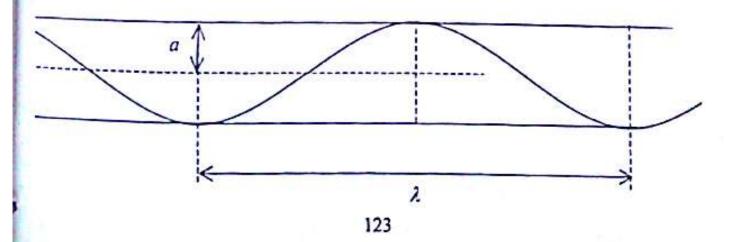
Entre deux éclairs consécutifs, de durée Te, la corde effectue k vibrations ($k \in \square$ *). Elle est toujours éclairée dans la même position, elle paraît immobile.

Relation reliant N et N ...

P

$$T = kT$$
 donc $N_{k} = \frac{N}{k} = k \in \Box$ *

2.2 a) Représentation de l'aspect de la corde $\lambda = 10 \text{ cm}$ sur la corde N = 25Hz et a = 1 cm



b) La célérité des ondes.

$$\lambda = CT \frac{C}{N} \Rightarrow C = \lambda N$$
; AN: $C = 0.1 \times 25$; $C = 2.5 \text{ ms-}1$

c) L'équation horaire de M tel SM = 62,5cm.

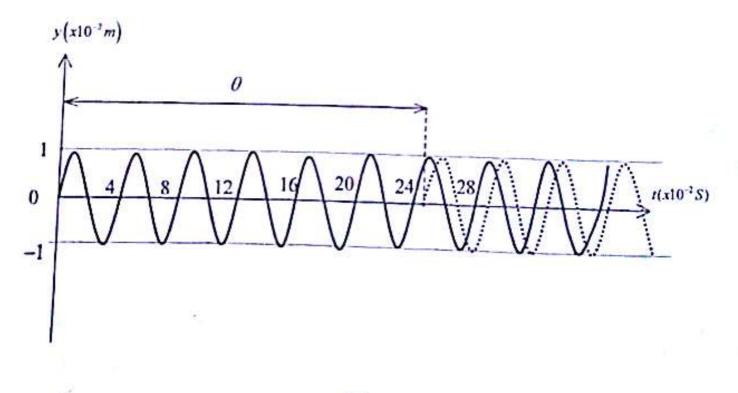
 $y_{t}(t) = a \sin \omega t \Rightarrow \varphi = 0.$ Donc à t=0 $\begin{cases} y = 0 \\ 0 \\ y > 0 \end{cases}$

Le point M reproduit le mouvement de S avec un retard : $\theta = \frac{SM}{C}$

$$y_{M} = a \sin \omega (t - \theta) = a \sin \left(2\pi \omega t - \frac{2\pi N SM}{C} \right)$$
; $y_{M} = 10^{-2} \sin(50\pi t - \frac{\pi}{2})$

d) Représentation graphique de $y_s(t)$ et $y_{st}(t)$ a = 10⁻² $m \Rightarrow a = 1$ cm

$$T = \frac{1}{N} = 0.04s = 4.10^{-2} \text{ s} \quad ; \qquad \theta = \frac{SM}{C} = \frac{62.5.10^{-2}}{2.5} = 0.25s$$
$$\frac{\theta}{T} = \frac{0.25}{0.04} = 6.25 \Rightarrow \theta = 6.25 T$$



Exercice Nº 4

La pointe S d'un vibreur animé d'un mouvement sinusoïdal d'amplitude a =10⁻³ m ; de fréquence100 Hz frappe la surface d'une eau initialement au repos. La vitesse de propagation des ondes à la surface de l'eau est 0,40ms1.

1. a) Ecrire l'équation horaire du mouvement d'un point M de la surface de l'eau, situé à la distance d de la source. On prendra comme origine des temps, l'instant où la pointe en contact avec la surface de l'eau immobile se met à vibrer en se déplaçant dans le sens négatif.

b) Calculer l'élongation et la vitesse de M et préciser le sens de son mouvement pour $d = 4.10^{-2} \text{ m et } t = 0.125 \text{ s.}$

c) Calculer la distance parcourue par l'onde à l'instant t = 0,125s.

d) Représenter l'aspect de la surface de l'eau à cet instant. (Faire une coupe dans un plan vertical contenant la source.)

2. La pointe S du vibreur est à présent reliée à une corde de longueur 2m, tendue horizontalement. L'autre extrémité A de la corde est reliée à un dispositif d'amortissement empéchant toute réflexion. La célérité des ondes de la corde est C = 30ms⁻¹. La fréquence reste inchangée.

a) Comparer le mouvement d'un point M de la corde à celui de S si d = SM = 60 cm.

b) Déterminer les positions par rapport à S des points vibrant en opposition de phase avec S. En déduire leur nombre.

c) Soient deux points M_1 et M_2 de la corde dont les positions respectives par rapport à la source S sont $x_1 = 82,5$ cm et $x_2 = 120$ cm. Comparer les mouvements de M_1 et M_2 .

Solution

1. a) Equation horaire de la source S.

 $y_s = a \sin(\omega t + \varphi)$; t = 0 $\begin{cases} y = 0 \\ \vdots \\ y < 0 \text{ (sens negatif)} \end{cases}$

 $\overset{\scriptscriptstyle 0}{y} = a\omega\cos(\omega t + \varphi) \quad ; \qquad t = 0 \quad \Rightarrow \begin{cases} 0 = a\sin\varphi \\ a\omega\cos\varphi < 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \sin\varphi = 0 \\ \cos\varphi < 0 \end{cases} \Rightarrow \varphi = \pi$

 $y_s = 10^{-3} \sin(200\pi t + \pi)$ ou $y_s = -10^{-3} \sin 200\pi t$

- Equation du mouvement de M.

M reproduit le mouvement de S, de façon identique avec un retard : $\theta = \frac{d}{d}$

$$y_M = 10^{-3} \sin [200\pi (t-\theta) + \pi]$$
; $y_M = 10^{-3} \sin (200\pi t - 500\pi d + \pi)$

 $y_{M} = -10^{-3}\sin(200\pi t - 500\pi d)$ D'ou b) Elongation de M si $d = 4.10^{-2}$ m et t = 0,125s.

$$y_{M} = -10^{-3} \sin(200\pi \times 0, 125 - 500\pi \times 4.10^{-2})$$
$$y_{M} = -10^{-3} \sin(25\pi - 20\pi)$$
$$y_{M} = 0$$

Vitesse de M.

$$y_{M} = -10^{-3}.200\pi \cos(200\pi t - 500\pi d)$$

$$y_{M} = -10^{-3}.200\pi \cos(25\pi - 20\pi)$$

$$y_{M} = 10^{-3}.200\pi$$

N

$$y_{11} = V_{11} = 0.63 m s^{-1}$$

 $V_M > 0$, le point M se déplaçait dans le sens positif. c) Distance parcourue par l'onde.

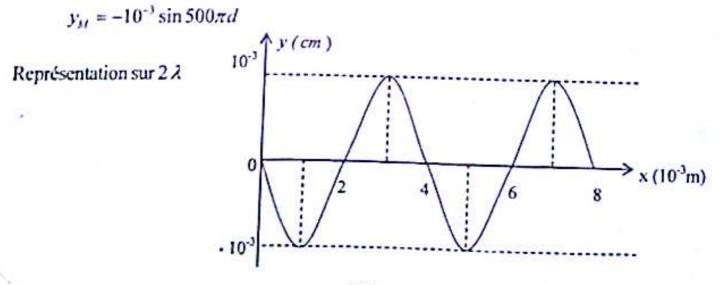
$$\frac{T}{T} = 0,125 \times 100 = 12,5 \implies t = 12,5 \text{ T.}$$

En une période la longueur parcourue par l'onde est λ .
Donc $\ell = 12,5 \lambda$; $\lambda = C.T = \frac{C}{N} \implies \ell = 12.5 \frac{C}{N}$

$$\ell = 12, 5. \frac{0, 4}{100}$$
; $\ell = 5.10^{-2} \text{m}$

d) L'aspect de la surface de l'eau.

 $y_{M} = -10^{-3} \sin(200\pi t - 500\pi d)$; $t = 0.125s \Longrightarrow y_{M} = -10^{-3} \sin(25\pi - 500\pi d)$



126

| R | appel | de | cours, | exercices | et corrigés |
|---|-------|----|--------|-----------|-------------|
|---|-------|----|--------|-----------|-------------|

| cS. |
|----------------------|
| |
| quadrature de phase. |
| ase. |
| rature de phase. |
| e S. quad ase. |

Exercice Nº 5

Un haut-parleur alimenté par un générateur GBF, émet un son de fréquence N =1 000Hz et joue le rôle d'une source ponctuelle sonore.

Un microphone est placé en un point M_1 quelconque devant S et il est relié à la voie A d'un oscillographe.

1. Quelle courbe observe-t-on, sur l'écran (comportant 10 divisions) lorsque le balayage est réglé sur 200µs/div ?

3. Un second microphone est placé en un point M et relié à la voie B de l'oscillographe bicourbe. SM1 vaut 15cm. La célérité C du son dans l'air vaut 340m.s-1.

Comparer les courbes (1) et (2) obtenues sur l'écran et les tracer.

a) lorsque SM, =49cm b) lorsque $SM_2 = 32$ cm c) lorsque SM =40,5cm

Solution

1. Observation sur l'écran.

$$T = \frac{1}{N} = \frac{1}{1000} \Longrightarrow T = 10^{-3} s$$

Temps correspondant à l'écran : t = 200µs/div × 10div = 2000µs = 2.10⁻³s. t = 2T

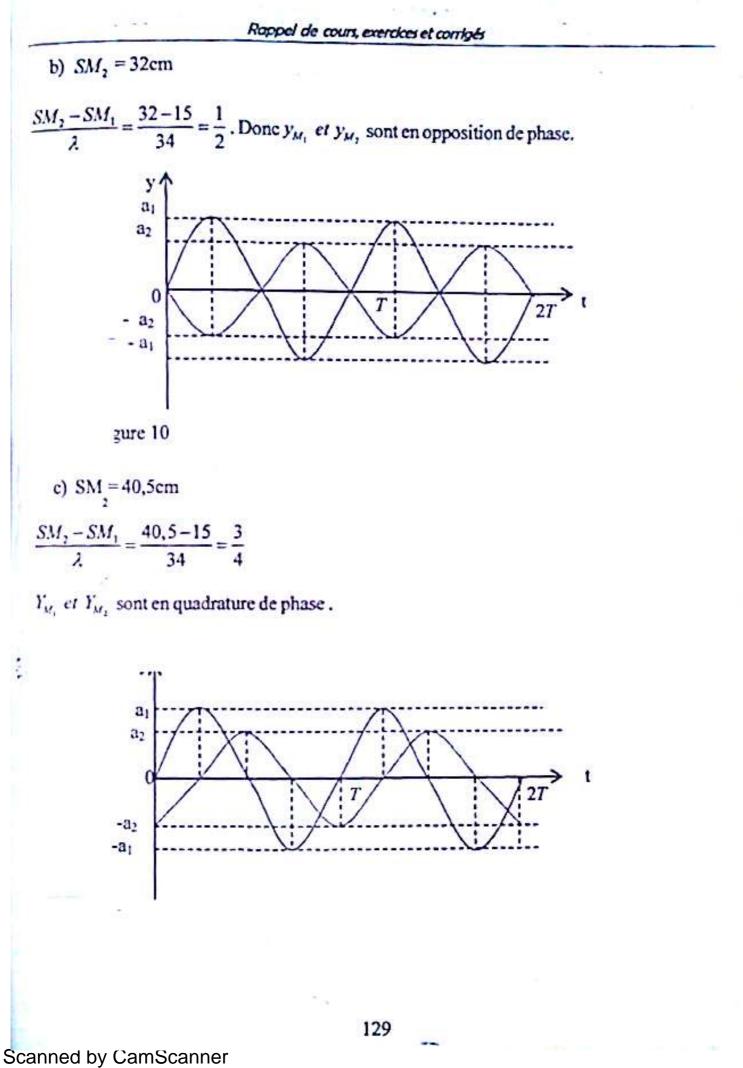
On observe sur l'écran la sinusoïde des temps sur deux périodes.

2. Lorsque le microphone passe d'un point M, à un autre : la période ne varie pas mais l'amplitude varie.

3. Comparaison des courbes (1) et (2).

$$\lambda = CT = 340 \times 10^{-3} = 34.10^{-2} m \Longrightarrow \lambda = 34cm$$

a) SM = 49cm. $\frac{SM_2 - SM_1}{2} = \frac{49 - 15}{34} = 1; \qquad y_{M_2} \ et \ y_{M_1} \ sont \ en \ phase$ YM, a a> 2T- az -ai YM.



Exercice Nº 6 : Bac Niger 2006 série D

Un haut-parleur émet à l'origine O d'un axe OX, une onde sonore progressive de fréquences f = 680 Hz.

1. On considére un point M, d'abscisse x situé sur l'axe OX.

a) Déterminer l'équation horaire de la vibration sonore en M.

 b) Dire quand est-cc-que M vibre en phase, en opposition de phase avec la source lorsqu'il est atteint par la vibration issue de 0.

2. Pour déterminer la longueur d'onde (λ), le son est capté par deux microphones identiques M_1 et M_2 d'un oscillographe bicourbe. Les microphones M_1 et M_2 Considérés comme ponetuels sont progressiveent écartés l'un de l'autre jusqu'au ce que l'on observe deux courbes en opposition de phase sur l'écran de oscillographe. La distance M_1 M_2 séparant les deux microphones est alors : d = 25 cm.

a) Donner les équations horaires des vibrations enregistrées par les microphones M, et M,

b) Etablir une relation liant la distance d et la longueur d'onde λ du son emis par le hautparleur.

c) En déduire la longeur d'onde 2.

3. En considérant un point M tel que OM = 0,875 m, donner une représentation graphique des

vibrations sonorer en O et M.

Solution

1. a) Equation horaire de la vibration au point M. Soit :

$$y = A \sin \omega t = A \sin \frac{2\pi}{T} t \quad \text{Equation de la source}$$

$$y_{M} = A \sin \frac{2\pi}{T} (t - \theta) \quad \text{avec } \theta = \frac{x}{C} \quad y_{M} = A \sin \left(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi x}{\lambda}\right)$$

$$y_{M} = A \sin \left(2\pi ft - \frac{2\pi x}{\lambda}\right)$$

b) M vibre en phase avec la source pour : $(\Delta \varphi) = \frac{2\pi x}{\lambda} = 2K\pi \Longrightarrow x = K\lambda$

M vibre en opposition de phase avec la source pour :

$$(\Delta \varphi) = \frac{2\pi x}{\lambda} = (2K+1)\pi \Longrightarrow x = (2K+1)\frac{\lambda}{2}.$$

2. a) Equation de la vibration captée par M1.

$$y_{M_1} = A \sin \left(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi x_1}{\lambda}\right)$$

Equation de la vibration captée par M,.

 $y_{M_2} = A \sin \left(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi x_2}{2}\right)$ b) Relation entre d et λ . M_1 et M_2 sont en opposition de phase. $(\Delta \varphi) = \frac{2\pi}{\lambda} |x_2 - x_1| = \frac{2\pi d}{\lambda} = (2K+1)\pi \Rightarrow d = (2K+1)\frac{\lambda}{2}$ c) Il n'y a pas d'autres points en opposition de phase entre M_1 et M_2 .

Donc $K = 0 \Rightarrow d = \frac{\lambda}{2} \Rightarrow \lambda = 2d = 0.5m$

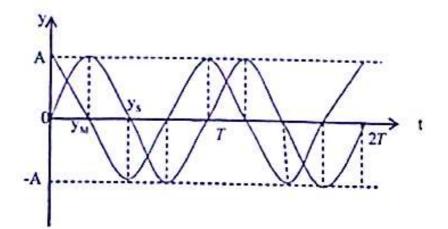
Some
$$X = 0 \Longrightarrow a = \frac{1}{2} \Longrightarrow \lambda = 2d = 0, Sr$$

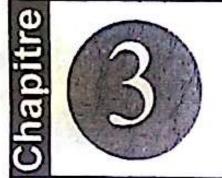
 $\lambda = 0, 5m$

3. Pour OM = 0,875 m donnons la représentation graphique des vibrations en O et M.

 $y_0 = A \sin 1360\pi t \qquad y_M = A \sin(1360\pi t - \frac{2\pi x 0.875}{0.5})$ $y_M = A \sin(1360\pi t - 3.5\pi) = A \sin(1360\pi t + \frac{\pi}{2})$

 $\Delta \varphi = \frac{\pi}{2} \text{ les vibrations en O et M sont en quadrature de phase.}$ At = 0 y_s = 0 y_M = A





SUPERPOSITION DE DEUX PHÉNOMÈNES VIBRATOIRES

RAPPEL DU COURS

PRINCIPE DE SUPERPOSITION :

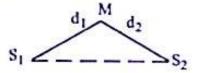
Quand deux signaux de même nature se superposent, la résultante est la somme algébrique des perturbations que provoquerait chacun des signaux agissant seul.

II INTERFÉRENCE MÉCANIQUE

Considérons deux sources S1 et S2 synchrones.

Etudions la perturbation en un point M atteint par les vibrations issues de S_1 et S_2 .

$$S_1 M = d_1 \qquad S_2 M = d_2.$$



M est sur une frange d'amplitude maximale si $d_2 - d_1 = k\lambda$ avec $k \in \mathbb{Z}$.

M est sur une frange d'amplitude nulle si $d_2 - d_1 = (2k+1)\frac{\lambda}{2}$; $k \in \mathbb{Z}$.

NB: Formule permettant de déterminer le nombre de franges sur l'axe $S_1 S_2$.

 $|d_2 - d_1| \le S_1 S_2 \text{ ou} - S_1 S_2 \le d_2 - d_1 \le S_1 S_2.$

III INTERFÉRENCE LUMINEUSE : Expérience de Young.

Observation : En éclairant une plaque percée de deux trous fins S₁ et S₂.
 (S₁ S₂ = a), à la lumière monochromatique, on observe sur un écran E situé à une distance D de S₁ S₂, des bandes rectilignes alternativement brillantes et sombres, équidistantes.
 Expression de la différence de marche :

$$\delta = d_2 - d_1 = \frac{ax}{D}$$

3. Positions des franges.

Franges brillantes : $\delta = k\lambda \implies x = k\frac{\lambda D}{\lambda}$

Franges sombres : $\delta = (2k+1)\frac{\lambda}{2} \Rightarrow x = (2k+1)\frac{\lambda D}{2a}$

4. Interfrange (i) : C'est la distance qui sépare les centres de deux (2) franges consécutives. de même nature. $i = \frac{2D}{a}$

5. Ordre d'interférence $P = \frac{\delta}{2}$.

Il renseigne sur le numéro de la frange par rapport à la frange centrale.

- Pour une frange brillante : P = k; $k \in N$.

- Pour une frange sombre $P = k + \frac{1}{2}$; $k \in N$.

Exercices

Exercice Nº1 : (Bac 1995 Niger)

 La pointe S d'un vibreur animé d'un mouvement sinusoïdal d'amplitude faible, de fréquence N = 40,0Hz frappe la surface de l'eau d'une cuve à ondes. La célérité des ondes est C = 64,0cms¹.
 a) On éclaire la surface de l'eau avec une lampe stroboscopique à la fréquence

Ne = 40,0Hz. Qu'observe-t-on à la surface de l'eau ?

b) La fréquence des éclairs est réduite à 39,0Hz ? Qu'observe-t-on ? Quelle est la célérité apparente des ondes ?

c) Comparer l'état vibratoire des points M_1 et M_2 de la surface de l'eau à celui de la source S pour $SM_1 = 5,60$ cm et $SM_2 = 9,60$ cm.

2. On remplace la pointe S du vibreur par une fourche à deux pointes S_1 et S_2 qui frappent simultanément la surface de l'eau toutes les 24 millisecondes, $d(S_1, S_2) = 5$ cm. La célérité des ondes est C = 64,0cms⁻¹.

a) La surface de l'eau est éclairée à la lumière continue. Qu'observe-t-on ? Faire un schéma simple et approximatif.

b) Combien de points sur le segment $S_1 S_2$ vibrent avec une amplitude maximale? Donner leurs positions par rapport au milieu O du segment $S_1 S_2$.

Solution

1. a) Observation à la surface de l'eau.

N = 40 Hz

 $Ne = 40 \text{ Hz} \implies N = Ne$: On observe des rides circulaires, équidistantes, alternativement claires et sombres, immobiles.

b) Observation à la surface de l'eau.

N = 40 Hz

 $Ne = 39Hz \implies Ne < N$: on observe des rides circulaires qui se déplacent au ralenti vers les bords de la cuve à ondes.

Célérité apparente des ondes Ca.

$$\lambda = CaTa = \frac{Ca}{Na} \implies Ca = \lambda Na \text{ or } \lambda = CT$$

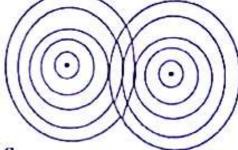
D'où $Ca = C.\frac{Na}{N} \implies Ca = C.\frac{N - Ne}{N}$
AN: $Ca = 64.\frac{40 - 39}{10} = 1.6 \text{ cms}^{-1};$ $Ca = 1.6 \text{ cms}^{-1}$

c) Etat vibratoire des points M_1 et M_2 par rapport à celui de la source.

$$\frac{SM_1}{\lambda} = \frac{SM_1 \times N}{C} = \frac{5, 6 \times 40}{64} = \frac{7}{2} \implies SM_1 = 7.\frac{\lambda}{2}$$

M, et S, vibrent en opposition de phase.

 $\frac{SM_2}{\lambda} = \frac{SM_2N}{C} = \frac{9.6 \times 40}{64} = 6 \implies SM_2 = 6\lambda \implies M_2$ vibre en phase avec S. 2. a) On observe des rides circulaires issues de S_1 et S_2 qui se propagent dans toutes les directions. Ces rides s'interferent en certains points de la surface de l'eau. Elles forment des franges alternativement claires et sombres.



b) Nombre de points d'amplitude maximale sur S,S,.

Soit un point M d'amplitude maximale tel que $S_1 M = d_1 et S_2 M = d_2$.

On a
$$|d_2 - d_1| \le S_1 S_2 \implies -S_1 S_2 \le d_2 - d_1 \le S_1 S_2$$

 $-S_1 S_2 \le k\lambda \le S_1 S_2$
 $\frac{-S_1 S_2}{\lambda} \le k \le \frac{S_1 S_2}{\lambda}$
 $\frac{-S_1 S_2}{CT} \le k \le \frac{S_1 S_2}{CT}$ avec $T = 24.10^{-3}s$ $k \in \mathbb{Z}$; -3,25 $\le k \le 3,25$
 $k \in \{-3, -2, -1, 0, 1, 2, 3\}$
Il y a 7 points d'amplitude maximale sur S.S.

Leurs positions par rapport au milieu O de S_1S_2 .

| $d_1 = S O - d_1 = C - d_$ | 2 | | $S_1 \xrightarrow{M} Q_{x}$ | | |
|--|-------------------------|-------|-----------------------------|----------------|--|
| x = 0,768k k = -3 | $\frac{2}{x = -2,3cm}$ | k=1 | d_1 x = 0,77cm | d ₂ | |
| k = -2 | x = -1,54cm | k = 2 | x = 1,54cm | | |
| k = -1 $k = 0$ | x = -0,77 cm $x = 0 cm$ | k'= 3 | x = 2,3cm | | |

Exercice : Nº 2

1. Une pointe frappe la surface d'une nappe d'eau, en S, à la fréquence N = 20Hz. La célérité des ondes est C = 24 cms⁻¹.

a) Quelle est la longueur d'onde?

b) En éclairage stroboscopique à la fréquence Ne = 19Hz; Quel est l'aspect de la surface de d'eau ? Quelle est la vitesse du mouvement apparent ?

2. La pointe S est remplacée par une fourche avec deux pointes S_1 et S_2 distantes de 6cm et l'amplitude du mouvement vaut 3mm

- a) Quel est l'aspect de la surface de l'eau ?
- b) Ecrire l'équation horaire des sources.

3. On veut déterminer la vibration d'un point A situé à $d_1 = 22$ mm de S_1 et $d_2 = 30$ mm de S_2 .

- a) Déterminer l'équation y_1 de M due à S_1 seule.
- b) Déterminer l'équation y, de M due à S, seule.
- c) Déterminer l'équation y de M due aux deux sources.
- d) Tracer les vecteurs de Fresnel correspondant

Déterminer le nombre de points immobiles sur S₁S₂.

Solution

a) La longueur d'onde λ.

 $\lambda = CT = \frac{C}{N}$ AN : $\lambda = \frac{0.24}{20}$ $\lambda = 1.2.10^{-2}$ m b) On voit des rides circulaires concentriques, équidistantes se propager dans toutes les

b) On voit des rides circulaires concentriques, équidistantes se propager dans toutes les directions.

La vitesse du mouvement apparent.

 $Va = Na.\lambda = (N - Ne)\lambda \implies Va = 1,2cms^{-1}$

a) Aspect de la surface de l'eau.

On observe des rides circulaires issues de S_1 et S_2 qui se propagent dans toutes les directions. Ces rides s'interfèrent en certains points de la surface de l'eau. Elles forment des franges alternativement claires et sombres.

b) Equation horaire des sources.

 $y_{s_1} = y_{s_2} = a \sin \omega t = a \sin \frac{2\pi t}{T}$ (on pose $\varphi = 0$). 3. a) L'équation $y_1 de M$. TM reproduit le mouvement de S_1 de façon identique, avec un retard θ_1 .

$$y_1 = asin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_1}{\lambda})$$
 AN : $y_1 = 3.10^{-3}sin(40\pi t - \frac{11\pi}{3})$.

- $y_1 = 3.10^{-3} \sin(40\pi t + \frac{\pi}{3}).$
- b) L'équation Y2 de M.

 M_2 reproduit le mouvement de S_2 , de façon identique, avec un retard θ_2 .

$$y_2 = asin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_2}{\lambda})$$
 AN : $y_2 = 3.10^{-3}sin(40\pi t - 5\pi) \Rightarrow y_2 = 3.10^{-3}sin(40\pi t - \pi).$

c) L'équation y de M.

 $y = y_1 + y_2$ (principe de la superposition des petits mouvements).

$$y_{M} = \operatorname{asin}(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_{1}}{\lambda}) + \operatorname{asin}(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_{2}}{\lambda}).$$

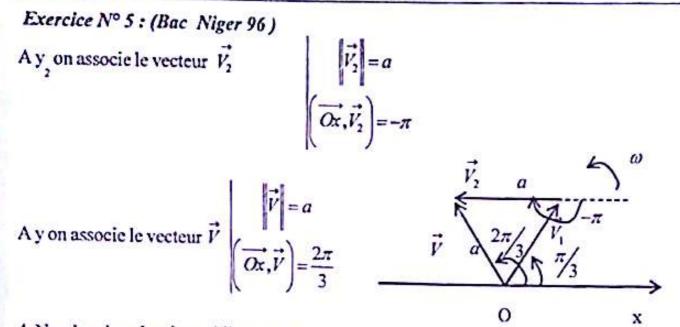
$$y_{M} = 2\operatorname{acos}\pi.\frac{d_{2} - d_{1}}{\lambda}\sin(\frac{2\pi t}{T} - \pi\frac{d_{1} + d_{2}}{\lambda})$$

$$y_{M} = 2\operatorname{cos}\frac{2\pi}{3}\sin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{\pi}{3}).$$

$$y_{M} = -3.10^{-3} \sin(40\pi t - \frac{\pi}{3})$$
 ou $y_{M} = +3.10^{-3} \sin(40\pi t + \frac{2\pi}{3}).$

d) Tracé des vecteurs de Fresnel.

A Y₁ on associe le vecteur
$$\vec{V_1}$$
 $\left| \vec{V_1} \right| = a$
 $\left(\overrightarrow{Ox}, \vec{V_1} \right) = \frac{\pi}{3}$



4. Nombre de points immobiles sur S_1S_2

Soit M un point immobile situé sur S_1S_2 tel que $S_1M = d_1$ et $S_2M = d_2$

On a $|d_2 - d_1| \le S_1 S_2 \implies -S_1 S_2 \le d_2 - d_1 \le S_1 S_2$

$$-S_{1}S_{2} \leq (2k+1)\frac{\lambda}{2} \leq S_{1}S_{2} \quad k \in \mathbb{Z}$$

$$\frac{-S_{1}S_{2}}{\lambda} - \frac{1}{2} \leq k \leq \frac{S_{1}S_{2}}{\lambda} - \frac{1}{2}; \quad -5,5 \leq k \leq 4,3$$

 $k \in \{-5, -4, -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3, 4\}$

On a 10 points immobiles sur S_1S_2

Exercice : Nº 3

Un vibreur muni d'un double stylet dont les pointes distantes de 3,8cm, sont animées d'un mouvement sinusoïdale de fréquence N = 50Hz. Elles frappent verticalement en S_1 et S_2 une nappe deau, S_1 et S_2 sont considérées comme deux sources synchrones, en phase, d'amplitude a = 2mm. La célérité des ondes est C = 0,60ms⁻¹.

1. a) Expliquer le phénomène observable à la surface de l'eau.

b) Déterminer l'état vibratoire des points suivants :

 M_1 (d₁ = 3cm ; d₂ = 6cm) ; M_2 (d₁ = 4cm ; d₂ = 5,4 cm) ; M_3 situé sur la médiatrice de S_1S_2 2. La position d'un point quelconque sur le segment S_1S_2 est définie par son abscisse x, la droite S_1S_2 étant orienté de S_2 vers S_1 ; l'origine O étant le milieu de S_1S_2 .

a) Etablir la relation entre la longueur d'onde λ et les abscisses des points du segment S_1S_2 pour lesquels l'amplitude de la vibration est nulle.

b) Montrer que ces points sont équidistants. Préciser leur nombre.

Solution

1.a) On observe à la surface de l'eau des rides circulaires, issues de S_1 et S_2 concentriques, qui se superposent à la surface de l'eau.

b) Etat vibratoire des points suivants :

 M_1 (d₁ = 3cm; d₂ = 6cm). $\lambda = CT = \frac{C}{N}$ $\lambda = \frac{0.6}{50} = 0.012m = 1.2cm.$ $\frac{d_2 - d_1}{\lambda} = \frac{6 - 3}{1 \cdot 2} = \frac{5}{2} \implies d_2 - d_1 = 5 \frac{\lambda}{2}$. Le point M_1 est sur une frange d'amplitude nulle. M_2 (d₁ = 4cm; d₂ = 5,4cm) $\frac{d_2 - d_1}{\lambda} = \frac{5,4-4}{1,2} = 1,17$.

 M_2 n'est ni situé sur une frange claire, ni sur une frange sombre.

 $M_1(d_1 = d_2) = 0$ M_1 vibre avec une amplitude maximale (frange centrale).

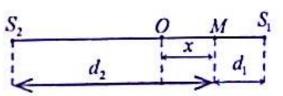
2. a) Relation entre 2 ct x.

$$d_{2} = S_{2}O + x \quad d_{1} = S_{1}O - x$$

$$d_{2} - d_{1} = S_{2}O + x - S_{1}O + x = 2x$$

$$d_{2} - d_{1} = k\lambda \implies x = k\frac{\lambda}{2}$$

$$d_{2} - d_{1} = (2k+1)\frac{\lambda}{2} \implies x = (2k+1)\frac{\lambda}{4}$$



b) Montrons que ces points sont équidistants.

Pour deux points consécutifs d'amplitude nulle : $k_2 - k_1 = 1$ $x_{2} - x_{1} = \frac{1}{2}$ Nombre de points d'amplitude nulle. $|d_2 - d_1| \le S_1 S_2$ $-S_1S_2 \leq (2k+1)\frac{\lambda}{2} \leq S_1S_2 - \frac{S_1S_2}{2} - \frac{1}{2} \leq k \leq -\frac{1}{2} + \frac{S_1S_2}{2}$

$$-\frac{3,8}{1,2} - 0,5 \le k \le \frac{3,8}{2} - 0,5 \implies -3,6 \le k \le 2,66.$$

 $k \in \{-3, -2, -1, 0, 1, 2, \}$. Il y'a six points d'amplitude nulle.

Exercice : Nº 4

On place deux haut-parleurs identiques face à face. Ils émettent le même son (même fréquence et même amplitude) et vibrent en phase.

La fréquence du son émis est 1600Hz ; la vitesse du son dans l'air est 336ms⁻¹. La distance séparant les centres S1 et S2 des haut-parleurs vaut 120cm.

1. Calculer la longueur d'onde du son émis,

2. On place un micro entre S_1 et S_2 . Le son capté est visualisé sur l'écran d'un oscillographe. L'amplitude des vibrations varie avec la position du micro.

Pour quelles positions cette amplitude est-elle maximale ? Minimale ?

Le micro est placé en un point situé à 169cm de S_1 et 106cm de S_2 . L'intensité du son capté estelle maximale?

Solution

1. Longueur d'onde du son émis :

 $\lambda = CT = \frac{C}{N}$; $\lambda = \frac{336}{1600} = 0.21m = 21cm$;

Déterminons la vibration en un point M situé à d₁ de S₁ et d₂ de S₂.

- Soit $y = y_1 = a \sin 2\pi Nt = a \sin \omega t$ équation des deux sources S_1 et S_2 .

- Equation de la vibration au point M atteint par le signal issu de S. $y_1(M) = a \sin \frac{2\pi}{T} (t - \theta_1); \theta_1 = \frac{d_1}{C}; y_1(M) = a \sin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_1}{CT})$ Equation de M lorsqu'il est atteint par le signal issu de S_2 . $y_2(M) = (\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_2}{T})$

Lorsque les deux signaux agissent simultanément au point M.

$$y(M) = y_1(M) + y_2(M)$$

$$y(M) = a \sin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_1}{\lambda}) + a \sin(\frac{2\pi t}{T} - \frac{2\pi d_2}{\lambda})$$

$$y(M) = 2a \cos \pi \frac{(d_2 - d_1)}{\lambda} \sin\left[\frac{2\pi t}{T} - \frac{\pi (d_2 + d_1)}{\lambda}\right]$$

- Positions du micro pour lesquelles l'amplitude est maximale.

$$\cos\pi \frac{(d_2-d_1)}{\lambda} = \pm 1; \quad \pi \frac{d_2-d_1}{\lambda} = k\pi \implies d_2 - d_1 = k\lambda; \quad d_2 - d_1 = k\lambda.$$

- Positions du micro pour lesquelles l'amplitude est minimale.

 $\cos \pi \frac{(d_2 - d_1)}{2} = 0 \implies \pi \frac{(d_2 - d_1)}{2} = (2k+1)\frac{\pi}{2}; \quad d_2 - d_1 = (2k+1)\frac{\lambda}{2}.$

3. Au point M tel que $S_1 M = d_1 = 169$ cm et $S_2 M = d_1 = 106$ cm ; l'intensité du son capté est maximale si $|d_2 - d_1| = k \lambda$.

$$|d_2 - d_1| = |106 - 169| = 63 cm$$
 $\frac{|d_2 - d_1|}{\lambda} = \frac{63}{21} = 3$

 $|d_2-d_1|=3\lambda$. Donc le son capté est maximal.

139

Exercice Nº : 5

Un vibreur est muni d'une pointe fine dont l'extrémité, animée d'un mouvement vertical sinusoidal, de fréquence N=25Hz et d'amplitude 2,5 mm, frappe, en un point O, la surface d'un liquide au repos. On négligera l'amortissement au cours de la propagation et on supposera qu'il n'y a pas de réflexion des ondes sur les parois du récipent.

On provoque l'immobisation apparente du phénomène par éclairage stroboscopique. 1. a) Quelle relation doit exister entre Ne, fréquence des éclairs et N, fréquence du vibreur?

b) Décrire l'aspect de la surface du liquide.

c) La distance séparant 6 crêtes consécutives est d = 10cm.

- Définir la longueur d'onde d'un mouvement vibratoire.

Calculer la longueur d'onde et la célérité des ondes à la surface du liquide.

2. Ecrire l'équation du mouvement du point O, $y_0 = f(t)$, en supposant qu'à l'instant t = 0 y = 0, le mouvement allant dans le sens positif des élongations.

3. Ecrire l'équation du mouvement d'un point M situé à 3cm de O et celle du mouvement d'un point N stué à 5,5 cm de O. Que peut-on-dire du mouvement de M par rapport à celui de N. 4. Le vibreur est maintenant muni d'une fourche. Les extrémités des pointes de la fourche, animées d'un mouvement vertical sinusoïdal de fréquence N = 25Hz, frappent en deux points O, et O, la surface d'un liquide au repos. La distance O, O, vaut d' = 72mm. Les ondes se propagent à la surface du liquide avec la célérité C = 50cm/s.

a) Décrire l'aspect de la surface du liquide.

b) Donner la condition pour qu'un point de la surface du liquide soit:

Sur une ligne de vibration maximale; - sur une ligne de vibration nulle.

En déduire l'état vibratoire d'un point P situé à 17cm de O, et à 10cm de O, et d'un point Q situé à 9cm de O, et à 5cm de O,.

c) Déterminer le nombre et la position des points de vibration maximale sur le segment O, et O,. Leur position sera comptée à partir de O,.

1. a) La relation entre N_e et N : N_e = $\frac{N}{K}$ la plus grande valeur de N = N la plus grande valeur de N = N = 25H,

b) On observe à la surface de l'eau des rides circulaires fixes.

c) La longueur d'onde est la distance parcourue par l'onde pendant une période du vibreur.

 $\dot{a} = \frac{d}{5} = \frac{10}{5} = 2cm = 210^{-2}m$ 2. Equation du mouvement de O : $y_o = a\sin(\omega_o t + \varphi)$

$$\dot{a} t = \begin{cases} y_a(0) = a \sin \varphi = 0\\ \dot{y}_a(0) = a \omega \cos \varphi > 0 \end{cases} \Rightarrow \varphi = 0$$

$$y_o = a \sin \omega t$$

AN: $Y_o = 2,510^{-3} \sin(50\pi t)$

3. Equation des mouvement de M et N. $y_M(t) = y_o(t - \frac{x_M}{c}) = a \sin(2\pi N t - 2\pi \frac{x_M}{a})$ $AN: y_M = 2,510^{-3}(50\pi t - \pi)$ $y_N(t) = y_o(t - \frac{x_N}{c}) = a \sin(2\pi Nt - 2\pi \frac{x_N}{a})$ AN: $y_N(t) = 2,510^{-1} \sin(50\pi t - \frac{3\pi}{2})$

4. a) A la surface du liquide on observe des rides ayant la forme des hyperboles appelées franges d'interferences.

b) Pour qu'un point de la surface soit :

- Sur une ligne de vibration maximale, il faut que: $d_2 d_1 = k \dot{a}_2$
- Sur une ligne de vibration nulle il faut que: $d_2 d_1 = (2k+1)\frac{\lambda}{2}$ * Pour P on a : $|d_2 d_1| = |10 17| = 7cm = \frac{7}{2}$ \Rightarrow P = Point immobile

Pour Q on a : $|d_2 - d_1| = |9 - 5| = 4cm = 2\lambda$ Poest un point d'amplitude maximale.

c) Nombre de points d'amplitude maximale sont tels que $d_2 - d_1 = K \dot{a}$

$$-O_1O_2 \le d_2 - d_1 \le O_1O_2 \quad \text{avec } d_2 - d_1 = K\lambda$$
$$\frac{-O_1O_2}{\lambda} \le K \le \frac{O_1O_2}{\lambda}$$

| Physique - Chimie | Terminales C&D |
|-------------------|----------------|
| | |

Exercice Nº 6

Une source lumineuse monochromatique S éclaire un écran percé de deux trous S1 et S, S, S_1 et S_2 appartiennent à un même plan vertical. S_1 et S_2 sont à la même distance de S. $d(S,S_{\lambda}) = a = 1,20$ mm: $\lambda = 0,588 \mu$ m.

1. Qu'observe-t-on sur un écran vertical, parallèle à (S_1S_2) , situé à la distance $D = 2,00m de S_1 et S_2$?

2. Un point M de l'écran E est situé à la distance x de la frange centrale.

a) Etablir l'expression de la différence de marche entre les deux rayons S, M et S, M.

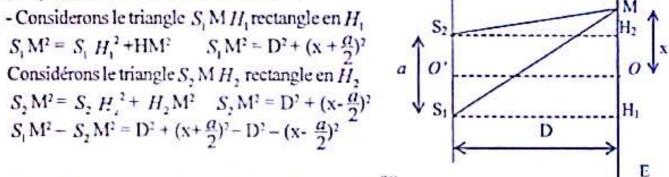
b) Définir l'interfrange et le calculer.

c) M appartient à la neuvième frange brillante comptée à partir de la frange centrale. Calculer x.

Solution

1. On observe une série de raies alternativement brillantes et sombres : Ce sont des franges d'interférence. х

2. a) Expression de la différence de marche.



 $S_1 M - S_2 M = \delta$; $S_1 M \approx S_2 M \approx D$; $\delta = \frac{\alpha r}{D}$

b) l'interfrange est la différence séparant les milieux de deux franges consécutives de même nature

 $i = \frac{\lambda D}{a}$ $i = \frac{5,8810^{-7}x^2}{1,2010^{-3}}$ $i = 9,810^{-4}m$ c) Calcul de x.

 $x = 8i \implies x = 7,84 \ 10^{-3}m \qquad x = 7,84 \ mm$

Exercice Nº 7 : Bac Niger 2003 2ème groupe Série D

Une lumière monochromatique de longueur d'onde λ issue d'une fente F, tombe sur un écran K percé de deux fentes F_1 et F_2 parallèles à F. Un dispositif spécial permet de faire varier la distance a entre les fentes F_1 et F_2 (F_1F_2 = a) qui restent toutefois situés à égale distance de F. 1. On dispose un écran E, parallèle à K et à une distance D de celui-ci.

a) Qu'observe-t-on sur l'écran ?

b) Déterminer la différence de marche $\Delta = F_2 M - F_1 M$, pour un point M de l'écran à une distance x de la frange centrale. En déduire l'expression de i (interfrange).

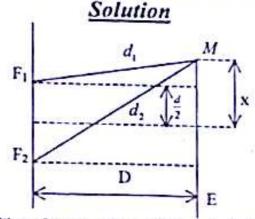
2. On mesure dans le plan E, l'intervalle L séparant N franges brillantes consécutifs.

- Etablir la formule donnant a en fonction de 2, N, D et L.

3. On augmente l'intervalle a = F F. Qu'en résulte-t-il sur le phénomène observé ? D'autre part on remarque que pour un interfrange inférieur à 0,2mm, l'observation du phénomène devient très difficile à l'œil nu.

Quelle est alors la valeur limite a de la distance F_1F_2 séparant les deux fentes ?

4. Combien observe-t-on de franges brillantes sur l'intervalle L = 7,2mm de l'écran E quand a = a' ? La mesure de l'intervalle est faite à partir d'une frange brillante.



1. a) On observe des franges d'interférences alternativement claires et sombres, équidistantes.

b) Différences de marche.

$$F_1 M^2 = d_1^2 = D^2 + \left(x - \frac{a}{2}\right)^2$$

$$F_2 M^2 = d_2^2 = D^2 + \left(x + \frac{a}{2}\right)^2$$
 d'où $\Delta = F_2 M - F_1 M = \frac{ax}{D}$; $\Delta = \frac{ax}{D}$

- Expression de l'interfrange.

Pour une frange brillante
$$F_2M - F_1M = k\lambda$$
.
 $\frac{ax}{D} = k\lambda \implies x = \frac{k\lambda D}{a}$
 $i = x_2 - x_1 = k_2 \frac{\lambda D}{a} - k_1 \frac{\lambda D}{a} = \frac{\lambda D}{a} (k_2 - k_1)$
Pour deux franges brillantes consécutives $k_2 - k_1 = 1$
 $i = \frac{\lambda D}{a}$
2. Formule $a = f(\lambda, N, D, L)$.
 $L = (N-1)i = (N-1)\frac{\lambda D}{a} \implies a = \frac{(N-1)\lambda D}{L}$

- Calcul de a.

$$a = \frac{(7-1).0,55.^{10-6}.1,2}{7,210^{-3}} \Longrightarrow a = 5,5.10^{-4} m$$

3. Si on augmente a, i diminue. Les franges deviennent plus serrées. Pour certaines valeurs de a, le phénomène est inobservable à l'oeil nu.

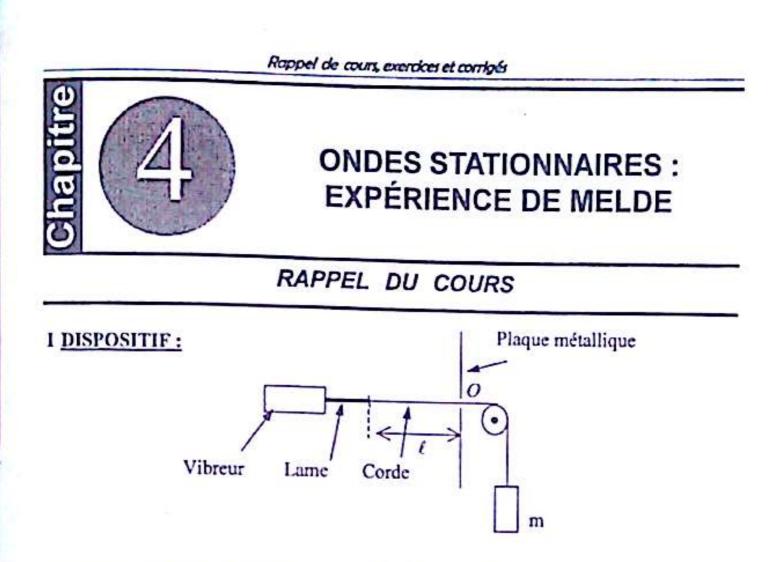
Valeur limite de a.

Phénomène observable si $i \ge 0.2.10^{-3}$ m.

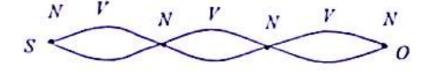
$$\frac{\lambda D}{a} \ge 0, 2.10^{-3} \implies a \le \frac{\lambda D}{2.10^{-4}}$$
$$a' = \frac{\lambda D}{2.10^{-4}} = \frac{0, 55.10^{-6} \cdot 1, 2}{2.10^{-4}} \implies a' = 3, 3.10^{-3} m$$

4. Calcul du nombre de frange si a = a'.

$$a' = \frac{(N'-1)\lambda D}{L} \Rightarrow a'L = (N'-1)\lambda D$$
$$N'-1 = \frac{a'L}{\lambda D} \Rightarrow N' = \frac{a'L}{\lambda D} + 1$$
$$N' = \frac{3,3.10^{-3}.7,2.10^{-3}}{0,55.10^{-6}.1,2} + 1 \Rightarrow N' = 37$$



II <u>OBSERVATIONS</u> : En éclairage normale on observe la formation de fuseaux de même longueur.

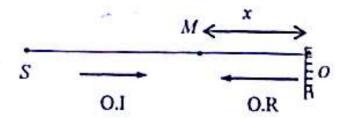


V : ventre, point d'amplitude maximale. N : nœud, point d'amplitude minimale.

III INTERPRÉTATION

O.I : Onde incidente.

O.R : Onde réfléchie.



- Détermination de l'élongation d'un point M atteint par les deux ondes. Soit $y_1 = a \sin \frac{2\pi}{T} t$ onde incidente. $y_{1}(M) = asin(\frac{2\pi}{T}t + \frac{2\pi x}{2}).$ Soit $y_R = -asin \frac{2\pi}{T} t$ onde réfléchie $Y_R(M) = -asin(\frac{2\pi}{T} t - \frac{2\pi x}{T})$ $y(M) = y(M) + y(M) = 2asin \frac{2\pi x}{\lambda} sin(\frac{2\pi}{T}t + \frac{\pi}{2})$ $y(M) = 2 \operatorname{asin} \frac{2\pi x}{2} \operatorname{sin} \left(\frac{2\pi}{T} t + \frac{\pi}{2} \right)$ - Positions des ventres : L'amplitude est maximale si sin $\frac{2\pi x}{2} = \pm 1$. $x = (2k + 1)\frac{\lambda}{4} \quad k \in \mathbb{N}$ Positions des nœuds. - amplitude nulle. $-\sin\frac{2\pi x}{\lambda} = 0 \implies x = k\frac{\lambda}{2} \quad k \in \mathbb{N}.$ Remarques : $-x = k \frac{\lambda}{2}$ $k = 0 \implies x = 0$. L'obstacle fixe est un nœud. - Distance entre deux nœuds ou deux ventres consécutifs est de $\frac{2}{2}$. - Distance entre un nœud et un ventre consécutifs est $\frac{\lambda}{4}$. - Si la corde vibre avec k fuscaux $\ell = k\frac{\lambda}{2}$.

Exercices

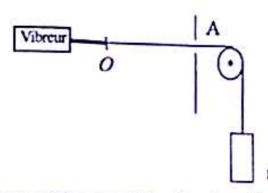
Exercice : Nº1

Soit une lame vibrante, soumise à des vibrations sinusoïdales, verticales, d'amplitude a = 2mm, de fréquence N = 100Hz. On attache, une corde élastique à l'extrémité O de la lame afin de réaliser l'expérience de Melde.

La vitesse de propagation des ondes vaut 20ms' et on rappelle qu'elle est donnée par la relation

 $C = \sqrt{\frac{F}{\mu}}$; F désignant la tension de la corde et μ sa masse linéique.

Roppel de cours, exerdces et corrigés



1. Pour la valeur $m_0 = 100g$, on a OA = $\ell_0 = 1m$; décrire le phénomène observé et déterminer le nombre n_0 de fuscaux visibles, O étant considéré comme un nœud de vibration.

 On fait varier la longueur de la partie vibrante de la corde en déplaçant la plaque placée en A, la masse m₀ restant constante.

Etablir la relation entre le nombre n, de fuseaux, la longueur $\ell_1 = OA_1$ de la corde. ℓ_0 et n_0 . Application numérique : $n_1 = 8$, calculer ℓ_1 .

3. On maintient la longueur $\ell = \ell_0 = 1$ m constante et on suspend à l'extrémité de la corde, des masses différentes. Etablir la relation existant entre le nombre n_2 de fuscaux, les masses

 $m_2, m_0, \text{et } n_0$.

Application numérique : $n_2 = 5$; calculer m_2 .

Solution

1. Phénomène observé : on observe des fuseaux de même longueur, stationnaires.

- Nombre de fuseaux. $\ell_0 = n_0 \frac{\lambda}{2}$ $n_0 = 2 \frac{l_0}{\lambda} = \frac{2l_0 N}{C}$.

 $n_0 = \frac{2.1.100}{20} = 10$ $n_0 = 10$ fuseaux.

2. Relation entre n, l, $lo et n_0$.

$$\ell_{1} = n_{1} \frac{\lambda}{2} = n_{0} \frac{\lambda}{2} \quad \lambda = \frac{2\ell o}{n_{0}}$$

$$\ell_{1} = \frac{n_{1}}{2} \frac{2\ell o}{n_{0}\ell o} = \frac{n_{1}}{n_{0}} \ell_{0} \quad \ell_{1} = \frac{n_{1}}{n_{0}} \ell o$$
Application numérique : $\ell_{1} = \frac{8}{10} \times 1 = 0.8 \text{m.}$

3. $\ell = \ell_0 = 1$ m.

Relation entre n_2 , m_2 , m_0 et n_0 .

 $\ell_{0} = n_{o} \frac{\lambda_{0}}{2} ; \quad \lambda_{0} = \frac{c}{N} = \frac{1}{N} \sqrt{\frac{F_{0}}{\mu}} ; \qquad \ell_{0} = \frac{n_{0}}{2} \frac{1}{N} \sqrt{\frac{m_{0}g}{\mu}}$ $\ell_{0} = n_{2} \frac{\lambda_{2}}{2} ; \quad \lambda_{2} = \frac{1}{N} \sqrt{\frac{F_{1}}{\mu}} = \frac{1}{N} \sqrt{\frac{m_{2}g}{\mu}} \qquad \tilde{\ell}_{0} = \frac{n_{2}}{2} \frac{1}{N} \sqrt{\frac{m_{2}g}{\mu}}$ $\ell_{0} = \ell_{0} \implies \frac{n_{0}}{2} \frac{1}{N} \sqrt{\frac{m_{0}g}{\mu}} = \frac{n_{2}}{2} \frac{1}{N} \sqrt{\frac{m_{2}g}{\mu}} ; \qquad n_{0} \sqrt{m_{0}} = n_{2} \sqrt{m_{2}} \implies m_{2} = \left(\frac{n_{0}}{n_{2}}\right)^{2} m_{0}$ Application numérique : $m_{2} = \left(\frac{10}{5}\right)^{2} \times 100 = 400g$.

Exercice : Nº 2

 Une corde élastique sans raideur est placée verticalement. L'extrémité supérieure A est reliée à un vibreur, qui impose un mouvement entretenu, sinusoïdal, transversal de fréquence
 N = 100Hz et d'amplitude a = 2mm. La corde traverse en un point B une plaque métallique mince percée d'un petit trou qui interdit pratiquement tout déplacement transversal de B. On tend la corde par le poids P d'une masse, suspendue à l'extrémité inférieure de la corde.

a) Sachant que la masse linéique de la corde est µ = 0,2g/m et que d (AB) = 50cm, déterminer
 P pour que la portion AB de la corde se partage en k fuseaux.

Calculer P pour k = 1, k = 2 et k = 3.

b) On essaie de réaliser le réglage pour un seul fuseau, au moyen d'une masse marquée de 200g. D'autre part la fréquence du vibreur se stabilise à 99Hz. Quelle valeur faut-t-il donner à la longueur de la corde ? g = 9,8N/kg.

2. La corde est placée horizontalement. L'extrémité B est maintenant reliéeà un deuxième vibreur identique, de fréquence 100Hz qui lui impose un mouvement transversal de même direction que celui de A, d'amplitude 2mm et en retard de phase de $\frac{\pi}{3}$ par rapport à celui de A. On supposera qu'il n'y a ni réflexion, ni amortissement des ondes. La tension de la corde vaut $\frac{2}{9}$ N.

- a) Ecrire l'équation du mouvement d'un point M quelconque de AB. On pose AM = x.
- b) Préciser la position des points vibrant avec une amplitude maximale sur AB. En déduire leur nombre. On rappelle que C = $\sqrt{\frac{F}{\mu}}$.

Rappel de cours, exercices et corrigés

1. a) Expression de P pour que la corde vibre avec k fuseaux.

$$AB = k\frac{\lambda}{2} \text{ et } C = \sqrt{\frac{F}{\mu}} \qquad \lambda = CT = \frac{1}{N}\sqrt{\frac{F}{\mu}} \qquad AB = \frac{k}{2N}C = \frac{k}{2N}\sqrt{\frac{F}{\mu}}$$

$$AB^{2} = \frac{k^{2}}{4N^{2}}\frac{P}{\mu} \implies P = \frac{4N^{2}AB^{2}\mu}{k^{2}}$$

$$AB^{2} = \frac{k^{2}}{4N^{2}}\frac{P}{\mu} \implies P = \frac{4N^{2}AB^{2}\mu}{k^{2}}$$

$$AB^{3} = \frac{k^{2}}{4N^{2}}\frac{P}{\mu} \implies P = \frac{4N^{2}AB^{2}\mu}{k^{2}}$$

$$K = 1 P = 2N; k = 2 P = 0,5N; k = 3 P = \frac{2}{9}N = 0,22N$$

$$b) \text{ Longueur de la corde.}$$

$$\ell = k\frac{2}{2} = \frac{k}{2N}C = \frac{k}{2N}\sqrt{\frac{mg}{\mu}} \quad \ell = \frac{1}{2x99}\sqrt{\frac{200.10^{-59},8}{0,2.10^{-3}}} = 0,499m; \ell = 0,5m$$

$$2.a) \text{ Equation du mouvement d'un point M de AB tel que AM = x.$$

$$A \xrightarrow{X} M \qquad B$$

$$Y_{A} = 2.10^{-3}\sin 200\pi t; \quad Y_{B} = 2.10^{-3}\sin \left(200\pi t - \frac{\pi}{3}\right)$$

$$Y_{A}(M) = 2.10^{-3}\sin \left(200\pi t - \frac{200\pi}{C}(AB - x) - \frac{\pi}{3}\right)$$

$$Y(M) = Y_{A} + Y_{B} = 4.10^{-3}\cos \left[\frac{200\pi}{C}(AB - 2x) + \frac{\pi}{6}\right]\sin \left(200\pi t - \frac{100}{C}\pi AB - \frac{\pi}{6}\right)$$

$$C = \sqrt{\frac{P}{\mu}} = \sqrt{\frac{2}{9,2.10^{-4}}} = \frac{100}{3} = 33,33ms^{-1}}$$

$$Y(M) = 4.10^{-3}\cos \left[\frac{3\pi}{A}(AB - 2x) + \frac{\pi}{6}\right]\sin \left(200\pi t - 3\pi AB - \frac{\pi}{6}\right)$$

b) Position des points vibrant avec une amplitude maximale.

$$\cos[3\pi(AB-2x) + \frac{\pi}{6}] = \pm 1 \implies 3\pi(AB-2x) + \frac{\pi}{6} = k\pi \quad k \in \mathbb{Z}$$

$$AB - 2x = \frac{k}{3} - \frac{1}{18} \implies 2x = -\frac{k}{3} + \frac{1}{18} + AB \quad x = \frac{AB}{2} - \frac{k}{6} + \frac{1}{36}$$

 $x = 0,278 - \frac{k}{6}$ en m

k = 0 x = 0,278 m = 27,8 cm

$$k = -1$$
 $x = 0,278 + \frac{1}{6} = 0,445 \text{ m} = 44,5 \text{ cm}$

k = 1 $x = 0.278 - \frac{1}{6} = 0.111 \text{ m} = 11.1 \text{ cm}$. Il y a trois points vibrant avec une amplitude maximale sur AB.

Exercice Nº 3

L'extremité A d'une corde élastique et relié à un vibreur qui lui communique un mouvement de vibration transversal, sinusoïdale de fréquence N.

L'autre extremité B est immobile et la corde est tendu de façon que la célérité des ondes soit C = 20 m/s.

La fréquence du vibreur est N = 50Hz.

a) Définir la longueur d'onde d'un mouvement vibratoire. Calculer la longueur d'onde des ondes qui se propagent le long de la corde.

b) On observe que la corde en vibration présentent 5 fuseaux nets.

- Comment appelle-t-on le phénomène observe? A quoi est-il dû ?

Calculer la longueur de la corde.

c) On observe la corde en éclairage stroloscopique.

Que voit-on si la fréquence des éclairs est 50Hz puis 100 Hz?

2. On fait maintenant décroitre la fréquence du vibreur de 50Hz à 15Hz. Trouver une relation entre la fréquence N et le nombre de fuseaux.

Pour quelles valeurs de N observe-t-on un système stable de fuseaux et quel sera dans chaque cas, le nombre de fuscaux.

Solution

1. a) La longueur d'onde d'un mouvement vibratoire est la distance parcouru par l'onde en une période.

$$\dot{a} = C.T \Rightarrow \dot{a} = \frac{C}{N} = \frac{20}{50} \Rightarrow \dot{a} = 0, 4m$$

b) Le phénomène observe est appelé onde stationnaire il est du à la superposition d'une onde incidente et d'une onde reflèchi.

Longueur de la corde.
 Si la corde vibre avec K fuseaux.

Rappel de cours, exercices et corrigés

$$\ell = K \frac{\dot{a}}{2}$$
 $K = 5 \Longrightarrow \ell = \frac{5 \times 0.4}{2}$ $\ell = 1m$

c) Observation

- N = N : On observe une sinusoïde s'aplatir puis se gonfler sur place.

 $N_e = 100H_a \Rightarrow N_e = 2N$. On observe 2 cordes dessinant une sinusoïde s'aplatir puis se gonfler sur place.

2. Relation entre K et N.

$$\ell = K^{\dot{a}}/_{2} \text{ or } \dot{a} = \frac{C}{N} \Rightarrow \ell = \frac{KC}{2N}$$

 $\Rightarrow N = \frac{KC}{2\ell} \Rightarrow N = 10K$

Valeur de N comprises entre 15 et 50H, et nombres K de fuseaux.

 $K = 2 \qquad N = 20H_z$ $K = 3 \qquad \Rightarrow \qquad N = 30H_z$ $K = 4 \qquad N = 40H_z$ $K = 5 \qquad N = 50H_z$

Exercice Nº 4 : (Bac Niger 98)

L'émission d'un son par un haut-parleur est dù à la vibration de sa membrane qui communique son mouvement aux molécules d'air situées à son voisinage. Le mouvement de vibration des molécules d'air se transmet ainsi de proche en proche. Cela se traduit par des vibrations périodiques de la pression qui se propagent pour atteindre l'oreille.

On dispose d'un haut-parleur émettant des vibrations sonores longitudinales de fréquences N = 1000Hz. On place au point O sur l'axe AX de ce haut-parleur et perpendiculairement à cet axe, une surface plane capable de réfléchir parfaitement les ondes sonores (voir figure). On admettra qu'on peut négliger tout phénomène de réflexion multiple ainsi que tout phénomène d'amortissement.

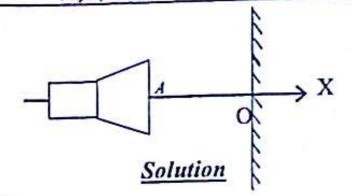
1. Déterminer la longueur d'onde λ du son émis par le haut-parleur. La célérité du son dans l'air est C = 340ms^{-1} .

2. Quelle est l'amplitude de vibration (déplacement moyen des molécules d'air causé par les vibrations sonores) au point O ?

3. Un microphone sensible aux variations de pression est installé au point O. Décèlera-t-il un maximum ou minimum d'intensité sonore ?

4. Analyser les variations de la pression p en un point situé sur l'axe AX à la distance x de O. Préciser l'expression analytique de p en fonction de x et du temps t.

5. A quelle distance de O sur l'axe AX faut-il placer le microphone pour retrouver la même intensité sonore qu'au point O ?



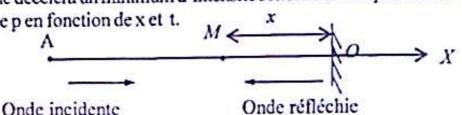
1. Longueur d'onde λ du son.

 $\lambda = CT = \frac{C}{N} \Rightarrow \lambda = \frac{340}{1000} = 0.34m \quad \lambda = 0.34m$

2. Le point O constitue un obstacle fixe. Il est constamment immobile. L'amplitude de vibration en O est nulle.

3. Le microphone décèlera un minimum d'intensité sonore car l'amplitude est nulle en O.

4. Expression de p en fonction de x et t.



L'onde incidente anime M avant O. Le mouvement de M présente une avance $\theta = \frac{x}{c}$ sur celui de O.

 $p_t(M) = P_m \sin \omega (t + \frac{x}{C})$

L'onde réfléchie anime O avant M. Le mouvement M présente un retard $\theta = \frac{x}{2}$ sur celui de 0.

 $p_r(M) = -P_m \sin \omega (t - \frac{x}{C})$ La vibration résultante est donc $p = p_i(M) + p_i(M)$ $p = 2P_m \sin \frac{\omega x}{C} \cos \omega t \text{ ou } p = 2P_m \sin \frac{\omega x}{C} \sin(\omega t + \frac{\pi}{2})$ Nœuds de vibration $A=0 \Rightarrow 2P \sin \frac{\omega x}{c} = 0 \Rightarrow \sin \frac{2\pi x}{\lambda} = 0 \Rightarrow \frac{2\pi x}{\lambda} = k\pi$ $x=k\frac{\lambda}{2} \qquad A.N \quad x=0,17k \quad \text{avec} \quad k \in N$. Ventres de vibration $A = \pm 2P \Longrightarrow \sin \frac{2\pi x}{\lambda} = \pm 1 \implies \frac{2\pi x}{\lambda} = (2k+1)\frac{\lambda}{2}$ $x = (2k+1)\frac{\lambda}{4}$ AN: x = 0,085(2k+1) k∈N Minimum d'intensité sonore. x = 0.17m

Rappel de cours, exercices et corrigés

Dans tout l'exercice on prendra g = 9,8ms-2.

On se propose de réaliser l'expérience de Melde dans un ascenseur (voir figure). Pour cela, un vibreur de fréquence f = 100Hz est fixé au plafond de la cabine. A l'extrémité O du vibreur est attaché un fil tendu verticalement par un corps de masse m = 100g, accroché à l'autre extrémité B du fil. O est animé d'un mouvement d'amplitude 3mm. Le fil passe par un petit trou C d'une plaque métallique mobile, ce qui permet de faire varier la longueur OC. L'orifice C est suffisamment petit pour que le milieu de propagation soit limité à la partie OC.

1. La cabine étant au repos, il se forme entre O et C quatre fuseaux.

a) Montrer que l'équation du mouvement d'un point A situé entre O et C, à la distance x de C, est de la forme :

 $y = asin (2\pi x/\lambda) cos 2\pi ft$ avec λ : longueur d'onde; t: le temps.

On donne : $y = 610^{-3} \sin (5\pi x)$. $\cos 200\pi t$ avec y et x en m et t en s.

b) Calculer la longueur OC qui correspond à l'observation des quatre fuseaux.

c) Quelle est la célérité des ondes le long du fil ?

d) Déterminer la masse linéique µ du fil sachant que la célérité des ondes le long du fil est

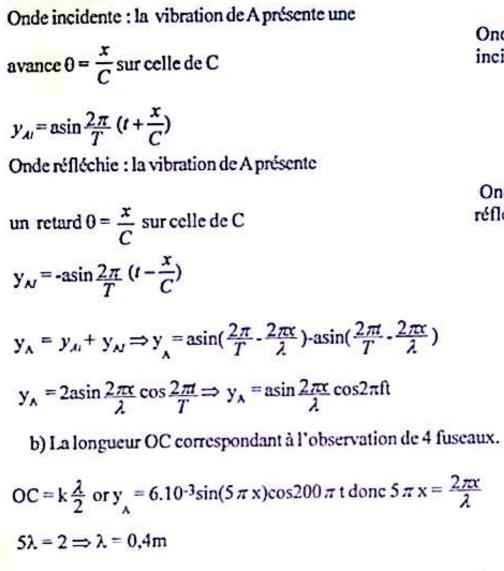
de la forme $C = \sqrt{\frac{T}{\mu}}$ avec T, la tension du fil.

2. La cabine est maintenant animée d'un mouvement vertical ascendant, uniformément accéléré, d'accélération a tel que $a = 1, 2m/s^2$.

a) Par quelle masse M faut-t-il remplacer la masse m = 100g pour que le fil vibre en formant le même nombre de fuseaux ?

b) En conservant la masse m accrochée en B, on veut modifier la longueur OC afin d'obtenir la formation du même nombre de fuseaux. De quelle hauteur h et dans quel sens faut-t-il déplacer la plaque métallique pour observer les quatre fuseaux, le mouvement de la cabine étant vertical ascendant, uniformément accéléré, d'accélération $a = 1,2ms^2$.

1. a) Equation du mouvement de A. $y = asin \omega t = asin \frac{2\pi t}{T} \quad (\varphi = 0)$ $y_{oi} = asin \frac{2\pi t}{T} \quad y_{or} = -asin \frac{2\pi t}{T}$ o $x = asin \frac{2\pi t}{T} \quad y_{or} = -asin \frac{2\pi t}{T}$



$$OC = k \cdot \frac{0.4}{2} \implies OC = 0.8m$$

c) La célérité des ondes le long du fil.

 $\lambda = CT = \frac{C}{f} \Rightarrow C = \lambda f$; AN: $C = 0.4 \times 100$; $C = 40 \text{ ms}^{-1}$ d) Masse linéique μ du fil.

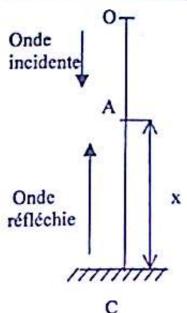
$$C = \sqrt{\frac{T}{\mu}} \Rightarrow C^2 = \frac{T}{\mu} \Rightarrow \mu = \frac{T}{C^2} = \frac{mg}{C^2}$$

AN:
$$\mu = \frac{100.10^{-3} \times 9.8}{40^2} = 6,125.10^{-4} \, kgm^{-1}$$

2. a) Calcul de la masse M.

- Système étudié : le solide de masse M.

- Repère utilisé : repère lié à l'ascenseur supposé galiléen.



Rappel de cours, exerdices et corrigés

Bilan des forces : le poids du solide, la tension \vec{T} du fil.

TCI:
$$\sum \vec{F} ext = M \vec{a}$$

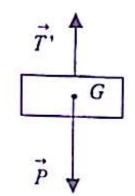
 $\vec{T}' + \vec{P} = M \vec{a}$

Projection sur la verticale ascendante.

$$T'-P = Ma \implies T' = M(g+a) \implies M = \frac{T'}{g+a}$$

C=C' (pour un observateur lié à l'ascenseur).

$$\sqrt{\frac{T}{\mu}} = \sqrt{\frac{T'}{\mu}} \Rightarrow T = T' = mg;$$
 D'où $M = \frac{mg}{g+a}$



 $M = \frac{100.10^{-3} \times 9.8}{9.8 + 1.2}$ M = 0.089 kgM = 89g

b) Calcul de h et sens de déplacement de la plaque métallique 0.

$$OC' = k \frac{\lambda'}{2} \quad or \ \lambda' = \frac{C'}{f} = \frac{1}{f} \sqrt{\frac{T'}{\mu}} \Longrightarrow \lambda' = \frac{1}{f} \sqrt{\frac{m(g+a)}{\mu}}$$
$$OC' = \frac{k}{2f} \sqrt{\frac{m(g+a)}{\mu}}$$

AN: OC' = 0.84m

On déplacera la plaque métallique d'une hauteur h = 0,04m = 4cm vers le bas ; car OC' > OC.

ELECTROMAGNETISME

Rappel de cours, exercices et corrigés



CHAMP MAGNÉTIQUE

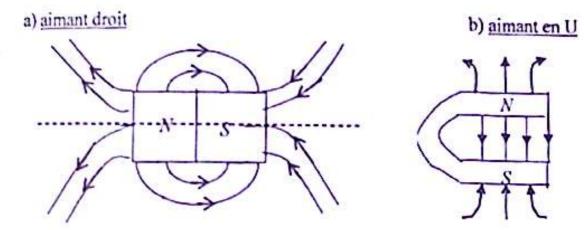
RAPPEL DU COURS

I SPECTRE MAGNÉTIQUE

Une ligne de champ magnétique est une ligne qui en chacun de ses points est tangente au

vecteur \vec{B} . Elle est orientée dans le sens de \vec{B} . L'ensemble des lignes de champ constitue le spectre magnétique.

II TOPOGRAPHIE DE CHAMP MAGNÉTIQUE



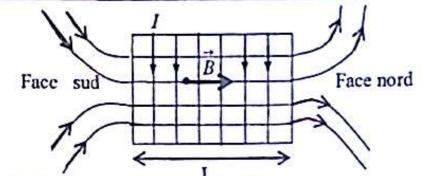
Remarque : Entre les branches de l'aimant en U, le champ magnétique est considéré comme uniforme.

III ELECTROAIMANTS

Un circuit parcouru par un courant d'intensité I, crée un champ B de norme. B = kI. k dépend des caractéristiques du circuit.

1. Champ créé par une bobine longue.

A l'intérieur de la bobine, \vec{B} est uniforme, son sens est donné par la règle de la main droite ou de l'observateur d'Ampère.



2. Expression du champ créé par un solénoïde.

$$B = \mu_o n I$$
 avec $n = \frac{N}{L}$

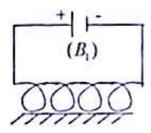
 μ_0 : perméabilité magnétique du vide. $\mu_o = 4\pi . 10^{-7} S.I$

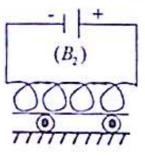
NB : Maîtriser l'une des règles pour déterminer le sens de \vec{B} et les faces de la bobine.

Exercices

Exercice Nº 1

Dans l'expérience schématisée ci - dessous la bobine B_1 est fixe, la bobine B_2 mobile.





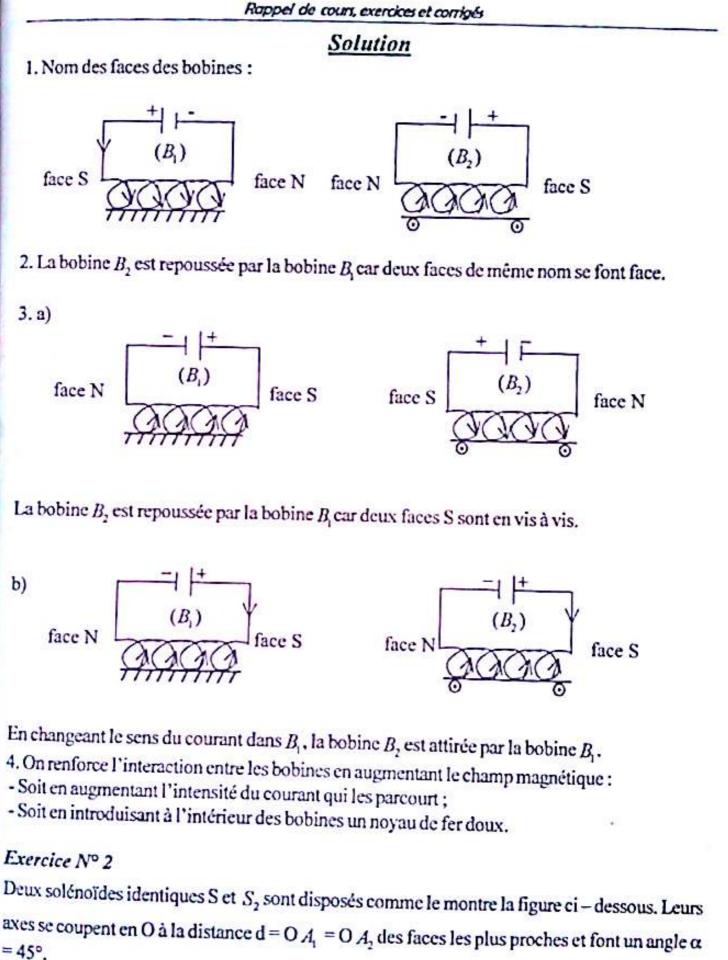
1. Préciser les noms des faces des bobines.

2. Quel est le mouvement de la bobine B_2 ?

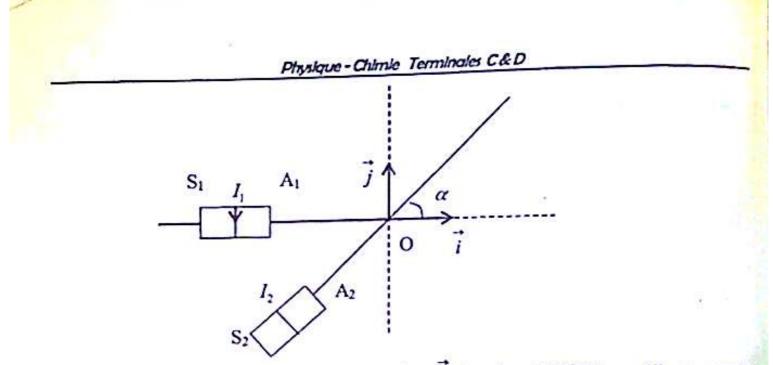
3. Que se passe - t - il si l'on inverse le sens du courant ?

- a) dans les deux bobines?
- b) dans une seule bobine ?

4. Comment peut - on renforcer l'interaction entre les deux bobines.



= 45°.

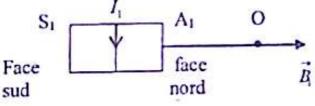


1. Le solénoïde S_1 crée en O un champ magnétique \vec{B}_1 de valeur 4.10⁻³ T, lorsqu'il est parcouru par un courant d'intensité I_1 . Préciser la direction et le sens de \vec{B}_1 .

La face A est - elle sud ou nord ?

2. Le solénoïde S, fonctionnant dans les conditions précédentes, on fait passer dans le solénoïde S_2 un courant continu d'intensité I_2 . Quel doit être le sens du courant I_2 pour que le champ magnétique total : $\vec{B} = \vec{B}_1 + \vec{B}_2$ créé par les deux solénoïdes en O ait même direction que \vec{j} ? Quel est alors le sens du champ \vec{B}_2 ? La face A_2 est – elle sud ou nord?

 Calculer la valeur du champ magnétique total B ainsi que celle de l'intensité I₂ sachant que $I_1 = 1,2A.$

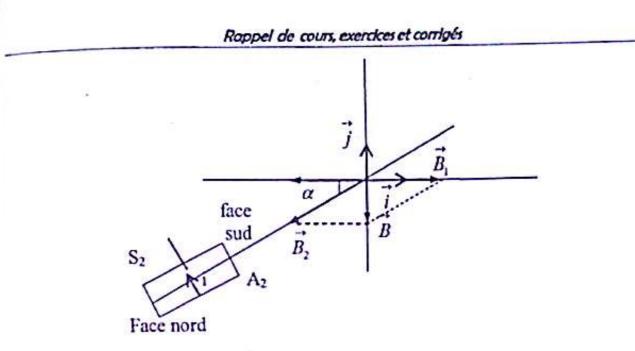


Solution

1. Direction et sens de \vec{B}_1 (donnés par la règle de la main droite). $\vec{B}_1 \begin{cases} direction : portée par (O, \vec{i}) \\ sens : celui du vecteur unitare \vec{i} \end{cases}$

La face A est une face nord.

2. Pour que le champ résultant ait même direction que \vec{j} , il faut que le sens de \vec{B}_2 soit de O vers S,.



La face A₂ est une face sud. 3. Valeur du champ magnétique total B.

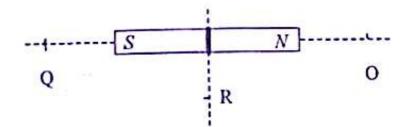
 $\vec{B} = \vec{B}_1 + \vec{B}_2$

Projection sur O, i

 $O = B_{1} - B_{2} \cos \alpha \implies B_{1} = B_{2} \cos \alpha.$ $B_{2} = \frac{1}{\cos \alpha} \qquad \text{AN:} B_{2} = \frac{4,010^{-3}}{\cos 45^{\circ}} \qquad B_{2} = 5,66.10^{-3}T$ Intensité I_{2} $B_{1} = \mu_{0} n I_{1}$ $B_{2} = \mu_{0} n I_{2} \implies \frac{B_{1}}{B_{2}} = \frac{I_{1}}{I_{2}} \implies I_{2} = \frac{B_{2}}{B_{1}}.I_{1}$ $I_{2} = \frac{5,66.10^{-3}}{4,0.10^{-3}}.1,2 \implies I_{2} = 1,74A$

Exercise Nº 3

1. On considère un aimant droit disposé comme l'indique la figure l suivante.



a) Représenter le spectre magnétique de cet aimant.



b) Représenter, en direction et sens, le vecteur champ \vec{B} créé par cet aimant en chacun des points O, P, Q, R.

2. Soient deux aimants droits, A_1 et A_2 , identiques au précédent, dont les axes sont perpendiculaires comme l'indique la figure 2.

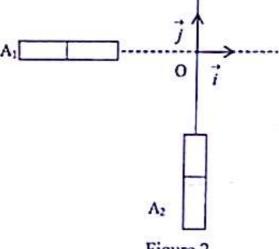


Figure 2

Les deux aimants sont situés à la même distance d'un point O.

Chaque aimant créé, en O, un champ magnétique \bar{B}_0 , de valeur $B_0 = 2,5.10^{-3}$ T.

Donner dans la base (\vec{i}, \vec{j}) , l'expression de la valeur du champ magnétique \vec{B} créé par l'ensemble des aimants en O et calculer son module dans les cas suivants :

a) Les deux pôles Nord dirigés vers O.

b) Le pôle Sud de A et le pôle Nord de A, sont dirigés vers O.

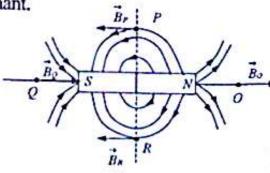
3. Les deux aimants étant toujours à la même distance de O, l'aimant A_2 est déplacé. Son axe fait un angle aigu α avec l'axe de A_1 . Les deux pôles Sud des aimants sont dirigés vers le point O.

a) Exprimer, en fonction de α , le module du vecteur champ résultant en O. Calculer cette valeur pour $\alpha = 40^{\circ}$.

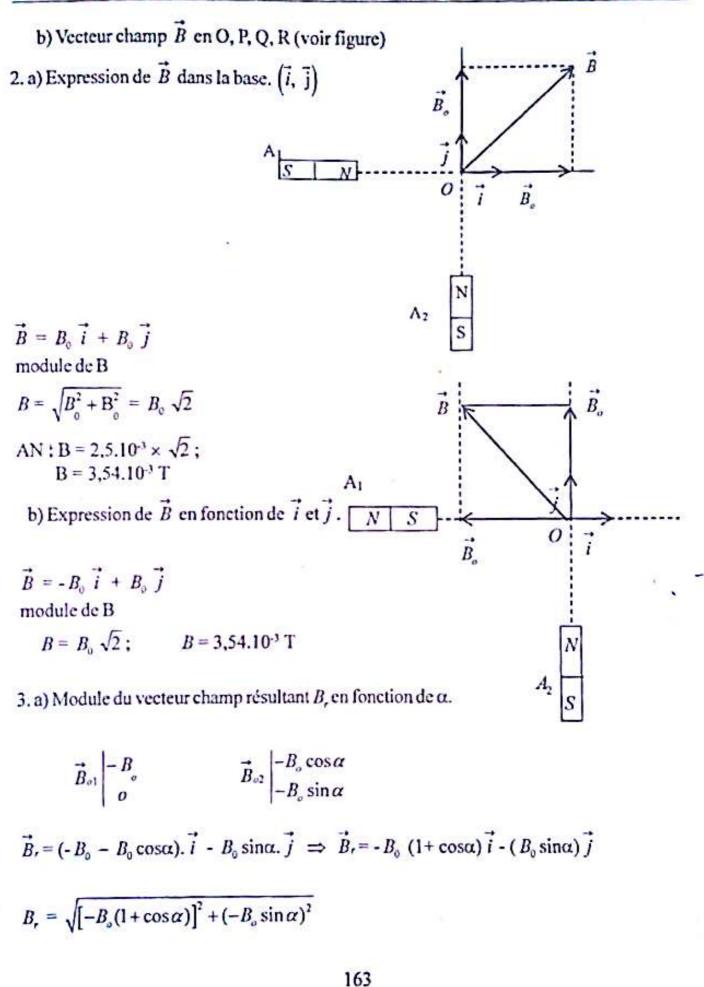
b) Pour quelle valeur de a obtient - on un champ nul en O?

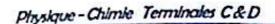
Solution

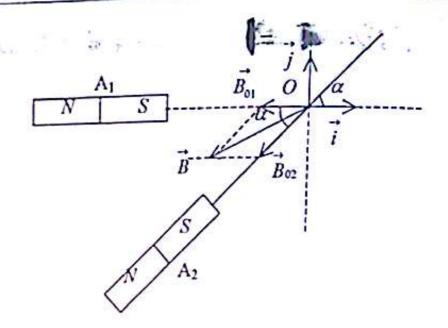
1. a) Représentation du spectre magnétique de l'aimant,











$$B_r \coloneqq B_0 \sqrt{(1 + \cos \alpha)^2 + \sin^2 \alpha} \implies \text{Br.} = B_0 \sqrt{2(1 + \cos \alpha)}$$

AN: $\alpha = 40^{\circ}$ $B_r = 2,510^{-3}\sqrt{2(1 + \cos 40^{\circ})}$ $B_r = 4,710^{-3}T$ Remarque: Par la méthode géométrique.

 $B_{01} = B_{02} \Rightarrow$ le quadrilatère est un losange. On a $B_r = 2B_0 \cos \frac{\alpha}{2}$

AN:
$$B_r = 2.2,510^{-3} \cos \frac{40^{\circ}}{2} \implies B_r = 4,710^{-3}T$$

b) Valeur de a pour que B, soit nul.

$$B_{0} = 0 \text{ si } 1 + \cos \alpha = 0 \ (B_{0} \neq 0) \ \cos \alpha = -1 \Longrightarrow \cos \alpha = \cos \alpha$$

 $\Rightarrow \alpha = \pi$

Exercice 4 : (BAC Niger 1996, TC)

L'aiguille aimantée d'une boussole est mobile autour d'un axe vertical passant par son milieu O.

 On place dans le même plan horizontal que l'aiguille à une distance d, de celle-ci, un aimant droit dont l'axe est perpendiculaire au méridien magnétique. L'aiguille tourne alors d'un angleα =60° (voir figure1).

La composante horizontale du champ magnétique terrestre est $B_H = 2,0010^{-5}T$.

a) Représenter sur un schéma les différents champs magnétiques qui agissent sur l'aiguille et indiquer les pôles de l'aimant droit.

Rappel de cours, exercices et corrigés

b) Déterminer schématiquement les intensités du champ magnétique créé en O par l'aimant et du champ magnétique horizontal résultant.

Echelle : 1.00x10.5 T représenté par 2,0 cm.

c) Retrouver ces résultats par le calcul.

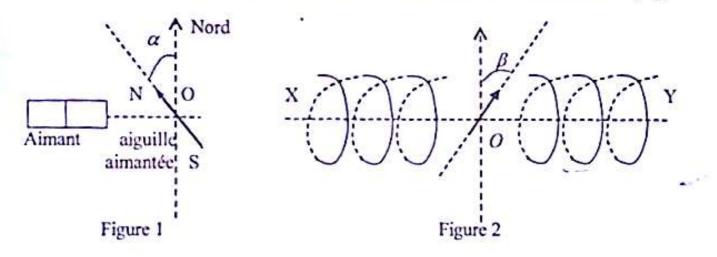
2. Le champ magnétique de l'aimant droit est remplacé par celui d'un solénoïde dont l'axe XY est perpendiculaire au méridien magnétique. L'aiguille aimantée est située au centre du solénoïde et suffisamment éloignée des extrémités. On règle l'intensité l du courant qui traverse le solénoïde de sorte que l'aiguille tourne d'un angle $\beta=30^{\circ}$ (voir figure2).

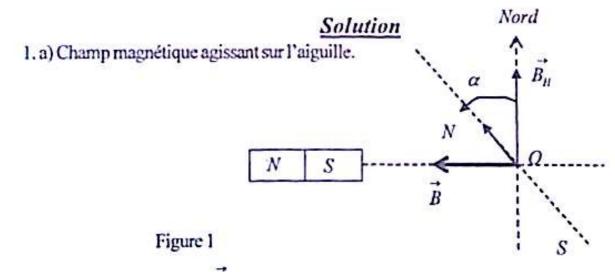
a) Représenter sur un schéma les différents champs magnétiques qui agissent sur l'aiguille.
 Indiquer le sens de circulation du courant électrique dans le solénoïde.

b) Quelle est l'intensité I du courant ?

Données :perméabilité du vide $\mu_0 = 4\pi 10^{-7} SI$; longueur du solénoïde L = 40 cm; nombre de spires du solénoïde N = 1600.

Rappel : la valeur du champ magnétique créé à l'intérieur d'un long solénoïde est $B = \mu_0 \frac{NI}{I}$.





- Les pôles de l'aimant : B est dirigé du pôle Nord au pôle Sud de l'aimant. (voir figure1)

b) Représentation graphique des champs.

165

$$B_{H} = 2,0010^{-5}T, \ \vec{B}_{H} \longrightarrow 4\text{cm}, \ \vec{B} \longrightarrow 7\text{cm}; \quad B = \frac{7}{2}.10^{-5} \implies B = 3,510^{-5}T$$
$$\vec{B}_{r} \longrightarrow 8\text{cm}$$
$$B_{r} = \frac{8}{2}.10^{-5} \implies B_{r} = 410^{-5}T$$
$$\vec{B}_{r} \longrightarrow B_{r} = 410^{-5}T$$

c) Retrouvons ces résultats par le calcul. Considérons le triangle rectangle formé par

 \vec{B}_r et \vec{B}_H

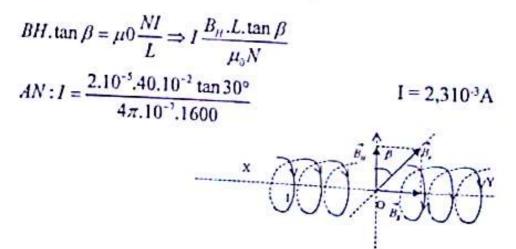
 $\tan \alpha = \frac{B}{B_{H}} \Rightarrow B = B_{H} \cdot \tan \alpha$ AN : B = 210⁻⁵ × tan60° = 3,4610⁻⁵ D ~ 2 510-5T

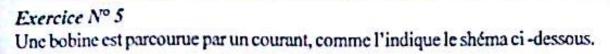
$$\cos \alpha = \frac{B_H}{B_c} \Rightarrow B_c = \frac{B_H}{\cos \alpha}$$
 AN: $B_c = \frac{210^{-5}}{\cos 60^{\circ}} = 410^{-5}; B_c = 410^{-5}T$

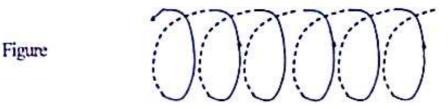
2. a) Représentation des différents champs magnétiques agissant sur l'aiguille. - Sens de circulation du courant (Règle de la main droite.)

b) Intensité I du courant.

$$B_s = \mu_0 \frac{NI}{L}$$
 selon la figure : $\tan \beta = \frac{B_s}{B_H} \Longrightarrow B_s = B_H \cdot \tan \beta$







1. Quelle est la direction du champ \overline{B} à l'intérieur de la bobine ? Représenter les lignes de champ en négligeant le champ magnétique terrestre.

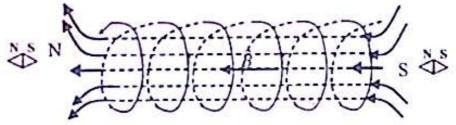
2. Indiquer comment s'orienterait l'aiguille aimantée placée devant chaque face.

3. Donner le nom de chaque face.

4. Donner la relation qui permet de calculer la valeur du champ magnétique à l'intérieur du solénoïde.

Solution

1. Direction du champ \vec{B} et representation des lignes de champ (voir schéma : règle de la main droite)



2. Voir schéma

3. Voir schéma

4. Relation donnant le champ magnétique

$$B = \mu_0 \frac{N}{\ell} I$$

5. μ_0 : perméabilité du vide

N : nombre de spires

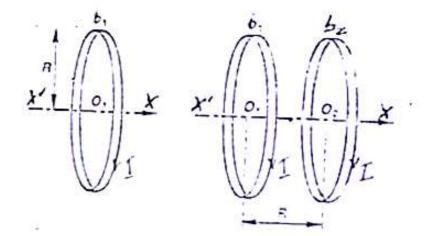
L : longueur du solénoïde

I : intensité du courant.

Exercice Nº 6

Soit b,, une bobine plate circulaire parcourue par un courant d'intensitél. Elle a pour rayon moyen R = 10cm. La mesure du champ magnetique b, qu'elle crée, a donné les résultats suivants pour des points situés sur son axe, à la distance x du centre O,.

| x(cm) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 7,5 | 10 | 15 | 20 |
|----------------------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| ь,10 ^{.5} Т | 12,6 | 12,4 | 11,0 | 10,0 | 8,98 | 4,43 | 6,43 | 4,42 | 2,15 | 1,12 |



1. Représenter graphiquement en fonction de x les variations du champ magnétique b, créé par la bobine b₁, x variant de 0 à 20cm sur la partie O₁x de l'axe de la bobine. (Par symétrie on obtiendrait les correspondants à la partie O, x; ne pas faire cette construction en abseisses: 1cm pour 1cm Echelle

en ordonnées: 1cm pour 10 'T.

2. On adjoint à la bobine b, une bobine b, identique placée parallèlement et dont le centre est situé en O₂. Tel que O₁O₂ = R= 10cm

Les deux bobines sont montées en série et parcourues par un courant de même sens et de même intensite I. (Fig.2)

Indiquer la direction et le sens du champ magnétique $\overline{B} = \overline{B}_1 + \overline{B}_2$ qui existe entre les bobines b_1 et b, et en déduire par addition graphique la courbe donnant en fonction de x la valeur du champ magnétique sur l'axe des deux bobines.

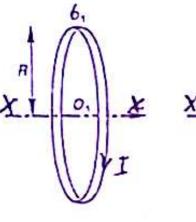
Rappel de cours, exercices et corrigés

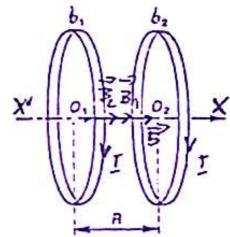
3. Quel intérêt présente ce dispositif? Quel nom donne-t-on à cet ensemble?

Solution

1. Représentation graphique (voir papier millimètre)

2. Direction et sens de \vec{R}





 $\vec{B} = \vec{B}_1 + \vec{B}_2$ $\vec{B}_1 \text{ et } \vec{B}_2 \text{ même direction et}$

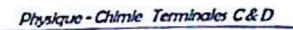
même sens $B = B_1 + B_2$

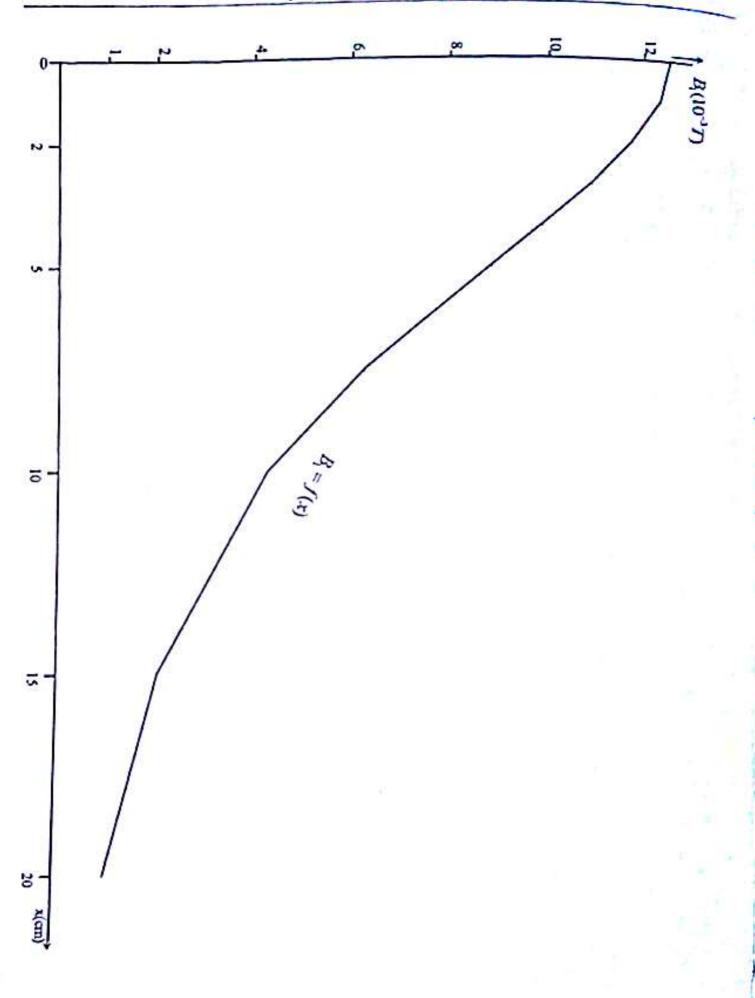
| x | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 7,5 | 10 |
|----|-------|-------|------|-------|------|-------|-------|-------|
| Bl | 12,6 | 12,4 | 11,8 | 11,0 | 10,0 | 8,98 | 6,43 | 4,42 |
| B2 | 4,42 | 5,15 | 6 | 6,95 | 8 | 8,98 | 11,45 | 12,6 |
| в | 17,02 | 17,65 | 17,8 | 17,95 | 18 | 17,96 | 17,88 | 17,02 |

Soit un point M entre le deux bobines M est situé à la distance x de O₁ M est situé à la distance R-x de O₂

3. Intérêt du dispositif.

On remarque qu'à l'intérieur des deux bobines le champ magnétique est constant. Le dispositif permet de réaliser un champ magnétique uniforme ; cet ensemble porte le nom de : bobines de Helmotz.







q < 0

 $\otimes \vec{R}$

 $q\vec{v}$

RAPPEL DU COURS

I. <u>EXPRESSION</u>: La force de Lorentz est la force s'exerçant sur toute particule chargée en mouvement dans un champ magnétique. $\vec{F} = q \vec{V} \wedge \vec{B}$.

- Caractéristiques de \vec{F} :

- Direction : $\perp (\vec{V}, \vec{B})$

- Sens : tel que $(q, \vec{V}, \vec{B}, \vec{F})$ constitue un trièdre direct. Le sens est déterminé par la règle de la main droite.

- Norme : F = $|q| VB \sin \alpha$ avec $\alpha = (\vec{V}, \vec{B})$. II. <u>ETUDE DU MOUVEMENT D'UNE PARTICULE CHARGÉE</u>

1. Trajectoire plane

T.C.I
$$\vec{F} = q \vec{V} \wedge \vec{B} = m\vec{a}$$

$$\vec{a} = \frac{q}{m} \vec{V} \wedge \vec{B}$$
 $\vec{a} \perp \vec{B}$ et $\vec{V} \perp \vec{B} \Rightarrow$

Le mouvement a lieu dans le plan contenant

 \vec{a} et \vec{V} et $\perp a \vec{B}$.

2. Mouvement uniforme : \vec{a} dans la base de Frenet.

 $\vec{a} \perp \vec{V}$ et $\vec{a} = \vec{a}_T + \vec{a}_N$ $\vec{a}_T = \frac{dV}{dt}\vec{T} = \vec{0} \implies V = cte$. Done le mouvement est uniforme

3. Mouvement circulaire :

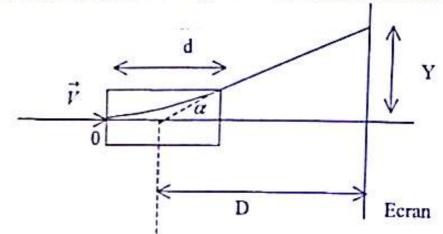
$$\vec{a} = \frac{q}{m} \vec{V} \wedge \vec{B} = \vec{a}_N$$
; $\frac{|q|}{m} VB = \frac{V_2}{R} \Rightarrow R = \frac{mV}{|q|B}$ rayon de courbure constant.

Donc la trajectoire est un cercle. Le mouvement est circulaire uniforme.

Exercices

Exercice Nº 1

Un faiceau homocinétique d'électrons pénètre en O à la vitesse \vec{V} dans une région où règne un champ magnétique uniforme \vec{B} orthogonal à \vec{V} , qui est nul à l'extérieur de la région.



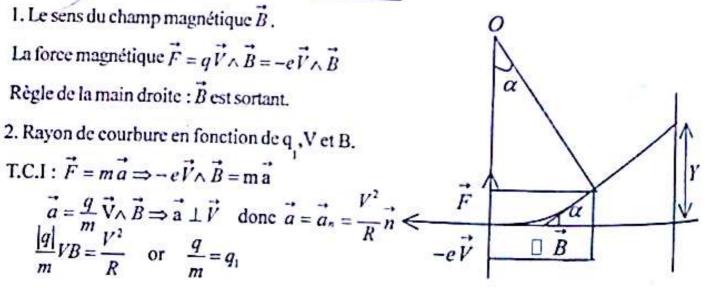
Pour les applications numériques V=10'ms⁻¹ d = 2 cm D = 20 cm Y = 2,5 cm. 1. Le faiceau est dévié vers le haut. Quel est le sens du vecteur champ \vec{B} ?

2. Quel est, exprimé, en fonction de la charge massique $q_1 = \frac{q}{m}$ de V et de B le rayon de courbure R de la trajectoire ?

3. A sa sortie du champ, le faiceau semble provenir d'un point I très proche de la région centrale du champ. Le champ magnétique s'exerce sur un trajet de longueur très voisine de d. Exprimer l'angle α de déflexion en fonction de d, q, B et V.

4. On observe une distance de déflexion Y = 2,5cm. Que vaut le champ magnétique ?

Solution



172

Rappel de coun, exercices et corrigés

$$|q_1| VB = \frac{V^2}{R} \Rightarrow R = \frac{V}{|q_1| B}$$

3. L'angle de déflexion α en fonction de d, q₁, V et B. α petit sin $\alpha \approx \tan \alpha \approx \alpha$ (rad).

$$\alpha(rad) = \frac{d}{R} = d \frac{|q_1|B}{V}$$

4. Valeur du champ magnétique.

$$\alpha = \frac{Y}{D} = \frac{d|\mathbf{q}_1|B}{V} \Longrightarrow B = \frac{YV}{Dd|\mathbf{q}_1|} = \frac{YVm}{Dd|\mathbf{q}_1|}$$
$$B = \frac{2,510^{-2} \times 10^7 \times 9,110^{-31}}{2010^{-2} \times 1,610^{-19} \times 210^{-2}} \implies B = 3,55.10^4 T$$

Exercice Nº 2

A l'aide d'un spectrographe de masse, on veut séparer les isotopes du chlore. Une chambre d'ionisation produit des ions ³⁵Cl'et ³⁷Cl'.Ces ions sont ensuite accélérés entre deux plaques parallèles (P_1) et (P_2). La tension accélératrice a pour valeur U = 20.10³V. On négligera la vitesse des ions lorsqu'ils traversent la plaque (P_1) en O_1 .

1. a) Quelle est la plaque qui doit être portée au potentiel le plus élevé ? Représenter \vec{E} .

 b) Montrer que le poids de l'ion ³⁵Cl' est négligeable devant la force électrique à la quelle il est soumis.

c) Calculer les vitesses V_o de ³⁵ CI^- et V'_o de ³⁷ CI^- en O_2 .

Déterminer le rapport $\frac{V_0}{V_0}$.

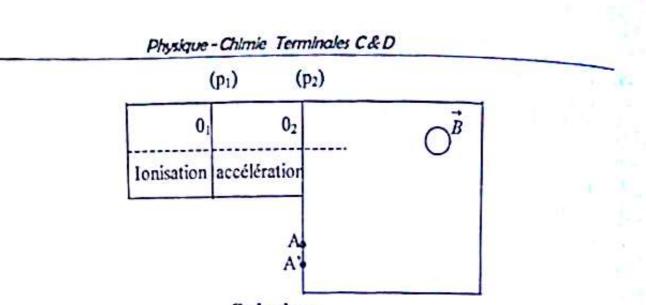
2. Les ions pénètrent ensuite dans une région où règne un champ magnétique uniforme \overline{B} orthogonal au plan de la figure, d'intensité B = 0.2T.

a) Indiquer sur le schéma le vecteur B pour que les ions ³⁵Cl⁻ arrivent en A et ³⁷Cl⁻ en A^{*}. Justifier la construction.

 b) Montrer que les trajectoires des ions sont planes ; établir la nature du mouvement, ainsi que la forme des trajectoires.

c) Calculer le rayon de courbure des ions ³⁵Cl⁺.

3. Calculer la distance entre les points d'impact des deux ions ³⁵Cl⁻ et ³⁷Cl⁻. Données : masse du nucléon. $m_y = 1,6710^{-27} kg$; $g = 10ms^{-2}$. 47



Solution

. a) $\vec{F} = q \vec{E}$, q < 0 \vec{F} et \vec{E} ont même direction mais de sens contraires \vec{F} étant dirigée le O_1 vers O_2 , donc \vec{E} est orienté de O_2 vers O_1 . Ce qui signific que P_2 est portée au potentiel le plus élevé.

b) Comparaison entre P et F

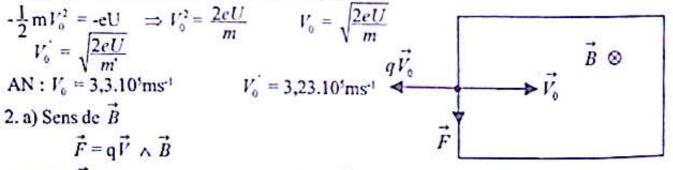
$$P = \text{mg } P = 35 \times 1,67.10^{-27} \times 10 = 5,84.10^{-23}N$$

$$F = qE = \frac{qU}{d} \qquad F = 1,610^{-19} \times \frac{2010^3}{10^{-2}} = 3,210^{-13}N$$

$$\frac{F}{P} = \frac{3,210^{-13}}{5,8410^{-25}} \approx 10^{12} \implies F >> P$$

c. Calcul des vitesses.

En appliquant le théorème de l'énergie cinétique.



Pour que \vec{F} soit tel que représentée, il faut que \vec{B} soit entrant (règle de la main droite).

b) Trajectoires planes T.C.1 $\vec{F} = q\vec{V} \wedge \vec{B} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \frac{q}{m}\vec{V} \wedge \vec{B}$ $\vec{a} \perp \vec{B}$ et $\vec{V} \perp \vec{B} \Rightarrow$ le mouvement a lieu dans le plan perpendiculaire à \vec{B} et contenant \vec{a} et \vec{V} . Nature du mouvement.

Rappel de cours, exerdoes et corrigés

$$\vec{a} = \frac{q}{m}\vec{V}\wedge\vec{B} = \vec{a}_N + \vec{a}_T = \frac{V^2}{R}\vec{N} + \frac{dV}{dt}\vec{T} \text{ or } \vec{a}\perp\vec{V} \Rightarrow \frac{dV}{dt}\vec{T} = \vec{0} \Rightarrow \frac{dV}{dt} = 0.$$

D'où V = cte $V = V_0$ le mouvement est uniforme Trajectoire

$$\frac{V^2}{R} = \frac{|q|VB}{m} \implies R = \frac{mV}{|q|B} = \text{cte}$$

La trajectoire est alors circulaire

c) Rayon des ions 35Cl

$$R = \frac{35 \times 1,67.10^{19} \times 3,3.10^{5}}{1,6.10^{19} \times 0,2} = 0,603 \mathrm{m}$$

3. Calcul de AA'

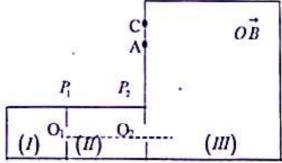
$$AA' = O_2 A' - O_2 A = 2R' - 2R \implies AA' = 2(R' - R)$$

$$R^{*} = \frac{37 \times 1,67.10^{47} \times 3,23.10^{10}}{1.5.10^{49} \times 0,2} = 0.624 \mathrm{m}$$

AA' = 2(0,624 - 0,603)m = 0,042m = 4,2cmAA' = 4,2cm

Exercice Nº 3

On admettra dar met exercice que le poids des particules est négligeable devant les autres forces. On désire les isotopes du chlore (Cl) à l'aide d'un spectrographe de masse schématisé ei lessous :



1. Les ions chlores ³⁵Cl² et ^xCl² sont produits dans une chambre d'ionisation (I), puis dirigés vers une chambre d'accélération (II) entre deux plaques parallèles P_1 et P_2 soumise à une tension $|U_1| = 10^4$ v. Au delà de O_2 les ions sont alors séparés grâce à un champ magnétique

uniforme \overline{B} de norme0,2T, normal au plan de la figure.

a) Préciser sur un schéma le sens de \vec{E} et le signe de $U_1 = Vp_1 - Vp_2$ qui permet l'accélération des ions.

b) Les deux sortes d'ions pénètrent en O_1 avec une vitesse négligeable. Montrer que ceux-ci ont la même énergie cinétique au point O_2 . Calculer la vitesse V_1 de l'ion ³³Cl'au point O_2 .

c) Exprimer l'intensité V_2 de l'ion ^xCl en fonction de V_1 et x.

2. Les ions passent en O_2 avec les vitesse V_1 et V_2 précédentes et subissent l'action du champ magnétique B normal à ces vecteurs vitesse.

a) Déterminer le sens de B pour que les ions arrivent en A et C.

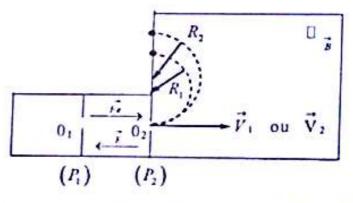
b) Monter que dans la région où règne B, le mouvement des ions est plan, uniforme et circulaire.

En déduire les expressions des rayons de courbure R_1 et R_2 pour chacune des trajectoires. Calculer R_1 .

c) Les ions ${}^{35}_{17}$ Cl' et ${}^{4}_{17}$ Cl' décrivent des demi – cercles et arrivent respectivement aux points A et C distants de d = 2,4cm. En déduire la valeur de x.

Données : $e = 1,6.10^{-19}$ C unité de masse atomique $\mu = 1,67.10^{-27}$ Kg.

Solution



1. a) Sens de \vec{E} et signe de U_1 $\vec{F}_e = q\vec{E}$, $q < 0 \implies \vec{F}_e$ et \vec{E} sont de sens contraires $U_1 = Vp_1 - Vp_2 < 0$

b) Montrons que $\frac{33}{17}$ Cl' et $\frac{X}{17}$ Cl' ont même énergie cinétique en O_2 .

T.E.C $\Delta E_C = \sum W_{Feat}$ $E_C = W(\vec{Fe})$ $E_C = -eU_1 = cte$

Calculons V1.

176

Rappel de coun, exerdces et corrigés

Pour l'ion ³⁵₁₇ Cl·
$$\frac{1}{2}$$
 m $V_1^2 = -e U_1 \implies V_1 = \sqrt{\frac{-2eU_1}{m_1}}$

AN:
$$V_1 = \sqrt{\frac{2 \times 1,6.10^{-19} \times 10^4}{35 \times 1,67.10^{-27}}} = 2,34.10^5 \text{ms}^{-1}$$

 $V_1 = 2,34.10^{5} \text{ms}^{-1}$

c) Exprimons V_2 en O_2 en fonction de V_1 et x.

En O_2 les deux ions ont la même énergie cinétique. $\frac{1}{2}35\mu V_1^2 = \frac{1}{2} \cdot X \mu V_2^2 \implies V_2^2 = V_1^2 \frac{35}{X} \implies V_2 = V_1 \sqrt{\frac{35}{X}}$ 2. a) Sens de \vec{B} pour que les ions arrivent en A et C. $\vec{f} = q\vec{V} \wedge \vec{B} \cdot \vec{B}$ est alors sortant. (règle de la main droite). b) Mouvement plan.

T.C.I
$$\vec{f} = m\vec{a}$$
 $q\vec{V}\wedge\vec{B} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \frac{q}{m}\vec{V}\wedge\vec{B}$

 $\begin{vmatrix} \vec{a} \perp \vec{B} \\ \vec{V} \perp \vec{B} \end{vmatrix} \Rightarrow \text{les particules se déplacent dans le plan} \perp \vec{B} \text{ et contenant } \vec{a} \text{ et } \vec{V}.$

- Mouvement uniforme

$$\vec{a} = \frac{q}{m} \vec{V} \wedge \vec{B} \quad \vec{a} = \vec{a}_N + \vec{a}_T = \frac{V_2}{R} \vec{N} + \frac{dV}{dt} \vec{T} \text{ or } \vec{a} \perp \vec{V}$$
$$\Rightarrow a_T = 0 \Rightarrow \frac{dV}{dt} = 0 \Rightarrow V = V_0 = cte.$$

- Trajectoire circulaire

$$\vec{a}_{N} = \vec{a} \qquad \frac{|q|}{m} V_{0} B = \frac{V_{0}^{2}}{R} \Rightarrow R = \frac{mV_{0}}{|q|B} = cte$$

$$R_{1} = \frac{35\mu V_{1}}{eB} \qquad R_{2} = \frac{X\mu V_{2}}{eB}$$
Calculde $R_{1} \qquad R_{1} = \frac{35 \times 1,6710^{-27} \times 2,3410^{5}}{1,610^{-19} \times 210^{-1}} = 42,710^{-2}m = 42,7cm.$

c) Déduction de X

 $AC = 2(R_2 - R_1) \Rightarrow R_2 = \frac{d}{2} + R_1 \qquad R_2 = 0,439 \text{m} = 43,9 \text{cm}$ $R_2 = \frac{X\mu}{eB} V_1 \sqrt{\frac{35}{X}} \Rightarrow R_2 = \frac{V_1 \mu \sqrt{35X}}{eB} \Rightarrow R_1^2 = \frac{V_1^2 \mu^2}{e^2 B^2}.35X$ $X = \frac{R_2^2 e^2 B^2}{35V_1^2 \mu^2} \qquad \text{AN:} \quad X = 36,9 \approx 37 \qquad X = 37.$

Exercice Nº 4

Dans tout l'exercice les particules se déplacent dans le vide et leur poids est négligeable devant les autres forces. Un spectrographe (schéma ci-dessous) permet de séparer les atomes de lithium isotopes ⁶Li et ⁷Li de masses respectives m_1 et m_2 . La chambre d'ionisation (C_1) produit des ions lithium ⁶Li^{*} et ⁷Li^{*} qui pénétrent en O', avec une vitesse négligeable dans le champ électrique uniforme E crée par la différence de potentiel existant entre les deux plaques verticales P' et P. Des ions Li^{*} seront accélérés dans le vide jusqu'en O.

1. Quel est le signe de la tension électrique $U = V_p - V_p$ que l'on établit entre P' et P?.

2. Calculer les vitesses V_1 et V_2 des ions ⁶ Li⁺ et ⁷Li⁺ lorsqu'ils atteignent O.

3. En O, les ions Li^* pénètrent dans la chambre (C_2) où règne un champ magnétique *B* perpendiculaire au plan du schéma. Ils atteindront ensuite la zone de réception indiquée sur le schéma.

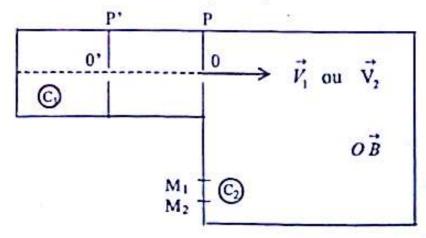
a) Préciser, en justifiant, le sens du vecteur champ magnétique B.

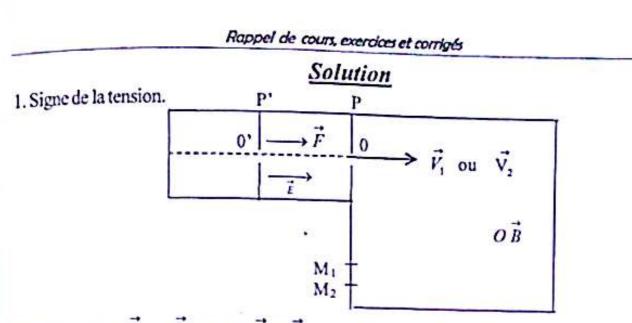
b) Montrer que la trajectoire des ions est plane.

c) Montrer que le mouvement de chaque ion lithium est uniforme et circulaire.

Calculer les rayons respectifs R_1 et R_2 des trajectoires des ions ⁶ Li^* et ⁷ Li^* . En déduire la distance M_1M_2 d'impact des ions ⁶ Li^* et ⁷ Li^* dans la zone de réception.

AN : $|U| = 5,00.10^{3}V$; B = 2,00.10⁻³ T c = 1,60⁻¹⁹C; masse d'un nucléon $\mu = 1,66.10^{-27}$ kg.





 $U = V_{p'} - V_{p}$ $\vec{F} = q \vec{E}$ $q \ge 0$ \vec{F} et \vec{E} ont même sens. Done $V_{p'} \ge V_{p} \Rightarrow U \ge 0$.

2. Calcul de V_1 et V_2

T.E.C:
$${}^{6}Li^{*} = \frac{1}{2}m_{1}V_{1}^{2} = W(\vec{F})$$

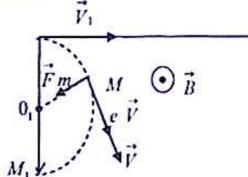
 $V_{1}^{2} = \frac{2eU}{m_{1}}$
 $V_{1} = \sqrt{\frac{2eU}{m_{1}}}$
 $AN: V_{1} = \sqrt{\frac{2\times1,610^{-19}\times510^{3}}{6\times1,66.10^{-27}}} = \sqrt{\frac{16\times10^{11}}{9,96}} \approx 4,0110^{5}ms^{-1}$

 $V_1 = 4,00802410^{5} \text{ms}^{-1}$ $V_1 = 4,0110^{5} \text{ms}^{-1}$.

¹Li^{*}
$$V_2 = \sqrt{\frac{2eU}{m_2}}$$

 $AN: V_2 = \sqrt{\frac{1,610^{11}}{11,62}} = 3,71070910^5 \text{ms}^{-1} \approx 3,7110^5 \text{ms}^{-1}$
 $V_1 = 3,7110^5 \text{ms}^{-1}$

3. a) Le sens du vecteur \overline{B} .



 $\vec{F}_{n} = e \vec{V} \wedge \vec{B}$. En appliquant la règle de la main droite on montre que \vec{B} sort du plan.

b) Trajectoire plane. T.C.I : $\vec{F}_m = e\vec{V} \wedge \vec{B} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{a} = \frac{e}{m}\vec{V} \wedge \vec{B}$

 $\vec{a} \perp \vec{B} \\ \vec{V} \perp \vec{B}$ \Rightarrow Le mouvement s'effectue dans le plan perpendiculaire à \vec{B} et contenant \vec{a} et \vec{V} .

c) Mouvement uniforme. $\vec{a} = \frac{e}{N} \vec{V} \wedge \vec{B}$ $\vec{a} \perp \vec{V}$ (\vec{V} porté par \vec{T}) $\vec{a} = \vec{a}_T + \vec{a}_N = \frac{dV}{dt} \vec{T} + \frac{V^2}{R} \vec{N} \quad \vec{a}_T = \vec{o}$ $\frac{dV}{dt} = 0 \Rightarrow V = cte$. Trajectoire circulaire. $\vec{a} = \vec{a}_N$ $\frac{e}{m} VB = \frac{V^2}{R} \Rightarrow R = \frac{mV}{eB} = cte$.Calcul de R_1 : $R_1 = \frac{m_1 V_1}{eB}$

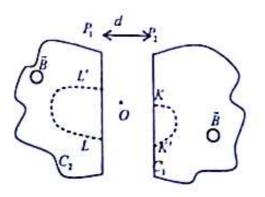
$$R_{\rm I} = \frac{6 \times 1,6010^{-1} \times 4,0110^{-1}}{210^{-1} \times 1,610^{-19}} = 12,4810^{-2}m$$

$$R_{2} = \frac{m_{2}V_{2}}{eB} \qquad R_{2} = \frac{7 \times 1.6610^{-27} \times 3.7110^{5}}{210^{-1} \times 1.610^{-17}} = 13.4710^{-2}m.$$

$$M_1M_2 = 2(R_2 - R_1)$$
 $M_1M_2 = 0.9910^{-2} \text{ m} = 0.99 \text{ cm} \approx 1 \text{ cm}.$

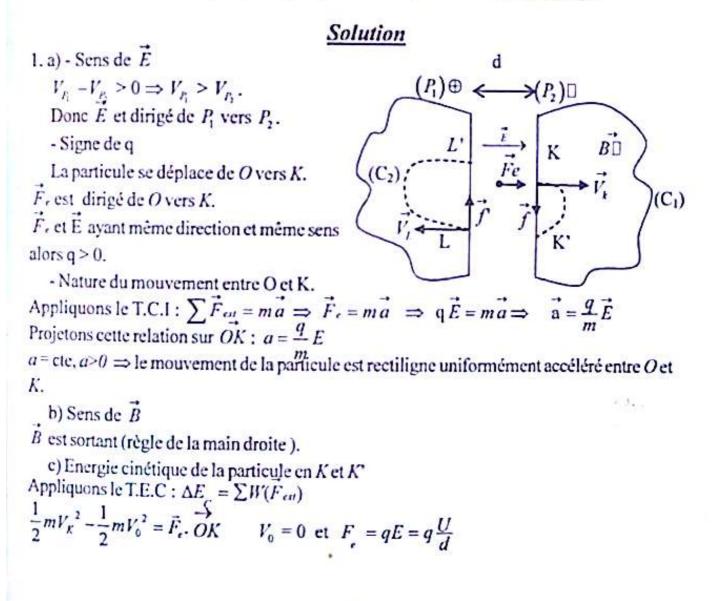
Exercice Nº 5 : Bac Niger série D 1999

Entre deux parois planes parallèles. P_1 et P_2 soumises à une différence de potentiel (d.d.p) $V_{P_1} - V_{P_2}$ positive règne un champ électrique uniforme \vec{E} . De part et d'autre des parois règne un champ magnétique uniforme constant, perpendiculaire au plan de la figure ci-contre.



Une particule de masse m et de charge électrique q pénètre en O dans le champ électrique avec une vitesse négligeable, puis, par K dans le champ magnétique où elle décrit la trajectoire (C_1) . Soient V_K la vitesse de la particule en K, et U la valeur absolue de la d.d.p.

- 1. a) En déduire le sens E, le signe de q et la nature du mouvement de la particule entre O et K.
 b) Donner le sens du vecteur champ magnétique B
- c) Quelle est l'énergie cinétique de la particule aux points K et K'? Quelle est l'influence de
- *B* sur le mouvement de la particule ?
- d) Exprimer la distance KK' en fonction de m, q, B et V_{r} .
- 2. Dès que la particule sort du champ magnétique, la d.d.p devient négative.
 - a) Quelle est alors la nature du mouvement de la particule en allant de P_2 à P_1 ?
 - b) Donner l'énergie cinétique de la particule en L en fonction de m, q, V_{κ} et U.
 - c) Quel est l'intérêt du passage de la particule dans le champ électrique ?
- 3. A partir de L la particule décrit la trajectoire (C₂) et sort du champ magnétique parL'.
 a) Exprimer LL' en fonction m, q, B, U et V_K. Comparer LL' et KK'.
 b) Coloular las termes t et termes t
 - b) Calculer les temps t_1 et t_2 mis pour parcourir respectivement (C_1) et (C_2) .



$$\frac{1}{2}mV_{\kappa}^{2} = \frac{1}{2}qU \implies E_{c}(K) = \frac{1}{2}qU$$
Le champ magnétique ne modifie pas la vitesse de la particule ; donc $E_{c}(K) = E_{c}(K')$.
 \vec{B} rend le mouvement de la particule circulaire uniforme.
d) Expression de $KK^{*} = f(m, q, B, V_{\kappa})$
T.C.I : $\sum \vec{F}_{cat} = m\vec{a}$; $\vec{f} = m\vec{a} \Rightarrow q\vec{V}_{\kappa} \land \vec{B} = m\vec{a}$
 $\vec{a} = \frac{q}{m}\vec{V}_{\kappa} \land \vec{B}$. $\vec{a} \perp \vec{V}_{\kappa} \Rightarrow \vec{a} = \vec{a}_{\kappa} \Rightarrow \frac{q}{m}V_{\kappa}.B = \frac{V_{\kappa}^{2}}{R_{1}} \Rightarrow$
R = $\frac{mV_{\kappa}}{qB}$ $KK^{*} = 2R_{1} \Rightarrow KK^{*} = \frac{2mV_{\kappa}}{qB}$
2. a) Nature du mouvement de $P_{2} \grave{a} P_{1}$ $P_{1}(\cdot)$ $P_{2}(+)$
 \vec{F} et \vec{E} ont encore même direction, même
sens $\vec{a} = \frac{q}{m}\vec{E}$ et par projection
 $a = \frac{q}{m}E = \text{cte, } a > 0 \Rightarrow \text{le mouvement de}$
La particule est rectiligne uniformément accéléré.
b) Energie cinétique de la particule en L
 $\Delta F_{n} = \sum W(\vec{E}ext) \Rightarrow F_{n} = F_{n} = aU$

$$E_{C}(L) = qU + \frac{1}{2}mV_{\kappa}^{2}$$

c) Le passage de la particule dans le champ électrique permet d'augmenter sa vitesse (ou son énergie cinétique).

3. a) Expression de *LL*'= f (m, q, B, U, V_{κ}) Par analogie avec la question 1) d) on a = $R_2 = \frac{mV_L}{qB}$

$$LL' = 2R_2 \implies LL' = \frac{2mV_L}{qB}$$

$$Ec(L) = \frac{1}{2}mV_L^2 = qU + \frac{1}{2}mV_K^2 \Longrightarrow V_L = \sqrt{\frac{2qU}{m} + V_K^2}$$
$$LL' = \sqrt{\frac{2qU}{m} + V_K^2}$$

Comparons LL' et KK'

$$KK' = \frac{2mV_{\kappa}}{qB} \qquad LL' = \frac{2m}{qB}\sqrt{\frac{2qU}{m} + V_{\kappa}^2}$$

$$\frac{LL'}{KK'} = \frac{\frac{2m}{qB}\sqrt{\frac{2qU}{m} + V_{\kappa}^2}}{\frac{2mV_{\kappa}}{qB}} = \frac{\sqrt{\frac{2qU}{m} + V_{\kappa}^2}}{\sqrt{V_{\kappa}^2}} = \sqrt{1 + \frac{2qU}{mV_{\kappa}^2}}$$

$$\frac{LL'}{KK} > 1 \Rightarrow LL' > KK$$

b) Calcul de t_1

Le mouvement étant circulaire uniforme : $t_1 = \frac{\text{distance}}{\text{vitesse}}$

$$t_1 = \frac{\pi R}{V_k} = \frac{\pi m V_k}{q B V_k} = \frac{\pi m}{q B}$$

$$l_2 = \frac{\pi R_2}{V_{\kappa}} = \frac{\pi m V_{\kappa}}{q B V_{\kappa}} = \frac{\pi m}{q B}$$

Donc $t_1 = t_2$



FORCE DE LAPLACE

RAPPEL DU COURS

I EXPRESSION :

Une portion de conducteur de longueur ℓ parcourue par un courant électrique d'intensité I dans un champ magnétique B est soumise à une force électromagnétique : $F = I \cdot \ell \wedge B$.

II <u>CARACTÉRISTIQUES DE</u> \vec{F} ;

- Direction : perpendiculaire à $\left(\vec{\ell} \wedge \vec{B}\right)$
- Sens : tel que $\left(\vec{\ell}, \vec{B}, \vec{F}\right)$ constitue un trièdre direct.
- Norme : $F = I\ell$ Bsin α avec $\alpha = \left(\vec{\ell}, \vec{B}\right)$
- Point d'application: milieu de la portion soumise à \vec{B} .

NB : Maitriser les règles permettant de déterminer le sens de \vec{F} .

Exercices

Exercice Nº 1

I. Une tige en cuivre MN, de masse m, homogène et de section constante est placée dans un champ magnétique uniforme B sur une longueur ℓ . Elle est parcourue par un courant constant I. On admettra que la tige ne peut que glisser sans frottement sur les rails CE et AD (figure 1)

1. De quel angle α peut-on incliner les rails AD et CE, et dans quel sens pour que la tige soit en équilibre, dans les cas suivants :

a) B reste perpendiculaire aux rails.

b) B reste vertical?

2. On incline le plan des rails d'un angle $\alpha = 30^{\circ}$ dans le sens défini à la question 1) a). B est perpendiculaire au plan des rails.

a) Quelle est la nature du mouvement de la tige MN?

b) Calculer son accélération et sa vitesse 0,5s après la fermeture du circuit.

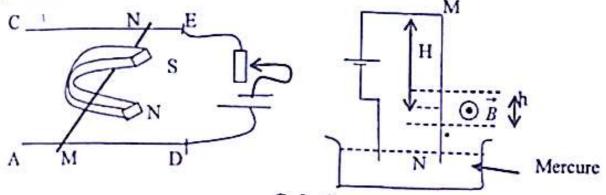
II La tige MN, est à présent mobile autour du point M (figure2).

Elle passe entre les branches d'un aimant en U.La largeur des branches est h. Le plan de symétrie horizontal de l'aimant est à la hauteur H au dessous de M. Cet aimant produit un champ magnétique uniforme \vec{B} . On passe un courant d'intensité Γ . La tige dévie d'un angle $\alpha'=20^\circ$.

1. Quel est le sens de déviation de la tige ? Justifier la réponse.

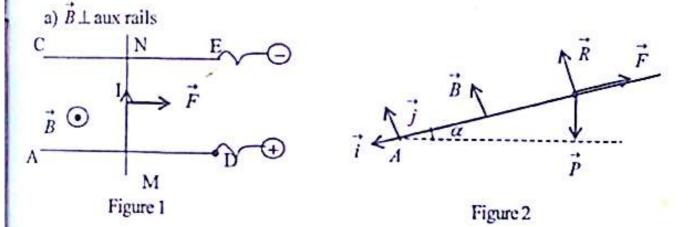
2. Calculer numériquement F

Application numérique : (1): B = 0.5 T; I = 2A; m = 10g; $\ell = 6 \text{ cm}$; $g = 10 \text{ ms}^{-2}$ (1): MN = 40 cm; m = 10g; h = 5 cm; H = 30 cm; B = 0.03T; $g = 10 \text{ ms}^{-2}$



Solution

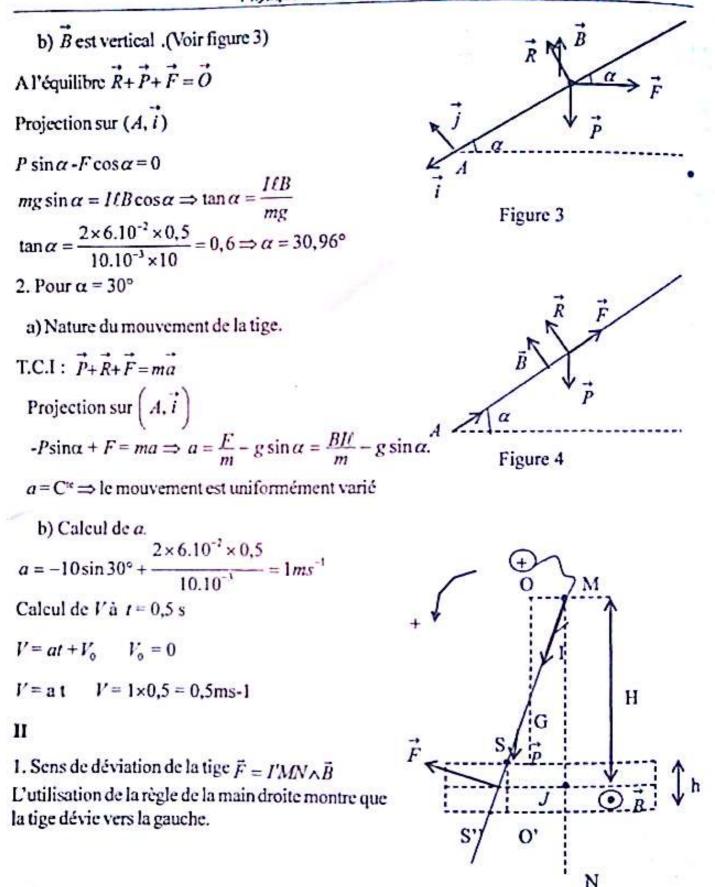
I) I. Angle d'inclinaison et sens d'inclinaison



Sur la longueur la force de Laplace est donnée par $\vec{F} = I \cdot \vec{\ell} \wedge \vec{B}$. Pour maintenir la tige en équilibre sur les rails, il faut relever les extrémités \vec{E} et D. Déterminons la valeur de α Al'équilibre $\vec{P} + \vec{R} + \vec{F} = \vec{0}$ projection sur $\begin{pmatrix} A, \vec{i} \end{pmatrix}$ $psin\alpha - F = 0$ mgsin $\alpha = BI\ell \implies sin \alpha = \frac{BI\ell}{mg}$

AN:
$$\sin \alpha = \frac{2 \times 6.10^{-2} \times 0.5}{10.10^{-3} \times 10} = 0.6 \Rightarrow \alpha = 36.87^{\circ}$$

185



2. Calcul de l'. A l'équilibre $M_0(\vec{R}) + M_0(\vec{p}) + M_0(\vec{F}) = 0$ $M_{\alpha}(\vec{R}) = 0$ (\vec{R} rencontre l'axe) $M_{\delta}(P) \stackrel{\longrightarrow}{=} P.MO = mgMGsin\alpha^* = mg\frac{MN}{2}sin\alpha^*$ $M_{*}(\vec{F}) = -F.MK$ Considérons le triangle (MJK) $\cos \alpha' = \frac{MJ}{MK} \Rightarrow MK = \frac{MJ}{\cos \alpha'} = \frac{H}{\cos \alpha'}$ $F = T_{SS'B}$ Considérons le triangle (SO'S') $\cos \alpha' = \frac{SO'}{SS'} = \frac{h}{SS'} \Rightarrow SS' = \frac{h}{\cos \alpha'}$ $F = \frac{I'hB}{\cos a'}$ D'où à l'équilibre $mg \frac{MN}{2} \sin \alpha' - \frac{I'hB}{\cos \alpha'} \cdot \frac{H}{\cos \alpha'} = 0$ $mg \frac{MN}{2} \sin \alpha' = \frac{I'hBH}{\cos^2 \alpha'} \Rightarrow I' = \frac{mgMN \sin \alpha' \cos^2 \alpha'}{2hBH}$ $10.10^{-1} \times 10 \times 40.10^{-2} \times \sin 20^{\circ} \cos^{2} 20^{\circ}$ A.N. : $I' = \frac{13,42 \text{ A}}{2 \times 5.10^{-2} \times 30.10^{-2} \times 0.03} = 13,42 \text{ A}$

Exercice Nº 2 : (Bac série D 1997-Niger)

Dans l'exercice on prendra g = 10N/kg

I' = 13.42 A

1. Le dispositif expérimental comporte (figure 1):

- Un conducteur cylindrique AA' de masse m = 20g qui ferme le circuit. Il est disposé perpendiculairement aux rails et peut glisser sans frottement sur les rails. L'ensemble est plongé dans un champ magnétique uniforme vertical, de module B_1 = 1Tesla. Au milieu de la tige AA' est attaché un fil inextensible, de masse négligeable, parallèle aux rails et relié par l'intermédiaire d'une poulie simple à un solide S de masse M = 50g. Quand on fait passer le courant dans les rails, on constate que la tige AA' est en équilibre.

a) Reproduire la figure n° 1 en vue de face et indiquer les forces qui s'exercent sur la tige AA'.

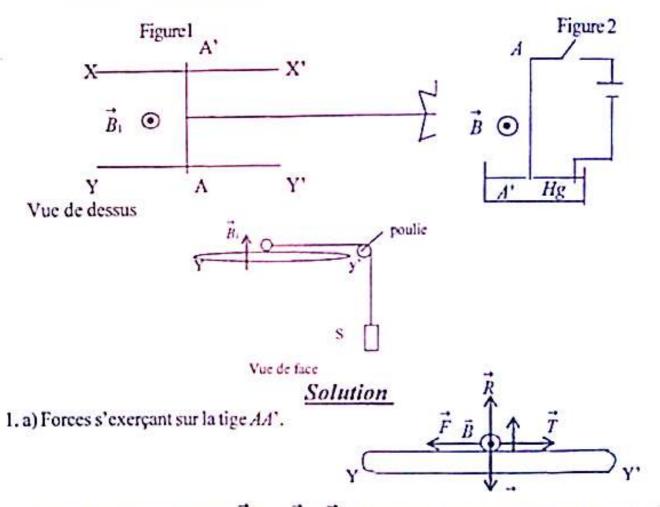
b) Déterminer le sens du courant dans la tige AA'.

2. Le conducteur AA' est maintenant susceptible de se mouvoir dans un plan vertical autour de son extrémité A. L'autre extrémité A' plonge dans un bac de mercure (Hg) qui permet de maintenir le contact électrique avec une générateur de tension continue (Figure n° 2). L'intensité du courant dans le circuit est I. Le dispositif est plongé dans un champ magnétique uniforme, de module B, horizontal et orthogonal au plan de la figure n° 2.

a) Que se passe-t-il dans chacun des cas suivants :

I = 0 et $B \neq 0$; $I \neq 0$ et B = 0; $I \neq 0$ et $B \neq 0$. Les résultats sont-ils conservés lorsqu'on permute les bornes du générateur?

b) On néglige la partie de la tige plongée dans le mercure, on admet d'autre part que la ligne d'action de la force électromagnétique passe par le milieu de la tige. Calculer la déviation angulaire de la tige quand elle atteint sa position d'équilibre dans le cas où I = 10.4 et B = 0.1T.



b) Sens du courant : pour que $\vec{F} = I \vec{AA'} \wedge \vec{B}$ ait le sens indiqué, le courant doit circuler de $\vec{A'}$ vers \vec{A} (règle de la main droite).

- Intensité du courant Condition d'équilibre : $\vec{P} + \vec{T} + \vec{R} + \vec{F} = \vec{0}$ Projection sur YY $-F+T=0 \Rightarrow F=T$ T=mg. $BIAA' = mg \Rightarrow I = \frac{Mg}{BAA'}$

$$AN: I = \frac{5010^{-3} \times 10}{1 \times 510^{-4}} = 10A$$
2. a) pour $I = 0$ et $B \neq 0$ $F = 0$ pas de déviation de la tige.
pour $I \neq 0$ et $B = 0$ $F = 0$ pas de déviation de la tige.
pour $I \neq 0$ et $B \neq 0$ $F \neq 0$ la tige dévie à gauche.
Quand on permute les bornes du générateur la tige dévie à droite (3ème cas)
b) Déviation angulaire.
Condition d'équilibre : $M_A(\vec{P}) + M_A(\vec{F}) = 0$
 $-PAG \sin \alpha + FAG = 0$
 $-PAG \sin \alpha = BI AA^* AG$
Sin $\alpha = \frac{BIAA^*}{mg}$ sin $\alpha = \frac{0,1 \times 10 \times 510^{-2}}{2010^{-3} \times 10} = 0.25 \implies \alpha = 14,47^\circ.$

Exercice Nº 3 : Bac C Niger 2003

Un conducteur AB de longueur l = 10cm, de masse m = 15g et de résistance $R = 4 \Omega$ est posé perpendiculairement sur deux rails parallèles (CT) et (CT) de résistance négligeable et contenus dans un plan horizontal. Le conducteur AB peut se déplacer sans frottement sur les rails en restant parallèles à lui même. Le circuit est constitué par les rails et le conducteur est fermé sur un générateur de f.é.m constante E = 10V et de résistance interne $r = 1\Omega$. L'ensemble est plongé dans un champ magnétique uniforme \vec{B} .

1. Déterminer la direction, le sens et l'intensité de la force électromagnétique F qui s'exerce sur le conducteur AB dans les deux cas suivants.

a) \underline{B} est dans le plan des rails et de direction parallèle aux rails.

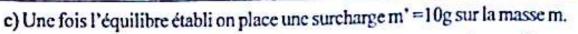
b) B est perpendiculaire au plan des rails.

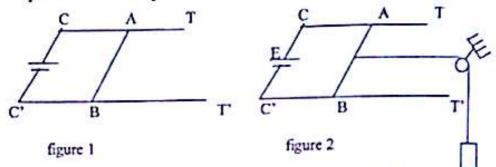
Dans chaque cas faire un schéma en indiquant le sens du courant, le vecteur champ magnétique \vec{B} et le vecteur force magnétique \vec{F} .

2. Le champs B étant perpendiculaire au plan des rails, on relie le milieu J du conducteur AB à une masse m = 25g par l'intermédiaire d'un fil inextensible passant par la gorge d'une poulie O de masse négligeable. On néglige les frottements. La portion de fil JO est parallèle aux rails.

a) Indiquer le sens du courant et celui du champ magnétique B pour que la force électromagnétique s'oppose à la chute de la masse m.

b) Calculer l'intensité du champ \vec{B} pour laquelle la masse m reste en équilibre.





Calculer la vitesse de déplacement de la tige AB une seconde après. On donne $g = 10 \text{ms}^{-2}$.

Solution

1) a) \vec{B} est dans la plan des rails et de direction parallèle aux rails. Deux sens sont possibles pour le champ \vec{B} .

l"cas:

la force \vec{F} est perpendiculaire au plan des rails et orienté vers le haut.

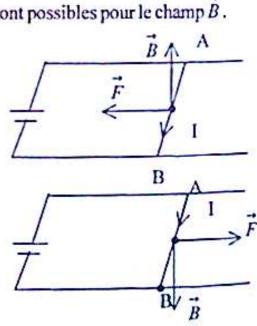
2tmc cas :

la force \vec{F} est perpendiculaire au plan des rails et orienté vers le bas.

b) \vec{B} est perpendiculaire au plan des rails. Deux sens sont possibles pour le champ \vec{B} .

1^α cas : La force est orientée vers la gauche.

2ene cas : La force est orientée vers la droite.



в

 \vec{B}

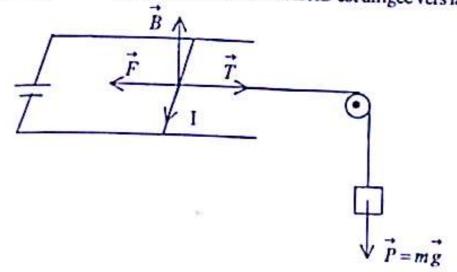
A

÷

B

B

2) a) La force \vec{F} qui s'oppose au déplacement du conducteur AB est dirigée vers la droite.



b) Le conducteur AB est soumis à l'action de la force magnétique \vec{F} et de la tension \vec{T} du fil. A l'équilibre

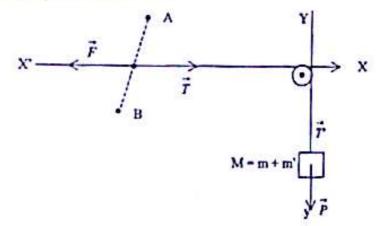
 $\vec{T} + \vec{F} = \vec{O} \implies T = F \qquad T = I \ell B$

L'intensité du courant est donnée par la loi d'ohm.

E = (R+r)I soit $I = \frac{E}{R+r}$ Comme la poulie change la direction d'une force sans changer son intensité on a T = P = mg.

$$\frac{E\ell I}{R+r} = mg \quad \text{d'où} \quad B = \frac{mg(R+r)}{E\ell}$$
$$4N: B = \frac{1510^{-3} \times 10 \times (4+1)}{10 \times 0.1} \qquad B = 1,25T$$

c) La vitesse de la tige après une seconde.



| - Système : tige AB : - Bilan Forces \vec{F} , \vec{T} | |
|---|-----------------------|
| T.C.I: $\vec{F} + \vec{T}' = m_l \vec{a}$ | |
| Projection sur xx' | |
| $T-F=m_{1}a \text{ or } F=mg$ $T=m_{1}a+mg$ | |
| - Système masse M | |
| - Bilan des forces \vec{P}, \vec{T} | |
| $\vec{P} + \vec{T}' = m\vec{a}'$ | |
| Projection sur y'y: | |
| $P-T' = ma' \implies T' = M(g-a') \text{ or } T = T' \text{ et } a = a'$ | |
| $(m+m')(g-a) = m_{a} + mg$ | |
| $a = \frac{m'}{m + m' + m}g$. $a = \text{cte}$, la tige AB et la masse $M = m + m'$ | n' sont soumises à un |

Mouvement uniformément accéléré

$$v = at$$

$$a = \frac{1010^{-3}}{5010^{-3}} 10 = 2ms^{-2}$$

$$v = 2ms^{-1}$$

Exercice Nº 4

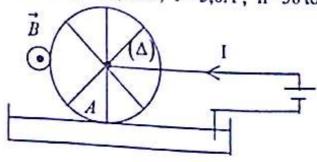
Une roue de Barlow est constituée de rayons rigides en cuivre, de longueur R. Elle est mobile autour d'un axe (Δ) horizontal passant par son centre O. La roue fait partie d'un circuit électrique d'intensité I. Elle est toute entière plongée dans un champ magnétique uniforme B.

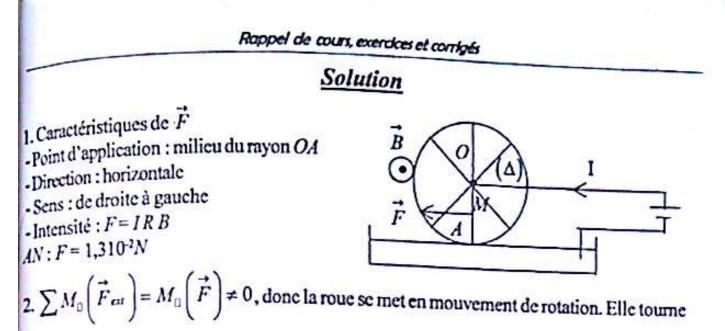
1. Donner les caractéristiques de la force de Laplace qui s'exerce sur un rayon.

2. La roue entre en rotation autour d'un axe (Δ). Expliquer pourquoi et préciser le sens de rotation.

3. La roue tourne avec une vitesse angulaire constante ω . Calculer la puissance de la force de Laplace.

Données numérique : $B = 2,510^{-2}T$; R = 10,0 cm; I = 5,0 A; n = 50 tours par minute.



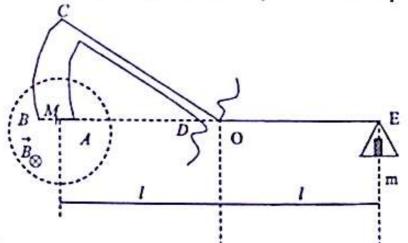


dans le sens de l'aiguille d'une montre. 3. Puissance de la force de la Laplace

$$P = M_{\Lambda}(\vec{F})\omega = M_{\Lambda}(\vec{F}).2\pi n \implies P = 2\pi n \times F.\frac{R}{2} = \pi n F.R$$
$$AN: P = \pi \times \frac{50}{60} \times 1,310^{-2} \times 1010^{-2} \qquad P = 3,410^{-3} \text{ w}$$

Exercice Nº 5

Une balance de coton est constituée par un fléau en alliage non magnétique rigide DABCOE, mobile autour d'un axe fixe O. Les bords CB et AD sont des arcs de cercles de centre O. A l'équilibre, AB et OE sont sur une même horizontale. Dans la région limitée par des hachures, on crée un champ magnétique uniforme au voisinage de AB, orthogonal au plan de la figure et dirigé vers l'arrière. Un fil conducteur est fixé le long de ODABCO : il correspond à une portion de circuit électrique dans lequel on peut régler l'intensité qu'on lit sur un ampérmètre.



Sur le plateau de droite, on dispose des masses marquées. Par construction OM = OE = 1, où Mest le milieu de AB. Quand l'intensité du courant est nulle et qu'il n'y a pas de masse dans le plateau, le dispositif est en équilibre.

1. a) Indiquer sur un schéma les directions et les orientations des forces qui s'exercent sur le dispositif quand l'équilibre est réalisé pour une intensité I et une masse m. Préciser le sens du courant.

b) Montrer que la condition de l'équilibre se réduit à : $m = \frac{BdI}{g}$, où d = AB2. Des mesures ont donné le tableau suivant :

| <i>I(A</i>) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
|--------------|---|-----|-----|-----|-----|-----|
| m(g) | 0 | 0,2 | 0,4 | 0,6 | 0,8 | 1,0 |

a) Tracer la courbe représentative de m en fonction de *I*. Echelle : 1 cm pour 0,1g ; 1 cm pour 0,5*A*

b) En déduire une valeur du champ BDonnées : d = 2cm ; g = 10ms².

Solution :

1. a) Les directions et les sens des forces.

Les forces appliquées aux système :

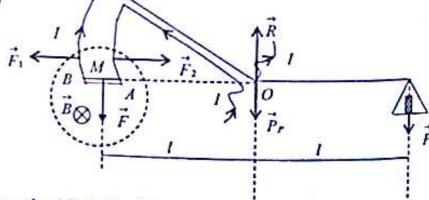
- son poids \vec{P}_{r} ;

- sl a réaction \vec{R} de l'axe ;

- la force de Laplace \vec{F} exercée sur AB ;

- les forces de Laplace \vec{F}_1 et \vec{F}_2 ;

- le poids \vec{P} des masses marquées. Sens du courant (voir figure)



b) Montrer que
$$m = \frac{BdI}{g}$$
, avec d = AB à l'équilibre.

Appliquons au système le théorème des moments.

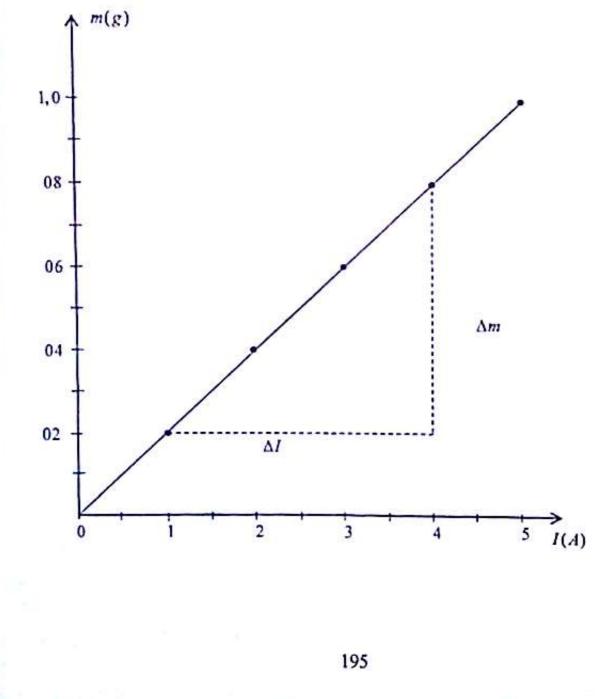
$$\sum M_{0}(\vec{F}_{ext}) = 0 \Rightarrow M_{0}(\vec{P}_{P}) + M_{0}(\vec{R}) + M_{0}(\vec{F}) + M_{0}(\vec{F}_{1}) + M_{0}(\vec{F}_{2}) + M_{0}(\vec{P}) = 0 (1)$$

$$M_{0}(\vec{P}_{P}) = M_{0}(\vec{R}) = 0 (\vec{P}_{P} et \vec{R} \text{ passent par l'axe de rotation})$$

$$M_{0}(\vec{F}_{1}) + M_{0}(\vec{F}_{2}) = 0 (\vec{F}_{1} et \vec{F}_{2} \text{ passent par l'axe de rotation})$$

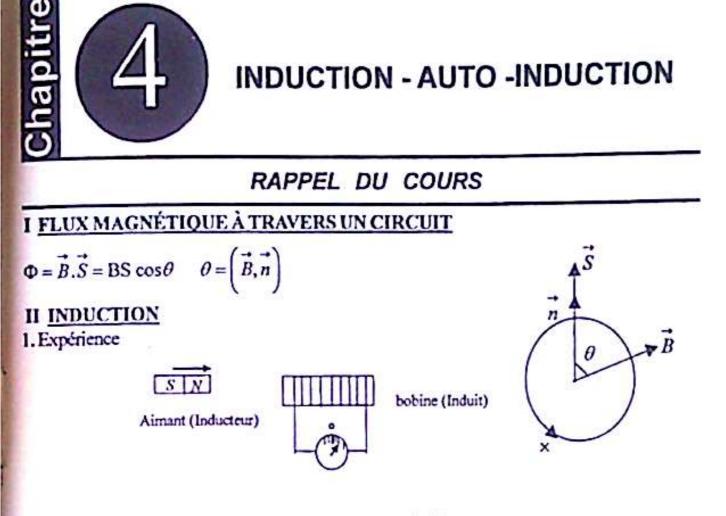
$$\Leftrightarrow M_{0}(\vec{F}) + M_{0}(\vec{P}) = 0 \Rightarrow F_{1} - P_{1} = 0 \text{ soit } F = P$$

$$F = LABB = I dB \quad P = mg \Rightarrow IB d = mg \Rightarrow m = \frac{BdI}{g}$$
2. a) Tracé de la courbe m = f(I)



b) La valeur du champ \vec{B} $m = \frac{Bdl}{g} \Rightarrow m = kI$ avec $k = \frac{Bd}{g}$ Selon le tracé m = f(I), ou m = k I, k coefficient directeur de la droite. $k = \frac{\Delta m}{\Delta I} \Rightarrow k = \frac{(0.8 - 0.2)10^{-3}}{4 - 1} = 210^{-4} kg / A$ or $k = \frac{Bd}{g} \Rightarrow B.d = kg \Rightarrow B = \frac{kg}{d}$

AN:
$$B = \frac{210^{-4} \times 10}{210^{-2}} = 0.1T$$
; $B = 0.1T$;



Le mouvement de l'aimant provoque la déviation de l'aiguille. L'apparition du courant induit est dûe à la variation du flux.

Loi de Lenz

Le sens du courant est tel que, par ses effets, il s'oppose à la cause qui lui a donné naissance. Loi de Faraday

$$e = -\frac{d\Phi}{dt}$$

III AUTO - INDUCTION : L'induit et l'inducteur sont confondus.

Flux propre. $\Phi = Li$

L= inductance

- Loi de Faraday Lenz : $e = -\frac{d\Phi}{dt} = -L\frac{di}{dt}$

- Loi d'Ohm

$$\xrightarrow{A \ i} 00000000 \xrightarrow{B} U_{AB}$$

197

$$U_{AB} = ri - e$$
$$U_{AB} = ri + L \frac{di}{dt}$$
$$E_m = \frac{1}{2}Li^2$$

IV ENERGIE EMMAGASINÉE PAR LA BOBINE :

Exercices

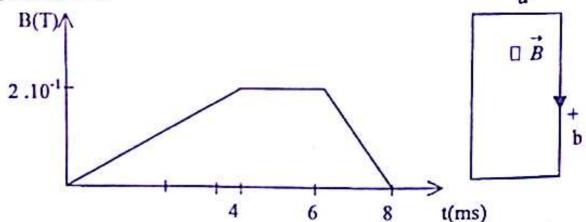
Exercices Nº 1

On Considère une bobine plate comportant N = 20 spires de forme rectangulaire, ses côtés ayant pour longueur a = 2 cm et b = 3 cm. Cette bobine, placée dans un plan vertical, est plongée dans un champ magnétique uniforme \vec{B} . \vec{B} est perpendiculaire au plan de la bobine et sa mesure varie au cours du temps suivant le graphique représenté ci-dessous. On oriente la bobine dans le sens indiqué ci-contre.

1. a) Déterminer les valeurs de la f.e.m induite aux bornes de la bobine.

b) Représenter la courbe de la f.e.m induite en fonction du temps.

2. Déduire le sens du courant induit circulant dans la bobine (supposée fermée) selon les intervalles de temps considérés.



Solution

1. a) Valeur de la f.e.m induite aux bornes de la bobine.

$$e = \frac{-d\Phi}{dt} \quad \text{avec } \Phi = \text{NS } \vec{B}.\vec{n} \quad \vec{n} \text{ étant entrant}$$

on a $\Phi = -\text{NSB}$
 $e = \text{NS}\frac{dB}{dt} = Nab\frac{dB}{dt}$

Scanned by CamScanner

198

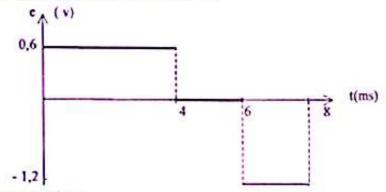
$$t = \in [0, 4ms]$$
 $\frac{dB}{dt} = \frac{2.10^{-1}}{4.10^{-3}} = 50Ts^{-1}$

$$e = 20 \times 2.10^{-2} \times 3.10^{-2} \times 50 = 0,60V$$

 $e = 0,60V$

 $\begin{bmatrix} 4ms; \ 6ms \end{bmatrix} \qquad \frac{dB}{dt} = 0 \Longrightarrow e = 0V$ $\begin{bmatrix} 6ms; 8ms \end{bmatrix} \qquad \frac{dB}{dt} = -\frac{2.10^{-4}}{2.10^{-3}} = -100Ts^{-1}$ $e = 20 \times 6.10^{-4} \times (-100) = -1,2V$

b) Représentation de la courbe de la f.e.m induite.



2. Sens du courant dans la bobine.

La bobine étant fermé on a : $U = ri - e = 0 \implies i = \frac{e}{r}$

i et e ont même signe.

[0; 4ms] $e > 0 \Rightarrow i > 0$; *i* circule dans le sens positif indiqué

 $[4ms; 6ms] e = 0 \Rightarrow i = 0$

[6ms; 8ms] $e < 0 \Rightarrow i < 0$ sens opposé à celui indiqué.

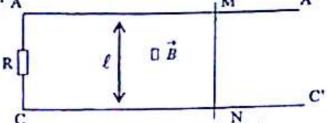
Exercice Nº 2

Deux rails conducteurs AA' et CC', parallèles de résistance négligeable, séparée par une distance $\ell = 25$ cm sont placés dans un plan horizontal.

Une tige métallique rigide, de masse négligeable, perpendiculaire aux rails, peut glisser sans frottement dans une direction parallèles aux rails.

La résistance de la longueur ℓ de cette tige est $r = 0, 5\Omega$.

L'ensemble est placé dans un champ magnétique uniforme et constant B, perpendiculaire au plan des rails, d'intensité B = 1T. A A'



On déplace la tige à vitesse constante $v = 10 ms^{-1}$, de gauche à droite.

1. a) Choisir sur le circuit un sens de parcours arbitraire et déterminer le vecteur surface \overline{S} .

b) Calculer le flux du champ magnétique à travers ce circuit pour une position quelconque de la tige MN; poser AM = x

2. En utilisant la loi de Faraday :

a) Calculer la force électromotrice induite ;

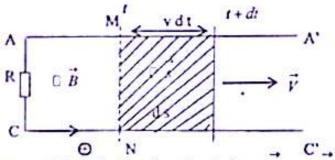
b) Calculer l'intensité du courant induit ;

c) Déterminer le sens du courant induit.

3. Retrouver le sens du courant induit en utilisant la loi de lenz.

 Montrer qu'une force électromagnétique est créée au cours du déplacement du barreau. Dans quel sens est – elle dirigée (répondre sans calcul)

Solution



1. a) En choisissant le sens tel que indiqué sur le schéma, S et Bont même sens.

b) Flux magnétique à travers le circuit : Pour une position telle que AM = x

 $\Phi = \vec{B}.\vec{S} = B.x.\ell \qquad \theta = \left(\vec{B}.\vec{S}\right) = 0$

2. En utilisant la loi de Faraday.

a) Calcul de la force électromotrice induite.

$$e = -\frac{d\Phi}{dt} \qquad d\Phi = \vec{B}.d.\vec{S} = B\ell V dt$$
$$e = -\frac{B\ell V dt}{dt} = -B\ell V \qquad e = -B\ell V$$

200

AN: $e = -1 \times 0,25 \times 10 = -2,5V$

c = -2,5V

b) Calcul de l'intensité du courant induit.

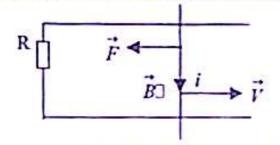
 $(r+R)i-e=0 \implies i=-\frac{e}{r+R} \qquad i=-\frac{2,5}{0,5+0,5}=-2,5A$ c) Sens de l'intensité i du courant induit.

i = -2.5 A. *i* circule en sens inverse du sens positif choisi.

3. Sens de i utilisant la loi de Lenz.

i est tel que par ses effets il s'oppose au mouvement de la tige, par conséquent il crée une force $\vec{F} = i$ $\vec{I} \wedge \vec{B}$ de sens opposé à \vec{V} . Par la règle de la main droite, on vérifie que *i* est de sens inverse à celui choisi.

4. L'intensité de cette force électromagnétique créée au cours du déplacement du barreau.



$\vec{F} = i \quad \vec{l} \wedge \vec{B}$

Le sens de \vec{F} est déterminé en utilisant la règle de la main droite.

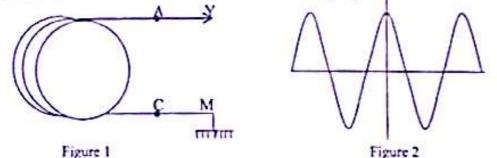
Exercice Nº 3 : Principe d'un alternateur

On négligera le phénomène d'auto-induction.

Une bobine plate est formée de N = 500 spires de fil conducteur isolé. Chaque spire circulaire a une surface 100cm².

La bobine tourne à vitesse angulaire constante autour d'un axe Δ diamétral et vertical dans un champ magnétique uniforme horizontal et constant dans le temps noté B. Figure 1

Des contacts électriques mobiles permettent de relier les extrémités A et C du conducteur respectivement à l'entrée Y et à la masse M d'un oscillographe.



1. Le balayage horizontal étant réglé sur 10 ms/division et la sensibilité verticale étant réglée sur 1 V/division. On observe la courbe de la figure 2 sur l'écran de l'oscillographe.

a) Justifier qualitativement l'existence d'une tension entre A et C lors de la rotation de la bobine.

- b) Déterminer la valeur ω_1 de la vitesse angulaire.
- c) Déterminer la valeur B du champ magnétique.

2. On fait tourner la bobine deux fois moins vite. En supposant que le réglage de l'oscilloscope n'est pas modifié, donner en la justifiant, l'allure de la courbe décrite par le spot en précisant sa période et son amplitude.

3. La bobine a une résistance $R = 100\Omega$, on branche entre les extrémités A et C un conducteur ohmique de résistance $R' = 200\Omega$. La bobine tournant à la vitesse angulaire ω_i , calculée dans la première question et l'oscillographe étant toujours branché réglé de la même manière, donner l'allure de la courbe observée sur l'écran en la justifiant.

Solution

1. a) La bobine est située dans une région de champ magnétique uniforme B. Orientons la arbitrairement de Avers C ce qui définit le vecteur unitaire n normal à la surface.

Le flux magnétique
$$\Phi = \text{NSB}\cos\theta$$
; $\theta = \left(\vec{B}, \vec{n}\right)$.

Lorsque la bobine tourne θ varie, donc le flux magnétique varie : il apparaît une f.é.m induite.

La bobine en rotation dans le champ magnétique est un générateur.

b) Détermination de la valeur ω_1 .

La f.é.m induite $e = \frac{-d\Phi}{dt}$

 $\Phi = NSB$

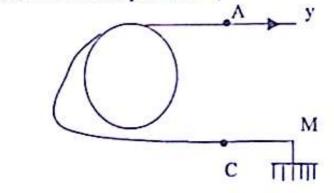
$$\cos \omega_i t$$

$$\Phi = \omega_1 t \qquad e = -$$

$$=-\frac{d\Phi}{dt}\omega_1 NSB\sin\omega_1 t$$

Circuit ouvert $i = 0 \Rightarrow U_{AC} = -e$ $U_{AC} = \omega_1 NSB \sin \omega_2 t$

 U_{AC} est une tension sinusoïdale de pulsation $\omega_{\rm p}$



$$\omega_1 = \frac{2\pi}{T_1}$$
 $T_1 = 40ms \ donc \ \omega_1 = 1,6.40^2 \ rad \ s^2$

c) Déterminons la valeur du champ magnétique.

$$U_{\text{max}} = \omega_1 NSB \implies B = \frac{U_{\text{max}}}{\omega_1 NS}$$

Sensibilité verticale : $1V/div \implies U_{max} = 3V$

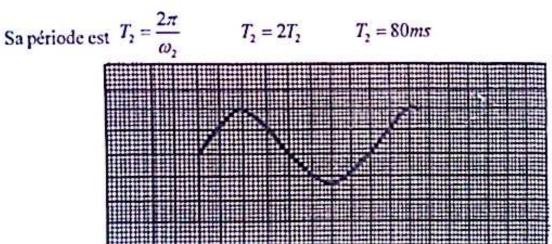
$$B = \frac{3}{500.10010^{-4}.1, 6.10^2} \qquad B = 3, 8.10^{-3}T$$

2. Donnons l'allure de la courbe pour $\omega_2 = \frac{\omega_1}{2}$

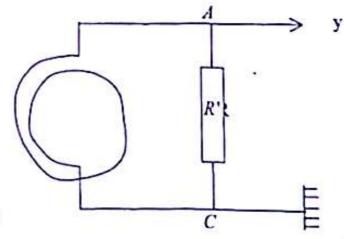
Par rapport à la première question seule la question angulaire change : $\omega_2 = \frac{\omega_1}{2}$.

 $U_{AC} = \omega_2 NBS \sin \omega_2 t$

 $U_{\max} = NB\omega_2 = \frac{U_{\max}}{2} \qquad U'_{\max} = 1,5V$



3. Donnons l'allure de la courbe. Le circuit est fermé. La bobine est un générateur de f.e.m. Il circule un courant induit d'intensité i. Loid'ohm.



- Aux bornes de la bobine $U_{AC} = Ri - e$

- Au bornes du conducteur ohmique $U_{AC} = Ri - e$

Donc e = (R + R') + i avec $e = NSB \omega_1 \sin \omega_1 T$

$$i = \frac{NSB\omega_1 \sin \omega_1 t}{R + R'} \qquad I_{max} = \frac{NSB\omega_1}{R + R'} = \frac{U_{max}}{R + R}$$

or $U_{max}^* = R'I_{max} \implies U_{max}^* = \frac{R'}{R + R'}U_{max}$

$$U_{\text{max}} = 3 \times \frac{200}{100 + 200}$$
 $U_{\text{max}} = 2,0V$
La période $T'' = T = 40 \text{ ms}$

Exercice Nº 4

1. Une bobine de section circulaire est constituée par un fil en cuivre de longueur ℓ bobiné régulièrement, on suppose que les spires sont pratiquement situées dans un plan perpendiculaire à l'axe du solénoïde. La longueur de la bobine vaut l = 1000 mm, son inductance a pour valeur L = 85 mH.

Calculer la longueur l du fil.

2. Cette bobine est montée en série avec un conducteur ohmique aux bornes d'un générateur de tension continue. Lorsque l'on ferme le circuit par l'intermédiaire d'un interrupteur K l'intensité du courant passe de 0 à sa valeur maximale. $I_m = 2A$ en une durée $t_1 = 50 \text{ ms}$

Calculer la valeur moyenne de la force électromotrice d'auto - induction.

3. On ouvre maintenant l'interrupteur.

a) Que peut - on observer ?

b) Comment annuler cet inconvénient en utilisant une diode et un conducteur ohmique ?

c) Quel est le rôle du conducteur ohmique dans cette modification ? Pourquoi ne peut - on le remplacer par un simple fil de cuivre.

d) Montrer que la dérivation introduite ne modifie pas le fonctionnement du régime permanent.
 4. Calculer l'énergie électromagnétique libérée dans le circuit lors de l'ouverture de l'interrupteur.

Solution

1.Calculons la longueur (du fil.

$$L = \mu 0 \frac{N^2}{L} S \text{ or } \ell = NC$$

N: nombre de spires

C: longueur d'une spire

$$L = N 2\pi R. \implies R = \frac{L}{2\pi N}$$

R: rayon du solénoïde

$$S = \pi R^{2} = \frac{\pi L}{4\pi^{2} N^{2}} = \frac{L}{4\pi N^{2}} \qquad L = \frac{\mu_{0} N^{2} L^{2}}{14\pi N^{2}} \implies L = \frac{\mu_{0} L^{2}}{4\pi l^{2}}$$

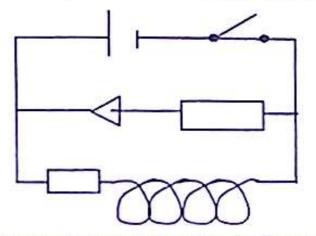
$$L = \sqrt{\frac{4\pi L l}{\mu_0}} \implies L = \sqrt{\frac{4\pi \times 1 \times 85.10^{-3}}{4\pi 10^{-7}}} \quad L = 922m$$

2. Calculons la force électromotrice d' auto-indiction

$$e = -L \frac{\Delta i}{\Delta t}$$
 $e = \frac{-85.10^{-3} \times 2}{50.10^{-3}}$ $e = -3.4V$

3. a) On observe une étincelle.

b) En plaçant une diode et un conducteur ohmique associés en série, en dérivation aux bornes du dipôle constitué par la bobine et le conducteur ohmique.



c) Le rôle du conducteur ohmique est de protéger la diode lorsqu'elle est parcourue par le courant de rupture. Si on le remplace par un fil de cuivre comme la tension est élevée il risque de fondre.

d) En régime permanent la diode est non passante.

L'énergie électromagnétique libérée.

$$E_M = \frac{1}{2} L I_m^2$$
 $E_M = \frac{1}{2} \times 85.10^{-3} \times 2^2$ $E_M = 0,17J$

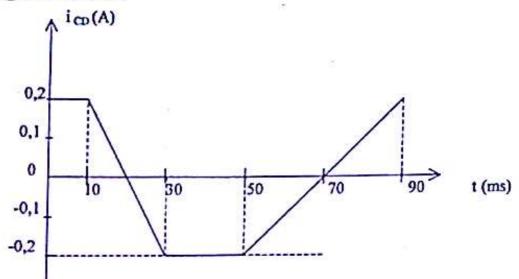
Exercice Nº 5

Une bobine de borne C et D est assimilable à un solénoïde théorique. Ses caractéristiques sont : rayon moyen des spires r = 2,5 cm ; nombre de spires N = 400 ; longueur totale l = 40 cm et résistance $R = 2\Omega$.

On prendra $\mu_0 = 4\pi 10^{-7} SI$; $\pi^2 = 10$

1. Déterminer littéralement, puis numériquement l'inductance de la bobine.

 Cette bobine est parcourue par un courant dont l'intensité i_{CD} varie avec le temps comme l'indique la figure ci-dessous.



a) Représenter la force électromotrice induite e en fonction du temps. Echelle : 1 cm pour 10 ms et 1 cm pour 10 mv.

b) Donner l'expression littérale de la tension U_{CD} aux bornes de la bobine, en fonction du temps.

3. On dispose de cette bobine, de résistors, d'un générateur (G.B.F) de courant, de fils de connexion et d'un oscillographe.

Quel montage faudrait - il réaliser pour vérifier expérimentalement ces résultats ? Quel est le rôle de chaque dipôle ?

Solution

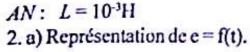
1. Expression de l'inductance L de la bobine.

$$\mathbf{B} = \mu_0 \, \mathbf{n} \mathbf{i} = \mu_0 \, \frac{N}{l} \, \mathbf{i}$$

$$\phi = \text{NBS} = \pi r^2 N \mu_0 \frac{N}{l} i \text{ or } \phi = \text{Li}$$

D'où
$$L = \frac{\pi r^2 N^2 \mu_0}{l}$$
 $L = \frac{4\pi^2 N^2 r^2}{l} \times 10^{-7}$

 $i_{cp} = 0,2A = ctc$



$$e = -L \frac{di}{dt}$$

 $0 \le t \le 10 \text{ms}$

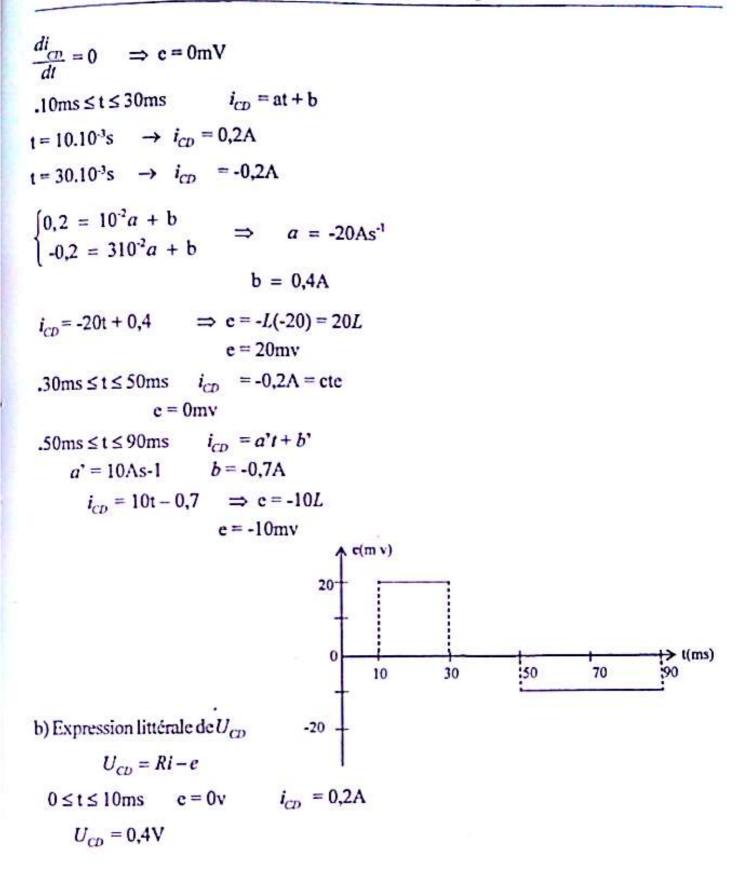
 $\frac{\tau^2 N^2 r^2}{l} \times 10^{-7}$

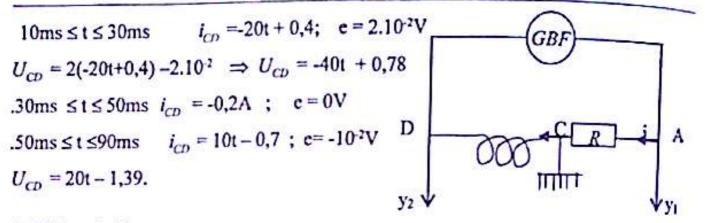
C

1

Scanned by CamScanner

206





3. Schéma du Montage

. Le GBF délivre des intensités variables.

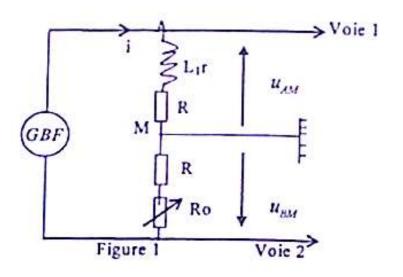
. La résistance servira de protection car sans elle le GBF sera court-circuité (e=0V) à certaines dates.

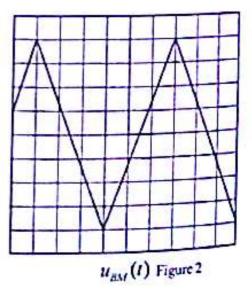
. L'oscillographe permet de visualiser la tension aux bornes de la bobine.

Voie 1:
$$U_{AC} = Ri \Rightarrow i = \frac{U_{AC}}{R}$$
 $i = i_{AC}$.
Voie 2: $U_{LC} = -U_{CD} = -(Ri - e) = -Ri + e$
Si $R = 0$ $U_{AC} = e$.

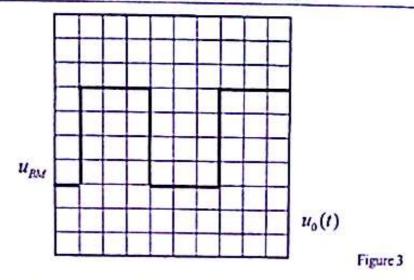
Exercice Nº 6

On branche en série aux bornes d'un générateur, une bobine d'inductance L et de résistance r; deux résistors de résistance $R = 100\Omega$; un résistor de résistance réglable R_0 (voir figure 1).





208



L'oscillographe bicourbe utilisé comporte une touche permettant, lorsqu'elle est actionnée, d'observer sur l'écran la tension notée u_0 , somme des tensions reçues sur les voies 1 et 2 :

 $u_0 = u_{AM} + u_{BM}$

Données : - Sensibilité sur les deux voies : 1V/division

- Base de temps :0,2ms/division

En l'absence de tension, les traces horizontales sont au centre de l'écran.

1. Etablir les expressions de u_{AM} et u_{BM} en fonction de i et de $\frac{di}{dt}$.

2. En déduire l'expression de u_0 en fonction de i et de $\frac{di}{dt}$.

3. La touche étant actionnée, montrer qu'il existe une valeur R_0 pour laquelle la courbe observée sur l'écran est la représentation de la fonction $L = \frac{di}{dt}$.

4. La condition du 3) étant réalisée, on mesure R_0 avec un ohmmètre et on trouve $R_0 = 9\Omega$. Les figures 2 et 3 représentant respectivement $u_{MD}(t)$ et $u_0(t)$ sont observées

successivement sur l'écran de l'oscillographe.

a) Pourquoi $u_0(t)$ est-elle carrée ?

b) Calculer la période et la fréquence du courant que fait circuler le générateur.

c) Montrer que
$$u_0 = -\frac{L}{R+R_0} \frac{du_{RM}}{dt}$$
. Calculer L.

Solution

1. Expression de u_{AM} et u_{BM} en fonction de i et de $\frac{di}{dt}$. $u_{AM} = (R+r) i + L \frac{di}{dt}$ $u_{BM} = (R+R_0) i \Longrightarrow u_{BM} = -(R+R_0) i$

Scanned by CamScanner

209

2. Expression de u_0 en fonction de *i* et de $\frac{di}{dt}$. $u_0 = u_{AM} + u_{BM} = (R+r)i + L\frac{di}{dt} - (R+R_0)i$ $u_0 = (r-R_0)i + L\frac{di}{dt}$ 3. Valeur de R₀ pour laquelle $u_0 = L\frac{di}{dt}$ $u_0 = L\frac{di}{dt} \Rightarrow (r-R_0)i = 0 \Rightarrow R_0 = r$ 4. a) Montrons que la tension u_0 est carrée. $u_{BM} = -(r-R_0)i$, donc u_{BM} est proportionnelle à *i* Selon la figure 2; i = at + b, $\frac{di}{dt} = a \Rightarrow u_0 = La = cte$ Si a > 0; $u_0 = cte > 0$ Si a < 0; $u_0 = cte < 0$

Donc la tension u_0 sera représentée par des segments horizontaux égaux. C'est une tension en créneaux.

b) La période T et la fréquence N Sur les figures 2 et 3, T correspond à 6 divisions. $T = 6 \times 0, 2 = 1, 2 \text{ ms}$ $T = 1, 210^{-3} \text{ s}$

$$N = \frac{1}{T} = \frac{1}{1,210^{-3}} \qquad N = 833,3 \text{HZ}$$

c) Montrons que
$$u_0 = \frac{L}{R + R_0} \frac{du_{RM}}{dt}$$

$$u_{BM} = -(R+R_0)$$
 i $\Rightarrow i = -\frac{u_{BM}}{R+R_0}$

$$u_0 = L \frac{di}{dt} \Rightarrow u_0 = +L \left\{ -\frac{du_{RM}}{R+R_0} \right\} \Rightarrow u_0 - \frac{L}{R+R_0} \frac{du_{RM}}{dt}$$
(1)

Calcul de L

Selon la formule (1) : $L = -(R + R_0) \frac{u_0}{d \frac{u_{BM}}{dt}}$

 $u_0 = \pm 2V \qquad u_{BM} = -13333, 3t + 4 \quad \text{ou} \quad u_{BM} = 13333, 3t - 12$ $L = \frac{-(100+9)(-2)}{13333, 3} = 0,016H \quad \text{ou} \quad L = \frac{-(100+9).2}{-13333, 3} = 0,016H \quad \text{;} \qquad L = 1,610^{-2} H.$

ELECTRICITE



OSCILLATIONS ÉLECTRIQUES

RAPPEL DU COURS

A - Circuit oscillant (L, C)

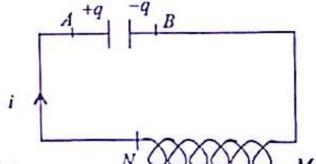
I RAPPELS SUR LE CONDENSATEUR

1. Tension aux bornes d'un condensateur.

$$U = \frac{q}{C}$$

2. Intensité débitée : $i = \frac{dq}{dt}$

11 DÉCHARGE D'UN CONDENSATEUR DANS UNE BOBINE NON RÉSISTIVE



1. Equation différentielle.

$$u_{AB} = u_{NM} = -u_{MN} \implies \frac{q}{C} = -L\frac{di}{dt}$$

 $\ddot{q} + \frac{1}{LC}q = 0(1)$

2. Solution de l'équation différentielle.

 $q = q_m \cos(\omega t + \varphi)$ solution de (1)

$$i = q' = -q_m \omega \sin(\omega t + \varphi)$$
 $i = q_m \omega \cos(\omega t + \varphi + \frac{\pi}{2})$

Remarque : i est en quadrature avance sur q.

III ETUDE ÉNERGÉTIQUE

1. Energie emmagasinée par le condensateur.

$$E_{\epsilon} = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} = \frac{1}{2} C U^2 = \frac{1}{2} q U$$

2. Energie emmagasinée par la bobine.

$$E_{m}=\frac{1}{2}Li^{2}$$

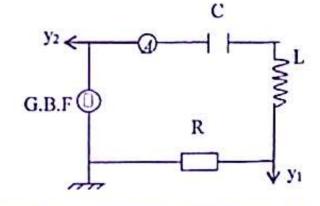
3. Energie totale.

 $E = E_{\star} + E_{\star}$

$$E = E_{emax} + E_{mmax} \qquad E = \frac{1}{2} \frac{q_m^2}{C} = \frac{1}{2} C U_m^2 = \frac{1}{2} L I_m^2$$

B Circuit en régime sinusoïdal forcé : (R,L,C)

1 OSCILLATIONS FORCÉES

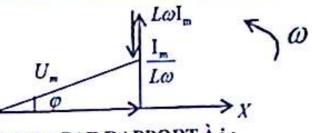


Le circuit (R,L,C) est le siège d'oscillations forcées parce que le G.B.F impose la fréquence des oscillations.

II GRANDEURS EFFICACES : grandeurs lues sur les appareils de mesure.

Tension efficace : $U = \frac{U_m}{\sqrt{2}}$ U_m : tension maximale

Intensité efficace $I = \frac{I_m}{\sqrt{2}}$ I_m : intensité maximale III IMPÉDANCE D'UN CIRCUIT (R, L, C) Impédance Z = $\frac{U}{I} = \frac{U_m}{I_m}$ Z = $\sqrt{R^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2}$



IV DÉPHASAGE DE u PAR RAPPORT À i :

$$\tan \varphi = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{\frac{R}{I(No)}}; \quad \cos \varphi = \frac{R}{Z}$$

Remarques : $\tan \frac{\sqrt{2}}{\phi} > 0 \Rightarrow L\omega > \frac{1}{c\omega}$; u est en avance sur i. L'effet inductif l'emporte sur

l'effet capacitif.

* $\tan \phi < 0 \Rightarrow L\omega < \frac{1}{c\omega}$; i est en avance sur u.

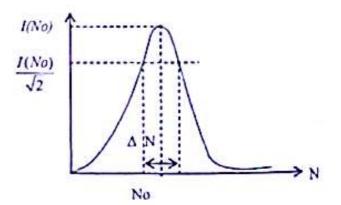
L'effet capacitif l'emporte sur l'inductif

* $\tan \varphi = 0 \implies L\omega = \frac{1}{c\omega}$; i et u sont en phase ($\varphi = 0$).

On parle de résonance de l'intensité.

V RÉSONANCE DE L'INTENSITÉ

1. Courbe de résonance.



2. Bande passante. C'est le domaine autour de N_0 tel que $l \ge \frac{I(N_0)}{\sqrt{2}}$.

$$\Delta N = \frac{R}{2\pi L}$$

3. Facteur de qualité

$$Q = \frac{N_0}{\Delta N} \Rightarrow Q = \frac{L\omega_0}{R} = \frac{1}{RC\omega_0} = \frac{1}{R}\sqrt{\frac{L}{C}}$$

4. Surtension

 $U_c = U_L = QU$ U_c : tension aux bornes du condensateur.

 U_L : tension aux bornes de la bobine

C Puissance en régime sinusoïdal forcé

 $I \underline{PUISSANCE INSTANTANÉE}_{P(t) = u(t).i(t) = UI [\cos\varphi + \cos(2\omega t + \varphi)]}$

II PUISSANCE MOYENNE

$$P = \frac{1}{T} \int_{0}^{t} p(t) dt = U I \cos \varphi$$

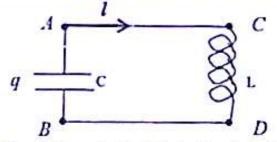
coso : facteur de puissance UI : puissance apparente.

Exercice circuit (L, C)

Exercice Nº 1

On suppose que la résistance d'un circuit oscillant LC est négligeable. Le circuit possède une auto-inductance (encore appelée plus simplement inductance) L = 12,7mH et une capacité. $C = 2,4\mu F$. On désigne par ;

- q la charge prise par le plateau (A) du condensateur à l'instant t
- i l'intensité du courant électrique qui circule dans le circuit à l'instant t



Quelle est l'équation différentielle qui régit l'évolution de la charge q en fonction dutemps ?
 a) Vérifier qu'à chaque instant la charge q est une fonction sinusoïdale de la forme :

 $q = q_m \sin(\omega_0 t + \varphi)$

b) Calculer la fréquence propre N_0 du circuit oscillant.

3. a) En supposant qu'à l'instant t = 0 la charge du condensateur était $q_m = 37 \mu C$, exprimer q = f(t) et i = g(t).

b) Que dire de ces deux fonctions ?

c) Quelle est l'intensité maximale I_{μ} qui circule dans le circuit LC?

Physique - Chimie Terminales C&D

Solution

1. Equation différentielle régissant la charge q.

A l'instant t, la tension U_{AB} aux bornes du condensateur est $U_{AB} = \frac{q}{C}$. A ce même instant, la

tension U_{CD} aux bornes de la bobine est :

$$U_{CD} = ri - e$$
 avec $e = \frac{-Ldi}{dt}$

1

Par hypothèse r $\Box o$ d'où $U_{CD} = \frac{-Ldi}{dt}$

* L'additivité des tensions s'écrit :

$$U_{RA} + U_{CD} = 0$$
 (1) ou encore $\frac{q}{c} + \frac{Ldi}{dt} = 0$

par definition
$$i = \frac{dq}{dt}$$
 d'où $\frac{di}{dt} = \frac{d^2q}{dt^2} = q$

L'équation (1) s'écrit $q + \frac{1}{LC}q = 0$ (2)

2. Solution de l'équation différentielle.

a) $q = q_m \sin(\omega t + \varphi)$ doit vérifier l'équation (2)

Les dérivées première et seconde s'écrivent :

$$q' = \omega_0 q_{\perp} \cos(\omega_0 t + \varphi)$$
$$q'' = -\omega_0^2 q_{\perp} \sin(\omega_0 t + \varphi) = -\omega_0^2 q_{\perp}$$

D'où $q + \omega_o^2 q = 0$ (3) cette équation différentielle est bien de la même forme que l'équation (2)

 $q = q_m \sin(\omega_0 t + \varphi)$ est bien solution de l'équation (2). b) Par identification des équations 2 et 3,on obtient :

$$\omega_o^2 = \frac{1}{LC} \text{ avec } \omega_o = 2\pi N_o \qquad \text{D'où } N_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}}$$
$$AN: N_o = \frac{1}{2\pi\sqrt{12.7.10^{-3} \times 2.4.10^{-6}}} \qquad N_0 = 912Hz$$

3. Etude des fonctions q = f(t) et i = g(t).

$$t = 0 \quad q = q_m$$

$$q_m = q_m \sin \varphi \quad \sin \varphi = 1 \implies \varphi = \frac{\pi}{2} \text{ La charge } q \text{ s'écrit } :$$

$$q = q_m \sin \left\{ \omega_0 t + \frac{\pi}{2} \right\} = q_m \cos \omega_0 t$$

$$q = q_m \cos \sqrt{\frac{1}{LC}} t \qquad q = 3, 7.10^{-5} \cos(5, 73.10^3 t)$$

• $i = q' = -\omega_0 q_m \sin(\omega_0 t)$

AN:
$$i = -0.212 \sin(5.73.10^3 t) = 0.212 \cos(5.7310^3 t + \frac{\pi}{2})$$

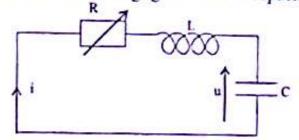
b) Les deux fonctions q = f(t) et i = g(t). sont en quadrature l'une par rapport à l'autre :

Le déphasage est de $\frac{\pi}{2}$ rad.

c) L'intensité maximale dans le circuit est : $I_n = \frac{1}{\sqrt{IC}}q_n$ I_=0,2124

Exercice Nº 2

Dans le circuit de la figure ci-dessous, R est un conducteur ohmique de résistance variable, L l'inductance d'une bobine de résistance négligeable et C la capacité d'un condensateur.



On désigne par u la tension aux bornes du condensateur et i l'intensité du courant dans le circuit. 1. En tenant compte des orientations choisies, établir la relation entre i et u.

2. On suppose la résistance R nulle. La tension initiale aux bornes de condensateur est : $U_6 = 10$ V. La capacité du condensateur est C = 100 nF. L'inductance de la bobine

est L = 100 mH.

a) Etablir les expressions de u(t) et i(t). Les constantes seront remplacées par leurs valeurs numériques. En déduire la nature de la tension.

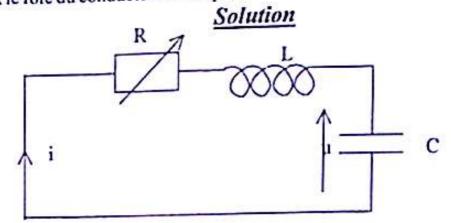
b) Exprimer puis calculer la période propre du circuit.

c) Exprimer les énergies stockées dans le condensateur et dans la bobine en fonction de t. Montrer que l'énergie totale est constante.

3. On fait varier R, la tension initiale étant U_0 :

Physique - Chimie Terminales C&D

- a) Faire le schéma des oscillogrammes observés pour u(t) dans les cas suivants : R faible ; R très grand. Préciser dans chaque cas le nom du régime obtenu.
- b) Quel est le rôle du conducteur ohmique ?



1. Relation entre i et u.

$$u = \frac{q}{C}$$
 et $i = \frac{dq}{dt} \implies i = \frac{d(Cu)}{dt} \implies i = C.\frac{du}{dt}$

2. R = 0

- Expressions de u(t) et i(t)

- Equation différentielle du circuit

$$u_{AE} = u_{AB} + u_{BD} + u_{DE} \Rightarrow u_{AE} = L\frac{di}{dt} + \frac{q}{C} + 0 \quad or \quad u_{AE} = 0$$
$$\Rightarrow L\frac{di}{dt} + \frac{q}{C} = 0 \quad \Rightarrow LC\frac{d^2u}{dt^2} + \frac{q}{C} \Rightarrow \frac{d^2u}{dt^2} + \frac{1}{LC}u = 0$$

Cette équation différentielle admet une solution de la forme.

$$u = U_{m} \cos(\omega t + \varphi)$$

A $t = 0$ $u = U_{o}$ et $i = 0$
 $i = -CU_{m} \omega \sin(\omega t + \varphi)$

$$\begin{cases} U_o = U_m \cos\varphi \\ 0 = -CU_m \omega \sin\varphi \\ U_o = U_m \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \cos\varphi > 0 \\ \sin\varphi = 0 \\ avec \end{cases} \Rightarrow \varphi = 0 \\ avec \qquad \omega = \frac{1}{\sqrt{LC}} \qquad \omega = 10^4 \text{ rads}^{-1} \\ \hline u(t) = 10\cos 10^4 t \\ \hline i(t) = -10^{-2}\sin 10^4 t \end{cases}$$

Rappel de cours, exercices et corrigés

La tension est sinusoïdale b) Expression de T

$$T = \frac{2\pi}{\omega} \Longrightarrow T = 2\pi\sqrt{LC}$$

- Calcul de T

 $T = 6.28.10^{-4}$ s c) Energie électrique du condensateur.

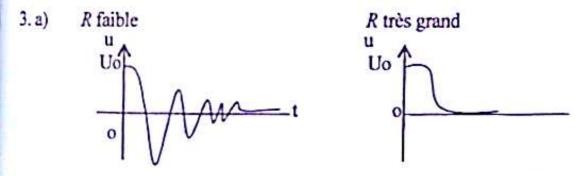
$$\mathcal{E}_e = \frac{1}{2} \mathrm{Cu}^2 \Longrightarrow \mathcal{E}_e = 5.10^{-6} \cos^2 10^4 t$$

- Energie magnétique de la bobine

$$\mathcal{E}_m = \frac{1}{2}Li^2 \Longrightarrow \mathcal{E}_m = 5.10^{-6}\sin^2 10^4 t$$

- Montrons que l'énergie totale est constante

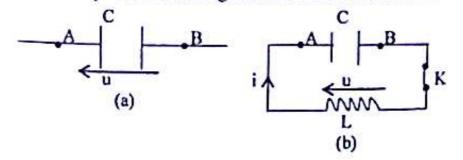
 $\mathcal{E} = \mathcal{E}_e + \mathcal{E}_m = 5.10^{-6} \left(\cos^2 10^4 t + \sin^2 10^4 t \right)$ $\mathcal{E} = 5.10^{-6} J \Longrightarrow \mathcal{E} = cte$



régime pseudo-périodique régime apériodique b) Le conducteur ohmique dissipe l'énergie initialement emmagasinée dans le condensateur sous forme de chaleur.

Exercice Nº 3

1. Un condensateur de capacité C est chargé sous une tension constante U: figure (a)



Physique - Chimle Terminales C&D

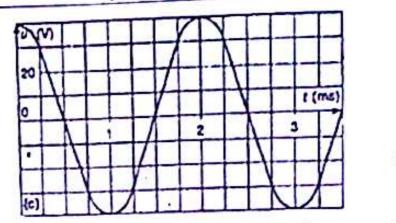


Figure C

Calculer la charge Q portée par l'armature. Ainsi que l'énergie emmagasinée. $AN: C = 10^{-6} F; \qquad U = 40 V$

 Le condensateur C chargé dans les conditions précédentes, est isolé, puis relié à une bobine d'induction L. La résistance du circuit est négligeable (figure b).

On ferme l'interrupteur K à l'instant t = 0. Un oscillographe permet de visualiser la tension aux bornes de la bobine. On obtient la courbe représentée figure (c).

a) On note q(t) la charge portée par l'armature A à la date t. L'intensité i(t) du courant comptée positivement dans le sens indiqué sur la figure. A partir de la courbe observée, exprimer u(t) en fonction du temps. Préciser la tension maximale et la pulsation.

b) Calculer l'inductance de la bobine.

c) Représenter graphiquement l'intensité i(t) pour $t \in [0, 3, 5ms]$

d) Déterminer les énergies emmagasinée dans le condensateur et dans la bobine à l'instant t = 0.75 ms.

Solution

1. Charge Q portée par l'armature.

$$U = \frac{Q}{C} \Longrightarrow Q = CU$$

 $AN: Q = 10^{-6} \times 40 = 4.10^{-5}C$

- Energie emmagasinée.

$$\mathcal{E}_{e} = \frac{1}{2}CU^{2}$$
 $\mathcal{E}_{e} = \frac{1}{2} \times 10^{-6} \times 40^{2} = 8.10^{-4}J$
 $\mathcal{E}_{e} = 8.10^{-4}J$

$$u(t) = U_{m} \cos(\omega t + \varphi) \qquad t = 0 \qquad u = U_{m}$$
$$u(t) = U_{m} \cos\left(\frac{2\pi}{T}t + \varphi\right)$$
$$t = 0 \qquad u = U_{m} \qquad U_{m} = U_{m} \cos\varphi \implies \cos\varphi = 1 \implies \varphi = 0$$

période T:

$$\frac{4 div}{1ms} = \frac{8 div}{T} \Rightarrow T = \frac{8}{4} = 2ms \quad div: carreau$$

$$U_{*} = 40 \text{ V} \qquad T = 2.10^{-3}\text{ s}$$

$$u(t) = 40 \cos \frac{2\pi}{2.10^{-3}} t = 40 \cos(1000\pi t)$$

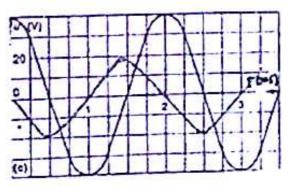
b) Inductance
$$L$$
 $\omega^2 = \frac{1}{LC} \Rightarrow L = \frac{1}{\omega^2 C}$

$$L = \frac{1}{4\pi^2 N^2 C}$$

AN:
$$L = \frac{1}{4 \times 10^{-6} \times 500^2 \pi^2} = 0.1H$$

c) Représentation de
$$i(t)$$
 entre 0 et 3,5 ms
 $i(t) = \frac{dq}{dt} = C \frac{du}{dt}$ $i(t) = 10^{-6} \frac{d}{dt} [40\cos(1000\pi t)]$
 $i = 10^{-6} \times 40 \times 1000 \pi \sin(1000\pi t)$
 $i = 4\pi \cdot 10^{-2} \sin(1000\pi t) = 4 \cdot 10^{-2} \cos\left[1000\pi t + \frac{\pi}{2}\right]$

i(t) est en quadrature avance de phase sur u.



d) A t=0,75ms

- Energie emmagasinée dans le condensateur

$$\varepsilon_{\epsilon} = \frac{40}{2} C^{2} \Big[\cos^{2}(1000\pi t) \Big]$$

$$\varepsilon_{\epsilon} = \frac{1600}{2} \cdot 10^{-6} \cos^{2}1000\pi \cdot \frac{0.75}{1000} 800 \cdot 10^{-6} \cos^{2}40.75\pi$$

$$\varepsilon_{\epsilon} = 4010^{-4} J$$

- Energie emmagasinée par la bobine

Physique - Chimie Terminales C&D

$$\varepsilon_{m} = \frac{1}{2}Li^{2}$$

$$\varepsilon_{m} = \frac{1}{2}L\left[4\pi 10^{-2} \cdot \cos\left(1000\pi t + \frac{\pi}{2}\right)\right]^{2} = \frac{4^{2}\pi 210^{-4}}{2}L\cos^{2}\left(1000\pi t + \frac{\pi}{2}\right)$$

$$\varepsilon_{m} = 8.10^{-4}\pi^{2}L\cos^{2}\left(1000\cdot\frac{0.75}{1000}\pi + \frac{\pi}{2}\right) = 3,948.10^{-4}J$$

$$\varepsilon_{m} \equiv 4.10^{-4}J$$

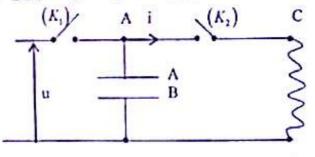
Exercice Nº 4

Un circuit oscillant est constitué d'un condensateur de capacité $C = 0,200 \ \mu F$ et d'une bobine dont l'auto-inductance est L = 3,7 mH. Le tout est maintenu à une température voisine de O°K. Dans ces conditions, le circuit possède une résistance nulle (supraconductivité).

1. Le circuit étant ouvert, on charge le condensateur sous une tension $u = U_m$ avec $U_m = 12,4$ V,

puis on ouvre l'interrupteur (K_1).

Calculer la charge initiale Q_{-} prise par le plateau (A) du condensateur.



2. A un instant pris comme origine des temps, on ferme l'interrupteur (K_2). L'intensité i de courant électrique est comptée positivement quand le courant circule dans le sens indiqué sur le schéma. On appelle q(t) la charge de l'armature (A) en fonction du temps.

a) Etablir l'équation différentielle de ce circuit oscillant.

b) Calculer la pulsation propre ω_0 du circuit.

3. Donner les expressions des fonctions :

a) $E_c(t)$, énergie stockée dans le condensateur.

b) $E_b(t)$, énergie stockée dans la bobine.

c) Représenter ces deux fonctions pendant la durée de deux périodes.

4. a) Calculer $E_c(t) + E_b(t)$; Conclusion.

b) Vérifier cette conclusion à l'aide de la représentation graphique tracée en (3).

Solution

1. Calculons la charge initiale Q_m du condensateur.

 $Q_m = CU_m$ $AN: Q_n = 0.210^{-6}.12,4$ $Q_m = 2.48.10^{-6}C$ 2. a) Equation différentielle régissant la charge q.

$$U_{RA} + U_{CD} = 0 \qquad U_{RA} = \frac{q}{C} \qquad U_{CD} = -e = \frac{Ldi}{dt}$$
$$\frac{q}{C} + L\frac{di}{dt} = 0 \quad \text{ou encore} \quad \left[\frac{q}{q} + \frac{1}{LC} q = 0 \right] (1)$$

b) Calcul de ω_0 .

L'équation différentielle (1) est de la forme : $q + \omega_o^2 q = 0$

D'où
$$\omega_o = \sqrt{\frac{1}{LC}}$$

AN:
$$\omega_o = \sqrt{\frac{1}{3.7.10^{-3} \times 2.10^{-7}}}$$
 $\omega_o = 3.7.10^4 \, rads^{-1}$

3. A un instant donné *t*, la charge prise par le condensateur est une solution de l'équation différentielle (1) soit :

$$q = Q_{m} \sin(\omega_{o}t + \varphi)$$

$$t = 0 \qquad q = Q_{m}$$

$$Q_{m} = Q_{m} \sin\varphi, \qquad \sin\varphi = 1 \text{ ct } \varphi = \frac{\pi}{2}$$

$$q = Q_{m} \cos(\omega_{o}t)$$

a) L'énergie stockée par le condensateur en fonction du temps est ;

$$E_{c}(t) = \frac{Q_{m}^{2}}{2C} \cos^{2}(\omega_{o}t)$$

 $AN: E_c(t) = 15, 4.10^{-6} \cos^2(3, 7.10^4 t)$

b) L'énergie stockée dans la bobine en fonction du temps est :

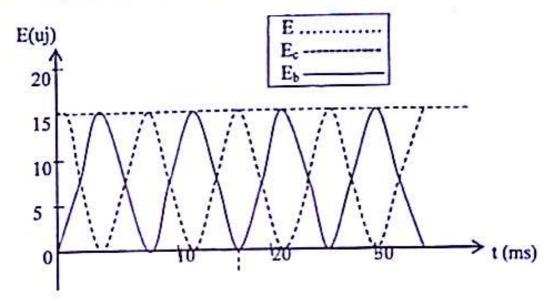
$$E_{b}(t) = \frac{1}{2}Li^{2} \text{ avec } i = \frac{dq}{dt} = -Q_{m}\omega_{0}\sin(\omega_{0}t)$$

223

Physique - Chimie Terminales C&D

$$E_b(t) = \frac{L\omega^2 Q_m^2}{2} \sin^2(\omega t) or \omega_0^2 = \frac{1}{LC} \Rightarrow E_b(t) = \frac{Q_m^2}{2C} \sin^2(\omega t)$$

c) Représentation graphique de $E_c(t)$ et $E_b(t)$



4. a) Calculons l'énergie totale.

$$E = E_{c}(t) + E_{b}(t)$$

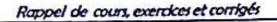
$$E = \frac{Q_{m}^{2}}{2C} \cos^{2}(\omega_{o}t) + \frac{L\omega_{o}^{2}}{2}Q_{m}^{2}\sin^{2}(\omega_{o}t) \quad \text{or} \quad \omega_{o}^{2} = \frac{1}{LC}$$

$$E = \frac{Q_{m}^{2}}{2C} (\cos^{2}\omega_{o}t + \sin^{2}\omega_{o}t) \quad \Rightarrow \quad E = \frac{Q_{m}^{2}}{2C}$$

$$E = 1,54.10^{-5} J$$

b) Sur la représentation graphique, on vérifie bien qu'a chaque instant $E_c(t) + E_b(t) = E$ avec $E = 1,54.10^{-3}$ j.

224



Exercices circuit (R, L, C)

Exercice Nº 1: Bac Niger 2006 Série D 2ème groupe On constitue un circuit électrique par la mise en série : • d'un condensateur de capacité C ; • d'une bobine de resistance $R = 12 \Omega$ et d'inductance L. Il est alimenté par une d.d.p. sinusoïdale de valeur efficace 120 V et de fréquence N. 1. On donne L = 0,20H ; N = 60 Hz et C = 25 μ F. Calculer : -l'impédance Z : -l'intensité efficace ; - le déphasage courant-tension φ . 2. On fixe toujours L = 0,20H ; C = 25 μ F et on fait varier la fréquence N. a) Calculer : - la fréquence de résonance No du circuit ; - le facteur de qualité Q de ce circuit ; - le bande passante AN de ce circuit ; b) La fréquence N devenant très faible $(N \rightarrow 0,)$; quelles sont les limites de l'impédance Z du circuit et du déphasage courant-tension φ . c) La fréquence N devenant très grande $(N \rightarrow +\infty)$; quelles sont les limites de impéndance Z du circuit et du déphasage courant-tension. 44 (L, R) C 120V)-L'impédance Z: $Z = \sqrt{R^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2}$ AN: $Z = 33 \Omega$ L'intensité efficace I : $U = ZI \Rightarrow I = \frac{U}{Z}$ AN:1=3,64 A

Physlque-Chimie Terminale C&D

- Le déphasage courant-tension :

$$\tan \varphi = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R}$$

AN : $\tan \varphi = -2,55$; d'où $\varphi = -68,7^{\circ}$

La tension est en retard sur l'intensité

AN: $\tan \varphi = -2,55$; d'où $\varphi = -68,7^{\circ}$

La tension est en retard sur l'intensité

2. On fixe: L = 0,20H; C = 25μ F rt on fait varier N

a) Calculons :

- de fréquence de raisonance No A la raisonance on a : $LC\omega_0^2 = 1$

$$\Rightarrow \omega_{o} = \frac{1}{\sqrt{LC}} ; comme \ N_{o} = \frac{\omega_{o}}{2\pi}$$
$$D'o\dot{u} \ N_{o} = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}} \qquad AN: N_{o} = 71, 2Hz$$
$$N : N_{o} = 71, 2Hz \qquad D'o\dot{u} \ \Delta N = \frac{N_{o}}{Q}$$

- Le facteur de qualité Q du circuit :

$$Q = \frac{L\omega_o}{R}$$

AN: Q = 7,45

- La bande passante ΔN du circuit On sait que $Q = \frac{N_o}{\Delta N} = \frac{\omega_o}{\Delta \omega}$

$$AN: \Delta N = 9,55 Hz \Box 10 Hz$$

b) Les limites de l'impédance Z du circuit et du déphasage courant-tension.

Q pour $N \rightarrow O_{\star}$

Comme Z =
$$\sqrt{R^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2}$$
 et $\tan \varphi = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R}$
 $\frac{1}{C\omega} \rightarrow \infty$ D'où $\tan \varphi - \infty; \varphi \rightarrow \frac{\pi}{2}$

c) Les limites de l'impédance Z et du déphasage courant-tension.

 $\varphi \operatorname{pour} N \to +\infty \qquad Z \to +\infty$

$$\tan \varphi \to +\infty; \varphi \to +\frac{\pi}{2}$$

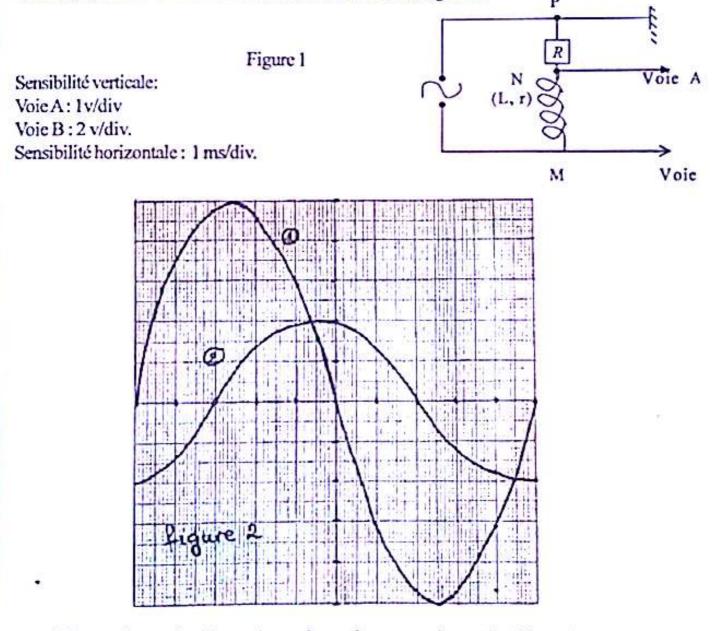
226

Rappel de cours, exercices et corrigés

Exercice Nº 2

Une portion de circuit MP est constituée d'un conducteur ohmique de résistance $R = 10\Omega$ en série avec un bobine d'inductance L et de résistance r. On branche entre M et P une source de tension sinusoïdale. La tension délivée entre P et M est de la forme $u = U_m \cos \omega t$.

L'intensité dans le circuit est $i = I_m \cos(\omega t - \varphi)$. On branche comme indiqué sur la figure 1, un oscillographe bicourbe. On observe alors sur l'écran la figure 2.



1. Justifier que la courbe (1) représente la tension u_{MP} et la courbe (2) représente la tension u_{NP} .

```
2. Déduire des courbes (1) et (2) :
```

```
a) La pulsation \omega; les valeurs U_m et I_m; la phase \varphi.
```

```
b) L'impédance Z de la portion MP.
```

```
c) Déterminer r et L.
```

Physique - Chimie Terminale C&D

3. On ajoute maintenant entre Met N un condensateur de capacité C, en série avec la bobine. Déterminer la valeur de C pour qu'il y ait résonance.

Que vaut alors l'impédance Zo de la portion MP? En déduire Iom (intensité maximale à la résonance). Comparer I_{en} et I_{m} .

En prenant maintenant 2V/div comme sensibilité pour la voie A (on ne change pas la sensibilité de la voie B) représenter ce que l'on voit sur l'écran de l'oscillographe.

Calculer le facteur de qualité du circuit.

Solution

1 Justification

$$U_{MCm} = U_m = \sqrt{\left(R+r\right)^2 + L^2 \omega^2} J_m$$

 $U_{NPm} = RI_m$ $U_{MPm} > U_{NPm} \Rightarrow$ la courbe (1) représente la tension u_{MP} et la courbe (2) la tension u_{NP} .

2. Déduisons des courbes :

La pulsation w

$$\omega = \frac{2\pi}{T} \qquad T \longrightarrow 10 div; \qquad T = 10 \times 10 ms$$
$$\omega = \frac{2\pi}{10.10^{-3}} \Longrightarrow \omega = 628 rads^{-1}$$

Les valeurs de Um, Im et q.

$$U_{m} \longrightarrow 5div(courbe(1)) \Rightarrow U_{m} = 5 \times 2 = 10V$$

$$U_{m} \longrightarrow 2div \Rightarrow U_{NPm} = 2 \times 1 = 2V$$
or $U_{NPm} = I_{m}.R \Rightarrow I_{m} = \frac{U_{NPm}}{R}$

$$\overline{I_{m} = 0, 2A}$$

Le décalage horaire 9 entre les deux courbes correspond à 2 divisions

 $g = 2 \times 1 = 2ms$, or $g = \frac{\varphi}{\omega} = \frac{\varphi T}{2\pi} \implies \varphi = \frac{2\pi g}{T} \implies \varphi = \boxed{0, 4\pi rad}$ L'impédance Z de la portion PM

$$Z = \frac{U_m}{I_m} = \frac{10}{0,2} \implies \overline{Z = 50\Omega}$$

Calcul de r et L.

$$\cos \varphi = \frac{R+r}{Z} \implies r = Z \cos \varphi - R \qquad \boxed{r = 5,45\Omega}$$

$$tg\varphi = \frac{L\omega}{R+r} \implies L = \frac{(R+r)tg\varphi}{\omega} \qquad \boxed{L = 7,6.10^{-2}H}$$
ou
$$L = \frac{\sqrt{Z^2(R+r)^2}}{\omega}$$

3. a) Valeur de C à la résonance

$$LC\omega^2 = 1 \implies C = \frac{1}{L\omega^2}$$
 $C = 33, 5.10^{-6} F$

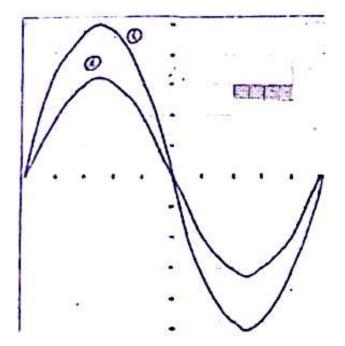
b) Impédance Zo.

$$\cos \varphi = 1 \implies z_o = R + r \implies Z_o = 15,45\Omega$$

$$I_{om} = \frac{U_m}{R + r} \qquad I_{om} = 0,65A$$

Comparaison : $I_{om} > I_{m}$ c) Représentation des courbes.

 $U_{NPm} = RI_{am} = 10 \times 0,65 = 6,5v$ $U_{NPm} \longrightarrow 3,25 div$ $U_{MPm} = U_m \longrightarrow 5 div(inchange)$



d) Calcul du facteur de qualité.

$$Q = \frac{L\omega}{R+r} \implies Q = 3,1$$
 ou $Q = \frac{1}{(R+r)C\omega}$

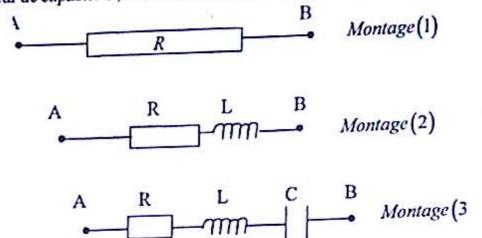
Scanned by CamScanner

229

Physique - Chimie Terminale C&D

Exercice Nº 3

A l'aide d'une résistance pure R, d'une bobine de résistance négligeable et d'inductance L, d'un condensateur de capacité C, on réalise l'un des montages suivants :



1. On établit une différence de potentiel continue entre A et B : On observe le passage d'un courant permanent. Quelle conclusion peut-on faire ?

2. On établit entre A et B une différence de potentiel sinusoïdale : $u = 14,14 \sin 100 \pi t$. On observe les résultats suivants : passage d'une intensité efficace I = 2A et une puissance moyenne P = 12 W

a) Quel est, parmi les trois montages proposés, celui qui a été utilisé ?

b) Calculer les caractéristiques des appareil constituant ce montage.

Solution

1. Un courant permanent s'établit entre A et B en courant continu. Done le montage ne contient pas de condensateur. On exclut le montage (3)

2. a) Recherche du montage utilisé

- Considérons le montage (1)

$$P_1 = RI^2 = ZI^2$$
 or $Z = \frac{U_m}{I_m} = \frac{U_m}{\sqrt{2}I}$; $P_1 = \frac{U_m}{\sqrt{2}I}I^2 = \frac{U_m}{\sqrt{2}}I$

$$P_1 = \frac{14,14}{\sqrt{2}} \times 2 \implies P_1 = 20 \text{W}$$

Or la puissance consommée est $P = 12W \neq P_1$ Donc le montage (1) ne convient pas. - Le montage utilisé est le montage (2)

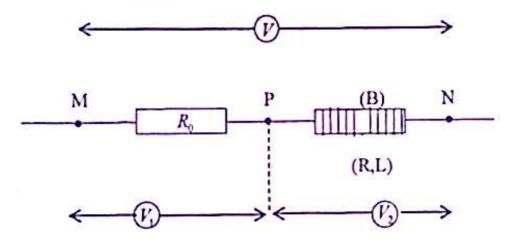
Rappel de cours, exercices et corrigés

b) Calcul des caractéristiques du montage.

$$P = RI^{2} \implies R = \frac{P}{I^{2}} \qquad AN: \quad R = \frac{12}{2^{2}} \qquad \boxed{R = 3\Omega}$$
$$Z^{2} = R^{2} + L^{2}\omega^{2} \implies L = \frac{\sqrt{Z^{2} - R^{2}}}{\omega} \quad \text{avec} \quad Z = \frac{U_{m}}{I_{m}} = \frac{14, 14}{2\sqrt{2}} = 5\Omega$$
$$\boxed{L = 12, 7mH}$$

Exercice Nº 4 : Partie BAC Niger 1987 série C, E

Un tube T_1 d'éclairage fluorescent peut être représenté par un dipôle électrique MN dont le schéma équivalent est le suivant :



- Une bobine B de résistance R et d'inductance L.
- Une réglette lumineuse dont l'impédance est assimilé pendant le fonctionnement à une résistance Ro.

Cet tube est alimenté par le secteur sous tension alternative sinusoïdale de fréquence f = 50 Hz et de valeur efficace U=220 V. Les voltmètres V, V_1 , V_2 mesurent des tensions efficaces.

Le voltmètre V_1 indique 124V. La puissance absorbée est P = 40W. L'intensité efficace est I = 0.31 A.

- 1. Calculer l'impédance de ce dipôle MN, ainsi que son facteur de puissance.
- 2. Calculer la résistance R de la bobine B. Calculer son inductance en fonction de U, f, P, I.

3. Déterminer la tension mesurée par le voltmètre V_2 , puis comparer les indications données par les trois voltmètres.

Solution

1. Impédance du dipôle MN;

$$Z_{MN} = \frac{U}{I_1} = \frac{220}{0.31} = 709,67\Omega$$

Facteur de puissance $Cos \varphi = \frac{P}{UI_1} = \frac{40}{220 \times 0.31} = 0,586$
 $Cos \varphi \Box 0,59$

2. Résistance de la bobine B.

$$R_{a} = \frac{U_{1}}{I_{1}} \qquad R_{a} = \frac{124}{0.31} = 400\Omega$$

or $P = (R + R_{a})I_{1}^{2} \implies R + R_{a} = \frac{P}{I_{1}^{2}} - R_{a} \implies R = \frac{P}{I_{1}^{2}} - R_{0}$
 $R = \frac{40}{1.31^{2}} - 400 = 16,23\Omega$
 $R = 16,23\Omega$

Inductance de la bobine B.

$$Z_{MN}^{2} = (R_{0} + R)^{2} + L^{2}\omega^{2} \qquad L^{2}\omega^{2} = Z_{MN}^{2} - (R_{0} + R)^{2} \qquad (1)$$

or $Z_{MN} = \frac{U}{I_{1}} et \cos \varphi = \frac{R + R_{0}}{Z_{MN}} d'ou \qquad R + R_{0} = Z_{MN} \cos \varphi$

En remplaçant Z_{MN} et $R + R_o$ dans (1)

$$L^{2}\omega^{2} = \frac{U^{2}}{I_{1}^{2}} \left(1 - \cos^{2}\varphi\right) \text{ or } \cos\varphi = \frac{P}{UI_{1}}$$
$$L^{2}\omega^{2} = \frac{U^{2}}{I_{1}^{2}} \left(1 - \frac{P^{2}}{U^{2}I_{1}^{2}}\right) = \frac{1}{I_{1}^{2}} \left(U^{2} - \frac{P^{2}}{I_{1}^{2}}\right)$$

$$L = \frac{1}{2\pi f I_1} \sqrt{U^2 - \frac{P^2}{I_1^2}}$$
$$L = \frac{1}{2\pi \times 50 \times 0.31} \sqrt{220^2 - \frac{40^2}{0.312}} = 1.83H$$
$$I = 1.83H$$

AN:

3. Tension U_2

$$U_{2} = Z_{FN}I_{1} = \sqrt{R^{2} + L^{2}\omega^{2}J_{1}}$$
$$U_{2} = \sqrt{16, 2^{2} + (1,83 \times 100\pi)^{2}} \times 0,31$$
$$U_{2} = 178, 2V$$

On constate qu'il n'y a pas addivité des tensions U = 220 V; $U_1 = 124 V$; $U_2 = 178,2 V$

Exercice Nº 5 : Bac 2003 Niger, Série D

Soit un condensateur de capacité $C_1 = 6,28 \,\mu\text{F}$

1. Donner l'expression de la charge q prise par ses armatures quand on établit entre elles une tension constante U_0 . Calculer q pour $U_0 = 50$ V.

2. Le condensateur étant chargé, on isole ses armatures et on le décharge dans une bobine d'inductance $L_1 = 0.318$ H et de résistance négligeable. Etablir l'équation différentielle des oscillations électriques qui apparaissent dans le circuit et calculer leur fréquence.

3. Entre deux bornes M et N on monte en série une résistance pure

 $R_1 = 300\Omega$, le condensateur C_1 et la bobine L_1 . On maintient entre M et N une différence de potentiel sinusoïdale de valeur efficace U = 220 V et de fréquence N = 50 Hz.

 a) Construire le diagramme de Fresnel représentant les valeurs instantanées des tensions aux bornes de chaque dipôle.

b) Calculer l'impédance Z₁ du circuit et l'intensité efficace I₁ du courant qui traverse le circuit.

c) Déterminer le déphasage φ_i existant entre l'intensité i_1 et la tension u aux bornes du circuit. 4. On remplace le circuit précédent par un circuit analogue avec $R_2 = 50\Omega$, $L_2 = 0.314$ H et $C_2 = 63.7\mu$ F. On fait varier la fréquence tout en gardant la différence de potentiel inchangée.

 a) Donner l'expression de la pulsation ω₂ pour laquelle l'intensité efficace est maximale. Calculer cette intensité.

b) On appelle coefficient de surtension Q_2 du circuit le rapport entre la tension efficace aux bornes du condensateur et la tension U à la résonance.

- Exprimer Q_2 en fonction de r_2 , C_2 et ω_2 d'une part et en fonction de R_2 , L_2 et ω_2 d'autre part.

- Calculer Q₂

Solution

 $q = 3,14.10^{-4}C$

1. Donnons l'expressions de la charge q.

 $q = C_1 U_o$

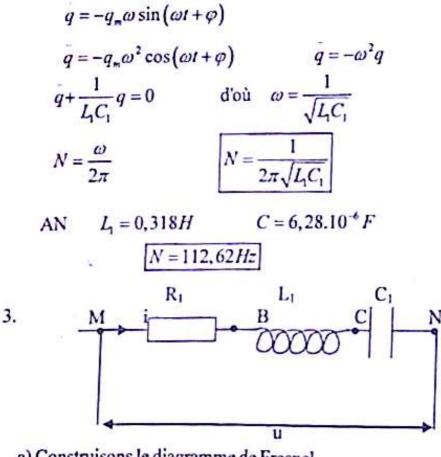
AN: $q = 6,28.10^{-6} \times 50$

3

Physique - Chimie Terminale C&D

2. Etablissons l'équation différentielle.

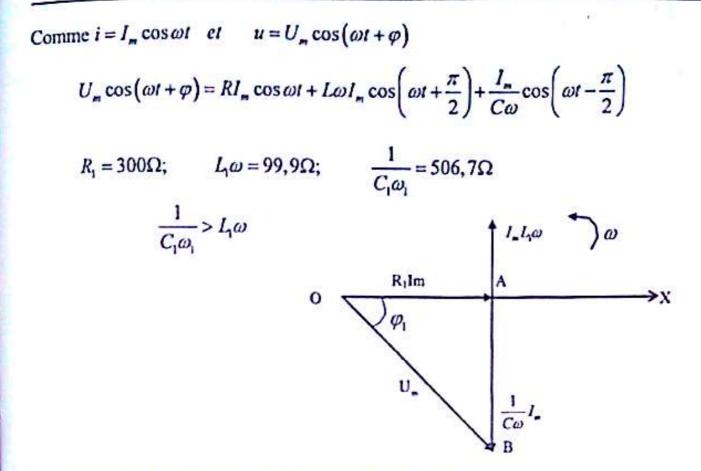
Cette équation admet pour solution des équations de la forme $q = q_m \cos(\omega t + \varphi)$



a) Construisons le diagramme de Fresnel

$$u = u_{MB} + u_{BC} + u_{CN}$$
$$u = R_{i}i + L_{j}\frac{di}{dt} + \frac{q}{C} \quad or \quad dq = idt \ d'ou \quad q = \int idt$$

On a donc $u = Ri + L\frac{di}{dt} + \frac{1}{C}\int idt$



b) Calcul de l'impédance Z_1 et de l'intensité efficace I_1 Dans le triangle rectangle (OKJ), on a la relation suivante

$$U_{m} = \sqrt{R_{1}^{2} + \left(L_{1}\omega - \frac{1}{C_{1}\omega}\right)^{2}} I_{m} \text{ avec} \quad U_{m} = Z_{1}I_{m}$$

D'où $Z_{1} = \sqrt{R_{1}^{2} + \left(\frac{1}{C_{1}\omega} - L_{1}\omega\right)^{2}}$
$$AN: \qquad \overline{Z_{1} = 505, 58\Omega}$$

 $U_{m} = Z_{1}I_{m} \implies \frac{U_{m}}{\sqrt{2}} = Z_{1}\frac{I_{m}}{\sqrt{2}}$
Soit $U = Z_{1}I \quad d'où \qquad I = \frac{U}{Z_{1}}$
AN : $I = 0,435$ A
c) Le déphasage φ_{1}

Scanned by CamScanner

235

La tension est en retard par rapport à i_1 : Le déphase est de 53,6° 4. a) Expression de la pulsation ω_2 pour laquelle I_2 est maximale

$$I_{2} = \frac{U}{Z_{2}} = \frac{U}{\sqrt{R_{2}^{2} + \left(L_{2}\omega - \frac{1}{C_{2}\omega}\right)^{2}}}$$

 I_2 maximale si $L_2\omega - \frac{1}{C_2\omega} = 0$ soit $L_2C_2\omega_2^2 = 1$

On dit que le circuit est à la résonance

$$\omega_{2} = \frac{1}{\sqrt{L_{2}C_{2}}}$$

$$\omega_{2} = 223, 6 rads^{-1}$$

$$I_{2} = \frac{U}{R_{2}} = \frac{220}{50}$$

$$I_{2} = 4, 4A$$

b) Le coefficient Q_2 de surtension du circuit En fonction de C_2 ; ω_2 ; R_2

$$Q_2 = \frac{U_c}{U} = \frac{\frac{I_2}{C_2\omega_2}}{R_2I_2} = \frac{1}{C_2\omega_2R_2}$$
$$Q_2 = \frac{1}{C_2\omega_2R_2}$$

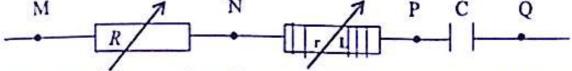
 $Q_{2} \text{ en fonction de } \mathbb{R}_{2}; \mathbb{L}_{2}; \omega_{2}$ $C_{2}L_{2}\omega^{2} = 1 \implies \frac{1}{C_{2}\omega_{2}} = L_{2}C_{2} \Rightarrow \frac{1}{C_{2}\omega_{2}R_{2}} = \frac{L_{2}C_{2}}{R_{2}}$

$$Q_1 = \frac{L_2 \omega}{R_2}$$

Calcul de Q

Exercice Nº 6 : (Partie Bac Niger 1983 série C)

Une portion de circuit MQ comporte en série, un conducteur ohmique de résistance variable R, une bobine de résistance r et d'inductance variable L et un condensateur de capacité C. Une tension sinusoïdale $u = U_m \sin 100 \pi t$ est appliquée entre les bornes M et Q (schéma ci-après) M π N π P C O



1. La variation de l'inductance L est obtenue en enfonçant plus ou moins le noyau de fer doux dans la bobine. Pour une certaine position de ce noyau, l'intensité efficace est l_1 . Soient U la tension efficace aux bornes de la portion MP et U la tension efficace aux bornes de la portion PQ. La portion du circuit MQ a une résistance ohmique totale R'.

a) Calculer l'inductance L_1 de la bobine, la capacité C du condensateur et la tension efficace U_1 aux bornes de la portion MQ.

AN:
$$I_1 = \frac{1}{2\pi} A$$
 $U_{MP} = 10\sqrt{14}V$ $U_{PQ} = 40V$ $R' = 200\Omega$

b) Calculer le déphasage φ entre l'intensité *i* et la tension *u* aux bornes de la portion MQ. 2. On fait varier l'inductance L de la bobine.

a) Calculer la valeur Lo de l'inductance pour laquelle l'intensité i est en phase avec la tension u.

b) Calculer les valeurs efficaces de cette intensité pour $R'_1 = 200\Omega$ et $R'_2 = 10\Omega$.

3. La portion de circuit MQ a une résistance ohmique totale R' = 200Ω . L'intensité du courant reprend la valeur I₁ pour une nouvelle valeur L de l'inductance.

a) Montrer que : $L_1 + L_2 = \frac{2}{C\omega^2}$

b) En déduire L_2 pour $L_1 = 0.4$ H

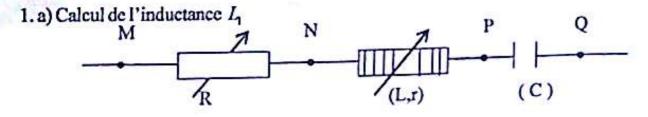
4. La résistance ohmique totale est maintenant R' = 10Ω

- a) Calculer l'intensité efficace pour L = 0,4 H on prendra $\frac{1}{L\omega} = 255\Omega$
- b) Compléter, sans calcul, le tableau suivant et tracer la courbe l = f(L) avec pour échelle : l cm pour 0,1 H et 1 cm pour 0,2 A

| L(H) | 0,4 | 0,5 | 0,6 | 0,7 | 0,8 | 0,9 | 1,0 | 1,1 | 1,2 |
|------|-----|------|------|------|-----|-----|-----|-----|-----|
| I(A) | | 0,38 | 0,56 | 1,02 | | | | | |

Physique - Chimie Terminale C&D

Solution



Aux bornes de MP $Z_{MP} = \frac{U_{MP}}{I_1}$ $Z_{MP}^2 = R'^2 + L_1^2 \omega^2$

$$L_1^2 \omega_2 = \frac{U_{MP}^2}{I_1^2} - R'^2 \qquad L_1 = \frac{1}{\omega} \sqrt{\frac{U_{MP}^2}{I_1^2} - R'^2}$$

AN:
$$L_1 = \frac{1}{100\pi} \sqrt{100.14.4\pi - 4.10^4} = 0.4H$$

$$L_1 = 0,4H$$

Calcul de C

Entre P et Q
$$Z_{PQ} = \frac{U_{PQ}}{I_1} = \frac{1}{C\omega} \implies C = \frac{I_1}{\omega U_{PQ}}$$

AN:
$$C = \frac{1}{2\pi .40.100} = 12,510^{-6} F$$

 $C = 12,5\mu F$

Calcul de U_{MQ} : $U_{MQ} = Z_{MQ}I_1 = \frac{237,66}{2\pi} = 37,84V$

b) Déphasage entre i et u.

$$\tan \varphi = \frac{L_1 \omega - \frac{1}{C\omega}}{R'} \text{ or } L_1 \omega = 40\pi \text{ et } \frac{1}{C\omega} = \frac{U_{FQ}}{I_1} = 80\pi$$

D'où
$$\tan \varphi = \frac{40\pi - 80\pi}{200} = \frac{-\pi}{5} = -0,628 \implies \varphi = -32^{\circ} 8'$$

2. a) Si *i* est en phase avec *u*, $\tan \varphi = 0$ et $L_o \omega = \frac{1}{C\omega}$ (résonance)

Donc:
$$L_o = \frac{1}{C\omega^2} = \frac{1}{C\omega} \cdot \frac{1}{\omega} = \frac{80\pi}{100\pi} = 0,8H$$

b) Calcul de l'intensité.

A la résonance Z = R'. Donc $U_{MQ} = R'I_0$

$$I_o = \frac{U_{MQ}}{R'}$$

AN: Si $R_1 = 200\Omega$

$$I_o = \frac{37,84}{200} = 0,198A$$

Si $R_2 = 10\Omega$

$$I_o = \frac{37,84}{10} = 3,784A$$

3.
$$R' = 200\Omega \qquad \qquad I_1 = \frac{1}{2\pi}A$$

a) Pour un circuit R', L, C:
$$Z^2 = R'^2 + \left(L\omega - \frac{1}{C\omega}\right)^2$$

$$Z^2 - R'^2 = \left(L\omega - \frac{1}{C\omega}\right)^2$$

Equation admettant deux solutions

$$\begin{cases} L_1 \omega - \frac{1}{C\omega} = +\sqrt{Z^2 - R^{*2}} \\ L_2 \omega - \frac{1}{C\omega} = -\sqrt{Z^2 - R^{*2}} \end{cases} \implies (L_1 + L_2) \omega - \frac{2}{C\omega} = 0$$

D'où
$$L_1 + L_2 = \frac{2}{C\omega^2}$$
 avec $L_1 + L_2 = 2L_0$

b) Calcul de L_2 pour $L_1 = 0.4$ H

$$L_2 = \frac{2}{C\omega^2} - L_1 = \frac{2 \times 80\pi}{100\pi} - 0, 4 = 1, 2H \qquad L_2 = 1, 2H$$

4. $R' = 10\Omega$

a) L'impédance du circuit est
$$Z = \sqrt{R^{2} + \left(L_1 \omega - \frac{1}{C\omega}\right)^2}$$

 $Z = \sqrt{100 + \left(40\pi - 225\right)^2} = 129,72\Omega$
 $Z \square 130\Omega$

Physique - Chimie Terminale C&D

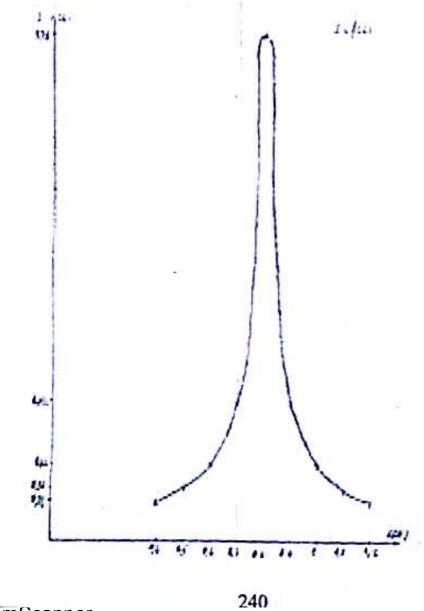
$$U_{MQ} = ZI \implies I = \frac{U_{MQ}}{Z} \qquad I = \frac{37,84}{130} = 0,29A$$

b) Pour compléter le tableau on utilise la relation.

 $L_1 + L_2 = 2L_o \implies L = 1, 6 - L_1 \text{ ainsi que } I(L_1) = I(L_2)$

| <i>L</i> (H) | 0,4 | 0,5 | 0,6 | 0,7 | 0,8 | 0,9 | 1,0 | 1,1 | 1,2 |
|--------------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| I (A) | 0,29 | 0,38 | 0,56 | 1,02 | 3,78 | 1,02 | 0,56 | 0,38 | 0,29 |

Tracé de I = f(L) (Voir papier millimétré : figure à la page suivante)



Rappel de cours, exercices et corrigés

Exercice Nº6 : (Bac Niger Série TC 1997)

On dispose des appareils suivants :

. Un générateur de tension continue $U^2 = 3V$

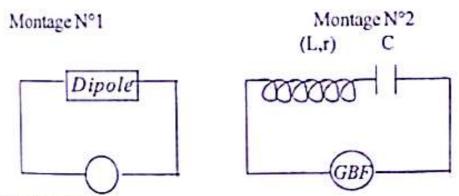
- . Un générateur basses fréquences (GBF) qui impose entre ses bornes une tension
- sinusoïdale de fréquence N réglable, de valeur efficace constante U=3V.
- · D'ampèremètres et de voltmètres commutables en continu et en alternatif (mesure des valeurs efficaces).

- Trois dipôles numérotés 1, 2, 3.

1. On réalise avec chacun des 3 dipôles, en utilisant successivement le générateur de tension continue et le G B F, le montage N° 1 et on mesure l'intensité.

Tableau des résultats

| Dipòles | Intensité en continu | Intensité en alternatif |
|---------|-------------------------|----------------------------|
| 1 | 215mA | 170mA |
| 2 | 0 | 5mA |
| 3 | 30mA | 30mA |



Générateur

a) Indiquer la nature de chacun des dipôles 1, 2 et 3 (justifier la réponse sans calcul). b) Calculer les résistances R et r respectivement du conducteur ohmique et de la bobine.

2. En utilisant la bobine parmi les trois dipôles étudiés au 1°) et un condensateur de capacité C =4.7 µF on réalise le montage N°2. On mesure la valeur efficace I de l'intensité du courant dans le circuit ainsi que la valeur efficace Ue de la tension aux bomes du condensateur. Faisant varier la fréquence N de la tension délivrée par le GBF on obtient le tableau suivant :

| N (Hz) | 200 | 225 | 250 | 275 | 300 | 320 | 340 | 360 | 380 | 400 | 420 | 440 | 460 | 480 | 500 | 520 | 540 |
|-----------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|------|-----|------|------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| I (mA) | 23 | 28 | 38 | 48 | 66 | 90 | 120 | 156 | 192 | 205 | 180 | 120 | 90 | 74 | 65 | 54 | 50 |
| U _c (V) | 3,5 | 4 | 4,5 | 5,5 | 6,5 | 8 | 11,5 | 16 | 17,5 | 18,5 | 13 | 8,5 | 6,5 | 5,5 | 4 | 3 | 2,5 |

 a) Reproduire le schéma du montage et compléter par les appareils de mesure nécessaires en indiquant les grandeurs mesurées.

- b) Tracer la courbe I = f(N). Echelle : 5mm pour 10Hz ; 25mm pour 50mA. Que représente la courbe ainsi obtenu ?
- c) Quelle remarque tirer du graphe I = f(N) par rapport au tableau U_c en fonction de N?
- d) Déterminer graphiquement la fréquence N₀ du circuit et en déduire la valeur de l'induction L de la bobine.

Solution

I. a) Nature des dipôles 1, 2 et 3.

Dipôle I : En courant continu $I_1 = 215$ mA et en courant alternatif $I_1 = 170$ mA

Le dipôle 1 est une bobine d'inductance L et de résistance r, car si c'est une résistance pure I_1 sera égale à I_1 , or $I_1 < I_1$

Dipôle 2 : En courant continu $I_2 = 0$. Ce dipôle n'est pas traverse par le courant continu, mais le courant alternatif ($I_2 = 5$ mA). C'est un condensateur.

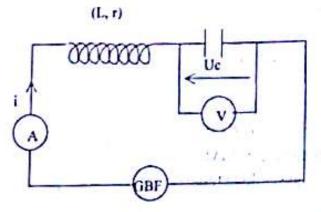
Dipôles3 : $I_1 = I_3$ c'est un conducteur ohmique de résistance R.

b) Calcul des résistances R du conducteur ohmique et r de la bobine.

$$R = \frac{U}{I_3} \implies R = \frac{3}{30.10^{-3}} \implies R = 100\Omega$$

$$r = \frac{U'}{I_1} \implies r = \frac{3}{215.10^{-3}} \implies r = 14\Omega$$

2. a) Schéma du montage

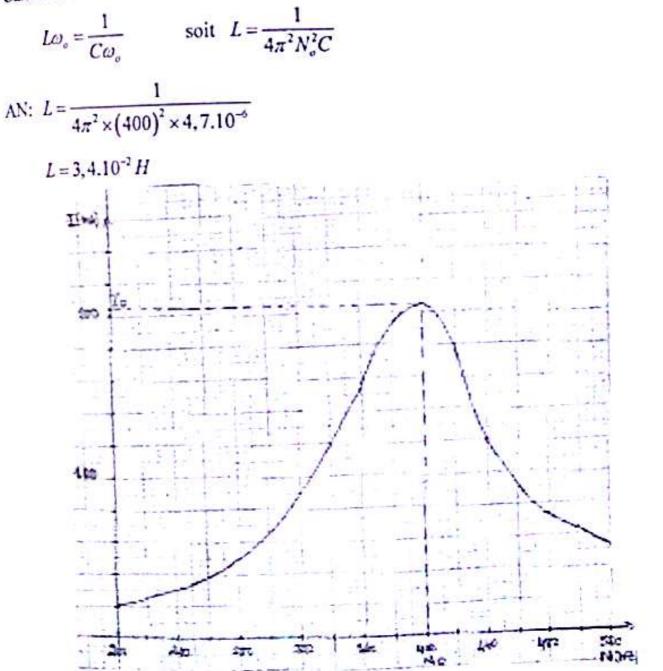


Rappel de cours, exercices et corrigés

b) Tracé de la courbe I = f(N) (voir papier millimètré). La courbe représente la courbe de la résonance d'intensité. La courbe représente la courbe de la résonance d'intensité. c) Les deux fonctions I = f(N) et $U_C = f(N)$ ont la même allure d) Déterminons graphiquement N_0 et L.

$$N_0 \rightarrow I_0$$
 (Intensité maximale)
 $N_0 = 400 \text{Hz}$

Calcul de L

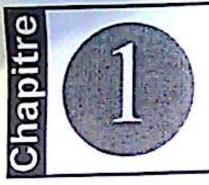


Chimie



CHIMIE GENERALE

Physique - Chimie Terminale C&D

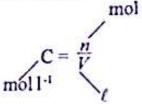


SOLUTIONS AQUEUSES - pH

RAPPEL DU COURS

1 SOLUTION AQUEUSE

1.Concentration d'une solution.



2. Dilution :

La quantité de matière de soluté ne change pas dans une dilution.

 $n = n \Rightarrow CV = CV$

3. Electroneutrafité.

Dans toute solution aqueuse ionique, la somme des charges positives est égale à la somme des charges négatives.

II PH DE SOLUTIONS AQUEUSES

1. Définition du pH.

 $pH = -\log[H_{3}O^{*}] \Rightarrow [H_{3}O^{*}] = 10^{-pH}$

Valable pour $10^{-6} \le [H, O^*] \le 10^{-1} \mod L^{-1}$.

2. pH de l'eau pure.

-Autoprotolyse $2HO \rightleftharpoons HO' + OH'$

- Produit ionique Ke = [H O⁺] [OH⁻]. à 25°C Ke = 10⁻¹⁴ $\Rightarrow [H_3O^+] = [OH^-] = 10^{-7} mol L^{-1} \Rightarrow pH = 7$

3. pH de solution d'acide fort.

a) Définition : Acide fort: acide entièrement dissocié en solution aqueuse.

b) Equation de la réaction avec l'eau.

 $AH + H_0 \longrightarrow A^- + H_0^-$

Rappel de cours, exercices et corrigés

c) pH d'une solution de monoacide. $c_{pH}^{(p)} = -\log n C_a 10^6 \mod L^{-1} \le C_a \le 10^{-1} \mod L^{-1}.$ $p_{Remarque}^{\text{pH}^{-1}}$ pour un polyacide pH = - log n C_a n = 2,3... Remarque 10 fois d'une solution d'acide fort augmente le pH d'une unité. 4. pH d'une solution de base forte. a) Définition : Base forte: base entièrement dissociée en solution aqueuse. b) Equation-bilan. Na OH _____ Na* +OH-KOH _ cani _ K' + OHc) pH d'une solution de monobase forte. $10^{-6} \mod L^{-1} \le C \le 10^{-1} \mod L^{-1}$. pH = 14 + log C Remarques: . Pour les polybases $pH = 14 + \log nC$; n = 2, 3...-La dilution 10 fois d'une solution de base forte diminue le pH d'une unité. Exercice Nº 1 On dissout 42,75g de sulfate d'aluminium Al (SO) dans l'eau et on obtient une solution de volume 500ml. 1. Ecrire l'équation de dissolution du sulfate d'aluminium dans l 'eau. 2. a) Déterminer la concentration du sel d'aluminium dissout. b) Déterminer les concentrations des ions en solution. Les ions provenant de l'autoprotolyse étant négligés. c) Ecrire et vérifier l'électroneutralité de la solution. On prélève 10ml de la solution précédente. a) Déterminer le nombre de moles d'ions Al3+ et SO 2-

b) Quelle quantité d'eau faut-il y ajouter pour avoir une solution 5 fois diluée ?

c) Qu'indiquerait un pH-mètre, si on plongeait son électrode dans la solution ?

Données : Al :27 g.mol⁻¹; S : 32 g.mol⁻¹; O: 16 g.mol⁻¹

Solution

1. Equation de dissolution.

Al (SO)
2.a) Concentration du sel dissout.

$$M = (2 \times 27) + [32 + (16 \times 4)] \times 3 = 342 \text{g.mol}^{-1}.$$

$$\xrightarrow{H_{1}O}$$

$$C = \frac{n}{V} = \frac{M}{M} = \frac{m}{MV}$$

$$C = 0,25 \text{ mol } L^{-1}.$$
b) Concentration des ions en solution.

Au vu de l'équation - bilan $[A1^{3+}] = 2C \qquad [A1^{3+}] = 0,5 \text{ mol } L^{-1}$ $[SO_4^{2-}] = 3C \qquad [SO_4^{2-}] = 0,75 \text{ mol } L^{-1}$ c) Electroneutralité de la solution.

 $\frac{[Al^{3^{*}}]}{[SO_{4}^{2^{-}}]} = \frac{2}{3} \implies 3[Al^{3^{*}}] = 2[SO_{4}^{2^{-}}] \text{ R.E.N.(Relation d'électroneutralité)}$ Vérification $3 \times 0.5 = 2 \times 0.75 \implies 1.5 = 1.5$ $3. V_{1} = 10\text{ml} C = 0.25\text{mol} L^{-1}$ a) Nombre de moles de Al^{3*} $n(Al^{3^{*}}) = [Al^{3^{*}}] \times V_{1}$ $n(Al^{3^{*}}) = 0.5 \times 1010^{-3} = 5.10^{-3} \text{ mol.}$. Nombre de moles de SO $_{4}^{2^{-}}$ $n(SO_{4}^{2^{-}}) = [SO_{4}^{2^{-}}] \times V_{1}$ $n(SO_{4}^{2^{-}}) = 0.75 \times 1010^{-3} = 7.5.10^{-3} \text{ mol.}$ b) Volume d'eau à ajouter pour obtenir une solution diluée 5 fois. $C V = C V_{1}$ $C_{f} = \frac{Ci}{5}$ $CiVi = \frac{Ci}{5} V_{f} \implies V_{f} = 5Vi = 50\text{ml.}$

On ajoute alors 40ml d'eau distillée, c) Indication du pH-mètre. [H O'] + 3 [Al³⁺] = [OH'] + 2 [SO²⁺] \Rightarrow [H O'] = [OH']. pH³ = 7 est indiqué par le pH-mètre.

Exercice Nº 2

On prépare 250ml de solution So en mélangeant à 25°C :

-25 ml d'une solution de NaCl à 0,8 mol L-1 ...

-50 ml d'une solution de CaBr à 0,5 mol L-1..

-3.10-2 mol de chlorure de calcium CaCl solide.

-10,3g de bromure de sodium NaBr solide ; puis on complète avec de l'eau distillée.

1. Déterminer la masse de CaCl à dissoudre.

2. Décrire les différentes étapes de préparation de So, en précisant le matériel utilisé.

3. Déterminer la concentration molaire de chacun des ions en solution.

4. Ecrire et vérifier la neutralité électrique de la solution.

Données : Na :23gmol⁻¹; Cl : 35,5gmol⁻¹; Ca : 40gmol⁻¹; Br : 80gmol⁻¹.

Solution

1. Masse de CaCl à dissoudre.

 $m = M_{CaCl}$, $n^2 M_{CaCl}$, $= 40 + 2 \times 35, 5 = 111 \text{g mol}^{-1}$. $m = 111 \times 3.10^{-2} = 333.10^{-2} \text{ g}$. = 3,33 g

2. Préparation de la solution.

Dans une fiole jaugée de 250 ml, on introduit :

-3,33g de CaCl et 10,3g de Na Br pesées avec une balance de précision

- 25ml de solution de NaCl prélevés à l'aide d'une pipette

- 50ml de solution de CaBr prélevés à l'aide d'une pipette

Après avoir agité pour rendre homogène le mélange, on complète à l'eau distillée jusqu'à 250ml.

3. Concentrations molaires des ions en solution.

25ml de solution de NaCl à 0,8 mol 1-1.

NaCl $\xrightarrow{H_{1}O}$ Na⁺ + Cl⁻ $n = 0.8 \times 2510^{-3} = 20.10^{-3} \text{ mol}$ $n(Cl^{-}) = 20.10^{-3} \text{ mol}.$ 50ml de CaBr à 0,5mol L-1.. CaBr $\xrightarrow{H_1O}^2$ Ca²⁺ + 2 Br⁻ $n(Ca^{2+}) = 0.5 \times 5010^{-3} = 2510^{-3} \text{ mol}$ $n(Cl^{+}) = 2 n(Ca^{2+}) = 50.10^{-3} \text{ mol}.$ 3.10⁻² mol de CaCl CaCl $\xrightarrow{H_1O}$ Ca²⁺ + 2Cl: $n(Ca^{2*}) = 3.10^{-2} \text{ mol}$ $n(Cl^{-}) = 6.10^{-2} \text{ mol}.$.10,3g de NaBr NaBr $\xrightarrow{H_2O}$ Na⁺ + Br $n(Na^{-}) = \frac{10.3}{103} = 0,1mol.$ $n(Br^{-}) = 0,1mol$ $[Na^*] = \frac{20.10^{-3} + 0.1}{0.25} = 0.48 \text{mol } L^{-1}.$ $[\text{Cl}^{-}] = \frac{20.10^{-3} + 6.10^{-2}}{0.25} = 0.32 \text{mol } \text{L}^{-1}.$ $[Ca^{2*}] = \frac{25.10^{-3} + 3.10^{-2}}{0.25} = 0.22 \text{ mol } L^{-1}.$ $[Br] = \frac{50.10^{-3} + 0.1}{0.25} = 0.6 \text{mol } \text{L}^{-1}.$

Scanned by CamScanner

249

4. Relation d'électroneutralité.

 $[Na^{*}] + 2[Ca^{2^{*}}] = [Cl^{*}] + [Br]$

 $[Na^*] + 2[Ca^{2^*}] = 0,48 + 2 \times 0,22 = 0,92 \text{ mol } L^{-1}.$

 $[Cl \cdot] + [Br] = 0.32 + 0.6 = 0.92 \text{ mol } L^{-1}$.

L'électroneutralité est vérifiée.

Exercice Nº 3

Exercice N^{-3} 1. A 25°C, le produit ionique de l'eau vaut Ke = 10⁻¹⁴. A cette température une solution S est

telle que [H O'] = 25.10*[OH'].

a) Calculer les concentrations molaires des ions H O' et OH-a) Calculer les concentrations inclusions acide, neutre,
 b) Que vaut le pH de la solution S ? Quelle est ld nature de cette solution : acide, neutre,

basique?

 A 70°C, le produit ionique de l'eau vaut 15,5.10⁻¹⁴. a) A cette température une solution S, de pH = 6,6 est - elle acide ; neutre ou basique ?

b) Quel est le pH de l'eau pure à cette température ? 3. a) Comment évolue le produit ionique de l'eau avec la température ?

b) Dans le corps humain à 37°C, le sang a un pH = 7,4.

Le sang est - il un liquide neutre, acide ou basique ? Justifier la réponse.

Solution

1. a) Calcul de: [II O'] et [OH]

$$Ke = [H O^{+}][OH^{-}] = 25.10^{-3}[OH^{-}]^{2}$$

 $[OH^{-}]^{2} = \frac{Ke}{25.10^{-8}} \implies [OH^{-}]^{2} = \frac{10}{25.10^{-8}}$ $[OH^{-}]^{2} = 4.10^{-8} \implies [OH^{-}] = 2.10^{-4} \text{mol } L^{-1}.$ $[H O'] = 25.10^{-1} \times 2.10^{-1} = 5.10^{-11} \text{mol } L^{-1}.$ b)pH de la solution S $pH = -\log[H O^*]$ $pH = -\log 5.10^{-11} = 10.3$ $pH^{3} = 10,3$ pH>7, la solution est alors basique 2. A 70°C Ke = 15,5.10-14 a) S : pH = 6,6L'eau¹ pure : Ke = [OH⁻][H O⁺] = [H O⁺]² \Rightarrow [H O⁺] = \sqrt{Ke} $[H O'] = \sqrt{15,5.10^{-14}} = 3,9.10^{-7} \text{ mol } \text{L}^{-1^3}.$ A cette température le pH de l'eau pure vaut $pH = -log3, 9.10^{-7} = 6,4$ $6,6>6,4 \Rightarrow$ done S est une solution basique 3. a) Le produit ionique de l'eau Ke croit avec la température b) Quand la température augmente, Ke croît. Par contre le pH de l'eau pure diminue. Donc à 37°C le pH de l'eau pure < 7 (pH de l'eau pure à 25°C)

Ainsi le sang de pH = 7,4 est un milieu basique.

Exercice Nº 4

Au cours d'une séance de travaux pratiques un élève a déterminé le pH de 5 solutions d'un ide fort de concentrations différentes et a dressé le tableau suivant :

| Solutions | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
|------------------------|-------|-----|---------|---------|-----|
| Concentration mol L-1. | 210-2 | | 1,510-2 | 2,510-3 | |
| рН | | 1,7 | | | 2,7 |

1. Compléter le tableau ci-dessous.

2. Les solutions précédentes sont des solutions d'acide chlorhydrique. Proposer un test d'identification.

3. Déterminer les concentrations de toutes les espèces chimiques présentes dans la solution 1. 4. On prélève 25cm' de la solution 1 et on complète à 50cm' avec de l'eau. Calculer le pH de

la solution ainsi préparée.

Solution

1. Complétons le tableau.

Mono acide fort : pH = -log C

| Solutions | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
|------------------------|--------|-------|---------|---------|-------|
| Concentration mol L-1. | 2,510- | 210-2 | 1,510-2 | 2,510-3 | 210-3 |
| pH | 1.6 | 1,7 | 1,8 | 2,6 | 2,7 |

2. Proposons un test d'identification.

- Un papier pH trempé dans la solution prend une couleur rouge.

- On prélève une quantité de solution à laquelle on ajoute une solution de nitrate d'argent (AgNO) en excès ; il se forme un précipité blanc de AgCl qui noircit

à la lumière : la solution contient alors des ions Cl-.

$$Ag^{*} + CI^{-} \longrightarrow AgCI$$

3. Déterminons les concentrations des espèces présentes dans la solution 1 : [H O*] = 2,5.10⁻² mol L⁻¹. $[OH] = 4.10^{-13} \text{ mol } L^{-1}$. Electroneutralité; [H O.] = [OH.] + [C].]

011 $[H, 0^{\circ}] = 1, 6.10^{\circ 11} > 10^{\circ 4} \Rightarrow OH^{\circ}$ ultra minoritaire devant H O.

 $[Cl^{-}] \approx [H O^{+}] = 2,5.10^{-2} \text{ mol } L^{-1}.$ 4. Calculons le pH de la solution préparée. $V_1 = 25 \text{ cm}^3$ $C_1 = 2,5.10^{-2} \text{ mol } \text{L}^{-1}.$ $V_2 = 50 \text{ cm}^3$ $C_2 = ?$ CV

$$C_1 V_1 = C_2 V_2 \implies C_2 = \frac{V_1}{V_2}$$

 $C_{2} = \frac{2.5 \cdot 10^{2} \times 25}{50} \implies C_{2} = 1.25 \cdot 10^{-2} \mod L^{-1}$. pH = -log C₂; pH = -log 1.25 \cdot 10^{-2} = 1.9

Exercice Nº 5

L'hydroxyde de calcium $Ca(OH)_2$ donne avec l'eau une réaction totale tant que la solution n'est pas saturée. On dissout 0,5g d'hydroxyde de calcium dans 500ml d'eau.

1. Ecrire l'équation de la réaction de Ca(OH), avec l'eau.

2. a) Calculer la concentration de la solution A d'hydroxyde de calcium ainsi obtenue.

b) En déduire la concentration des ions OH et le pH de la solution A

3. On ajoute à A, 500ml d'une solution B d'hydroxyde de sodium de pH inconnu. Le pHdela solution C obtenue est 12,2. En déduire le pH inconnu. On donne : $M(Ca) = 40g.mol L^{-1}$ $M(O) = 16g.mol L^{-1}$

 $M(H) = 1g.mol L^{-1}$

Solution

1. Equation de la réaction de Ca(OH) avec l'eau.

 $Ca(OH), \xrightarrow{cas} Ca^{2*} + 2OH^{2*}$

2. a) Concentration de la solution A.

$$n_{A} = \frac{m}{M} = \frac{0.5}{74} \implies n_{A} = 6.76.10^{-3} \text{mol}$$

 $C_{A} = \frac{n_{A}}{V} \implies C_{A} = 1,35.10^{-2} \text{ mol } \text{L}^{-1}$ b) Concentration des ions [OH⁻].

$$[OH^{-}] = 2C \implies [OH^{-}] = 2,7.10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$$

pH de la solution

A étant une dibase forte $pH_{A} = 14 + log2C_{A}$ PH = 12,45

3.Calcul du pH

$$C_{B} = \frac{n_{OH^{-}}(B)}{V_{B}} = \frac{n_{OH^{-}}(C) - n_{OH^{-}}(A)}{V_{B}} = \frac{[OH^{+}]_{C} V_{C} - [OH^{+}]_{A} V_{A}}{V_{B}}$$

$$C = \frac{1.6.10^{-2} \times 1 - 2.7.10^{-2} \times 0.5}{\prod_{B=1}^{B} = 14 + \log C_{B}} = 5.10^{-3} \text{mol } \text{L}^{-1}$$

Exercice Nº 6

Om prépare deux solutions d'acide chlorhydrique S_1 et S_2 en opérant de la façon suivante : Solution S_1 : On dissout m_1 gramme (s) de chlorure d'hydrogène (HCl) dans la quantité d'eau nécessaire à l'obtention de 250ml de solution.

Solution S, : On introduit, 20ml d'une solution d'acide chlorhydrique de concentration $C = 0.5 \text{ moll}^{-1}$, dans une fiole jaugée de l l que l'on remplit avec l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. On trouve que les pH des deux solutions sont égaux.

1. Quelle est la valeur de ce pH ?

2. Quelle est la valeur de m_1 ?

3. Dans la solution S_1 on verse du nitrate d'argent (Ag⁺+NO⁻) en excès.

a) Qu'observe - t - on ?

b) Ecrire l'équation - bilan de la réaction qui a lieu.

c) Déterminer la masse du composé formé.

On donne en g.mol-1 : H :1 ; Cl : 35,5 ; Ag :108

Solution

1.Valeur du pH Concentration de la solution S₂

$$CV = C_{t}V_{t} \implies C_{t} = \frac{C_{t}V_{t}}{V_{f}}$$

$$C = \frac{0.5 \times 20.10^{-3}}{1} = 10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$$

$$f_{p}H = -\log C_{t} \implies pH = 2$$
2. Valeur de m_{1}

$$m_{1} = n_{HCI} \cdot M \text{ or } n_{HCI} = n_{HCI} = [H_{1}O^{+}]_{S1} \cdot V_{S1}$$

$$\implies n_{HCI} = 10^{-2} \times 0.25 \text{ moll}^{-1}$$

$$m_{1} = 2.510^{-3} \times 36, 5 \implies m_{1} = 9.1310^{-2}g$$
3. a) On observe la formation d'un précipité blanc laiteux qui noircit à la lumière : AgCl.
b) Equation-bilan de la réaction
$$Ag^{*} + Cl \longrightarrow AgCl$$

c) Masse du précité formé.

Le nitrate d'argent étant en excès tous les ions Cl vont disparaître dans la solution S.

 $n_{CI-} = n_{HOO+} = 2,510^{-3} mol$ $n = n \implies m = n$. M m = 0,36g

Exercice Nº 7

1. On prépare une solution S, de soude en faisant dissoudre 6mg de soude en pastilles dans l'eau pure. Le volume de la solution préparée est $V_1 = 30$ ml et son pH est égale à 11,7 à 25°c. a) Calculer la concentration des différentes espèces chimiques présentes dans la solution S, b) Quelle conclusion pouvez-vous tirer des calculs précédents ? 2. Une solution aqueuse S_1 est préparée à partir de la dissolution de $m_1 = 0.2g$ d'hydroxyde de calcium Ca(OH) et $m_2 = 2g d'hydroxyde de potassium (KOH) dans deux litre d'eau distillée.$ a) Calculer les concentrations molaires des espèces chimiques présentes dans S2. On rappelle que Ca(OH) et (KOH) sont des bases fortes. b) Montrer que la solution est électriquement neutre.

c) En déduire le pH du mélange.

Masses atomiques molaires en g.mol-1

H:1;O:16;Na:23;K:39;Ca:40

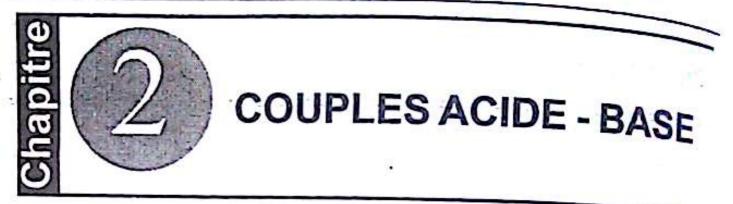
Solution

1. m = 6mg V = 30mlpH = 11.7a) -concentration des différentes espèces - Concentration de la solution. $C = \frac{n}{V_1} = \frac{m}{MV_1} \frac{610^{-3}}{40.3010^{-3}} = 510^{-3} mol \ L^4$ - Equations des réactions NaOH $\xrightarrow{H_2O}$ Na⁺ +OH⁺ 2H O ₹ H O. +OH - Inventaire des espèces en solution lons : Na*, OH-, H O' Molécules : H O composé : NaOH - Calcul des concentrations $[H O'] = 10^{-11.7} \approx 210^{-12} \text{ mol } L^{-1}$ $\left[OH^{-}\right] = \frac{Ke}{\left[H_{1}O^{+}\right]} = 510^{-3} mol \ L^{1}$

Electroneutralité de la solution [OH·] = [H O·] + [Na*]

$$\begin{bmatrix} H_{3}O^{*}\\ \hline [OH^{*}] \\ = \frac{2.10^{-12}}{5.10^{-3}} = 4.10^{-10} < 10^{-4} \qquad \Rightarrow [H_{3}O^{*}] << [OH^{*}]$$
[Na'] $\approx [OH^{*}] \qquad [Na^{*}] = 510^{3} mol L^{1}$
Conservation de la matière.
 $n(NaOH)$ int $= n(Na^{*}) + n(NaOH) sol$
[NaOH] $= C - [Na^{*}] = 510^{3} - 510^{3} = 0$
b) Conclusion.
[NaOH] $= 0 \Rightarrow$ la dissociation est totale. L'hydroxyde de sodium est une base forte.
2)m $= 0.2g \quad m = 2g$
M {Ca(OH) $2^{-2}74g \mod^{1}}$
 $n_{1}^{+} \frac{m_{1}}{M_{1}} = \frac{0.2}{74} = 2.7.10^{-3} mol$
 $n (KOH) = 56g mol$
 $n = \frac{m_{2}}{M_{2}} = \frac{2}{56} = 3.5710^{-2} mol \approx 3.6.10^{-2} mol$
a) Concentration molaires des espèces présents dans la solution S :
Ca(OH) $2^{-\frac{H_{2}O}{2}} Ca^{2*} + 2OH^{*}$
Imol Imol 2mol
KOH $\frac{-H_{2}O}{L^{2}} = K^{*} + OH^{*}$
Imol Imol 2mol
KOH $\frac{-H_{2}O}{L^{2}} = K^{*} + OH^{*}$
Imol Solution est électriquement neutre.
 $OH^{*} = \frac{2n_{1}^{*} + n_{2}^{*} - \frac{2.2.710^{-3} + 3.610^{-2}}{2} = 2.0710^{-2} mol L^{-1}$
 $B^{*} = \frac{3.610^{-2}}{2} = 1.810^{-2} mol L^{-1}$
b) Montrons que la solution est électriquement neutre.
 $OH^{*} = 2(2n^{2})^{*} + [K^{*}] = 2x.1,3510^{-3} + 1,810^{-2} = 2.0710^{-2} mol L^{-1}$
La solution est done électriquement neutre.
 $e^{OH^{*}} = 2,0710^{2} mol 1^{-1}$
 $PH = 14 + \log [OH^{*}] = 14 + \log 2.0710^{2} m^{-1}$

255



RAPPEL DU COURS

I ACIDE FAIBLE : Acide partiellement dissocié en solution aqueuse.

1. Equation-bilan de la réaction avec l'eau. AH + H O \iff A' + H O'

Coefficient de dissociation

$$=\frac{\left[A^{-}\right]}{Ca}$$

a

2. Constante d'acidité Ka du couple AH/A-

 $Ka = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[A^{*}\right]}{\left[AH\right]}$ 3. Formule d'Anderson

$$pH = pKa + \log \frac{[Base]}{[Acide]}$$

II BASE FAIBLE : base partiellement dissociée dans l'eau.

I. Réaction avec l'eau

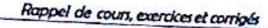
$$B + H_{2}O \iff BH^{*} + OH^{*}$$

2. Coefficient de dissociation.

$$\alpha = \frac{\left[BH^{+}\right]}{C_{b}}$$

III <u>COMPARAISON DE LA FORCE DE DEUX ACIDES FAIBLES ET DE DEUX</u> BASES FAIBLES

De deux acides faibles, le plus fort est celui dont le pKa du couple est le plus petit. De deux bases faibles, la plus forte est celle dont le pKa du couple est le plus grand.



IV ZONES DE PRÉDOMINANCE DES FORMES ACIDE ET BASE

pKa Prédominance Prédominance > pH de A de B [A] = [B]

V INDICATEURS COLORÉS

1. Définition : Un indicateur coloré est un couple acide base dont l'acide et la base conjuguée sont de couleurs différentes. 2. Zone de virage.

Couleur forme Zone de virage couleur forme basique acide > pHpKa-1 pKa+1

Exercices

Exercice Nº 1

1. On dissout dans l'eau 10-2 mol d'un acide organique, l'acide benzoïque, C6H, COOH, de façon à obtenir un litre de solution. On mesure le pH de cette solution et on trouve pH = 3,1

a) Préciser toutes les espèces chimiques présentes dans la solution.

b) Calculer leurs concentrations molaires.

c) Pourquoi qualifie-t-on cet acide de faible ? quelle est sa base conjuguée ?

d) Déterminer la constante d'acidité ka de ce couple.

e) Calculer le pourcentage de molécules C, H, COOH ionisées dans la solution. 2. On considère le couple acide cyanhydrique HCN/ion cyanure CN-, dont le pKa est 9,4. De

ces deux couples quel est celui qui possède :

- L'acide le plus fort ?

- La base la plus forte ? Justifier les réponses.

$V = 11 \implies C = 10^{-2} \mod L^{-1}$ $1. n = 10^{-2} mol$

pH = 3.1

a) Inventaires des espèces chimiques en solution $C_6H_5COOH + H_2O \implies C_6H_5COO + H_3O$ lons: C, H, COO, H, O⁺, OH Molécules: C. H, COOH, ; H2O b) Calculons les concentrations

$$\begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix} = 10^{-33} = 7,94.10^{-4} \mod L^{-1}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} = 10^{-14+PH} = 10^{-14+3.1} = 1,26.10^{-11} \mod L^{-1}$$

Electro neutralité

$$\begin{bmatrix} C_{6}H_{5}COO^{-} \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \\ H_{3}O^{*} \end{bmatrix} = \frac{1,26.10^{-11}}{7,94.10^{-4}} = 1,6.10^{-8} < 10^{-4} \Rightarrow \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} << \begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} C_{6}H_{5}COO^{-} \end{bmatrix} \square \begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix} = 7,94.10^{-4} \mod L^{-1}$$

- Conservation de la matière

$$[C_6H,COOH] = C - [C_6H,COO^-]10^{-2} - 7,94.10^{-4} mol L^{-1}$$

[C_H_COOH] = 9,2.10^{-3} mol L^{-1}

c) $[C_{L}H, COOH] \neq 0$, la dissociation n'est pas totale. C'est pourquoi on qualific cet acide de fable. Sa base conjuguée est l'ion : C, H, COO-

d) Constante d'acidité Ka du couple

$$Ka = \frac{\left[H_{3}O^{+}\right]\left[C_{6}H_{3}COO^{-}\right]}{\left[C_{6}H_{3}COOH\right]} = \frac{\left(7,94.10^{-4}\right)^{2}}{9,2.10^{-3}}$$

$$Ka = 6,85.10^{-5}$$

e) Calcul de a

$$\alpha = \frac{\left[C_6 H_5 COO^{-}\right]}{C} = \frac{7,94.10^{-4}}{10^{-2}} \Rightarrow \alpha = 7,94\%$$

2. $pKa_1(HCN/CN^-) = 9,4; \quad pKa_2(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-) = 4,2$

 $pka_1 > pka_2 \Rightarrow C_6H_5COOH$ est l'acide le plus fort et CN est la base la plus forte Exercice Nº 2

A 25° C, deux solution acide S_1 et S_2 ont la même concentration molaire C = 10⁻² mol L^{1} , S_1 est une solution de chlorum d'hydrophne de chlorum de ch une solution de chlorure d'hydrogène de pH = 2,0 et S_2 une solution d'acide méthanoïque de pH = 2.9 pH = 2,9.

1. Ecrire l'équation - bilan des réactions des acides avec l'eau.

Montrez que l'une des solutions est une solution d'acide fort et l'autre une solution d'acide faible.
 Calculer la concentration de toutes les concentration d'acide faible.

Calculer la concentration de toutes les espèces chimiques présentes dans la solution d'acide faible.
 Déduire la constante d'acidité Kaningine présentes dans la solution d'acide faible.

4. Deduire la constante d'acidité Ka ainsi que le pKa du couple mis en jeu.

5. Sachant que le pKa du couple CH₃COOH / CH₃COO vaut 4,8 comparer la force de l'ion éthanoate avec l'ion méthanoate

Solution

 Equations-bilan des réactions avec l'eau. HCl + H₂O → H₃O⁺ + Cl⁺ HCOOH + H₂O → HCOO⁻ + H₃O⁺
 Si l'acide est fort pH = -log C - log C = - log 10⁻² = 2 pH (S₁) = 2 donc la solution S₁ est une solution d'acide fort. pH (S₂) = 2,9 ≠ 2, S₂ est une solution d'acide faible.
 Concentrations des espèces en solution. Ions : H₃O⁺, OH⁺, HCOO⁺ Molécules: H₂O, HCOOH [H₁O⁺] = 10^{-PH} = 10^{-2,9} = 1,26.10⁻³ mol L⁻¹

$$\left[OH^{-}\right] = \frac{Ke}{\left[H_{3}O^{*}\right]} = \frac{10^{-4}}{1,26.10^{-3}} = 7,94.10^{-12} \, mol \ L^{-1}$$

Electro neutralité de la solution.

$$\begin{bmatrix} HCOO^{-} \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} H_3O^{+} \end{bmatrix}$$
$$\begin{bmatrix} OH^{-} \\ H_3O^{+} \end{bmatrix} = \frac{7,94.10^{-12}}{1,26.10^{-3}} = 6,3.10^{-9} < 10^{-4}$$

$$\begin{bmatrix} OHT \end{bmatrix} \square \begin{bmatrix} H_3 O \end{bmatrix}$$
$$\begin{bmatrix} HCOO \end{bmatrix} \square \begin{bmatrix} H_3 O \end{bmatrix} = 1,26.10^3 \mod E^3$$

Conservatration de la matière.

$$[HCOOH] = C - [HCOO^{-}] = 10^{-2} - 1,26.10^{-3}$$

 $[HCOOH] = 8,74.10^{-3} \text{ mol } L^{-1}$

4. Constante d'acidité Ka

$$Ka \frac{[H^{3}O^{*}][HCOO^{*}]}{[HCOOH]} = \frac{(1, 26.10^{-3})}{8, 74.10^{-3}} \qquad Ka = 1, 82.10^{-3}$$

5. pKa
$$(CH, COOH / CH, COO) = 4,8$$

4,8 > 3,74 donc CH, COO est plus forte comme base que HCOO.

Exercice Nº 3

On mesure le pH de 50 cm³ d'une solution d'éthylamine $(C_2H_5 - NH_2)$ à 10² mol L⁻¹. On trouve pH = 11,3. On ajoute alors 450 ml d'eau distillée à la solution précédente. On homogénéise et on mesure à nouveau, on trouve pH = 10,6.

1. L'éthylamine est-elle une base forte ?

Ecrire l'équation d'ionisation de l'éthylamine.

3. Calculer dans les deux cas, les concentrations des espèces présentes en solutions.

4. a) Déduire dans les deux cas le coefficient d'ionisation α et α de l'éthylamine.

b) Quelle est l'influence de la dilution sur l'équilibre d'ionisation de l'éthylamine ?

Solution

1. L'éthylamine n'est pas une base forte, car le pH de sa solution ne vérifie pas.

 $pH = 14 + \log C_{*}$.

2. Equation - bilan de l'ionisation de l'éthylamine

 $\begin{array}{c} C H NH_{2} + H O \rightleftharpoons C H_{2} - NH_{3}^{*} + OH^{*} \\ 3. \text{ Concentrations des espèces en solution.} \end{array}$

Espèces en solution : H O⁺; OH⁺; $C_2H_5 - NH_3$; C H - NH Avant dilution $pH = 11.3 \Longrightarrow [H_1O^{\cdot}] = 5.10^{12} \mod L^{-1}$

 $[OH^{-}] = \frac{10^{-14}}{5 \cdot 10^{-12}} = 2.10^{-3} mol L^{-1}$

On verifie que
$$\begin{bmatrix} H, O^* \end{bmatrix} \begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix}$$

R.E.N

$$\begin{bmatrix} C_2 H_3 \dot{N} H_3 \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} H_3 O^* \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} C_2 H_3 \dot{N} H_3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} H_3 O^* \end{bmatrix} \Rightarrow \begin{bmatrix} C_2 H_3 \dot{N} H_3 \end{bmatrix} \Box \begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix} = 2.10^{-3} \text{ mol } L^{-1}$$

C.M $C_{b} = [C_{2}H_{5} + N_{1}H_{3}] + [C_{2}H_{5} + NH_{1}] \Rightarrow [C_{1}H_{5} + NH_{1}] = C_{b} - [C_{2}H_{5} + N_{1}H_{3}]$ $[C_{1}H_{5} + NH_{1}] = 10^{2} - 2.10^{3} = 8.10^{3} \text{ mol } L^{-1}$

Après dilution

$$pH = 10.6 \Rightarrow [H_0] = 2.5.10^{11} \mod L^{11}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} = \frac{-10^{-14}}{2,5.10^{-11}} = 4.10^{-4} \text{ mol} L^{-1}$$

$$\begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix} \Box \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix}$$

R.E.N $\begin{bmatrix} C_{2}H_{5} \stackrel{*}{N}H_{3} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix}$
C.M $\begin{bmatrix} C_{2}H_{5} \stackrel{*}{N}H_{3} \end{bmatrix} = 4.10^{-4} \text{ mol} L^{-1}$

$$\begin{bmatrix} C_{2}H_{5}NH_{2} \end{bmatrix} = C_{b}^{-} - \begin{bmatrix} C_{2}H_{5} \stackrel{*}{N}H_{3} \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} C_{2}H_{5}NH_{2} \end{bmatrix} = 10^{-3} - 4.10^{-4} = 6.10^{-4} \text{ mol} L^{-1}$$

4. a) Calcul de $\begin{bmatrix} C_{2}H_{5} \stackrel{*}{N}H_{3} \end{bmatrix}$

$$\begin{bmatrix} C_{2}H_{5}NH_{2} \end{bmatrix} = 10^{-3} - 4.10^{-4} = 6.10^{-4} \text{ mol} L^{-1}$$

$$\alpha_{1} = \begin{bmatrix} C_{2}H_{5} \stackrel{*}{N}H_{3} \end{bmatrix}$$

$$\alpha_{2} = \frac{4.10^{-4}}{10^{-3}} \stackrel{C_{b}}{=} 0, 4$$

$$\alpha_{2} = 40\%$$

b. La dilution fait croître l'ionisation Exercice Nº 4

Le couple CH Cl - COOH / CH Cl - COO a pour Ka = 1,1.10³ à 25°C.

1. On a prélevé dans un produit pur de commerce une masse m d'acide CH Cl – COOH pour préparer un litre de solution aqueuse S de cet acide. La mesure du pH de la solution préparée donne $pH = 2,0 \text{ à } 25^{\circ}\text{C}$.

a) Définir la constante d'un couple acide-base.

b) Recenser les différentes espèces chimiques présentes à l'équilibres dans S, puis calculer leurs concentrations molaires.

c) En déduire la concentration initiale d'acide et la masse m qui a été pesée pour préparer la solution S.

2. a) Donner la définition du coefficient de dissociation ou d'ionisation : α d'un acide. Exprimer la constante d'acidité Ka en fonction de α .

 b) Le couple CH – COOH / CH – COO⁻ a pour constante d'acidité Ka = 1,7.10⁻⁵ à 25°C En utilisant cette donnée, comparer la force des acides éthanoïque et chloroéthanoïque.

Quelle interprétation proposer ?

Données : C : 12g mol⁻¹ O : 16g mol⁻¹ Cl : 35,5g mol⁻¹ H : 1g mol⁻¹ Solution

1) a) Equation - bilan.

CH Cl - COOH + H O \rightleftharpoons CH Cl - COO' + H O' Expression de Ka: Ka = $[H_3O^*][CH_2Cl - COO^-]$ b) Espèces en solution $[CH_2Cl - COOH]$ H O'; OH'; CH Cl - COO'; CH Cl - COOH Concentrations des espèces en solution. $pH = 2 \implies [H O^{+}] = 10^{-2} \mod L^{-1}$

$$\left[OH^{-}\right] = \frac{10^{-14}}{10^{-2}} = 10^{-12} \, mol \, L^{-1}$$

On remarque que $\begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix} \begin{bmatrix} H_3O^+ \end{bmatrix}$

R.E.N

$$\begin{bmatrix} CH_2CI^{-}COO^{-} \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} H_3O^{+} \end{bmatrix}$$
$$\begin{bmatrix} CH_2CI - COO^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} H_3O^{+} \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} \Box \begin{bmatrix} H_3O^{+} \end{bmatrix}$$

 $[CH_{2}CI - COO^{-}] = 10^{-2} \mod L^{-1}$

$$Ka = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[CH_{2}Cl - COO^{-}\right]}{\left[CH_{2}Cl - COOH\right]} \Rightarrow \left[CH_{2}Cl - COOH\right] = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[CH_{2}Cl - COO^{-}\right]}{Ka}$$

c) Déduction de C_{a} .

C.M
$$C_a = [CH_2CI - COOII] + [CH_2CI - COO^-]$$

 $C_a = 9.10^{-2} + 10^{-2} = 10^{-1} \text{ mol } L^{-1}$

Détermination de m

$$C_{a} = \frac{m}{\frac{M}{V}} = \frac{m}{MV} \implies m = MV C_{a}$$

$$[CH_{2}Cl - COOH] = \frac{10^{-2} \times 10^{-2}}{1,1.10^{-3}} = 9.10^{-2} molL^{-1}$$

$$m = 94,5 \times 1 \times 10^{-1} = 9,45g$$

2. a) Définition de α : $\alpha = \begin{bmatrix} CH_2CI - COO^- \end{bmatrix}$ Ka en fonction de α C_{\circ} $Ka = \frac{\begin{bmatrix} H_3O^* \end{bmatrix} \begin{bmatrix} CH_2CI - COO^- \end{bmatrix}}{\begin{bmatrix} CH_2CI - COOH \end{bmatrix}} = C_{\circ} \cdot \frac{\alpha^2}{1 - \alpha}$ b) L'acide CH CI - COOH est plus fort que CH $_{\circ}$ - COOH. Le présence de l'atome de Cl augmente l'acidité.

Exercice Nº 5

On prépare trois solutions aqueuses S_1 , S_2 , et S_1 du même acide noté AH. La solution S_1 est de concentration C_0 ; la solution S_2 est de concentration $10^1 C_0$ et la solution S_3 est de concentration $10^2 C_0$. On mesure pour chaque solution le pH à 25 ° C et l'on trouve respectivement les valeurs : 4,25 pour S_1 ; 4,75 pour S_2 et 5,25 pour S_3 1. A partir de ces données, montrer que l'acide est faible.

Ecrire l'équation bilan de la réaction de cet acide avec l'eau.

3. a) Quelles sont les espèces chimiques présentes dans les solutions.

 b) Sachant que la concentration de S, est de 10³ mol L⁻¹, déterminer la concentration molaire de chaque espèce dans celle-ci.

c) Calculer le pKa du couple AH/A⁻

Solution

1. Montrons que l'acide est faible

Si l'acide est fort $pH = -\log C$

Solution $S_1 : pH_1 = -\log C$ $pH_1 = 4,25$

Solution $S_2: pH_2 = -\log 10^1 C_0 = -\log C_0 + 1 = pH_1 + 1$

 $pH_2 = 4,25 + 1 = 5,25$ $5,25 \neq 4,75$

La relation n'étant pas vérifiée, l'acide AH est un acide faible. 2. Equation - bilan de la réaction de l'acide avec l'eau

 $AH + H_{1}O \implies A + H_{1}O'$

3. a) Espèces chimiques présentes dans les solutions

lons: H,O', OH', A' Molécules H,O, AH

b) Concentration des espèces présentes dans la solution S2.

$$\begin{bmatrix} H_3 O^* \end{bmatrix} = 10^{-PH} \quad \begin{bmatrix} H_3 O^* \end{bmatrix} = 10^{-4.75} \Rightarrow \begin{bmatrix} H_3 O^* \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 1,78.10^{-5} molL^{-1} \\ H_3 O^* \end{bmatrix} = \frac{Ke}{H_3 O^*} \Rightarrow \begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 5,6.10^{-10} molL^{-1} \end{bmatrix}$$

Relation d'électro neutralité

 $[A^{\cdot}] + [OH^{\cdot}] = [H_{3}O^{*}] \Rightarrow [A^{\cdot}] = [H_{3}O^{*}] - [OH^{\cdot}]$ $\frac{[OH^{-}]}{[H_{3}O^{*}]} = \frac{5, 6.10^{-10}}{1, 78.10^{-5}} = 3, 16.10^{-5} < 10^{-4} \Rightarrow [OH^{-}] \Box [H_{3}O^{*}]$ On néglige [OH⁻]

$$\begin{bmatrix} A^{-} \end{bmatrix} \approx \begin{bmatrix} H_3 O^{+} \end{bmatrix} \Rightarrow \begin{bmatrix} A^{-} \end{bmatrix} = 1,78.10^{-5} molL^{-1}$$

Conservation de la matière.

 $C_{2} = [A^{-}] + [AH] \Rightarrow [AH] = C_{2} - [A^{-}]$

 $[AH] = 10^{-3} - 1,78.10^{-5} \implies [AH] = 9,8.10^{-4} \text{ mol } L^{-1}$

c) Calcul du pKa du couple AH/A.

$$pH = pKa + \log \frac{\left[A^{-}\right]}{\left[AH\right]} \Rightarrow pKa = pH - \log \frac{\left[A^{-}\right]}{\left[AH\right]}$$
$$pKa = 4,75 - \log \frac{1,78.10^{-5}}{9,8.10^{-4}} \qquad \boxed{pKa = 6,5}$$

Exercice Nº 6

Le pH d'une solution aqueuse de méthanoate de sodium H – COONa, de concentration $C = 0,1 \text{ mol } L^{-1}$ est égal à 8,4.

1. Ecrire l'équation – bilan de la réaction qui accompagne la dissolution de ce composé dans l'eau. L'eau joue t-elle le rôle d'un acide, ou d'une base, lors de cette opération ?

Calculer les concentrations de toutes les espèces chimiques présentes en solution.
 En déduire la valeur du pKa du couple H – COOH / H – COO⁺.

En deduite la valeur du preu du couple CH CI – COOH / CH CI COO⁻ vaut 1,3.10⁻³
 Comparer les forces des acides méthanoïque et chloroéthanoïque ainsi que celle des bases HCOO⁻ et CH CI – COO⁻

5. Sur fleux axes gradués en unités de pH, indiquer les zones de prédominance des espèces mises en jeu dans les deux couples.

6. Quelles sont les espèces prédominantes pour pH = 3,5.

Solution

 $HCOO' + H, O \iff HCOOH + OH'$

L'eau joue le rôle d'acide puisqu'elle cède un proton H' à l'ion HCOO'.

2. Concentration des espèces en solution.

 $[H O^{+}] = 4.10^{.9} \text{ mol } L^{.1} \quad [OH^{-}] = 2.5.10^{.6} \text{ mol } L^{.1} \\ [Na^{3+}] = C = 10^{-1} \text{ mol } L^{-1} \quad [HCOO^{-}] \approx [Na^{+}] - [OH^{-}] \\ Comme \ [Na^{+}] >> [OH^{-}], \quad [HCOO^{-}] \approx [Na^{+}] = 10^{-1} \text{ mol } L^{.1}. \\ [HCOOH] = C - [HCOO^{-}] \\ = C - [Na^{+}] + [OH^{-}] \\ \approx [OH^{-}] \\ [HCOOH] \approx 2.5.10^{.6} \text{ mol } L^{.1}. \\ 3. \text{ Valeur du pKa du couple } H - COOH / H - COO^{-}$

$$Ka = \frac{\left[H_{3}O^{*} \right] \left[H - COO^{-} \right]}{\left[HCOOH \right]} = \frac{4.10^{-9} \times 10^{-1}}{2,5.10^{-9}} = 1,6.10^{-4}$$

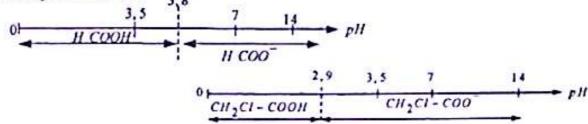
$$pKa = -\log Ka \Longrightarrow \left[pKa = 3,8 \right]$$

4. $Ka = 1, 3.10^{-3} \implies pKa = 2,9$

 $pKa(CH_2CI - COOH/CH_2CI - COO^-) < pKa(H - COOH/H - COO^-) \Rightarrow$ l'acide chloro

éthanoïque est plus fort que l'acide méthanoïque. Done H-COO est une base plus forte que CH CI-COO.

5. Zones de prédominance



6. Si pH = 3,5, HCOOH et CH CI - COO prédominent.

Exercice Nº 7 : BAC Niger 1996 Série D

Soit S une solution d'ammoniae (Ka = 5.10⁻¹⁰) de concentration C = 1,0.10⁻² mol L⁻¹ et de pH=10,6 et S une solution de diéthylamine (Ka = 3,2.10-11) de concentration

 $C = 1.0.10^{-2} \text{ mol}L^{-1} \text{ et de pH} = 11.2.$

1. Écrire les réactions d'ionisation de l'ammoniae et de la diéthylamine avec l'eau.

2. Donner l'expression littérale de Ka et Ka .

3. Après avoir calculer pKa et pKa comparer la basicité de l'ammoniae à celle de la diéthylamine. 40 Calculer les coefficient a et à caractérisant respectivement l'avancement des réactions d'ionisation de l'ammoniac et de la diéthylamine

 $\alpha = \frac{\text{quantité de base ayant réagit}}{\text{quantité totale de base mise en solution}}$

5. On mélange 50 cm³ de S et 50 cm³ de S pour obtenir 100 cm³ d'une solution S dont le pH est égal à 11.

Donner les nouvelles valeurs α' et α' des coefficients d'ionisation de l'ammoniac et de la diéthylamine dans le mélange.

Solution

1. Réactions d'ionisation de l'ammoniae et de la diéthylamine

NH + H O ANH + OH $(C_1H)_{2}NH + H_0 \rightleftharpoons (C_1H)_{N}H_2 + OH$

2. Expression littérale de Ka et Ka

$$Ka_{1} = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[NH_{3}\right]}{\left[NH_{4}^{*}\right]}$$

$$Ka_{2} = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[\left(C_{2}H_{5}\right)_{2}NH\right]}{\left[\left(C_{2}H_{5}\right)_{2}NH_{2}\right]}$$

3. Calcul de pKa et pKa.

$$pKa = -\log Ka = 2\log 5.10^{-10} \implies pKa = 9,3$$

pKa = $l - log Ka = l - log 3, 2.10^{-11} \Rightarrow pKa = 10,5$ pKa > pKa , la diéthylamine est une base plus forte que l'ammoniae. 4. Calcul des coefficient α et α .

$$\alpha_{1} = \frac{n_{NH_{4}^{*}}}{n_{NH_{3}\text{introduct}}} = \frac{\left[NH_{4}^{*}\right]}{C_{1}} = \frac{\left[OH^{*}\right]}{C_{1}}$$

$$[H_{3}O^{*}]_{1} = 10^{-10.6} = 2,5.10^{-11} \text{ mol } \text{L}^{-1}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix}_{i} = \frac{Ke}{\begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix}} = 4.10^{-4} molL^{-1}$$

$$\alpha_{1} = \frac{4.10 - 4}{10 - 2} \Rightarrow \alpha_{1} = 4\%$$

$$\alpha_{2} = \frac{\binom{R}{[C_{2}H_{5}]_{2}} \frac{1}{N}H_{2}}{\binom{R}{[C_{2}H_{5}]_{2}} \frac{1}{N}H_{2}} = \frac{\left[(C_{2}H_{5})_{2} \frac{1}{N}H_{2} \right]}{C_{2}} = \frac{\left[OH^{-} \right]_{2}}{C_{2}}$$

$$\begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix}_{1}^{2} = 10^{-11/2} = 6,3.10^{-12} \text{ mol } L^{-1}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix}_{2}^{1} = \frac{10^{-14}}{6,3.10^{-12}} = 1,6.10^{-3} \text{ mol} L^{-1}$$

$$\alpha_{2}^{2} = \frac{1,6.10^{-3}}{10^{-2}} \Rightarrow \alpha_{2}^{2} = 16\%$$
5. Calcul de α^{*} et α^{*}_{2}

$$\alpha_{1}^{*} = \frac{\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} \text{mel}}{C_{1}^{*}} \qquad \alpha_{2}^{*} = \frac{\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} \text{mel}}{C_{2}^{*}}$$

$$\begin{bmatrix} H_{3}O^{*} \end{bmatrix} \text{mel} = 10^{-PH} = 10^{-11} \text{ mol } L^{-1} \qquad \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} \text{mel} = 10^{-3} \text{ mol } L^{-1}$$

$$C_{1}^{*} = \frac{C_{1}V}{2V} = \frac{C_{1}}{2} \quad C_{2}^{*} = \frac{C_{2}V}{2V} = \frac{C_{2}}{2}$$

1.10

Comme

$$C_{1} = C_{2} \Rightarrow C_{1}' = C_{2}' \Rightarrow \alpha' = \alpha'$$

$$\alpha_{1}' = \alpha_{2}' \frac{\left[OH^{-1}\right]mel}{\frac{C_{1}}{2}} = \frac{2\left[OH^{-1}\right]mel}{\frac{C_{1}}{2}}$$

$$\alpha_{1}' = \alpha_{2}' = \frac{2 \times 10^{-3}}{10^{-2}} \Rightarrow \alpha_{1}' = \alpha_{2}' = 20\%$$

.1

Exercice Nº 8 : BAC Niger 2002 Série D

A) Le tableau 1 présente les dilutions réalisées à partir d'une solution mère So de concentration molaire $\text{Co} = 10^{-1} \text{ mol } \text{L}^{-1}$

Tableau 1

| Solutions obtenues | S, | S, | s, | S, | s, | S ₆ |
|--|----|----|----|----|-----|----------------|
| Volumes de Solution S prélevée (ml) | 5 | 5 | 5 | 5 | 5 | 5 |
| Volume d'eau distillée (ml) ajouté | 5 | 20 | 45 | 95 | 195 | 495 |
| Concentration de la solution obtenue (mol/L) | | | | | | |

1. Reproduire et compléter le tableau.

2. Comment varie la concentration molaire de la solution avec la dilution ?

B) Le tableau 2 regroupe les valeurs de pH de deux solutions aqueuses, d'acide chlorhydrique et d'acide méthanoïque, à différentes concentrations.

Tableau 2

| C (mol / l) | 5.10-2 | 2.10-2 | 10-2 | 5.10-3 | 2,5.10-3 | 10-3 |
|-----------------|--------|--------|------|--------|----------|------|
| pH ₁ | 1,30 | 1,70 | 2,00 | 2,30 | 2,60 | 3,00 |
| pH ₂ | 2,50 | 2,70 | 2,85 | 3,00 | 3,15 | 3,35 |
| log C | | | | | | |

1. Reproduire et compléter le tableau 2

2. A quelles solutions correspondent pH et pH ? Justifier

3. Tracer la courbe représentant les variations du pH de la solution d'acide méthanoïque en fonction de - log C. En déduire la relation entre pH et log C.

Echelles : en abscisses : 5 cm par unité de - log C ; en ordonnées : 5 cm par unité de pH.

4. a). Ecrire l'équation de la réaction correspondant à la mise en solution de l'acide méthanoïque d ans l'eau. Donner l'expression littérale de la constante d'acidité Ka du couple acide/base.

b). Montrer la relation $\frac{[HCOO^-]}{[HCOOH]} = \frac{[H_3O^+]}{C}$, C étant le concentration de la solution aqueuse

d'acide méthanoïque. Etablir la relation entre le pH, le pKa et log C. La comparer à la relation trouvée à la question B - 3). En déduire le pKa du couple considéré.

Solution

A) 1. Complétons le tableau 1

$$C_o V_o = C.V \Longrightarrow C = \frac{C_o V_o}{V} = \frac{10^{-1}.5}{V} = \frac{5.10^{-1}}{V}$$

avec V = Vo + Vcau

| S ₁ | s, | S, | S, | s, | s, |
|----------------------|--------|--------------------------------------|---|--|------------------------|
| 5 | 5 | 5 | 5 | 5 | 5 |
| 5 | 20 | 45 | 95 | 195 | 495 |
|) 5.10 ⁻³ | 2.10-3 | 10-2 | 5.10-3 | 2,5.10-3 | 10-3 |
| | 5 | 1 2 5 5 5 20 | 1 2 3 5 5 5 5 20 45 | 1 2 3 4 5 5 5 5 5 20 45 95 | 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 |

2. La concentration molaire de la solution diminue avec la dilution.

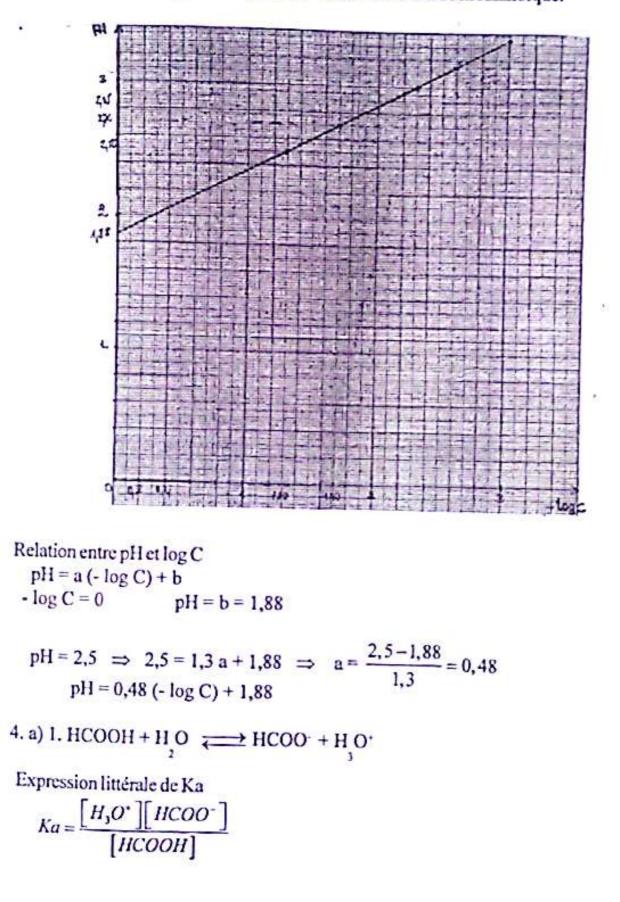
B) 1. Complétons le tableau 2.

| C (mol / l) | 5.10-2 | 2.10-2 | 10-2 | 5.10-3 | 2,5.10-3 | 10-3 |
|-----------------|--------|--------|------|--------|----------|------|
| pH ₁ | 1,30 | 1,70 | 2,00 | 2,30 | 2,60 | 3,00 |
| pH ₂ | 2,50 | 2,70 | 2,85 | 3,00 | 3,15 | 3,35 |
| - log C | 1,30 | 1,70 | 2,00 | 2,30 | 2,60 | 3,00 |

2. On constante que - log C = pH (acide fort) - log C ≠ pH (acide faible) pH correspond à l'acide chlorhydrique.

pH correspond à l'acide méthanoïque.

3. Tracé de la courbe pH = - log C pour la solution d'acide méthanoïque.



b) Montrons que

$$\begin{bmatrix} HCOO^{-} \end{bmatrix}_{\Box} \begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix}$$

Selon la conservation de la matière $C = [HCOOH] + [HCOO^{-}]$

L'acide étant faible, la dissociation est partielle \Rightarrow [HCOO⁻] << [HCOOH] \Rightarrow C \approx [HCOOH] (1)

D'après l'électro neutralité [HO'] = [HCOO'] + [HO']

$$[HO^{-}] << [HO^{-}]$$

$$D'o\dot{u} \qquad [HO^{-}] \approx [HCOO^{-}] \qquad (2)$$

$$(1) \text{ et } (2) \frac{[H_{3}O^{+}]}{C} = \frac{[HCOO^{+}]}{[HCOOH]}$$

Relation entre pH, le pKa et log C

 $Ka = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]\left[HCOO^{-}\right]}{\left[HCOOH\right]} = \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]^{2}}{C} \implies \log Ka = \log \frac{\left[H_{3}O^{*}\right]^{2}}{C}$

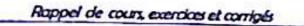
= 2 log [H O'] - log C

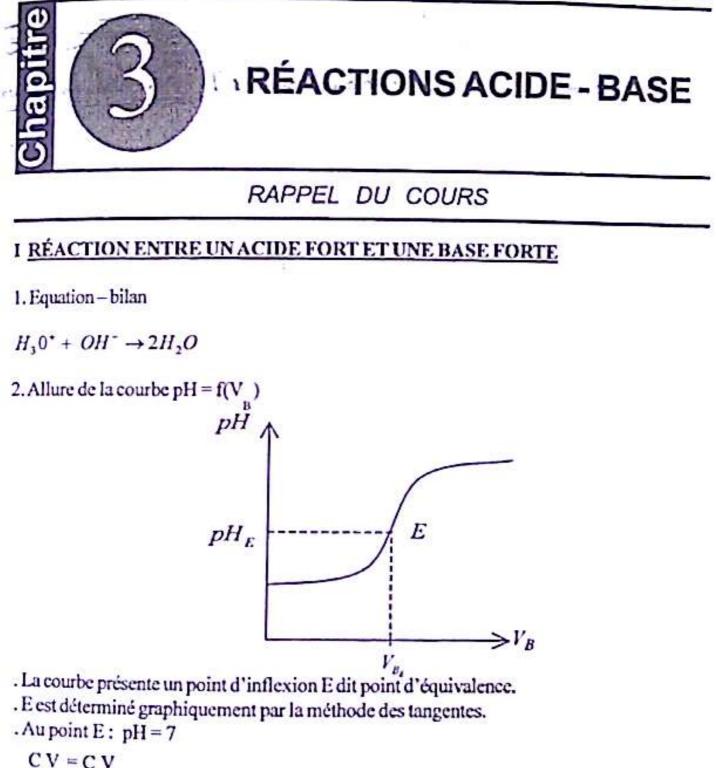
 $-\log Ka = -2 \log [H_0^{O^*}] + \log C \ pKa = 2 \ pH + \log C \Rightarrow pH = -\frac{1}{2} \log C + \frac{1}{2} pKa$ Valeur du pKa

Selon la courbe $pH = 0.48 (-\log C) + 1.88$

 $pH = \frac{1}{2} (-\log C) + \frac{1}{2} pKa$

D'où $\frac{1}{2}$ pKa = 1,88 \Rightarrow pKa = 1,88 \times 2 PKa = 3,76 \approx 3,8

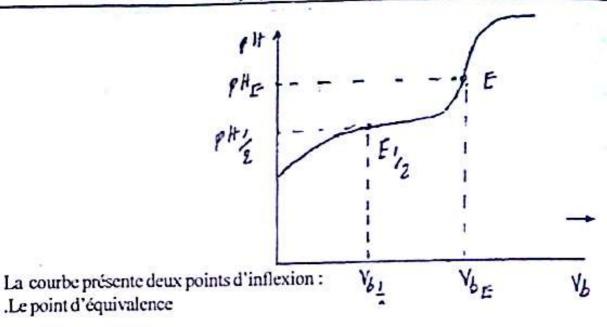




$$C_V = C_V$$

II RÉACTION ENTRE UN ACIDE FAIBLE ET UNE BASE FORTE

1. Equation - bilan $AH + OH \longrightarrow A^{-} + H_2O$ 2. Allure de la courbe $pH = f(V_1)$



 $\begin{array}{c|c} E & V_{h_{e}} \\ pH_{E} > 7 \end{array}$

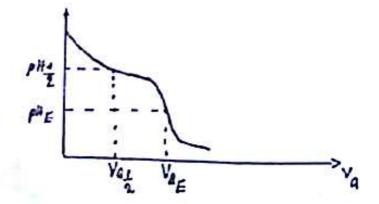
.Le point de demi-équivalence

$$E_{1/2} \begin{vmatrix} V_{B_{1/2}} &= \frac{V_{BF}}{2} \\ pH_{1/2} &= pKa \end{vmatrix}$$

III RÉACTION ENTRE UN ACIDE FORT ET UNE BASE FAIBLE :

I. Equation - bilan : B + H O' \longrightarrow BH' + H O

2. Allure de la courbe:



La courbe présente deux points d'inflexion :

$$\begin{split} \mathbf{E} \begin{vmatrix} V_{a_{\ell}} \\ pH_{\ell} < 7 \end{vmatrix} \\ E_{V^2} \begin{vmatrix} V_{s_{V}} = \frac{V_{a_{\ell}}}{2} \\ pH_{V_2} = pKa \end{split}$$

IV SOLUTIONS TAMPON :

1. Définition : Une solution tampon est une solution constituée d'un mélange équimolaire d'un acide faible A et de sa base conjuguée B.

$$n = n \implies [A] = [B] \qquad pH = pka$$

2. Propriétés:

- Le pH d'une solution tampon varie très peu lors d'une dilution modérée.

- Le pH d'une solution tampon varie peu lors d'une addition modérée d'un acide fort ou d'une base forte

Exercices

Exercice Nº 1 : BAC Niger 98 Série D

On considère les solutions S, et S, de deux monoacides.

La mesure du pH de ces deux solutions donne la même valeur 2,4 à 25°C.

1. De chaque solution, on prélève 10ml que l'on dilue avec de l'eau distillée jusqu'à 50ml. Le pH de la solution diluée de S₁ est 3,1, celui de la solution diluée de S est 2,65.

a) Montrer que l'une des solutions S_1 , S_2 est une solution d'acide faible et l'autre une solution d'acide fort.

b) Calculer la concentration de la solution initiale de l'acide fort.

2. On dose par pH-mètre des volumes égaux des solutions S_1 et S_2 à l'aide d'une même solution d'hydroxyde de sodium. La solution S_2 nécessite un volume de solution d'hydroxyde de sodium 25 fois plus grand que celui nécessité par la solution S_1 .

a) Calculer la concentration de l'acide faible dans la solution initiale.

b) A pH = 2,4, calculer la concentration de toutes les espèces chimiques présentes dans la solution initiale d'acide faible.

c) Calculer le pKa de l'acide faible.

| | Solution : |
|-------------------------|--------------------------|
| $S_1 : pH_1 = 2,4$ | $S_{2}: pH_{2} = 2,4$ |
| 1) $V_{i} = 10ml$ | $V_f = 50ml$ |
| $S'_{1}: pH'_{1} = 3,1$ | $S'_{2}: pH'_{2} = 2,65$ |

| a) Recherche de la solution d'acide fort: $\Rightarrow C_1 = 10^{-3.1} = 7,94.10^{-4} \text{ mc}$ Si S est fort : pH = - log C ₁ \Rightarrow C ₁ =10 ^{-91/1} = 10 ^{-2.4} C ₁ = ¹ 3,98 10 ⁻³ molLl ⁻¹ | $d/L \Rightarrow C_1 = \frac{C_1}{5}$ | 1 |
|---|---------------------------------------|---------|
| Principe de dilution: $CV = CV$ | | • |
| $C_{1}V_{1} = C_{1}V_{1} \implies C_{1}' = \frac{C_{1}}{5}$ | | |
| pH' = 3,1 \Rightarrow C' = 10 ^{-2.4} = 7,94.10 ⁻⁴ mol/L \Rightarrow C' = $\frac{C_1}{5}$ donc la so d'acide fort. Si S est une solution d'acide fort : C ₂ = 10 ^{-PH₂} = 10 ^{-2.4} = 3,98 10 ⁻³ mol L ⁻¹ | lution S est une so | olution |
| Dilution : $C_2' = \frac{C_2}{5}$ | | |
| PH' = 2,65 \Rightarrow C' = 10 ^{-2,65} = 2,24 10 ⁻⁴ mol L ⁻¹ . $C_2' \neq \frac{C_2}{5}$ done la solution S est une solution d'acide faible | | |
| b) Concentration de la solution S d'acide fort. $C_1 = 3,98 \ 10^{-3} \text{mol } L^{-1} \approx 4 \ 10^{-1} \text{mol } L^{-1}$ 2. a) Concentration de l'acide faible dans la solution initiale : A l'équivalence : $C_1 V = C_1 V_1 \text{ pour } S_1$ | | , |
| $C_2 V_2 = C_b V'_b pour S_2$ | | |
| $\frac{V'_{b}}{C_{2}V_{2}} = \frac{C_{b}V_{b}}{C_{b}25V_{b}} \implies \frac{C_{1}}{C_{2}} = \frac{1}{25}$ | | |
| C = 25 c $C_2 = 10^{-1} \text{mol } 1^{-1}$ b) pH $\stackrel{2}{=} 2,4^{-1}$ | alia (i e | |
| Calculons la concentration de toutes les espèces chimiques en solutio | n. | |
| Soit AH l'acide faible | | |

AH + H O
$$\square$$
 A⁻ + H O⁺
²[H O⁺] = 10^{-2,4} = 3,98.10⁻³ molL⁻¹ \approx 4 10⁻³mol L⁻¹
[OH⁻] = 10^{-14+pH} = 2,5 10⁻¹²mol L⁻¹

274

Electroneutralité

$$\begin{bmatrix} H & O^* \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} A^* \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} OH^* \end{bmatrix}$$
$$\begin{bmatrix} OH^- \\ H_3O^* \end{bmatrix} = \frac{2,510^{-12}}{410^{-3}} = 6,25\ 10^{-10} < 10^{-4}$$

Les ions OH sont ultra minoritaires devant les ions H O*

 $[A^{\cdot}] \approx [H O^{\cdot}] = 4 \ 10^{-3} \ \text{mol} \ l^{-1}$

Conservation $\frac{3}{de}$ la matière [AH] = C - [A⁻] = 10⁻¹ - 4 10⁻³ [AH] = 9,6 10⁻² mol L⁻¹

c) Calcul du pKa

$$pH = pKa + \log \frac{[\Lambda^{\cdot}]}{[AH]} \Rightarrow pKa = pH - \log \frac{[\Lambda^{\cdot}]}{[\Lambda H]}$$

 $pKa = 2,4 - \log \frac{410^{-3}}{9,610^{-2}} \implies pKa \approx 3,8$

Exercice Nº 2

1. On dispose d'une solution S_1 de monoacide carboxylique AH de concentration C_1 et de pH = 2,4. A partir de S_1 , on prépare une solution S'_1 de concentration $C'_1 = \frac{C_1}{10}$, le pH de S'_1 est 2,9.

a) Justifier que l'acide est faible.

b) Ecrire l'équation bilan de la réaction entre AH et l'eau.

c) Déterminer les concentrations des espèces en solution dans S_1 . C' = 10² moll⁻¹; déduire que le pka du couple AH/A⁻ est 3,74.

2. Sachant que pour préparer 500ml de S_1 , il a fallu dissoudre dans l'eau 2,3g d'acide pur. Calculer la masse molaire de cet acide, donner sa formule puis son nom.

3. 20cm³ de la solution précédente sont dosés par une solution de soude de concentration C=2.10³ mol L⁻¹

a) Ecrire l'équation de la réaction de dosage.

b) Quel volume de soude faut-il verser pour être à l'équivalence ?

4. Pour effectuer le dosage précédent un expérimentateur utilise un indicateur coloré

l'hélianthine. Lorsque celui-ci vire du rouge au jaune, le pH du mélange est 4,4.

L'expérimentateur émet alors cinq hypothèses :

- je suis avant la demi-équivalence
- je suis à la demi-équivalence
- je suis entre la demi-équivalence et l'équivalence
 - j'ai dépassé l'équivalence.

Parmi ces hypothèses, laquelle retiendrez-vous et pourquoi?

Parmi ces hypothèses, laquelle retiendrez-vous et pourquoi ?

5. Quel volume V_2 de solution d'hydroxyde de sodium de concentration $C_2 = 10^1 \text{ mol } L^{-1}$ fautil ajouter à V = 100cm³ de la solution S, d'acide carboxylique de concentration $C'_1 = 10^2 \text{ mol}$ L^{-1} pour obtenir une solution de pH = 3,74.

Solution

1. a) Justifions que l'acide est faible :

Si acide est fort pH' = $-\log C_1' = -\log \frac{C_1}{10}$ PH' = $-\log C_1 + \log 10 \Rightarrow pH' = 3,4.$ $3,4 \neq 2,9 \Rightarrow$ l'acide est faible.

b) Equation bilan de la réaction entre AH et l'eau : $AH + H_{2}^{O} \longleftrightarrow A^{*} + H_{3}^{O}^{*}$ c) Déterminons les concentrations des espèces dans S_{1} : $C_{1}^{\prime} = 10^{-2} \text{ mol } I^{-1} \Longrightarrow C_{1} = 10^{-1} \text{ mol } L^{-1}$ $[H O^{*}] = 10^{-2.4} = 3,98 \ 10^{-3} \text{ mol } L^{-1}$ $[OH^{*}] = 2,51 \ 10^{-12} \text{ mol } L^{-1}$ Electroneutralité $[A^{*}] + [OH^{*}] = [H O^{*}]$ $\frac{[OH^{-}]}{[H_{3}O^{*}]} = 6,3 \ 10^{-4} < 10^{-4}$ $[A^{*}] \approx [H O^{*}] = 3,98 \ 10^{-3} \text{ mol } 1^{-1}$ $[AH] = C_{1} - [A^{*}] = 10^{-1} - 3,98 \ 10^{-4} = 9,6 \ 10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$

- pka du couple

$$pH = pKa + \log \frac{\left[A^{\cdot}\right]}{\left[AH\right]} \Rightarrow pKa = pH - \log \frac{\left[AH\right]}{\left[A^{\cdot}\right]}$$
$$pKa = 2,4 + \log \frac{9,610^{-2}}{3,9810^{-3}} \qquad pKa = 3,74$$

2. Masse molaire de l'acide:

$$n = CV = \frac{m}{M} \implies M = \frac{m}{CV} = \frac{2.3}{0.1.0.5}$$
; $M = 46g \text{ mol}^{-1}$

276

La Formule puis le nom : $M(C_*H_{2*}O_2) = 46 \text{g mol}^{-1}$ $14n + 32 = 46 \implies n = \frac{46 - 32}{14} = 1$ HCOOH: acide méthanoique 3. a) - Equation-bilan HCOOH + $(Na^* + OH^-) \rightarrow HCOO^- + Na^* + H_2O$ b) Volume à l'équivalence V_{bE} A l'équivalence $C_aV_a = C_bV_{bE} \implies V_{bE} = \frac{C_aV_a}{C_b} = \frac{10^{-1}.20 \ 10^{-3}}{2 \ 10^{-1}}$

 $V_{T^{E}} = 10ml$ $pH_{E} > 7^{E}$ pH = 4,4 : je suis entre la demi-équivalence et l'équivalence. $pH = pKa \approx 3,74 \implies [HCOO'] = [HCOOH]$ On ajoute la solution d'hydroxyde de sodium jusqu'à la demi-équivalence.

$$C_2 V_2 = 1/2C_1' V \Longrightarrow V_2 = \frac{C_1' V}{2C_2} = \frac{10 - 2.0,1}{2.0,1}$$

V = 5 ml

Exercice Nº 3 : BAC Niger 1999

Dans une fiole jaugée de 250 ml, on verse 10 ml d'une solution A_0 d'acide chlorhydrique de concentration C_0 inconnue et on complète avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. On obtient ainsi une solution A_1 de concentration C_1 .

1. Dans un bêcher contenant 20 ml de la solution A, on ajoute progressivement à l'aide d'une burette graduée, une solution d'hydroxyde de sodium de concentration

 $C_b = 10^{-2} mol L^{-1}$. V_b étant le volume de solution d'hydroxyde de sodium ajouté, les mesures de pH effectuées sont les suivantes :

| V _s (ml) | 0 | 2 | 4 | 6 | 8 | 10 | 12 | 14 | 16 | 18 | 19 | 19,5 | 20 |
|---------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|------|----|
| pН | 2,0 | 2,1 | 2,2 | 2,3 | 2,4 | 2,5 | 2,6 | 2,7 | 2,9 | 3,3 | 3,6 | 4,2 | 7 |
| | | | | | | | | | | | 4 | . | |

| V _s (ml) | 20,5 | 21 | 22 | 24 | 26 | 28 | 30 |
|---------------------|------|------|------|------|----|------|------|
| pН | 9,4 | 10,1 | 10,5 | 10,9 | 11 | 11,1 | 11,2 |

a) Tracer la courbe $pH = f(V_B)$. Echelle : 1 cm pour 2 ml

1cm pour une unité de pH.

b) Donner les caractéristiques de cette courbe.

c) Déterminer graphiquement le volume à équivalence. En déduire la concentration C,

-d) Calculer la concentration Co.

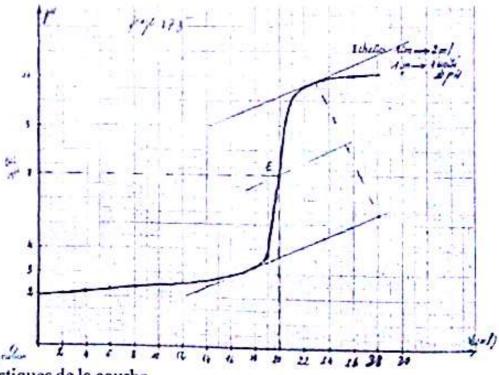
2. Si au lieu de le suivre le dosage au moyen d'un pH-mètre, on utilisait les indicateurs colorés suivants :

| Indicateur | Hélianthine | Bleu de bromothymol | Phénolphtaléine |
|----------------|-------------|---------------------|-----------------|
| Zone de virage | 3,1 - 4,4 | 6 - 7,6 | 8,2 - 10,0 |

a) Lequel de ces indicateurs serait le mieux adapté pour ce dosage ? Pourquoi ?
 b) Quels inconvénients – y aurait – il à utiliser les deux autres indicateurs ?

Solution :

1. a) Tracer de la courbe pH = f(V)



b) Caractéristiques de la courbe.
 La courbe présente trois parties :

Première partie : $0 \le V_b \le 19,5$ ml : croissance lente de la courbe, concavité, tournée vers le haut.

Deuxième partie : 19,5 $\leq V_b \leq 20,5$ ml croissance rapide de la courbe correspondant au saut de pH. La courbe change de concavité.

saut de partie : $V_{k} \ge 20,5$ ml croissance lente de la courbe, concavité tourné vers le bas. Troisième partie : $V_{k} \ge 20,5$ ml croissance lente de la courbe, concavité tourné vers le bas. La courbe présente donc un point d'inflexion : le point d'équivalence E : c) Détermination graphique du volume à l'équivalence.

$$E \begin{cases} V_{bE} = 20ml \\ pH = 7 \end{cases}$$

Concentration C

A l'équilibre $C_1 V_{A} = C_b V_{bb}$

$$C_1 = \frac{C_k V_{kk}}{V_A} = \frac{10^{-2} \cdot 20.10^{-3}}{20.10^{-3}} C_1 = 10^{-2} \, mol \ L^{-1}$$

d) Calcul de C_0 ?

Principe de la dilution

$$C_{o}V_{o} = C_{1}V_{1} \implies C_{o} = \frac{C_{1}V_{1}}{V_{o}}$$
$$C_{o} = \frac{10^{-2}.250.10^{-3}}{10.10^{-3}} \implies C_{o} = 2,5.10^{-1} \, mol \ L^{-1}$$

2. a) Le bleu de bromothymol est l'indicateur coloré adapté. Le pH à l'équivalence est compris dans sa zone de virage.

b) En utilisant l'hélianthine, il - y - aura virage de l'indicateur avant le point d'équivalence et en utilisant la phénolphtaléine le virage de l'indicateur se fera après le point d'équivalence avec l'hélianthine on commet une erreur par défaut, la phénolphtaléine une erreur en excès.

Exercice Nº 4 : BAC Niger 1995

Pour doser une solution d'acide éthanoïque de concentration C_1 inconnue, on y prélève un volume $V_{d} = 20$ cm³ auquel on ajoute, par petites quantités, une solution d'hydroxyde de sodium de concentration $C_B = 0,1 \mod L^{-1}$. La mesure du pH de la solution en fonction du volume V_B d'hydroxyde de sodium versé donne le tableau suivant :

| V _B (cm ³) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
|-----------------------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| pH : | 2,8 | 3,3 | 3,6 | 3,8 | 4,0 | 4,1 | 4,2 | 4,3 | 4,4 | 4,5 | 4,6 | 4,7 | 4,7 | 4,8 |

| V _B (cm ³) | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 21,5 | 22 | 22,5 | 23 | 24 | 25 | 28 |
|-----------------------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|------|-----|------|------|------|------|----|
| рН | 4,9 | 4,9 | 5,0 | 5,1 | 5,2 | 5,3 | 5,5 | 5,9 | 6,2 | 7,0 | 10,7 | 11,2 | 11,6 | 11,8 | 12 |

1. Ecrire l'équation-bilan de la réaction entre les solutions d'acide éthanoïque et d'hydroxyde de sodium.

2. Tracer la courbe de variation du pH de la solution en fonction du volume V_B versé.

Echelle : 0,5 cm pour 1 cm3 en abscisse ; 1 cm par unité de pH en ordonnée.

3. Déduire de cette courbe :

a) Les coordonnées du point d'équivalence E par la méthode des tangentes ;

b) La concentration C_{A} de la solution d'acide éthanoïque.

4. Expliquer pourquoi la solution est basique à l'équivalence.

5. Déterminer la concentration de chaque espèce chimique présente dans la solution à la demiéquivalence. En déduire le pk_4 du couple $CH_3CO_2H/CH_3CO_2^-$.

 Parmi les indicateurs colorés suivants, lequel prendriez – vous pour faire ce dosage ? justifier votre réponse

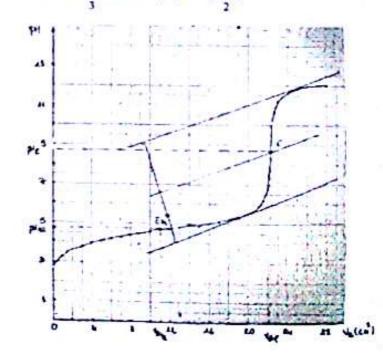
| Hélianthine | Bleu de bromothymol | Phénol phtaléine |
|-------------|---------------------|------------------|
| 3,1 - 4,4 | 6,2 - 7,6 | 8,0 - 9,9 |
| | | |

Solution

1. Equation – bilan de la réaction. CH – COOH + (Na^{*} + OH^{*})

) \longrightarrow CH COO + Na' + H O

2. Tracé de la courbe pH = $f(V_B)$



3. Déduisons graphiquement :

a) Les coordonnées du point d'équivalence E. (Voir figure)

$$E \frac{V_{bE} = 22, 2cm^3}{pH_E = 8,7}$$

b) Concentration C_{A} de la solution d'acide éthanoïque.

Al'équilibre,

$${}^{n}CH_{3}COOH = {}^{n}OH^{-}$$

$$C_{A}V_{A} = C_{B}V_{BE} \Longrightarrow C_{A} = \frac{C_{B}V_{BE}}{V_{A}}$$

$$C_{A} = \frac{0,1.22,2.10^{-3}}{20.10^{-3}} \Longrightarrow C_{A} = 1,1.10^{-1} mol \ L^{-1}$$

4. Le mélange à l'équivalence est constitué des espèces majoritaires CH COO et Na⁺.CH COO⁺ est une base. Donc la solution est basique (pH > 7).
5. La concentration des espèces chimiques à la demi – équivalence.

$$E_{V_{2}} \begin{cases} V_{*Y_{2}} = 20ml \\ pH_{E_{V_{2}}} = 4,75 \end{cases}$$

6. Espèce Chimiques :

lons: HO', OH', CH COO', Na' Molécules: HO, CH COOH

$$[H_{3}^{O^{*}}] = 10^{+H} \implies [H_{3}^{O^{*}}] = 1,78.10^{-3} \text{ mol } L^{-1}$$

$$[OH^{\cdot}] = \frac{Ke}{[H_{3}O^{*}]} \implies [OH^{\cdot}] = 5,6.10^{-10} \text{ mol } L^{-1}$$

$$[Na^{*}] = \frac{C_{B}V_{B}\frac{1}{2}}{V_{A} + V_{B}\frac{1}{2}} \implies [Na^{*}] 3,6.10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$$

$$[CH_{3}^{COO^{\cdot}}] + [OH^{*}] = [H_{3}^{O^{*}}] + [Na^{*}]$$

$$[CH_{3}^{COO^{\cdot}}] = [Na^{*}] + [H_{3}^{O^{*}}] - [OH^{*}] \qquad [OH^{\cdot}] << [Na^{*}]$$

$$[CH_{3}^{COO^{\cdot}}] \approx [Na^{*}] + [H3O^{*}]$$

1

$$[CH_{3}COO^{-}] \approx [Na^{+}] \Rightarrow [CH_{3}COO^{-}] \approx 3.6.10^{-2} mol L^{-1}$$

C.M
$$C_{\lambda}' = [CH_{3}COOH^{-}] + [CH_{3}COO^{-}]$$

 $[CH_{3}COOH] = \frac{C_{\lambda}V_{\lambda}}{V_{\lambda} + B_{B}V_{2}'} - [CH_{3}COO^{-}] \Rightarrow [CH_{3}COOH] = 3,6.10^{2} mol E^{-1}$
 $pH = pKa + log \frac{[CH_{3}COO^{-}]}{[CH_{3}COOH]}, comme [CH3COO-] \square [CH3COOH]$
 $pH = pKa$

pKa = 4,75

6. L'indicateur coloré approprié est celui dont le pH_E est compris dans sa zone de virage. 8,0 < 8,7< 9,9 ⇒ l'indicateur coloré approprié est la phénol $pH_{E} = 8,7$ phtaléine.

Exercice Nº 5

On dose 15 ml d'une solution d'éthylamine ($C_2H_5 - NH_2$) par une solution d'acide chlorhydrique de concentration Ca = 0,1 mol L^{-1} . Les résultats suivants ont été relevés :

| Volume d'acide Va(ml) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 7,5 | 8,5 | 9 | 9,5 | 10 | 12 |
|--------------------------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|-----|-----|-----|-----|----|
| рН | 11,8 | 11,5 | 11,3 | 11,1 | 10,9 | 10,7 | 10,5 | 10,3 | 10,1 | 9,5 | 6,1 | 2,7 | 2,3 | 2 |

1. Faire un schéma annoté du dispositif expérimental utilisé pour ce dosage.

2. Ecrire l'équation - bilan de la réaction qui a lieu.

3. a) Tracer le graphe pH = f(Va)

Echelle $1 \text{ cm} \longrightarrow 1 \text{ ml}$

1cm ----- lunité de pH

b) Par la méthode des tangentes, déterminer le point d'équivalence.

c) Déduire la concentration de l'éthylamine.

d) A partir du graphe montrer que l'éthylamine est une base faible.

4. Déterminer le pKa du couple C, H, - NH, - NH3/C, H, - NH,

5. Déterminer la composition du mélange à l'équivalence.

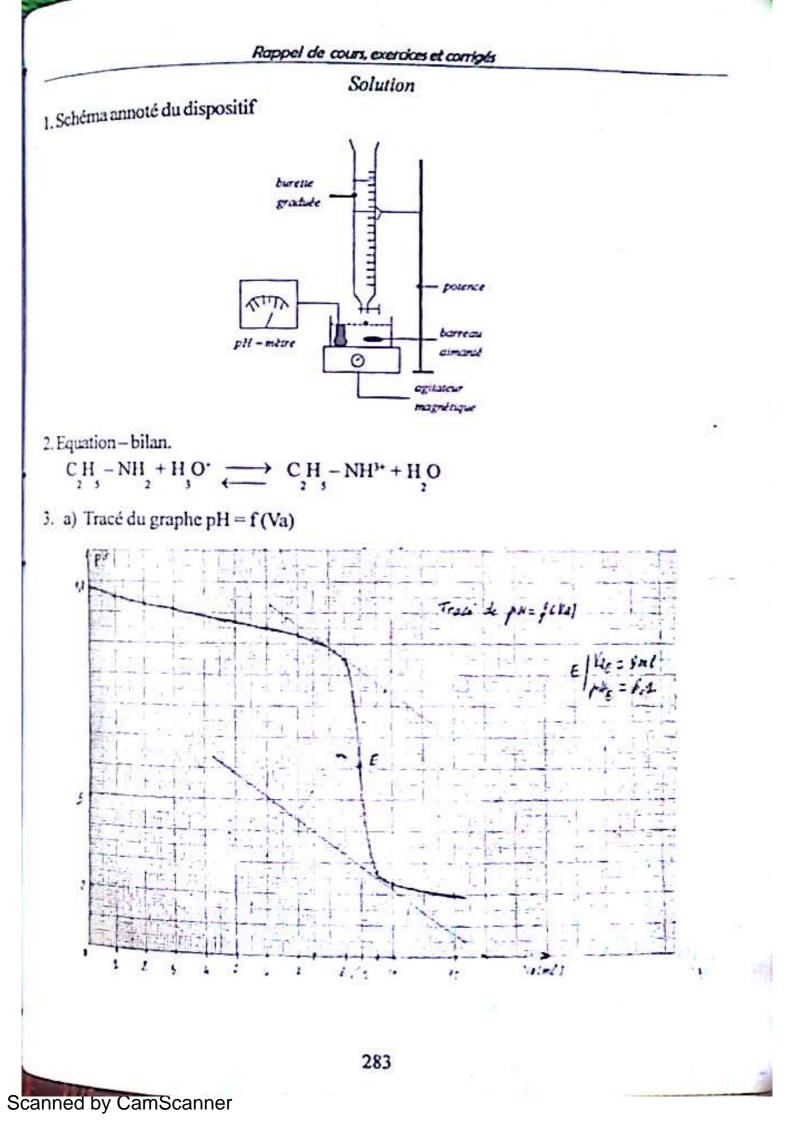
6. On dispose des indicateurs colorés suivants.

- Rouge de crésol : 7,2 ----- 8,8

- Phénolphtaleine : 8,0-10,0

- Rouge de méthyle : 4,2---- 6,2

Quel est l'indicateur coloré qui est approprié pour ce dosage ?



b) Détermination du point d'équivalence par la méthode graphique.

$$\mathbf{E} \begin{vmatrix} V_{at} = 9ml \\ pH_{t} = 6,1 \end{vmatrix}$$

c) Concentration de l'éthylamine.

A l'équivalence on a $n_{H_1O^*} = n_{C_1H_1-MH_2}$

$$C_a V_{ak} = C_b V_b \Longrightarrow C_b = C_a \cdot \frac{V_{ak}}{V_b}$$
$$C_b = 0.1 \times \frac{9}{15} = 0.06 mol J^{-1}$$
$$C_b = 6.10^{-2} mol J^{-1}$$

d) La courbe pH = f(Va) présente deux points d'inflexion. Donc, l'éthylamine est une base faible.

4. Détermination du pKa du couple C H - NH / C H - NH A la demi - équivalence pH = pKa.

 $V_{u_{1}} = \frac{9}{2} = 4,5ml$ $pH_{\frac{1}{2}} = 10,8$

d' où pKa = 10,8 5. Composition du mélange à l'équivalence. pH = 6,1

Inventaire des espèces en solution

lons : H O' ; OH' ; CI ; C H - NH
Molécules: H O ; C H - NH'
.pH = 6,1
$$\Rightarrow$$
 [H] O'] = $10^{-6,1} = 7,94.10^{-7} \text{ mol } L^{-1}$
[OH^{-}] = $\frac{Ke}{[H_{3}O^{+}]}$ \Rightarrow [OH^{-}] = $\frac{10^{-14}}{7,94.10^{-7}} = 1,26.10^{-8} \text{ mol } L^{-1}$
[CI^{-}] = $\frac{C_{a}V_{at}}{V_{at} + V_{b}} \Rightarrow$ [CI^{-}] = $\frac{0,1.9}{9+15} = 3,75.10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$

Electroneutralité +

$$[Cl^{-}] + [OH^{-}] = [H O^{+}] + [C H - N H]$$

$$\frac{[OH^{-}]}{[Cl^{-}]} = 3,36.10^{-7} < 10^{-4} \Rightarrow [OH^{-}] << [Cl^{-}]$$



Rappel de cours, exercices et corrigés

$$[C_{2}H_{5} - NH_{2}] = [CI^{-}] - [H_{0}O^{+}] \implies [CI^{-}] = 3,75.10^{-1} \text{ mol } L$$

Conservation de la matière.³

$$[C_{2}H_{5} - NH_{2}] = \frac{nC_{2}H_{5} - NH_{2} + nC_{2}H_{5} - NH_{3}}{V_{aE} + V_{b}} - [C_{2}H_{5} - NH_{3}]$$

$$[C_{2}H_{5} - NH_{2}] = \frac{C_{b}V_{b}}{V_{aE} + V_{b}} - [CI^{-}] + [H_{3}O^{+}] \approx [H_{3}O^{+}]$$

 $[C_2H_3 - NH_2] = 7,94.10^{-7} mol L^{-1}$

On remarque qu'à l'équivalence les ions Cl et C H - NH sont majoritaires. D'où le caractère acide du mélange à l'équivalence.

6. L'indicateur coloré approprié est celui dont la zone de virage contient le pH du point d'équivalence. Ainsi le rouge de méthyle est l'indicateur coloré approprié.

Exercice Nº 6

Données:

A : Solution d'hydroxyde de sodium.

B: Solution d'ammoniac.

C: Solution de triéthylamine.

Afin de classer par ordre de basicité croissante les trois solutions A, B, C on utilise une même solution d'acide chlorhydrique de concentration $C_1 = 10^{-2} mol L^{-1}$.

Les trois solution A,B,C sont de même concentration $C_2 = 10^2 \text{ mol } L^{-1}$ et utilisées à volume identique $V_2 = 10$ ml lors des dosages. On a obtenu les résultats suivants.

| Volume d'acide versé (ml) | 0 | 5 | 9,5 | 10 | 10, 5 | 15 |
|---------------------------|------|------|------|-----|-------|-----|
| pH de A | 12 | 11,4 | 10,4 | 7 | 3,6 | 2,7 |
| pH deB | 10,6 | 9,2 | 7,9 | 5,7 | 3,7 | 2,7 |
| pH de C | 10,3 | 10,8 | 9,7 | 6,5 | 3,7 | 2,7 |

1. a) En comparant le pH initial de chacune des solutions A, B, C peut - on déjà préciser leur force relative ? Justifier sans calcul votre réponse.

b) Qu'appelle - t - on équivalence acido - basique ? A partir d'un exemple de votre choix, donner le volume versé à l'équivalence.

2. a) On considère la solution B. Ecrire l'équation - bilan de la réaction de l'ammoniac avec de l'eau En utilisant le pH initial de B, déterminer le pKa du couple acide - base mis en jeu.

b) A l'aide du tableau peut - on retrouver le pKa ? Justifier votre réponse.

c) Le tableau des valeurs permet - il de donner le pKa du couple acide - base présent dans la solution C ? Si oui, donner sa valeur. Ecrire ce couple acide - base.

.d) Classer alors les solutions A, B, C par force croissante. Justifier votre réponse. Le classement est - il en accord avec celui de la question 1) a)?

Solution

1. a)

рH_A рH_B рH_C 12 10,6 11,3

A concentration égale, la base forte a le plus grand pH ; et l'amine est plus forte que l'ammoniac.

 b) L'équivalence acido – basique correspond à la situation où la quantité de matière de l'acide est égale à la quantité de matière de la base.
 CaVa = CbVb

$$V_a = \frac{C_b V_b}{C_a} \quad V_a = \frac{10^{-2}}{10^{-2}} \times 10 \Longrightarrow V_a = 10ml$$

2. a) Ecrire l'équation – bilan. $NH_{3} + H_{2}O \longrightarrow NH_{4}^{*} + HO^{*}$

* Espèces en solution : H₃O⁺; OH⁺; NH₄⁺; NH₃ .pH = 10,6 \Rightarrow [H₃O⁺] = 2,5.10⁻¹¹ mol L⁻¹ [OH⁻] = $\frac{Ke}{[H_3O^+]} = \frac{10^{-14}}{2,5.10^{-11}} = 4.10^{-4} mol L^{-1}$

R.E.N $[H O^{-}] + [NH^{+}] = [OH^{-}] \Rightarrow [NH^{+}] = [OH^{-}] - [H O^{+}]$ $[NH^{+}] [OH^{-}] = 4.10^{4} \ mol \ L^{-1}$ C.M $[NH_{3}] = C_{2} - [NH^{+}] [NH_{3}] = 10^{-2} - 4.10^{4} = 9,6.10^{-3} \ mol \ L^{-1}$ Calcul du pKa pH = pKa + log $\frac{[NH_{3}]}{[NH_{4}^{+}]}$ pKa = pH - log $\frac{[NH_{3}]}{[NH_{4}^{+}]}$

b) Oui à l'aide du tableau on peut retrouver le pKa, car à la demi – équivalence pH = pKa $V_{aE/2} = 5$ ml \Rightarrow pKa = 9,2.

c) A la demi - équivalence $pH_1 = 10.8$ pKa = $pH_1 = 10.8$ $\frac{1}{2}$ $(C_2H_5^{\bar{2}}), NH^* / N(C_2H_5), N$ couple

d) A : base forte. C'est la plus basique

 $_{pKa}^{U/A}(C_2H_3)_3 N H/N(C_2H_3)_3 > pKa(NH_4^*/NH_3)$ d'où (C H) N est plus basique que NH

Oui'ce classement est en accord avec celui de la question 1) a).

Exercice Nº 7

Quatre flacons contiennent des solutions aqueuses différentes, de même concentration molaire С.

| Solutions | S1 | S2 | S3 | S4 |
|-----------|------------|-------------|----------|-----------|
| Corps | Acide | Acide | Acide | Hydroxyde |
| dissous | éthanoïque | méthanoïque | nitrique | de sodium |

On donne : pKa = 4.8 pour le couple CH - COOH/CH - COO⁻ pKa = 3.8 pour le couple HCOOH / HCOO²

1. A l'aide d'un pH - mètre de grande précision, on mesure les pH des solutions S2 et S3

On obtient respectivement $pH_2 = 2,6$ et $pH_3 = 1,3$.

Montrer qu'à partir de l'une de ces mesures, on peut déterminer simplement la valeur de C. 2. On veut fabriquer 50,0 cm³ de solution tampon de pH = 3,8 à l'aide des quatre solutions précédentes . Indiquer avec précision la méthode utilisée.

3. a) Définir l'équilibre acido - basique.

Quels volumes de solution S, faut – il ajouter respectivement à $V_1 = 20,0$ cm³ de solution S, V = 20,0 cm³ de solution S_2 et $S_3 = 20,0$ cm³ de solution S_3 pour réaliser des mélanges à l'équivalence ?

b) Classer par rapport à la valeur pH = 7, par ordre croissant de pH, les trois solutions obtenues à l'équivalence. Justifier ce classement sans calculer la valeur du pH.

Solution

1. S_1 : pH = 2,6 acide faible $S_3: pH_1 = 1,3$ acide forte Calcul de C. Pour un acide fort (S): pH = -log C \Rightarrow C = 10^{-pH},

Physique - Chimle Terminales C&D

 $AN: C = 10^{-1.3} \implies C = 5.10^{-2} \mod L^{-1}$ 2. Préparation de solution tampon. pH = 3.8 V = 50 cm³ On mélange les solutions S_2 et S_4 jusqu'à la demi – équivalence. $n_{OH^-} = 1/2n_{HCOOH} \Rightarrow C.V_4 = 1/2CV_2 \Rightarrow V_4 = \frac{V_2}{2}$ or $V_2 + V_1 = V \implies V_2 = 1/2 V$ $AN: V_2 = \frac{2 \times 50}{3} = 33, 3 cm^3$ $V_2 = 33.3 \text{ cm}^3$ S, : HCOOH $S_4: (Na^* + OH^*)$ $V_3 = 16,7 cm^3$

3. a) Définition de l'équivalence acido - basique.

L'équivalence, c'est quand la quantité de matière d'acide est égale à la quantité de matière de la base.

- Les concentrations étant égales, on doit utiliser le même volume de S. En effet

$$\begin{array}{l}
CV_{1} = CV_{4} \\
CV_{2} = CV_{4} \\
CV_{3} = CV_{4}
\end{array} \Rightarrow V_{4} = V_{1} = V_{2} = V_{3} \qquad V_{4} = 20cm^{3}$$

b) A l'équivalence, pour le dosage de

 $S_1: pH_{E_1} > 7; \quad S_2: pH_{E_2} > 7; \quad S_3: pH_{E_3} = 7$

Justification: S est une solution d'acide fort (pH = 7)

S' est une solution d'acide faible et

 $pH_{E_1} > pH_{E_2} \xrightarrow{2} pH_{E_1} = pH_{E_1} pH_{E_1} pH_{E_1} pH_{E_1}$

Exercice Nº 8 : (Bac Niger 2001)

On dispose de trois flacons A, B, et C contenant des solutions aqueuses d'acide chlorhydrique, d'acide éthanoïque et d'acide mono chloroéthanoique, de même concentration molaire Ca. Pour les identifier, on procède aux expérience suivantes :

1. On prélève un volume Vo = 5 ml de chacune des solutions, auquel on ajoute une solution de nitrate d'argent (Ag', NO ') en excès.

Avec la solution prélevée du flacon B, on observe la formation d'un précipité blanc B qui, lavé et séché, a une masse de 14,35 mg.

1.1 Ecrire l'équation - bilan de la réaction de formation du précipité.

1.2 Identifier la solution du flacon B.

1.3 Calculer la concentration molaire Ca.

2. A 25°C, on mesure le pH des deux autres solutions : on trouve pH = 2,3 pour le flacon A et pH = 3,2 pour le flacon C.

2.1 Identifier ces solutions en justifiant les réponses.

2.2 Calculer le pKa du couple acide éthanoïque / ion éthanoate.

3. On ajoute jusqu'à l'équivalence acido – basique une solution d'hydroxyde de sodium de concentration $C = 10^2 \text{ mol } L^{-1}$ à 20 ml de chacune des solutions. La valeur du pH de l'une des solutions à l'équivalence est prévisible. De quelle solution s'agit – il ? Précise cette valeur de pH.

4. On prélève 20ml de chacune des solutions B et C. On y verse progressivement la solution d'hydroxyde de sodium et on mesure le pH en fonction du volume Vb de base versé.

4.1 Donner l'allure des courbes pH = f (Vb).

4.2 Identifier les coordonnées du point de demi-équivalence dans le cas de l'acide faible On donne (en g.mol-1) : M(H) = 1; M(Ag) = 108; M(C1) = 35,5.

Solution

1. 1.1 Equation – bilan Ag' + Cl' → AgCl

1.2 Le flacon B contient l'acide chlorhydrique

1.3 Calcul de Ca

 $Ag' + Cl' \longrightarrow Ag Cl$

1 mole 1 mole 1 mole

 $n_{A_{a}Cl} = \frac{m}{M(A_{g}Cl)} \text{ or selon l'équation - bilan } n_{Cl} = n_{A_{a}Cl}$

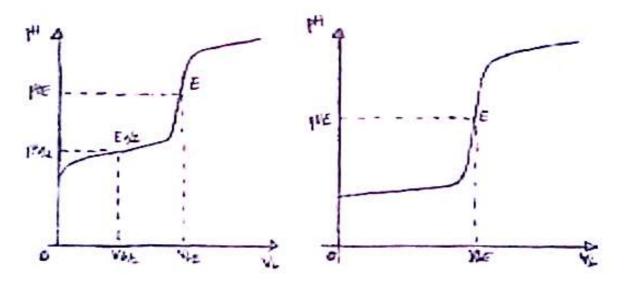
$$Ca = \frac{n_{cr}}{V_o} = \frac{m}{M (AgCl) V_o}$$

$$NB: Ca = \frac{14,35.10^{-3}}{143,5.5.10^{-3}} = 2.10^{-2} mol \ L^{-1}$$
$$Ca = 2.10^{-2} mol \ L^{-1}$$

2.2.1 De deux acides, le plus acide est celui qui a le plus petit pH à concentration égale. l'acide monochloréothanoique est plus fort que l'acide éthanoïque à concentration égale. Flacon A : acide monochloréothanoique Flacon C : acide éthanoïque

Flacon C : acide éthanoïque 2.2 Calcul du pKa du couple CH COOH / CH COO C : pH = 3,2 lons : H O⁺, OH⁻, CH - COO⁻ Molécules : H O, CH COOH [H O⁺] $\stackrel{1}{=}$ 10^{-3,2} = 6,3.10⁻³ mol L⁻¹ [OH⁻] 1,6.10⁻¹¹ mol L⁻¹

R.E.N [CH COO'] + [OH'] = [H O'] [OH'] << [H O'] \Rightarrow [CH COO'] \square [H3O+] \Rightarrow [CH - COO'] = 6,3.10⁴ mol L^{-1} C.M Ca = [CH - COOH] + [CH - COO'] [CH - COOH] = 2.10⁻² mol L^{-1} pKa = pH - log $\frac{[CH_3 - COO^-]}{[CH_3 - COOH]}$ AN : pKa = 3,2 - log $\frac{6,3.10^{-4}}{2.10^{-2}}$ pKa = 4,7 3. Il s'agit de la solution d'acide chlorhydrique (acide fort). pH = 7. 4. 4.1 Allure des courbes pH = f(V)



4.2 coordonnées du point de demi-équivalence $E_{1,2}$.

A l'équivalence CaVa = $C_b V_{bE} \Rightarrow V_{bE} = \frac{C_o V_a}{C_b} = \frac{2.10^{-2} \times 20}{10^{-2}} = 40 ml$

A la demi – équivalence $pH_{1/2} = pKa$ $V_{b_{1/2}} = \frac{V_{kE}}{2}$

 $E_{1/2} \begin{cases} V_{x_{y_1}} = 20ml \\ pH_{\varepsilon_{1/2}} = 4,7 \end{cases}$

Exercice Nº 9 : Bac Série D 2005 2ème groupe

On dispose de cinq solutions de même concentration 10⁻²mol.L⁻¹

A: solution d'acide propanoïque;

B: solution de propanoate de sodium;

C: solution d'hydroxyde de sodium;

D: solution d'acide chlorhydrique;

E. solution de chlorure de sodium.

On mesure leur pH à 25°C, les valeurs obtenues sont: 2; 3; 5; 7; 8,5; 12.

1. Attribuer en justifiant, à chaque solution son pH.

2. On mélange 50ml de A et 50 ml de B, on obtient ainsi 100ml d'une solution F dont le pH est 4,9.

Recenser les espèces chimiques présentes dans F et calculer leur concentration.

3. Quelle est la caractéristique de la solution F ? Comment varie le pH si on ajoute à F quelques gouttes de C, de D ou de E?

4. Calculer le pKa du couple acide propanoïque / ion propanoate.

5. On veut préparer 100ml de F à partir d'un autre mélange. En choisissant parmi les cinq solutions aqueuses proposées, préciser la nature et le volume des solutions à utiliser. Justifier.

Solution

1. pH = 2: solution d'acide chlorhydrique car le pH de l'acide

fort vérifie logelation pH = -loge

pH = 12 : solution d'hydroxyde de sodium, base forte : pH = 14 + logc

pH = 7 : solution chlorure de sodium ; solution neutre

pH = 8,5 : solution de propanoate de sodium, sel d'acide faible et de base forte.

pH = 3,5 : solution d'acide propanoïque ; solution d'acide faible

2. 50ml de CH3CH2CO2H+ 50mol de CH3CH2CO2Na

Les espèces chimiques en solution sont:

$$H_{3}O^{*}; \qquad OH^{-}; \quad CH_{3}CH_{2}COO^{-}; \quad CH_{3}CH_{2}COOH ; Na^{*}; \\ \left[H_{3}O^{*}\right] = 10^{-4.9} = 1,25.10^{-5} mol.L^{-1}; \\ \left[OH^{-}\right] = \frac{10^{-14}}{10^{-4.5}} = 7,9.10^{-10} mol.L^{-1} \\ \left[OH^{-}\right] + \left[C_{2}H_{3}O_{2}^{-}\right] = \left[H_{3}O^{*}\right] + \left[Na^{*}\right] \oplus \left[Na^{*}\right] = 0,5.10^{-2} mol$$

[CH₃CH₂COOH] 0,5.10⁻² mol

3. pKa = pK = 4,9

4. F: solution tampon. Le pH varie peu pour un ajout modéré d'acide, de base ou par dilution modéré.

5. Les choix possibles pour préparer une solution tampon.

Physique - Chimie Terminales C&D

ler cas: A ct C

$$CH_3CH_2CO_2H + Na^*.OH^- \rightarrow CH_3CH_2CO_2Na^- + H_2O$$

A la démi équivalence

 $\begin{cases} V_A = 2V_C & V_C = 33,3n! C \\ V_A + V_C = 100 & V_A = 66,6n! A \end{cases}$

2ème cas : B et D

 $CH_1CH_2CO_2Na + (H_3O^*, CI^-) \rightarrow CH_3CH_2COOH + Na^+, CC^-$

66,66ml de B

33,33ml de D

Exercice Nº 10 : Bac Niger 2005 série D

L'organisme humain ne synthétise pas l'acide ascorbique communément appelé vitamine C, pourtant nécessaire pour la réparation des tissus blessés suite à certaines infections. Il est présent dans de nombreux fruits et légumes (citron, orange, tomate,...) et vendu en pharmacie. C'est un acide faible de formule C, H,O, H.

1. Définir un acide faible et écrire l'équation bilan de sa réaction avec l'eau. L'acide sera noté AH.

2. On dissout un comprimé de vitamine C dans 100 ml d'eau distillée pour obtenir une solution S_0 . On prélève 10 ml de solution S_0 , on y ajoute environ 20 ml d'eau distillée, et on dose l'acide avec une solution d'hydroxyde de sodium de concentration molaire 2.10⁻² mol.l⁻¹

| V,ml | 0 | 3 | 4 | 6 | 7 | 8 | 10 | 12 | 12,5 | 13 | 13,5 | 14 | 14,5 | 15 | 16 | 18 | 20 |
|------|---|-----|-----|---|-----|-----|-----|-----|------|-----|------|-----|------|------|------|------|------|
| pH | 3 | 3,6 | 3,8 | 4 | 4,1 | 4,2 | 4.4 | 4,7 | 4,8 | 5.3 | 6,4 | 7,7 | 9 | 10,4 | 10,9 | 11,3 | 11.5 |

a). Tracer la courbe $pH = f(V_{1})$.

Echelle : en abscisse : 1 cm pour 1 ml

en ordonnée : 1 cm pour 1 unité pH

b). Définir l'équivalence acido-basique pour ce dosage.

c). Déterminer :

- la concentration molaire en acide ascorbique de la solution So;

- la constante d'acidité du couple AH / A ;

- la masse d'acide ascorbique dans un comprimé de vitamine C.

d). Les 20 ml d'eau distillée ajoutée interviennent-ils :

- dans le calcul de la concentration d'acide ascorbique dans So?

- dans la valeur initiale du pH de la solution à doser ?

- dans la valeur du pH à l'équivalence ?

- dans la valeur du pH à la demi-équivalence ?

Chaque réponse doit être justifiée brièvement.

Rappel de cours, exercices et corrigés

3. En utilisant les zones de virage des indicateurs colorés A, B, et C, dire en justifiant quel est l'indicateur approprié pour ce dosage.

| Indicateur | Teinte acide | Zone de virage | Teinte basique |
|------------|----------------|----------------|-------------------------------|
| Α | Rouge | 3,1 - 4,4 | Jaune |
| В | Rouge | 4.2-6.2 | Jaune |
| С | Jaune | 7,2 -8,8 | Rouge |
| Données : | masses molaire | | $= 12; M_{u} = 1; M_{o} = 16$ |

Solution

1. Un acide faible est un acide qui se dissocie partiellement dans l'eau:

 $AH + H_2OD H_3O^* + A^-$

2. a) Tracé de la courbe pH =f(V): voir papier millimètré

b) l'équivalence acide bassique est atteinte lorsque le nombre d'ions OH⁻ versés est égal au nombre de molécules AH dans les 10 ml de la solution à doser.

c) De le courbe, on tire que le volume de base versé à l'équilivalence est 14,1ml.

$$c_a v_a = c_b v_b \Longrightarrow c_a = \frac{c_h v_b}{v_a}$$

 $c_a = \frac{2.10^{-2} \times 14.1}{10} = 0,028 \text{ mol } L^{-1}$

 $\frac{1}{2}V_b = 7,05m\ell$. correspond sur le courbe à pH = 4,1 à la demie-équivalence

pH = pKa = 4,1

pka = $\log Ka \Rightarrow Ka = 7.910^{-5}$

Soit m la masse d'acide ascorbique (dissous) dans un comprimé.

$$n = \frac{m}{M} \qquad m = nM \qquad m = 0,0028 \times 176$$

m = 4,9g.

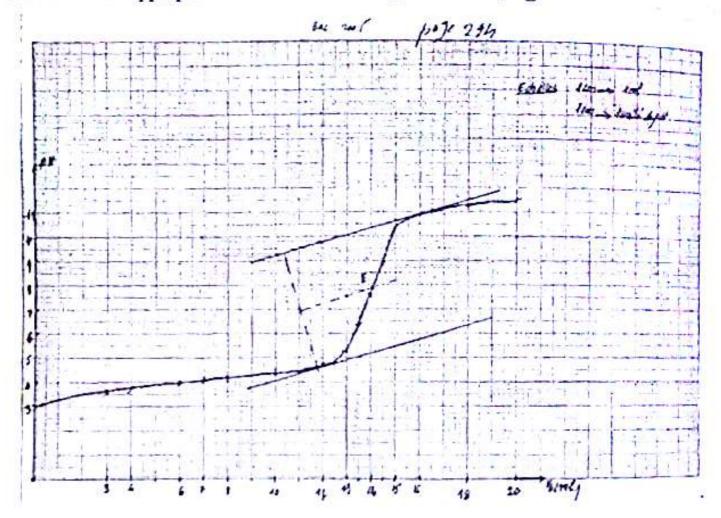
d) Les 20 ml d'eau distillée ajoutée.

- Intervienne dans le calcul de la concentration de S₀ car la dilution modifie la concentration.
 - Intervient dans la valeur initiale du pH de la solution à doser. Car le pH est fonction de la concentration de la solution.

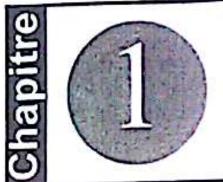
- Intervient dans la valeur du pH à l'équivalence. Car la pH à l'équivalence est fonction de la concentration.

- N'intervient pas dans la valeur du pH à la demi - équivalence : car demi-équivalence pH = pka = cte.

3. L'indicateur approprié est C car sa zone de virage encadre le pHE.



CHIMIQUE ORGANIQUE



LES ALCOOLS

RAPPEL DU COURS

I FORMULE GÉNÉRALE - NOMENCLATURE

1. Formule générale R - OH ou C H -OH ou C H O

2. Nomenclature : la terminaison « ol 3 caractérise les alcools.

Exemple : CH OH : méthanol CH -CH OH : éthanol

II PRÉPARATION

Hydratation des alcènes | | $C = C + H - OH \xrightarrow{\mu_2 O^*} - C - C - C - H OH$ Alcène H OH

NB: Tenir compte de la règle de Markov-Nikov 3. Classes des alcools •Alcool primaire R-CH - OH

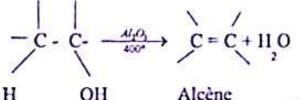
•Alcool secondaire R - CH - R' OH •Alcool Tertiaire R - C - R'

4. Principales réactions. a) Réduction par le sodium

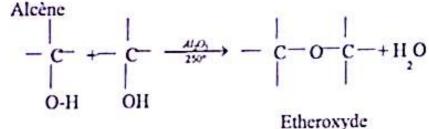
 $R - OH + Na \longrightarrow RO^{-} + Na^{+} + 1/2H$

Alcoolate de sodium

b) Déshydratation - Intramoléculaire



- Intermoléculaire



c) Oxydation ménagée :

- Alcool primaire

 $R - CH OH \xrightarrow{OX} R - CHO \xrightarrow{OX} R - COOH$ Aldéhyde Acide carboxylique

- Alcool secondaire

$$\begin{array}{ccc} R - CH - R' & \xrightarrow{OX} & R - C - R' \\ & & & \\ OH & & O \ C \ et onc \end{array}$$

- Alcool tertiaire $R - C - R' \xrightarrow{OX} Rien$ R"

Scanned by CamScanner

297

Identification des produits obtenus par oxydation

| | Aldéhyde | Cétone |
|--------------------|------------------------|-----------------|
| 2-4 DNPH | Précipité jaune | Précipité jaune |
| Réactif de Schiff | Coloration rose | 1.00 |
| Réactif de tollens | Dépôt d'argent | |
| Liqueur de Fehling | Précipité rouge brique | - |

Exercices

Exercice Nº I : (BAC Niger 2003 2*** groupe)

1. Quelle est la formule générale d'un alcool dérivant d'un alcane à n atomes de carbone ? 2. L'analyse centésimale d'un alcool A donne les pourcentages en masse suivants : carbone 64,85% et hydrogène 13,51 %.

a) Déduire la formule brute de A.

Est-il nécessaire pour établir la formule brute de A, de connaître les deux pourcentages fournis ? justifier votre réponse.

Donner les formules semi-développées et les noms de tous les alcools isomères. 3. L'oxydation ménagée de A par une solution de dichromate de potassium utilisé en défaut fournit un corps B qui fait rosir le réactif de schiff et forme un précipité jaune avec la 2,4 D N P H. Lorsqu'on fait passer les vapeurs de l'alcool A sur l'alumine Al O à 300°c on observe la formation d'un alcène ramifié C.

En déduire :

- Le nom de l'alcool A

- Les noms et formules semi-développées du composé B et de l'alcène C. Masses atomiques molaire en g mol

M(H) =1, M(C) =12; M(O) =16

Solution

1. Formule générale d'un alcool.

R-OH ou C.H. OH

2. a) Formule brute de A. M(A) = 14n + 18

M(A) = 141 + 18

$$\frac{12n}{14n+18} = 0,6485 \implies 12n = 0,6485 (14n+18)$$

12n = 9,079n + 11,673 2,921n = 11,673 n = 3,99 ≈ 4 A:CHO

Pour établir la formule brute, il n'est pas nécessaire de connaître les deux pourcentages. La connaissance du seul pourcentage du carbone ou de l'hydrogène suffit pour établir la formule brute.

b) Formules semi-développées. H . $CH_{2} - CH_{2} - CH_{3} - CH_{3}$ $CH - CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - OH$ OH butan-2-ol Butan-1-ol CH CH - CH-CH -OH 2 – méthylpropan –1- ol $CH_3 - C - CH_3 2 - méthylpropan - 2 - ol$ 3. L'oxydation de A conduisant à un aldéhyde, A est alors un alcool primaire ramifié . CH - CH - CH - OH 2 - méthyl propan -1-ol Aсн, - сн, с - н 2-méthylpropanal B- $\begin{array}{c} CH_{3} - C_{1} = CH_{2} \\ | \\ CH_{2} \end{array}$ 2- méthylpropène C-

Exercice Nº 2 : BAC Niger 1995-Série D

L'hydratation d'un alcène A conduit à un composé B renfermant en masse 26,7% d'oxygène. 1. Quelle est la fonction de B ?

2. Déterminer sa formule brute. Quelles sont les différentes formules semi-développées possibles ?

3. L'oxydation de B par du dichronate de potassium en milieu acide donne un composé C. Le composé C réagit avec la D.N.P.H, mais est sans action sur le réactif de Schiff.

Physique - Chimie Terminales C&D

a) Déduire, en justifiant, la formule semi-développée de C ; donner le nom de C.

b) Ecrire l'équation-bilan de l'oxydation de B par le dichromate de potassium en milieu acide. (réaction entre le couple $Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+}$ et le coup le C/B). 4. Donner les formules développées et les noms de l'alcène A et du composé B.

Solution

1. Best un alcool. 2. Formule brute de B. \Rightarrow M(B) = 14n + 18 $B: CH_{n^{2n+2}}O$ $\frac{16}{14n+18} = 0,267 \Longrightarrow 16 = 0,267(14n + 18)$

16 = 3,738n + 4,806

 $3,738n=11,194 \implies n=\frac{11,194}{3,758} = 2,99$ Formule brute de B: CHO n =3 Formules semi-développées possibles. CH₃ - CH₂ - CH₂ - OH propan -1-ol propan -2-ol CH,-CH-CH, OH

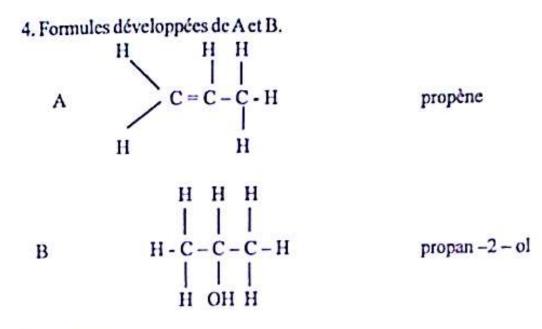
3. a) C produit de l'oxydation de B, réagissant avec la 2-4 DNPH mais pas avec le réactif de Schiff, est alors une cétone.

с:сн.-с-сн, propanone b) L'équation -bilan de l'oxydation de B $3\times(CH_{3}-CH_{3}-CH_{3}-CH_{3}-CH_{3}-CH_{3}+2H^{+}+2e^{-})$ OH

$$\begin{array}{c} Cr_2O_7^{2^-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3^+} + 7H_2O \\ \hline 3CH_3 - CH - CH_3 + Cr_2O_7^{2^-} + 8H + \rightarrow 3CH_3 - C - CH_3 + 2Cr^{3^+} + 7H_2O \\ \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ \end{array}$$

Scanned by CamScanner

300



Exercice Nº 3

On considère le butène. Ecrire les formules semi-développées et nommer tous les isomères.
 On hydrate, en présence d'un catalyseur, le but-2-ène.

a) Nommer l'alcool obtenu. Préciser sa classe. Représenter, en perspective, ses deux stéréo- isomères.

b) L'alcool obtenu est oxydé par une solution de dichromate de potassium en milieu acide.
 Ecrire les deux demi- équations électroniques qui interviennent, puis l'équation bilan de

l'oxydoréduction. On rappelle que l'un des couples mis en jeu est $Cr_2O_2^{2-}/Cr^{3+}$.

- Comment constate-on expérimentalement qu'il y a eu réduction de l'ion dichromate $Cr_2O_7^{2-}$ en ion chromique $Cr^{1+}?$

- Comment peut-on caractériser le produit organique obtenu ?

3. On hydrate maintenant en présence de catalyseur le butène - 1

a) Nommer les alcools susceptibles de se former. L'un des alcools est majoritaire. Lequel ? b) On oxyde de façon ménagée l'alcool obtenu minoritairement.

- Quelle est la signification du mot « ménagée » ?

- Ecrire les formules semi-développées et les noms des corps organiques susceptibles de se former au cours de cette oxydation.

Solution

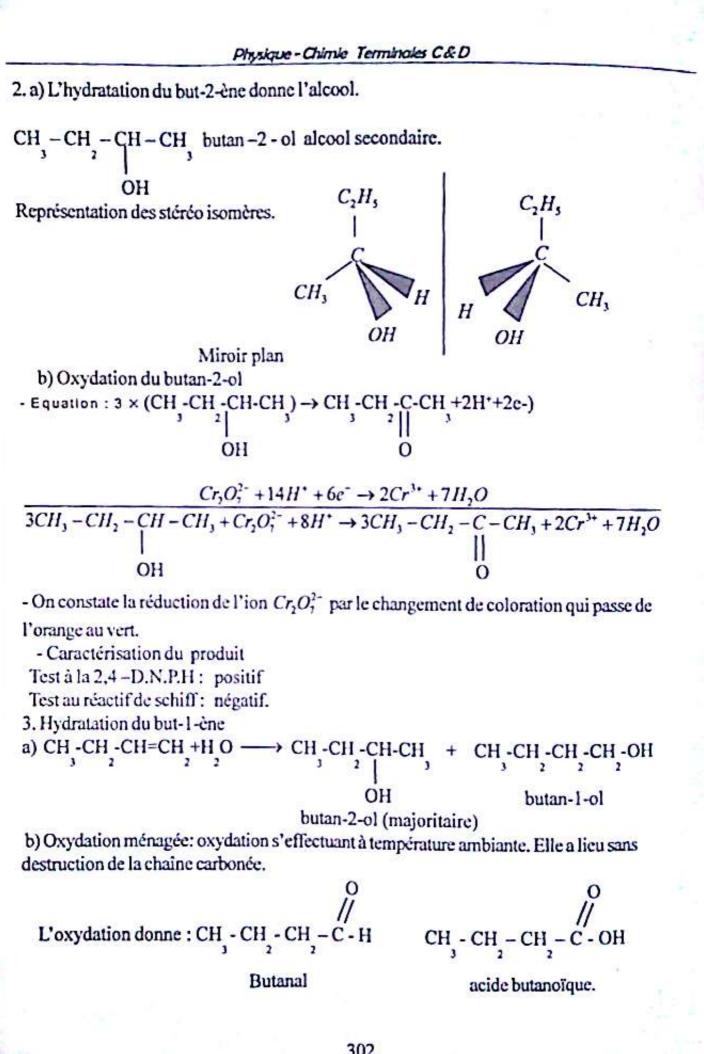
1. Formules semi-développées. $CH_1 - CH_2 - CH = CH_2$

 $CH_{,} - CH = CH - CH_{,}$

but-2-ène

But-1-ènc $CH_3 - C = CH_2$ 2 - methylpropène CH

301



Exercice Nº 4

L'hydratation d'un alcène $C_n H_{2n}$ conduit à un seul composé organique A renfermant 21,6% en masse d'oxygène.

1. Quelle est la fonction de A ?

2. a) Déterminer la formule brute de A.

b) Quelles sont les formules semi-dévéloppées compatibles avec cette formule brute ? Indiquer les molécules chirales.

3. a) L'alcène de départ ne conduit qu'à un seul composé d'hydratation. Quelle est alors parmi les formules de la question 2 celle qui convient ? En déduire l'alcène initial.

b) On prélève quelques cm3 de cet alcool sur lesquels on verse une solution de dichromate de potassium acidifiée.

- Ecrire l'équation - bilan de la réaction d'oxydoréduction qui a lieu.

- Quels tests permettent d'identifier sans ambiguïté, le composé organique qui s'est formé ?

4. Le composé A réagit avec un morceau de sodium anhydre. Ecrire l'équation - bilan de la réaction qui a lieu. Nommer le composé qui s'est formé.

Données : masses molaires atomiques en g/mol M(C) = 12; M(O) = 16; M(H) = 1

Solution

1. A est un alcool

2. a) Formule brute de A :

Elle est de la forme C H O M(A) = 14n + 18

 $\frac{14n+18}{100} = \frac{16}{21.6} \implies 14n+18 \frac{1600}{21.6} \approx 74$ $n = 4 \implies A: CHO$

b) Formules semi-développées de A.¹⁰

CH₃ - CH₂ - CH₂ - CH₂ - OH

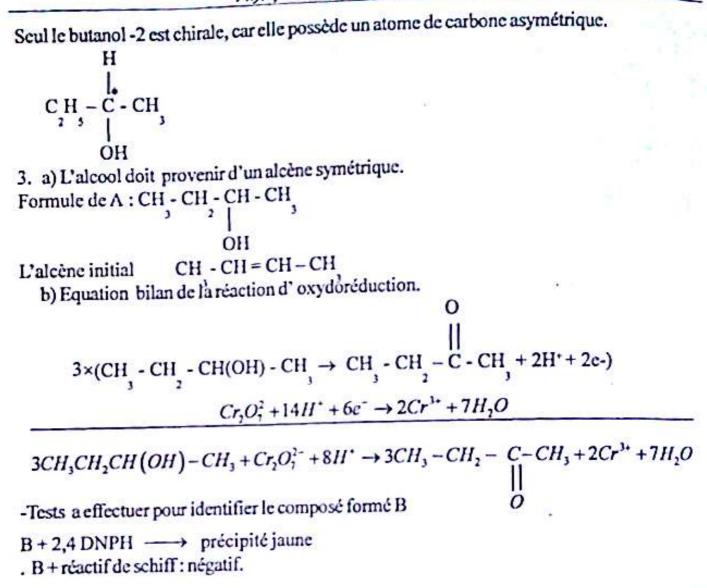
butan ol-1

CH₃ - CH - CH OH CH

méthyl propanol-1

butanol-2 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_3$ OH methylpropan ol-2 сн, -с-сн, CH 303

Physique-Chimie Terminales C&D



4. Equation-bilan de la réaction entre A et le sodium

 $CH_{3} - CH_{2} - CH(OH) - CH_{3} + Na \longrightarrow CH_{3} - CH_{2} - CHO' + Na' + \frac{1}{2}H_{2}^{\Box}$ $(CH_{3} - CH_{2} - CHO' + Na' + \frac{1}{2}H_{2}^{\Box})$

Butanolate-2 de sodium

Exercice Nº 5

On dispose de deux mono-alcools saturés A et B.

1. On traite ces deux alcools par une solution diluée de dichromate de potassium en milieu sulfurique. Les deux solutions deviennent vertes. Que peut-on en déduire ?

2. Les composés organiques A' et B' extraits respectivement des deux solutions donnent un précipité avec la 2,4- DNPH.

Quelles peuvent être les fonctions de A' et B' ?

3. On répète les expériences précédentes avec d'autres échantillons des deux alcools, mais avec une solution concentrée de dichromate de potassium en excès. Les produits organiques obtenus sont notés A" et B". A" donne un précipité avec la 2,4-DNPH alors que B" n'en donne pas.

a) Quelles sont les fonctions de A" et B"? Montrer que A" et A' sont identiques.

b) A comporte le minimum d'atomes de carbone compatible avec sa classe. Donner les noms et les formules semi-développées de A et A'.

c) La masse molaire de B" est 88 g.mol⁻¹. Déterminer la formule brute de B". Donner les formules semi-développées et les noms des isomères possibles pour B" et pour B.

On donne (en g.mol⁻¹): M(C) = 12; M(O) = 16; M(H) = 1

Solution

1. La coloration verte prouve que les deux alcools ont été oxydés. Les ions dichromate

Cr O 2. (orange) ont été réduits en Cr3* (vert).

2. ²Les tests positifs de A' et B' avec le 2,4-DNPH montrent que A' et B' peuvent être des aldéhydes ou des cétones.

3. A" + 2,4-DNPH \rightarrow précipité jaune.

B'' + 2,4-DNPH \rightarrow rien

a) Fonctions chimique de A" et B".

A" est une cétone

B" est une acide carboxylique

Par oxydation ménagée, un alcool secondaire donne une cétone quelque soit la quantité d' oxydant. Donc A' et A" sont identiques

b) Noms et formules semi-développées de A et A'.

A' étant une cétone, A est donc un alcool secondaire

Il faut au moins 3 atomes de carbone pour avoir un alcool secondaire

A $CH_1 - CHOH - CH_1$ propanol -2 (ou propan-2-ol)

A' $CH_3 - CO - CH_3$ propanone

c) $M(B'') = 88 g.mol^{-1}$

- Formule brute de B".

 $CnH_{2n+1} - COOH \Rightarrow M(B") = 14n + 46$

 $14n+46=88 \Longrightarrow n=3$

 $B^{"}C_{3}H_{7}COOH \quad (C_{4}H_{1}O_{2}).$

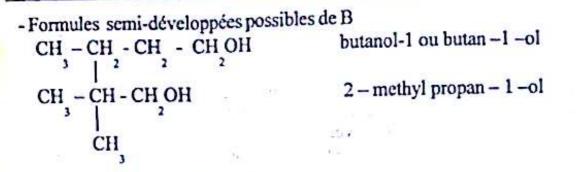
- Formule semi-développées possibles de B".

 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - COOH$ acide butanoique

CH - CH - COOH

acide méthyl-2 propanoique

Physique - Chimie Terminales C&D



Exercice Nº 6 : Bac Niger 2002

On introduit 2,22 g d'un alcool absolu, a chaîne carbonée saturée non cyclique, dans un tube à essais avec un excès de sodium pur.

1. Ecrire l'équation - bilan de la réaction.

2. Dans les conditions de l'expérience, on a recucilli 360 ml de gaz formé au cours de la réaction.

2.1. Calculer la masse molaire de l'alcool et donner sa formule brute.

2.2. Donner les formules semi-développées des isomères possibles de cet alcool.

2.3. Indiquer, en justifiant, les isomères qui présentent une activité optique. Donner pour les stéréo-isomères correspondants une représentation qui les différencie.

3. L'oxydation ménagée de l'alcool A conduit à un corps B qui réagit avec la 2,4-DNPH et avec le nitrate d'argent ammoniacal. Sachant que l'alcool A a une chaîne carbonée ramifiée, préciser sa formule semi-développé et donner son nom.

On donne les masses atomiques molaires en g/mol : M(H) = 1; M(C) = 12; M(O) = 16; et le volume molaire normal 24 litres.

Solution

1. Equation - bilan de la réaction.

$$R - OH + Na \rightarrow RO^{-} + Na^{+} + \frac{1}{2}H_{2}^{\dagger}$$

2-1- Masse molaire et formule brute de A

$$R - OH + Na \rightarrow RO^{-} + Na^{+} + \frac{1}{2}H_2^{+}$$

1 mole

1/2 mol

$$n_A = 2n_{ID}$$
 or $n_{H_2} = \frac{V_{H_2}}{V_m} \implies n_A = \frac{2V_{H_2}}{V_m}$

AN
$$M_{A} = \frac{2,22 \times 24}{2 \times 360.10^{-3}} = 74$$

Formule brute $A: C_n H_{2n+2}O$ $M_n = 74 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_n = 14n + 18$ $\Rightarrow n = 4$ 14n + 18 = 74

A:CHO

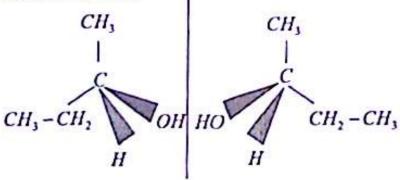
2.2 Formules semi-développées possibles de A

| $CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} OH$ | $CH_3 - CH_2 - CHOH - CH_3$ |
|--|-----------------------------|
| $CH_3 - CH - CH_2 OH$ | $CH_3 - C - CH_3$ |
| CH ₃ | СН |

2-3 Activité optique

 $CH_3 - CH_2 - CHOH - CH_3$ est doué d'activité optique car le carbone fonctionnel est un atome de carbone asymétrique.

Représentation des énantiomères.



3. Formule semi-développée et nom de A.

axydation B + 2,4-DNPH test positif

B + nitrate d'argent ammaniacal test positif

Best un aldéhyde. A est donc un alcool primaire à chaîne ramifiée. A: CH - CH - CH OH 2-méthyl propan -1- ol ou méthyl -2 propanol-1. CH CH

Physique - Chimie Terminales C&D

Exercice Nº 7

Deux produits isomères A et B à chaine linéaire ont pour formule brute $C_4H_{10}O$. Pour les identifier on réalise les réactions suivantes:

- A et B réagissent avec le sodium en donnent un dégagement gazeux;
- A par chauffage sur l'alumine donne un seul alcène C;
- B par chauffage sur l'alumine donne un mélange de deux alcènes C et D.
- L'oxydation de A par le dichromate de potassium en milieu acide donne entre autre, un produit qui réagit avec le réactif de Tollens.

- L'oxydation de B dans les mêmes conditions conduit à un produit ne réagissant ni avec le réactif de Tollens, ni avec la liqueur de Felhing, mais seulement avec la D.N.P.H

- 1. Donner les formules semi développées et les noms des composés A et B.
- 2. Ecrire les équations bilan correspondant aux différentes étapes.
- 3. Quels sont les produits obtenus par hydratation des alcènes C et D
- 4. Quels autres isomères de A et B peut-on écrire? les nommer.

Solution

1. A alcool primaire: CH, -CH, -CH, -CH, -OH butan -1-ol

B alcool secondaire : $CH_1 - CH_2 - CH(OH) - CH_3$ butan-2-ol

2. Equation bilan des différentes réactions.

Réaction avec le sodium

$$CH_1 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - OH + Na \rightarrow CH_1 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - O^- + Na^+ + \frac{1}{2}H_2$$

$$CH_{1} - CH_{2} - CH - CH_{3} + Na \rightarrow CH_{3} - CH_{2} - CH - CH_{3} + Na^{*} + \frac{1}{2}H_{2}$$

$$OH$$

$$OH$$

Déshydration de :

A:
$$CH_1 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - OH \frac{A\ell O_1}{\Delta} CH_1 - CH_2 - CH = CH_2 + H_2O$$

(C)

$$\mathbf{B}: CH_1 - CH_2 - CH(OH) - CH_3 \frac{A\ell O_1}{\Delta} \left\{ \begin{array}{l} CH_3 - CH_2 - CH = CH_2 + H_2 O \\ CH_3 - CH = CH - CH_3 \end{array} \right\}$$

(D)

Oxydation de :

A.

$$Cr_2O_7^{2^-} + 14H^* + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3^+} + 7H_2O \qquad O \\ \parallel \\ 3 \times (CH_3 - (CH_2)_2 - CH_2 - OH \rightarrow CH_2 - (CH_2)_2 - C - H + 2H^* + 2e^-)$$

 $\frac{11}{3CH_3 - (CH_2)_2 - CH_2 - OH + Cr_2O_7^{2-} + 8H^+ \rightarrow 3CH_3 - (CH_2)_2 - C - H + 2Cr^{3+} + 7H_2O}$

3. Hydratation de C : $GI_3 - GI_2 - GI = GI_2 + H_2O \rightarrow A + B$ Hydratation de D : $CH_3 - CH = CH - CH_3 + H_2O \rightarrow A$ 4. Autres isomères de A et B

-1

$$CH_{3} - CH - CH_{2} - OH = 2 - m \acute{e}thylpropan - 1 - ol$$

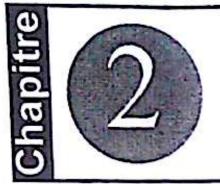
$$OH$$

$$CH_{3} - C - CH_{3} = 2 - m \acute{e}thylpropan - 2 - ol$$

$$I$$

$$CH_{3} - C - CH_{3} = 2 - m \acute{e}thylpropan - 2 - ol$$

Physique - Chimie Terminales C&D



ACIDES CARBOXYLIQUES ET DÉRIVÉS

RAPPEL DU COURS

I FORMULE GÉNÉRALE-NOMENCLATURE

1. Formule générale : R-COOH ou C H - COOH

2. Nomenclature : La terminaison "oi que"" caractérise les acides carboxyliques

II PRINCIPALES RÉACTIONS

1. Estérification - hydrolyse.

$$R - U - O - H + R' - OH \xrightarrow{(1)}{(2)} R - U - O - R' + HO$$

1 Estérification

Ester

2 Hydrolyse

- Caractéristiques : L'estérification est une réaction : lente, limitée et athermique.

2. Saponification des esters.

 $R - COOR' + HO' \longrightarrow R' - COO' + R' - OH$

Carboxylate

Cette réaction conduit au savon quand les esters sont des corps gras :

$$\begin{array}{c}
CH - O - C - R \\
0 \\
CH - O - C - R' \\
0 \\
CH - O - C - R' \\
0 \\
CH - O - C - R''
\end{array}$$

Formule du corps gras.

III DÉRIVÉS DES ACIDES CARBOXYLIQUES

1. Chlorure d'acyle

Formule générale R - C - Cl Nomenclature : la terminaison ''oyle '' caractérise les chlorures d'acyles Préparations

• R - COOH + SOCI₂ \longrightarrow R - C - Cl + SO²₂ + HCl

chlorure de thionyle

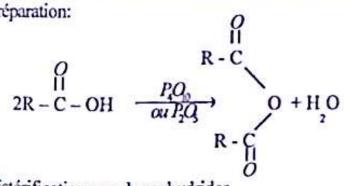
• R - COOH + PCI
$$\longrightarrow$$
 R - C - CI + POCI + HCI

pentachlorure de phosphore

Estérification avec les chlorures d'acyle O II R - C - Cl + R'- OH → R - C - O - R' + HCl Cette réaction est rapide, totale et exothermique.

2. Anhydride d'acide

OOU II II Formule générale: R - C - O - C - R Nomenclature : Anhydride plus le nom de l'acide carboxylique correspondant Préparation:



Estérification avec les anhydrides

 $\begin{array}{ccc} 0 & 0 \\ 11 & 11 \\ R-C-O-C-R+R'-OH \longrightarrow & R-C-O-R'+R-COOH \\ \end{array}$

Cette réaction est rapide et totale.

Exercices

Exercice Nº 1

1. Un alcène A hydraté donne deux composés B et B' (majoritaire) :

B: méthyl -3 butanol -1 et B': méthyl -3 butanol -2.

- a) Ecrire les formules semi-développées de B et B'.
- b) Déduire la formule semi-développée et le nom de A.

 Dans deux tubes 1 et 2 contenant respectivement B et B', on verse une solution acidifiée de dichromate de potassium en défaut, puis on extrait les phases organiques.

- a) Donner les noms et les formules des composés organiques extraits des tubes 1 et 2.
- b) Ecrire les équations d'oxydoréduction qui ont lieu dans le tube 2.
- c) Dans le tube 1, en versant l'oxydant en excès, on obtient un composé D. Donner le nom et la formule semi-développée de D.

3. Dans un tube on verse 0,6 mole de D et 0,6 mole de propanol -1.

- a) Ecrire l'équation bilan de la réaction qui a lieu. Donner le nom du composé obtenu.
- b) Quelles sont les caractéristiques de cette réaction ?
- c) Proposer une autre voie de synthèse de E avec un bon rendement.

Solution

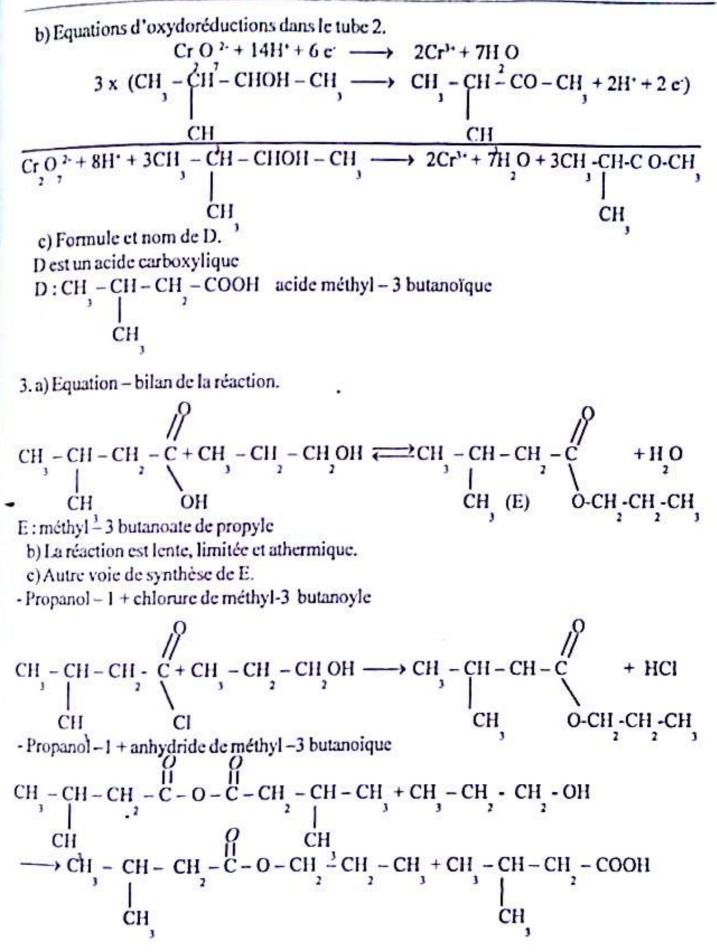
1. a) Formules semi-développées de B et B' $B: CH_3 - CH - CH_2 - CH_2 - OH$ CH_3 CH_3 CH_3

b) Formules semi-développées et nom de A A : CH - CH - CH = CH CH

2. a) A: Noms et formules semi-développées des composés organiques extraits des tubes 1 et 2 .Tube 1

B
$$\xrightarrow{Cr_2O_1^{2^-}}$$
 Aldéhyde : CH - CH - CH - CHO méthyl - 3 but anal.
CH $\xrightarrow{CH_3}O_1$
B' $\xrightarrow{Cr_2O_1^{2^-}}$ Cétone : CH - CH - C - CH méthyl - 3 butanone - 2.
CH $\xrightarrow{CH_3}O_1$

Roppel de cours, exercices et corrigés



Exercice Nº 2

1. L'hydratation du but-1-ène conduit à un mélange de deux composés organiques C_1 et C_2 Ecrire les formules semi-développées de C_1 et C_2 et les nommer.

2. L'oxydation de C_2 (composé obtenu de façon prépondérante) au dichromate de potassium conduit à un composé organique D.

- a) Donner la famille de D. Ecrire sa formule semi-développée et le nommer.
- b) Proposer des tests d'identification de D.
- c) Ecrire l'équation bilan de la réaction.

3. On fait agir sur C_1 un acide carboxylique ; on obtient alors un composé organique E de formule brute $C_1H_1O_2$

- a) Comment s'appelle ce type de réaction ? Quelles sont ses caractéristiques ?
- b) Donner la formule semi-développée et nommer le composé E.
- c) Ecrire l'équation bilan de cette réaction.

4. Le composé E peut être obtenu à partir d'un anhydride d'acide et d'un alcool.

- a) Ecrire la formule semi-développée et donner le nom de l'anhydride utilisé.
- b) Ecrire l'équation -bilan de synthèse de E à partir de l'anhydride.
- c) Quelles sont les caractéristiques de cette réaction ?

<u>Solution</u>

1. Formules semi-développées et noms de C et C

 $C_{1}: CH_{1} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} OH_{2} C_{1}^{1}: CH_{2}^{2} - CH_{1} - CHOH_{1} - CH_{3}$ Butan - 1² ol $C_{1}^{1}: CH_{2}^{2} - CH_{2} - CH_{1} - CHOH_{1} - CH_{3}$

2. a) C est un alcool secondaire. Donc D appartient à la famille des cétones.

- Formule semi-développée D : CH - CH - CO - CH

- Nom : butanone

b) Tests d'identification de D

D + 2,4 - DNPH ----> précipité jaune

D + liqueur de Fehling _____ rien

NB: A la place de la liqueur de Fehling, on peut utiliser, le réactif de Schiff, ou le réactif de Tollens.

c) Equation - bilan de la réaction

 $\operatorname{Cr}_{2} \operatorname{O}_{2}^{2} + 14 \operatorname{H}^{2} + 6 \operatorname{c}^{2} \longrightarrow 2 \operatorname{Cr}^{3} + 7 \operatorname{H}_{2} \operatorname{O}_{2}$

x3 (CH₃ - CH₂ - CHOH - CH₃ \longrightarrow CH₃ - CH₂ - CO - CH₃ + 2H⁺ + 2 e⁻)

 $Cr_{2}O^{2} + 8H^{+} + 3CH_{1} - CH_{2} - CHOH - CH_{3} - 2Cr^{3} + 7H_{2}O + 3CH_{3} - CH_{2} - CO - CH_{3}$

3. a) C'est une réaction lente, limitée et athermique.

b) Formule semi-développée et nom de E

$$E: CH_3 - C - O - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$$
 éthanoate de butyle.

c) Equation - bilan de la réaction.

$$CH_{3} - C + CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}OH \iff CH_{3} - C + H_{2}O +$$

b) Equation-bilan de la réaction.

$$CH_{3} - CO - O - CO - CH_{3} + CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{0}OH \longrightarrow$$

$$CH_{3} - C - O - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{3} + CH_{3} - COOH$$

c) La réaction est rapide, totale et exothermique. Exercice Nº 3

On dispose de deux composés organiques non cycliques : A de formule brute C_2H_6O et B de formule brute C_1H_0 .

1. Les composés A et B, en excès, sont soumis à l'action d'une faible quantité de solution de dichromate de potassium en milieu acide. Ils donnent deux nouveaux composés de solution A, et B, réagissant avec la liqueur de Fehling et la 2,4 (D.N. P.H.)

- a) Indiquer les formules sémi-développées et les noms de A, B, A, et B,.
- b) Le composé A est sournis à l'action d'un excès de solution de dichromate de potassium en milieu acide.

Indiquer le nom et la formule sémi-développée du composé C ainsi formé.

2. Les composés B et C mis en présence réagissent ensemble. Indiquer les caractéristiques de la réaction. Ecrire l'équation bilan de la réaction. Donner les noms des produits obtenus.

3. a) Le corps C est soumis à l'action du décaoxyde de tétraphosphore P4O10 à chaud.

Donner la formule sémi-développée du corps D formé.

b) Le corps D peut réagir avec B. Ecrire l'équation de la réaction. Donner les noms des produits obtenus. Comparer les caractéristiques de cette réaction à celles de la réaction considérée en 2.

Solution

1. a) Indiquons les formules de A, B, A, et B.

 $A_1 \operatorname{ct} A_2$ sont aldéhydes \Rightarrow A et B sont des alcools primaires. $A: CH_3 - CH_2 - OH = B: CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2$

$$Physique - Chinde Terminales C&D$$
Ethanol, propanol - 1
A; CH, -C-H B; CH, -CH, -C-H
Ethanal propanal
b) Formule et nom de C.
A Cr.Of C: CH, -C-OH acide éthanoTque.
2. Equation bilan de la réaction entre B et C.
A Cr.Of C: CH, -C-OH acide éthanoTque.
2. Equation bilan de la réaction entre B et C.
A Cr.Of C: CH, -CH, -CH, -CH, -CH, -CH, -CH, +HO
éthanoate de propyle ² ² ³ ⁴ ciu
La réaction est lente, limitée, athermique.
3. a) La formule semi-développée de D.
C + PO
CH, -COH C, -C, -C, C, -C, -C, -CH, +HO
(D)
CH, COOH P, O, C, CH, -C, -O, -CH, -CH, -CH, -CH, +HO
(D)
CH, COOH P, O, C, CH, -C, -O, -C, -CH, +HO
(D)
CH, COOH C, C, CH, -C, -O, -C, -CH, +HO
(D)
CH, COOH C, C, CH, +CH, -CH, CH, -OH C, C, -O, -CH, -CH, -CH, -CH, +
(CH, -C, -O, -C, -C, -C, +, +CH, -CH, CH, -OH C, C, -O, -CH, -CH, -CH, -CH, +
(CH, -C, -O, -C, -CH, +CH, -CH, CH, -OH C, C, -O, -CH, -CH, -CH, +
(CH, -C, -O, -C, -CH, +CH, -CH, CH, -OH C, C, -O, -CH, -CH, -CH, -CH, +
(CH, -C, -OH) acide éthanoTque
Cette réaction est totale et rapide, alors que la réaction précédente est lente et limitée.
Exercice N^o 4
On veut déterminer la formule d' un acide carboxylique A, à chaîne carbonée saturée. On dissout
une masse m = 3,11 g de cet acide dans de l' eau pure ; la solution obtenue a un volume V = 17.
On en prélève un volume V, = 10 cm³ que l'on doss à l'aide d' une solution d' hydroxyde de
sodium.
1. Calcuer la concentration C_a = 5,0.10³ mol.1.³.
Céquivalence est atteinte quand on a versé un volume V_a = 8,4 cm³ de solution d' hydroxyde de
sodium.
1. Calcuer la concentration C_a de la solution acide.
3. a) On fait agirs ur A un agent chlorumat puissant, le pentachlorume de phosphore *PC*, par
exeremple. Donner la formule sémi - développée et lon mot.

b) On fait agir sur A un agent déshydratant puissant (P_4O_{10}) . Donner la formule sémidéveloppée et le nom du composé obtenu à partir de l'acide A.

c) On fait agir sur l'acide A un alcool, le butanol-1. Donner la formule semi-développée et le nom du composé obtenu à partir de l'acide A.

Solution

1. Calcul de la Concentration C .

A l'équivalence on $C_A V_A = C_B V_B \implies C_A = C_B \cdot \frac{V_B}{V}$

$$C_A = 5.10^{-2} \times \frac{8.4}{10} = 4, 2.10^{-2} mol 1^{-1}$$

2. Formule brute de A

$$C_A = \frac{\frac{m}{M}}{V} = \frac{m}{MV} \implies M = \frac{m}{VC_A}$$

$$M = \frac{3.11}{1 \times 4, 2.10^{-2}} = \frac{311}{4.2} = 74 g \, mol^{-1}$$

Formule brute C H O

$$^{2}14n + 32 = 74$$
 $14n = 74 - 32$
 $14n = 42 \implies n = 3$
 $C H O$
 $_{3 \ 6 \ 2}$

Formule sémi-développée : CH - CH - COOH acide propanoique. 3. a) A traité avec PCI donne un chlorure d'acyle de formule sémi-développée : OCH - CH - C - CI; de nom, chlorure de propanoyle.

b) A traité avec P_4O_{10} donne un anhydride de F.S.D :

$$CH_3 - CH_2 - C - O - C - CH_2 - CH_3$$
 anhydride propanoique

c) En faisant agir le butanol-1 sur A on obtient en ester de F.S.D :

 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

Propanoate de butyle.

Exercice Nº5 : (BAC Niger 1997)

1. On traite par le chlorure de thionyle SO Cl₂ un composé organique saturé A. La réaction conduit à la formation d'un composé B et d'un dégagement de dioxyde de soufre et de chlorure d'hydrogène.

a) Quelle est la fonction chimique de A?

b) Donner la formule générale de A ainsi que celle de B.

Ecrire l'équation - bilan de la réaction.

2. L'action du composé A sur un alcool saturé C de masse molaire 74 g mol⁻¹ conduit à la formation simultanée de l'eau et d'un composé D.

a) De quel type de réaction s'agit-il et quelles sont ses propriétés ? Quel serait l'effet d'une élévation de température sur cette réaction ?

b) Donner les formules sémi-développées de tous les isomères de C et les nommer.

c) L'isomère utilisé peut être oxydé en un corps E qui réagit avec la D.N.P.H mais pas avec le réactif de Schiff. De quel isomère s'agit-il ?

d) Sachant que le pourcentage en masse d'oxygène dans D est 27,58 %

- Déterminer la masse molaire et la formule brute de D ; en déduire la formule sémi-développée et le nom du composé A.

Ecrire, en formule sémi-développée, l'équation bilan de l'action de A sur C.

e) On veut obtenir le même composé D à partir du même alcool et du composé B. Ecrire, l'équation-bilan de cette réaction en formule semi-développée. Quelles sont ses propriétés ?

 f) Montrer que C possède deux (2) énantiomères. Donner la représentation de fischer de ces deux énantiomères

Solution

1. A + SOCI = B + SO + HCI

a) Fonction chimique de À A est un acide carboxylique.

b) Formules générales de A et B

 $A: R - COOH \longrightarrow B: R - C - Cl$ Equation-bilan

 $R - COOH + SOCI_{2} \longrightarrow R - C - CI + SO_{2} + HCI.$

 $2.A+C \rightleftharpoons D+HO$

a) Il s'agit d'une réaction d'estérification.

Propriétés : lente, limitée, athermique

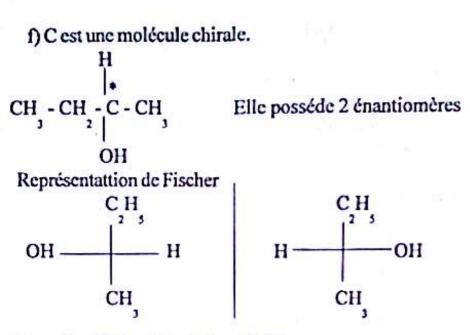
L'élevation de température permet de parvenir plus rapidement à l'équilibre, sans pour autant en modifier la composition.

b) Formules sémi-développées des isomères de C

- Formule brute de C : $C_n H_{2n+2}O$

 $M(C) = 14n + 18 \implies n = 4$ C: CH O OH $CH_1 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - OH$ CH, - CH, - CH - CH, Butanol-1 butanol-2 CH₃ - CH - CH₂OH CH 3 CH $CH_{J} - C - CH_{J}$ OH Méthyl-2 propanol-1 méthyl-2 propanol-2 c) Isomère C $E + DNPH \longrightarrow positif$ E + Réactif de Schiff ----- négatif E est une cétone. L'isomère est un alcool secondaire. C'est le butanol-2 : CH - CH - CH - CH OH d) Masse molaire et formule brute de D CHO D: n 2= 2 $\frac{M}{100} = \frac{32}{27.58} \Longrightarrow M = \frac{3200}{27.58} \qquad M = 116 gmol^{-1}$ - Formule brut de D $M = 14n + 32 = 116 \implies n = \frac{116 - 32}{14}$ D: C₆H₁₂O₂ - Formule sémi-développée et nom de A n=6CH1 - COOH acide éthanoïque. - Equation de la réaction de A sur C ΟН $CH_{3}COOH + CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{3} \iff CH_{3} - C - O - CH - CH_{2} - CH_{3} + H_{2}O$ e) Equation de la réaction entre C et B CH $CH_{3} - C - CI + CH_{3} - CH_{2} - CH - CH_{3} \longrightarrow CH_{3} - C - O - CH - CH_{2} - CH_{3} + HCI$ - Propriétés: rapide, totale et exothermique. CH

Physique - Chimie Terminales C&D



Exercice Nº 6 : (Bac Niger 2000)

1.On cherche à identifier quatre composés A, B, C et D. Les résultats des différents tests sont regroupés dans le tableau suivant :

| Composé Réactif | A | В | С | D |
|---|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|
| Dichromate de potassium en milieu acide | Solution orange | Solution verte | Solution verte | Solution orange |
| 2,4 - DNPH | Précipité jaune | Précipité jaune | Pas de réaction | Solution jaune |

Attribuer à chaque composé sa fonction en justifiant la réponse.

2. C est un composé saturé, de masse molaire M = 60 g mol⁻¹. L'action du dichromate de potassium sur C peut donner le composé B ou le composé D. Déterminer les formules sémidéveloppées et les noms de B, C et D.

3. Ecrire l'équation de la réaction de C sur D et donner le nom du produit obtenu.

 Ecrire l'équation de la réaction du pentachlorure de phosphore PCL, sur D et donner le nom du produit obtenu.

Solution

1. Identification des quatre composés.

<u>Composé A</u>: $A + K_2Cr_2O_1$: Pas de changement de couleur. A n'est pas un réducteur.

Comme le test à la 2,4 - DNPH est positif, A est une cétone.

<u>Composé B</u>: $B + K_2Cr_2O_7$: Coloration verte. B est un réducteur. Le test à la 2,4 – DNPH étant

positif, B est un aldéhyde.

<u>Composé C</u>: $C + K_2Cr_2O_1$: Coloration verte. C est un réducteur. Le test à la 2,4 – DNPH est négatif. Donc C est un alcool.

<u>Composé D</u>: $D + K_2Cr_2O_7$: Pas de changement de coloration. D n'et pas un réducteur. En milieu acide le 2,4 – DNPH est jaune. Donc D est un acide carboxylique.

320



Nom du produit obtenu: Propanoate de propyle 4) Action du PCl sur D

$$CH_{3} - CH_{2} - C + PCI_{3} \longrightarrow CH_{3} - CH_{2} - C + HCI + POCI_{3}$$

Nom du produit: chlorure de propanoyle Exercice N° 7 : (Bac Niger 2003)

1. AH est un acide carboxylique α chloré (l'atome du chlore est fixé sur le carbone n°2) ; sa masse est de 122,5 g.

a) Donner la formule brute de AH.

La molécule AH renferme un carbone asymétrique.

b) NommerAH.

c) Donner une représentation des stéréo-isomères possibles de AH.

 AH est obtenu à la suite d'une réaction d'hydrolyse d'un ester. Cette réaction est contrôlée par des mesures de pH du milieu à intervalles de temps réguliers.

- a) Comment évolue le pH du milieu en fonction du temps ? A un instant t on trouve pH = 2,7 et la concentration en acide est Ca = 3.10⁻² mol L⁻¹.
- b) Calculer le pKa du couple acide-base auquel appartient AH.

3. L'hydrolyse de l'ester a donné l'acide AH et un composé W dont l'oxydation par le dichromate de potassium acidifié conduit a un composé X aliphatique renfermant trois atomes de carbone. X donne un test positif à la 2,4 dinitrophénylhydrazine et un test négatif avec la liqueur de Fehling à chaud.

Nommer X. En déduire la formule chimique et le nom de W.

Physique - Chimie Terminales C&D

Solution

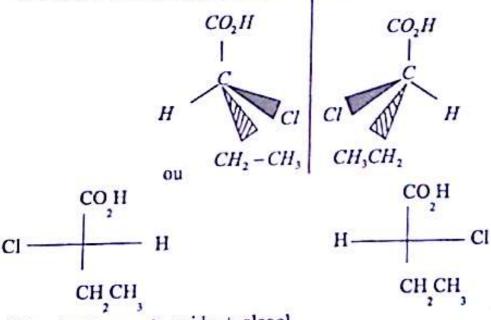
 a) Formule brute de A : AH est un monoacide carboxylique α chloré, aliphatique.

A: $C_n H_{2n} ClCO_2 H$ $14n + 35,5 + 12 + 32 + 1 = 122,5 \implies n = 3$ A: $C_3 H_6 ClCO_2 H$

b) Nom de AH AH renferme un carbone asymétrique.

 $CH_{3} - CH_{2} - CH - CO_{2}H$ acide chloro -2 butanoique

c) Représentation des stéréo isomères possibles.



2. Ester + cau acide + alcool

a) La réaction étant celle de la formation de l'acide, lorsque sa concentration augmente, le pH diminue.

b) pKa du couple acide-base

 $AH + H_2O \iff A^{\cdot} + H_3O^{+}$

 $\begin{bmatrix} H_3O^* \end{bmatrix} = 10^{-2.7} \square 2.10^{-3} moll^{-1}$ $\begin{bmatrix} OH^- \end{bmatrix} = \frac{Ke}{[H_1O]} = 10^{-14+2.7} = 5.10^{-12} moll^{-1}$ Electroneutralité

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} A^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} OH^{-} \\ H_{3}O^{+} \end{bmatrix} = \frac{5 \cdot 10^{-12}}{2 \cdot 10^{-3}} = 2,5 \cdot 10^{-9} < 10^{-4} \Rightarrow \begin{bmatrix} OH^{-} \end{bmatrix} \text{négligeable devant} \begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} A^{-} \end{bmatrix} \Box \begin{bmatrix} H_{3}O^{+} \end{bmatrix} = 2 \cdot 10^{-3} \text{ moll}^{-1}$$
Conservation de la matière
$$\begin{bmatrix} AH \end{bmatrix} = Ca - \begin{bmatrix} A^{-} \end{bmatrix} = 3 \cdot 10^{-2} - 2 \cdot 10^{-3} = 2,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol} / 1$$

$$pH = pKa + \log \begin{bmatrix} A^{-} \\ AH \end{bmatrix} \Rightarrow pKa = pH - \log \begin{bmatrix} A^{-} \\ AH \end{bmatrix}$$

$$3) \text{ Formule et noms de X et W}$$

$$CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} CH_{3} - CH_{3} - CH_{4} - CH_{4} CH_{4} + ROH_{4} CH_{3} - CH_{4} - CH$$

Exercice Nº 8 : Bac Niger serie D 1996

Soit $C_n H_{2n+2}O$ la formule brute d'un composé N à chaine ramifiée. En milieu acide ce composé réagit avec une solution de dichromate de potassium pour donner un composé P et un composé Q.

1. Sachant que le composé P réagit avec la liqueur de felhing ou le réactif de Tollens, indiquer les fonctions chimiques des composés N, P et Q

2. Déterminer les formules semi développées des composés N, P et Q sachant que le composé Q a pour masse molaire M₀ = 88g/mol.

3. Q réagit avec le pentachlorure de phosphore (PCl,) pour donner un composé organique R. Donner la formule semi développée et le nom de R.

4. R réagit avec N pour donner le composé S de formule $C_1H_{16}O_2$ Ecrire l'équation bilan de cette réaction.

Donner le formule semi développée et le nom de S. Quelles sont les propriétés de cette réaction ?

5. S peut aussi être obtenu par réaction de N sur Q.

Ecrire l'équation bilan de cette réaction en formule semi-développée. Quelles sont les propriétés de cette réaction.

Physique - Chimie Terminales C&

Solution

N est un alcool (primaire). 1. Pest un aldéhyde. Q est un acide carboxylique. 2. Déterminer la formule semi développé de Q Formule brute de Q: $C_n H_{2n}O_1$ $M(Q) = 14n+32 = 88 \Longrightarrow 14n = 56 \Longrightarrow n = 4$ F.S.D de O F.S.D de P $CH_3 - CH - C - H$ F.S.D de N $CH_3 - CH - CH_2 - OH$ CH_3 3. F.S.D et nom de R R est un chlorure d'acyle de F.S.D $CH_3 - CH_3 - CH - CH_2 - OH$ $CH_3 - CH_3 - CH_$

chlorure de méthyl propanoyle

4. Equation-bilan de la réaction entre R et N.

 $\begin{array}{cccc} CH_{3}-CH-C-A+CH_{3}-CH-CH_{2}-OH\rightarrow CH_{3}-CH-C-O-CH_{2}-CH-CH_{3}+HA\\ CH_{3} & CH_{3} & CH_{3} & CH_{3} \end{array}$

Nom de S méthylpropanoate de méthylpropyle. Réaction rapide et totale.

5. Equation-bilan de la réaction entre N et Q

Cette réaction est lente, limitée est athermique.

Exercice Nº 9 : Bac Niger Série D 1994

1. La molécule d'un composé organique A de formule $C_n H_{2n}O$, contient 27,58% en masse d'oxygène. Donner la formule brute de A.

on donne: C = 12g/mol; $O = 16g.mol^{-1}l$; $H = 1g.mol^{-1}$

2. On fait réagir A avec la 2,4.D.N.P.H et le réactif de schiff.

On obtient un précipité jaune pour le premier test, une coloration rose pour le deuxième test.

a) quelle est la fonction du composé A? Donner sa formule semi développée et son nom. b) Comment s'appelle le produit de la réaction de A sur la 2,4 D.N.P.H?

3. Par action du dichromate de potassium en milieu acide sur le composé A on obtient un corps B.

a) Donner la formule semi développée et le nom de B.

b) Ecrire l'équation-bilan de la réaction.

4. B réagit sur un alcool C pour donner un corps D et de l'eau. D a une masse molaire de 116g. Le produit de l'oxydation de C par le dichromate de potassium en milieu acide ne réagit pas avec le réactif de Tollens, ni avec les indicateurs colorés usuels. Donner les formules semi développées et les noms de C et D. 5. B réagit avec le chlorure de thionyle $SOC\ell_2$ pour donner un composé E.

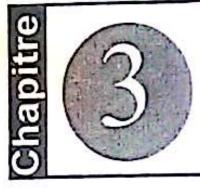
Rappel de cours, exercices et corrigés

a) Ecrire l'équation bilan de cette réaction.

b) le corps D peut être obtenu par action de E sur l'alcool C. Ecrire l'équation bilan et préciser les propriétés de cette réaction.

Solution 1. Formule brute de A. A: C_H, O n = 3 F.B de A : $C_3H_6O_1$ 2. a) A est un aldéhyde F.S.D de A CH3-CH2-C-H propanal b) Le produit de la réaction de A sur la 2,4 D.N.P.H s'appelle: la 2,4 dinitrophénylhydrazone 3. a) Formule semi développée de B CH, -CH, -C-OH acide propanoïque b) Equation bilan de la réaction $\begin{array}{c} & & O \\ & & \Pi \\ 3(CH_3 - CH_2 - C - H + H_2O \rightarrow CH_3 - CH_2 - C - OH + 2H^* + 2e^-) \end{array}$ $Cr_2O_1^{2-} + 14H^* + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O_1^{3-}$ $\frac{16}{14n+16} = 0,2758 \Longrightarrow 0,2758(14n+16) = 16 \Longrightarrow 3,86n+4,4 = 16 \Longrightarrow n = \frac{16-4,4}{3,86}$ $3CH_3 - CH_2 - C - H + Cr_2O_7^2 + 8H^* \rightarrow 3CH_3 - CH_2 - COOH + 2Cr^3 + 4H_2O$ 4. C est un alcool secondaire. D est un ester sa formule brute. $C_n H_{2n}O_2$; M(D) = 14n+32 = 116 $14n = 116 - 32 \implies n = \frac{116 - 36}{0.0000} = 6$ F.S.D de D: $CH_3 - CH_3 - C - O - CH - CH_3$ C: $CH_3 - CH - CH_3$ CH_3 OH Propanote d'isopropyl propan - 2 - ol 5. a) Ecrire l'équation-bilan. $CH_3 - CH_2 - C - OH + SOCl_2 \rightarrow CH_3 - CH_2 - C - Cl + SO_2 + HCl$ b) Equation-bilan de la réaction de E sur C. $CH_3 - CH_2 - C - CI + CH_3 - CH - CH_3 \rightarrow CH_3 - CH_2 - C - O - CH - CH_3 + HCI$ CH_{1} Cette réaction est rapide, totale est exothermique.

Physique - Chimie Terminales C&D



LES AMINES

RAPPEL DU COURS

I FORMULE GÉNÉRALE-CLASSES

1. Formule générale.

CH N

2. Classes des amines.

- Amines primaires R - NH,

- Amines secondaires R - NH - R'

- Amines tertiaires R - N - R'

R, R', R" sont des groupes alkyles ou aromatiques

R"

II NOMENCLATURE DES AMINES

1. Amines primaires

- Remplacer « e » par « amine » dans le nom de l'alcane correspondant; ou

-Alkylamine

Exemple : CH -CH -NH éthanamine ou éthylamine

2. Amines secondaires. Amines tertiaires

* Amines symétriques

Dialkylamine

Trialkylamine

Exemples: 1 CH - NH - CH diméthylamine

2 CH -N-CH triméthylamine

* Amines disymétriques

- Secondaires N-alkylalcanamine

- Tertiaires : N - alkyl (R') N - alkyl (R") alcanamine

NB : alcanamine donnée par la chaîne carbonée la plus longue.

Exemples

 $CH_3 - CH_2 - NH - CH_3$ N-méthyléthanamine.

 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - N - CH_2 - CH_3$

CH, N-éthyl, N-méthylpropanamine

III PROPRIÉTÉS DES AMINES

La présence d'un doublet d'électrons non liant sur l'atome d'azote explique les propriétés suivantes :

1. Caractère basique des amines

 $R - NH_2 + H_2O \implies R - NH_1 + OH^-$

2. Caractère nucléophile : Il est à l'origine des réactions suivantes :

-Alkylation

$$\begin{array}{c} R - N H_2 + R' - X \longrightarrow R - N H - R' + HX \\ O \\ - \text{Acylation} \\ R - N H_2 + R' - C - Cl \longrightarrow R - NH - C + HCl \\ R' \end{array}$$

Remarque : Avec NH, on obtient une amide primaire.

Avec une amine secondaire on obtient une amide tertiaire.

Exercices

Exercice Nº 1

Une amine primaire A, de formule brute $C_5H_{13}N$, est optiquement active. 1. Entre quelles formules semi-développées peut-on hésiter pour A?

2. Traitée par l'iodométhane en excès, l'amine A conduit à un iodure d'ammonium quaternaire B.

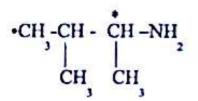
B peut, par ailleurs, être obtenu par action de l'iodo-2 pentane sur la triméthylamine.

a) Donner la formule semi-développée de B, et en déduire celle de l'amine A.

b) Ecrire l'équation-bilan de la réaction entre l'iodo-2 pentane et la triméthylamine.

Solution

1. Formules semi-développées possibles de A.



2. a) Formule semi-développée de B.

CH

B:
$$CH_{j} - CH_{j} - CH_{j} - CH_{j} - CH_{j}$$

Formule semi-développée de A. $A: CH_{J} - CH_{J} - CH_{J} - CH_{J} - NH_{J}$ CH_{J}

b) Equation bilan de la reaction.

Exercice Nº 2

1. En combien de classes les amines peuvent-elles être réparties ? Donner un exemple de chaque classe en précisant le nom du corps.

2. Pour obtenir la formule brute d'une amine saturée, on dissout 0,59 g de l'amine dans un peu d'eau ; puis on ajoute de l'acide chlorhydrique de concentration molaire 0,5mol L⁻¹. L'équivalence acido-basique est obtenue pour 20 cm³ de la solution acide.

a) Ecrire l'équation-bilan de la réaction entre les solutions d'amine et d'acide chlorhydrique.

b) Calculer la masse molaire de l'amine et en déduire sa formule brute.

c) Ecrire les formules semi-développées possibles des amines isomères et indiquer la classe d'amine à la quelle appartient chacune d'elles.

d) A partir d'acide éthanoïque et de l'une des amines précédentes (on choisira l'amine primaire ayant une chaîne carbonée linéaire), On peut obtenir une amide. Ecrire une équation de la réaction d'obtention de ce dérivé.

NB : Les amines sont saturées et non cycliques.

Solution

1. Les amines se répartissent en trois classes : amines primaires, secondaires et tertiaires.

Scanned by CamScanner

328

Rappel de cours, exercices et corrigés

Les résultats des différents dosages sont consignés dans le tableau suivant : Exemples : Amine primaire : CH – NH méthylamine - Amine secondaire : CH -NH-CH diméthylamine - Amine tertiaire : CH, - CH, - N - CH, N, N - diméthyl éthanamine 2. a) Equation-bilan de la réaction. $C_n H_{2n+3} N + (H_3 O^+ + C T^-) \longrightarrow C_n H_{2n+4} N^+ + C T^- + H_2 O$ b) Masse molaire de l'amine A l'équivalence $n_A = n_{H_3O^+} \Rightarrow n_A = CaVa_E$ $n_A = \frac{m}{M_A} \Rightarrow M_A = \frac{m}{n_A} = \frac{m}{CaVa_E}$ $M_A = \frac{0.59}{0.5 \times 2010^3}$ $M_A = 59 gmol^{-1}$ - Formule brute de A $A: C_n H_{2n+3} N \implies M_n = 14n + 17; \qquad 14n + 17 = 59 \implies n = 3$ A:CHN 3 9 c) Formules semi-développées possibles et classes de A. CH - CH - CH - NH2 propylamine ou propanamine-1 (amine primaire) propanamine-2(amine primaire) CH - CH - CH NH $CH_{3} - CH_{2} - NH - CH_{3}$ N-méthyléthanamine (amine secondaire) N. N-Diméthyl méthanamine ou triméthylamine CH - N - CH (amine tertiaire) d) Equation-bilan de la réaction. $CH_{3} - C + CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - NH_{2} \longrightarrow CH_{3} - CH_{3}$ +HONH - CH - CH - CH amide 2 2 3 OH

Physique - Chimie Terminales C&D

Exercice Nº 3

L'analyse d'un échantillon pure d'un composé mono azoté A donne 23,7% en massed'azote.

1. a) Ecrire la formule générale d'une amine saturée comportant n atomes de carbone.

b) Déterminer la formule brute du composé A.

c) Donner toutes les formules semi-developpées qui satisfont à cette formule brute. Nommer les amines et préciser leurs classes.

2. Le composé A est une amine primaire linéaire.

a) Quel est le composé A ?

b) On fait réagir A avec un chlorure d'acyle B, et on obtient un composé C.

Comment s'appelle cette réaction ? Que met-elle en évidence ?

Ecrire l'équation-bilan de la réaction qui a lieu.

 c) Déterminer B et C sachant que la masse molaire du composé C est de 101gmol⁻¹.
 3. On fait réagir A avec le fluorure d'éthane. On obtient un mélange d'amine secondaire et d'amine tertiaire.

a) Comment s'appelle cette réaction ?

b) Ecrire les équations-bilan de ces réactions.

N :14gmol⁻¹; H :1gmol⁻¹; C :12gmol⁻¹

Solution

1. a) Formule générale d'une amine saturée; CH N

b) Formule brute du composé A; M(A) = 14n+17

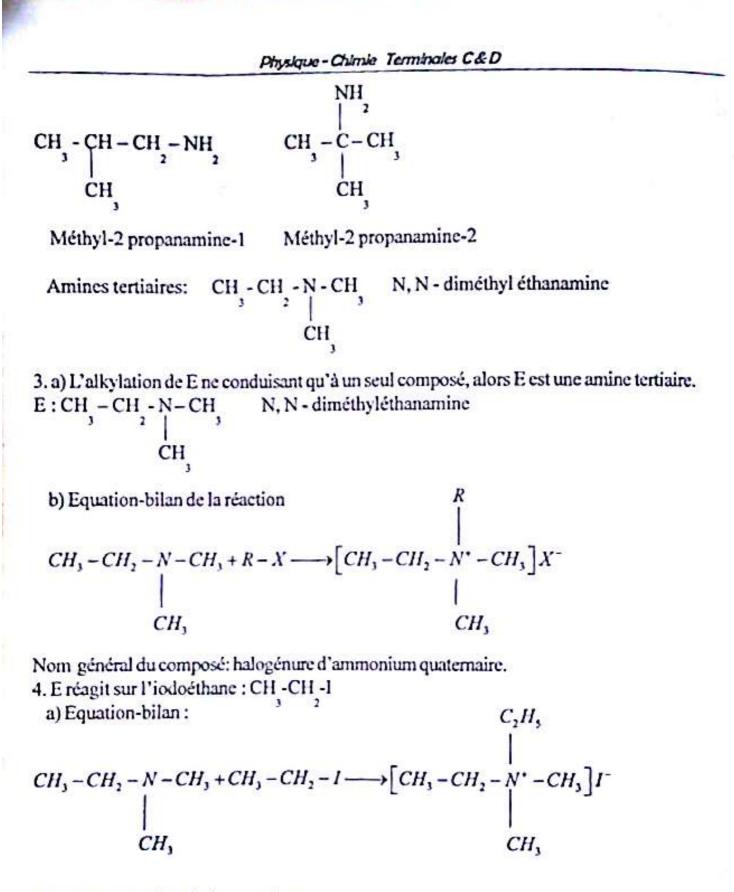
 $\frac{14}{14n+17} = \frac{237}{100} \implies 23,7(14n+17) = 1400; \qquad 331,8n+402,9 = 1400 \implies n = \frac{1400-4029}{3318} = 3$

A:CHN

c) Formules sémi - développées. $CH_3 - CH_2 - CH_2 - NH_2$ CH, - CH - CH, propanamine-2 Pronamine-1 NH Amine primaire Amine primaire $CH_{3} - CH_{2} - NH - CH_{3}$ $CH_{3} - N - CH_{3}$ N-méthyléthanamine CH Amine secondaire 2. A amine primaire linéaire. Triméthylamine a) Composé A : CH -CH -CH -NH Amine Tertiaire

Rappel de cours, exercices et corrigés

b) A réagissant avec un chlorure d'acyle, la réaction s'appelle:acylation. Elle met en évidence le canactère nucléophile des amines. Equation-Bilan : c) Determination de : C : $M(C) = 4 \times 12 + 14 + 16 + 8 + m(R)$ $m(R) + 86 = 101 \implies m(R) = 15$ R : - CH $C: CH_{,-}C - NH - CH_{,-}CH_{,-}CH_{,-}CH_{,-}B: CH_{,-}C - CH_{,-}CH$ 3. a) Cette réaction s'appelle alkylation b) Equation-bilan $CH_3 - CH_2 - CH_2 - NH_2 + CH_3 - CH_2 - F \longrightarrow CH_3 - CH_2 - CH_2 - NH - CH_2 - CH_3 + HF$ $CH_{1}-CH_{2}-CH_{2}-NH-CH_{2}-CH_{3}+CH_{3}-CH_{2}-F \longrightarrow CH_{3}-CH_{2}-CH_{2}-N-C_{2}H_{3}+HF$ Exercice N° 4 : (BAC Niger série D 1997) Exercice Nº 4 : (BAC Niger série D 1997) C.H. Soit E une amine saturée contenant 19,2% en masse d'azote. 1. Déterminer la formule brute de cette amine. 2. Donner les différentes formules semi développées possibles en se limitant aux amines primaires et tertiaires et les nommer. 3. La réaction de l'amine E avec un halogénure d'alkyle conduit à un seul type de composé. a) Quel est le nom de cette amine ? b) Ferire l'équation-bilan de cette réaction et donner le nom général du composé obtenu. 4. E réagit sur l'iodoéthane. a) Ecrire l'équation-bilan de cette réaction. Indiquer le nom du composé obtenu. b) Quel caractère des amines cette réaction met -elle en évidence? Comment s'appelle-t-elle? Solution 1. Formule brute de E ; $C_{p}H_{2n+3}N \Rightarrow M(E) = 14n+17$ 0,192(14n+17) = 14; $2,688n+3,264 = 14 \implies n = 3,99.; n = 3,99.$ $4 \frac{14}{14n+17} = 0,192$ CHN Formules semi- développées possibles. Amines primaires : $CH_{1} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - NH_{2}$ $CH_{3} - CH_{2} - CH - CH_{3}$ NH butanamine - 2 butanamine - 1



Iodure de diéthyldiméthylammonium.

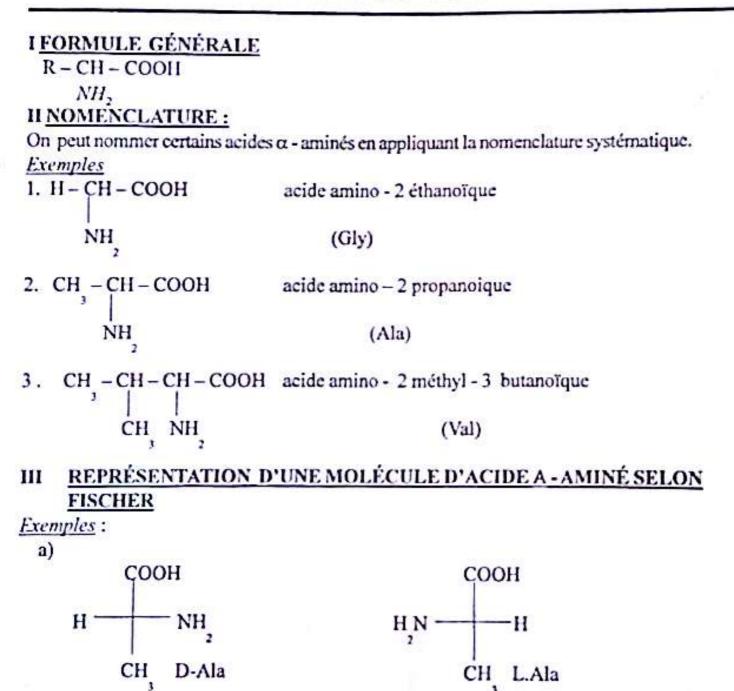
b) Cette réaction met en évidence le caractère nucléophile des amines.
 Ce type de réaction est appelé alkylation.

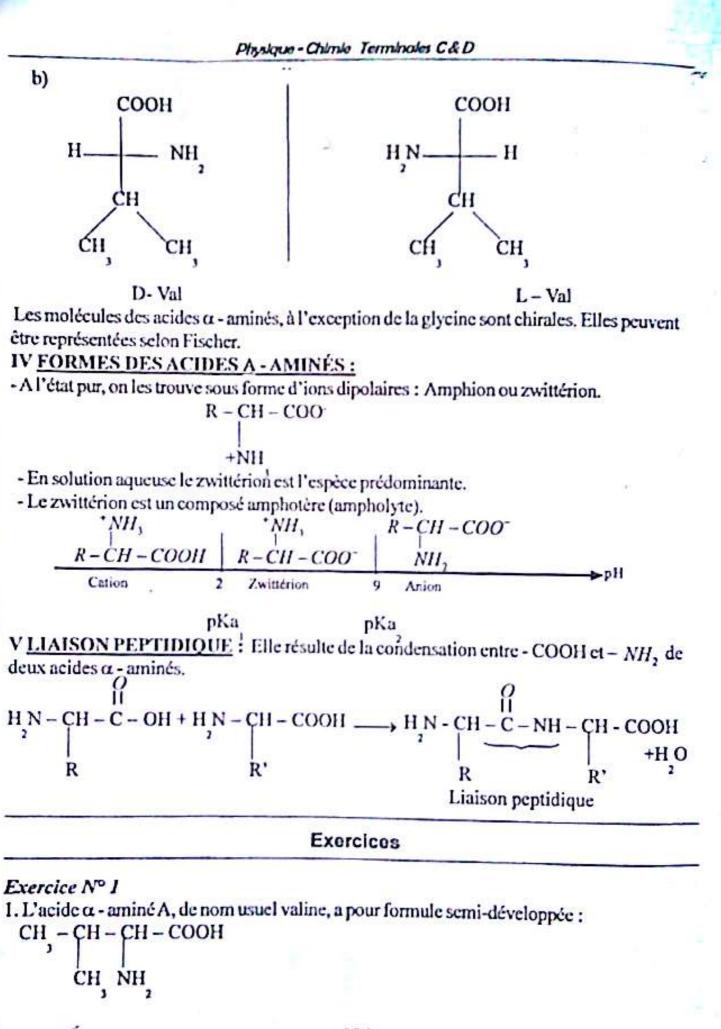
332



LES ACIDES A - AMINÉS

RAPPEL DU COURS





Scanned by CamScanner

334

Rappel de cours, exercices et corrigés

a) Donner le nom systématique de cet acide α - aminé dans la nomenclature internationale. b) Cette molécule est-elle chirale ? En utilisant la projection de Fischer, représenter les configurations D ct L de A.

c) Quelle est la composition centésimale de l'acide a - aminé A?

2. En éliminant une molécule de dioxyde de carbone on obtient une amine B.

a) Ecrire l'équation bilan de la réaction. Préciser le nom et la classe de l'amine obtenue. b) On fait réagir le chlorure de propanoyle sur l'amine B.

Ecrire l'équation bilan de la réaction.

Quelle est la fonction du composé organique obtenu ? Préciser le nom.

3. La réaction de condensation de l'acide a - aminé A avec l'acide amino - 2 propanoïque conduit à deux isomères d'un dipeptide.

a) Ecrire l'équation-bilan de condensation.

b) Quelle fonction doit-on bloquer et activer pour avoir uniquement Val - Ala?

Solution

1. a) Nom systématique de la valine :

acide amino 2- méthyl 3- butanoïque .

b) Oui la molécule est chirale, car elle contient un carbone asymétrique. Représentation de Fischer.



D- Val

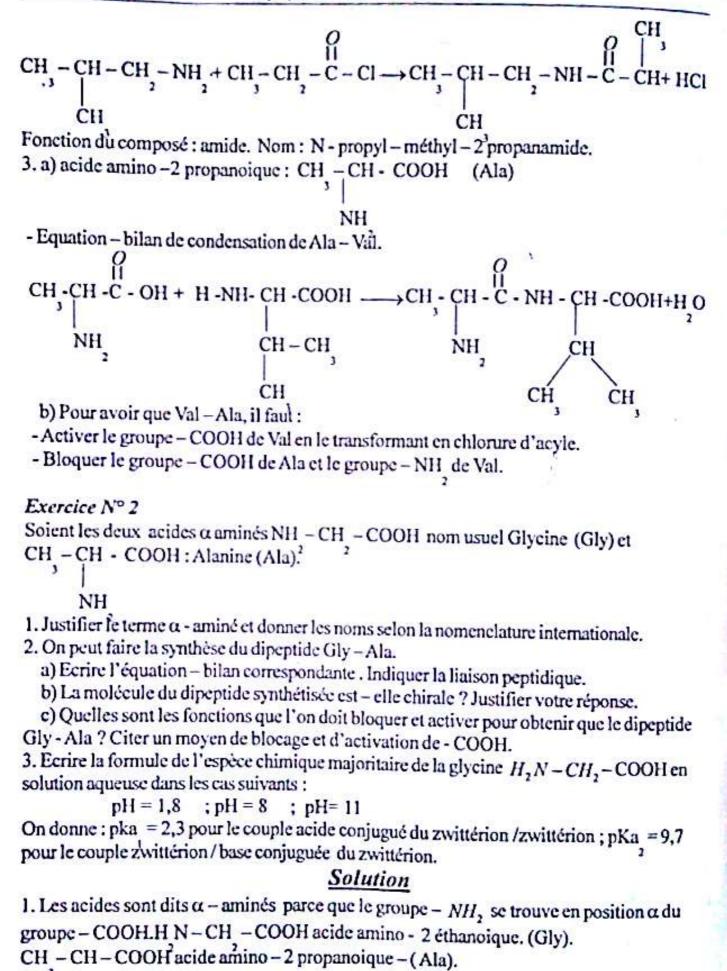
L – Val

c) Composition centésimale de A. $M(A) = 5 \times 12 + 14 + 2 \times 16 + 1 \times 11 = 117 \text{ g mol}^{-1}$

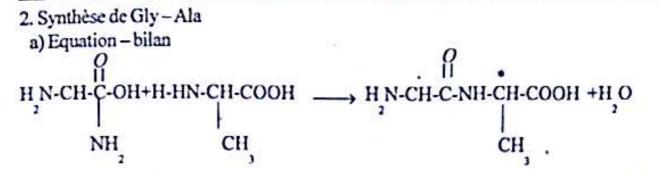
. % C :
$$\frac{60}{117} = 0,5128 = 51,28\%$$

.% H : $\frac{11}{117} = 9,40\%$
.% N: $\frac{14}{117} = 0,1196 = 11,96\%$
. % O : $\frac{32}{117} = 27,35\%$
2. a) Equation – bilan de la réaction de décarboxylation.
. CH – CH – CH – COOH \longrightarrow CH – CH – CH – NH + CO
. CH NH CH
Nom de l'amine obtenu. Méthyl – 2 propanaminé – 1, amine primaire.
b) Equation – bilan de la réaction

Physique - Chimie Terminales C&D



336



b) La molécule de Gly -Ala est chirale, car elle contient un atome de carbone asymétrique.
 c) Pour obtenir que le dipeptide Gly - Ala il faut :

- Activer le groupe - COOH de Gly en le transformant en chlorure d'acyle.

- Bloquer le groupe – COOH de Ala en le transformant en ester ou le groupe – NH_2 de Ala en le transformant en amide.

Espèce majoritaire.

$$\frac{H_1N^* - CH_2 - COOH_1 + H_1N^* - CH_2 - COO^-}{1 + H_2N - CH_2 - COO^-} pH$$

- à pH = 1,8H N* - CH₂ - COOH est majoritaire 9,7

- à pH = 8 H N' - CH - COO majoritaire

Exercice Nº 3

On considère un dipeptide obtenu par condensation d'une molécule de glycine et d'une molécule d'un autre acide α - aminé A. La molécule de A ne comporte que des atomes C, O, H et N et possède un seul atome de carbone asymétrique.

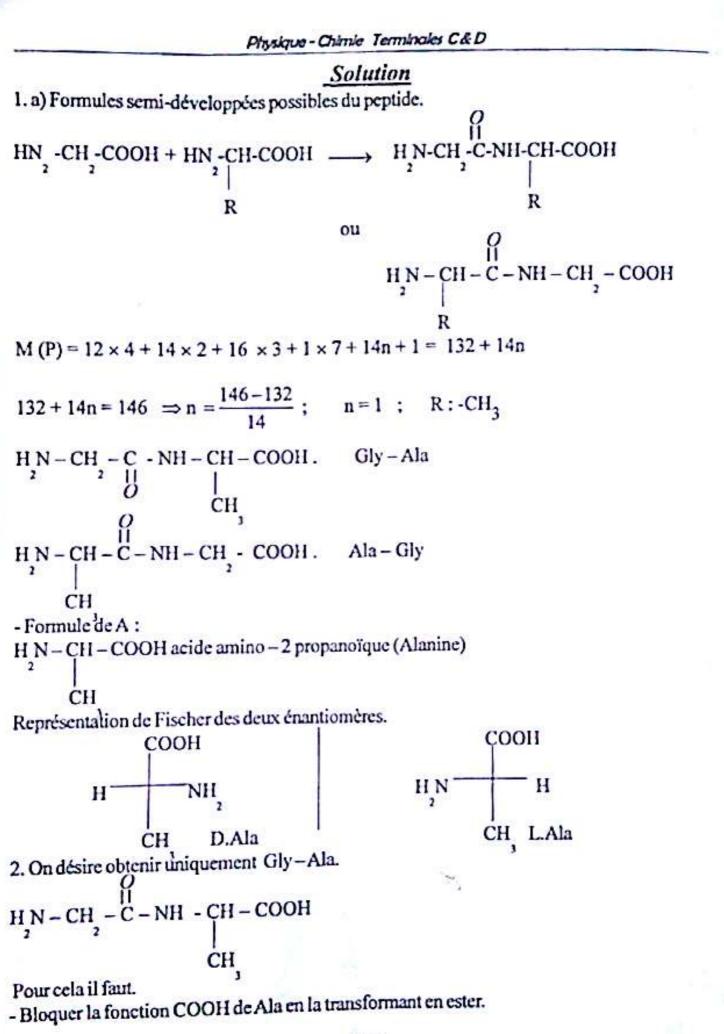
1. Sachant que le dipeptide a une masse molaire. M = 146 g mol-1.

a) Déterminer les formules semi-développées possibles du dipeptide, donner la formule de A et son nom dans la nomenclature officielle. (Envisager les deux isomères).

b) Représenter les deux énantiomères de A à l'aide de la représentation de Fischer.
 2. On désire obtenir uniquement le dipeptide P₁ dans lequel la glycine est l'acide arniné N – terminal.

a) Comment doit - on procéder ? Décrire schématiquement les grandes étapes de la synthèse.

b) De quelle façon peut – on activer la fonction acide carboxylique? Quel est l'intérêt de cette activation? Combien d'atomes de carbone asymétrique possède le dipeptide P_1 ? Les représenter par un astérisque * sur la formule de P_1 .



Scanned by CamScanner

338

- Bloquer la fonction -NH de gly en la transformant en amide.

- Activer la fonction -COOH de gly en la transformant en chlorure d'acyle.

. Après la réaction régénérer les fonctions bloquées.

b) On active la fonction acide carboxylique par action de SOCI ou PCI, on transforme ainsi la fonction acide carboxylique en chlorure d'acyle.

Cette activation a pour intérêt de rendre le groupe - COOH plus réactif.

$$P_{1}: H_{2}^{N} - CH_{2} - C - NH - CH - COOH$$

P possède un seul atome de carbone asymétrique.

Exercice Nº 4

La leucine et l'isoleucine sont deux acides α - aminés de formule R - CH(NII-) - COOH dont les groupes alkyle R diffèrent. Le groupe alkyle de la leucine est noté R celui dé l'isoleucine R 1. La masse molaire des deux acides α aminés est : M = 131g mol⁻¹.

En déduire la formule brute du groupe alkyle.

2. a) Les groupes R et R possèdent chacun une seule ramification. La leucine possède un atome de carbone dsymétrique et l'isoleucine en comporte deux.

Ecrire la formule semi-développée de chacun des deux acides α-aminés.

 b) Donner la représentation de Fischer des deux énantiomères de la leucine (pour ne pas alourdir l'écriture, on symbolisera dans cette question et les suivantes, les groupes alkyles par R et R).

Préciser quel est l'isomère D et quel est l'isomère L?

3. Montrer que la réaction de condensation de la leucine sur l'isoleucine conduit formellement à deux peptides P et P (on ne tiendra compte de l'isomérie optique ni dans cette question ni dans les suivantés).²

4. En fait, la réalisation expérimentale de la réaction entre la leucine et l'isoleucine conduit à quatre peptides pourquoi ?

5. On désire synthétiser un des peptides P ou P. Indiquer succinctement quels sont les moyens expérimentaux qui permettent de'n'obtenir que P (ou P)?

On donne : $M(H) = 1g \text{ mol}^{-1}$, $M(C) = 12g \text{ mol}^{+1} M(N) = 14g \text{ mol}^{-1}$, $M(O) = 16g \text{ mol}^{-1}$

Solution

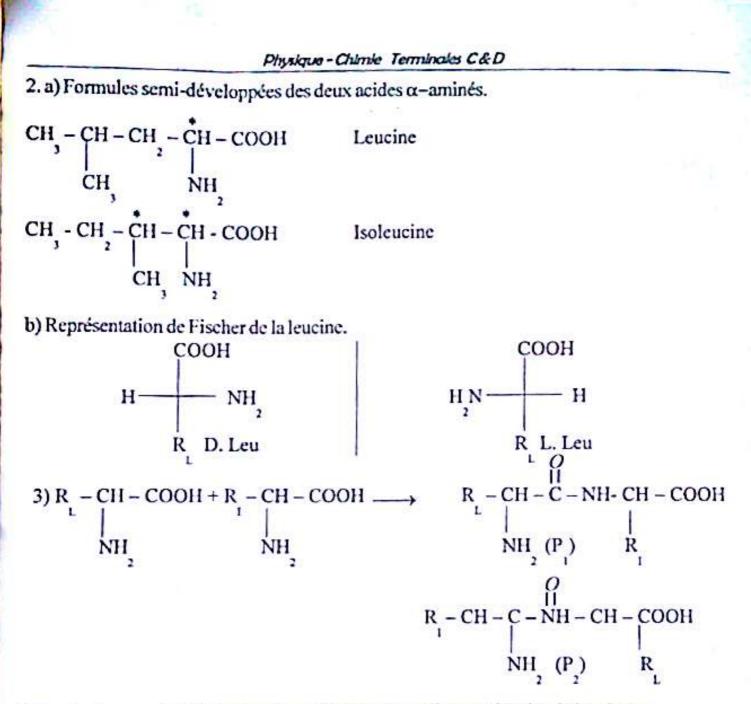
1. Formule brute du groupe alkyle.

 $\Rightarrow 14n + 1 + 24 + 32 + 14 + 4 = 131$

 $C_nH_{2n+1} - CH(NH_2) - COOH$

$$n = \frac{131 - 75}{14} \implies n = 4$$

$$R :-C H$$



 La réaction conduit à quatre (4) peptides parce que deux molécules de leucine ou d'isoleucine peuvent réagir entre-elles.

5. Supposons qu'on désire synthétiser seul P1, Il faut :

- Bloquer les fonctions acide carboxylique de l'isoleucine et amine de la leucine.

- Activer la fonction -COOH de la leucine en le transformant en chlorure d'acyle.

- Après la réaction régénérer les fonctions bloquées.

Scanned by CamScanner

n,



RAPPEL DU COURS

La cinétique chimique a pour objet l'étude du déroulement des réactions chimiques au cours du temps.

1 VITESSE DE FORMATION D'UN PRODUIT, VITESSE DE DISPARITION D'UN RÉACTIF

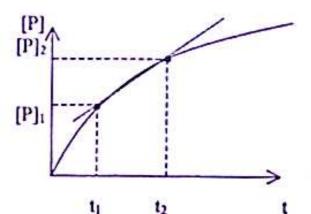
1. Vitesse de formation d'un produit P

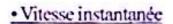
Vitesse moyenne

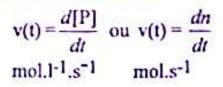
 $v = \frac{[P]_2 - [P]_1}{\text{mol}.1^{-1}.s^{-1}} \quad \text{ou}$

$$\mathbf{v} = \frac{n_2 - n_1}{t_2 - t_1}$$

mol.s⁻¹

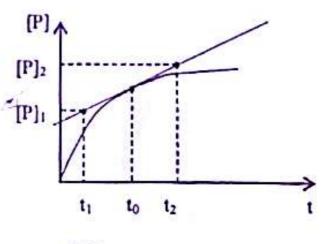






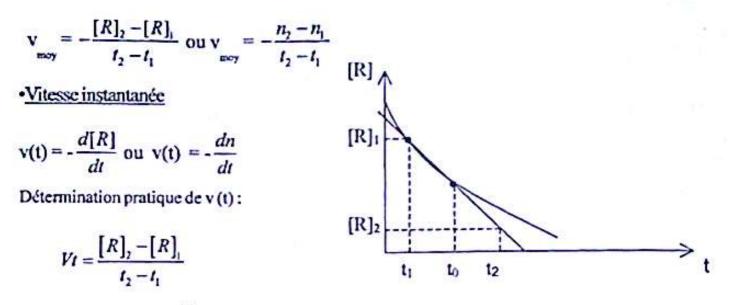
Détermination pratique de v (t) :

$$Vt = \frac{[P]_{2} - [P]_{1}}{t_{2} - t_{1}}$$



Physique - Chimie Terminales C&D

Vitesse de disparition d'un réactif R.
 Vitesse moyenne



II FACTEURS CINÉTIQUES

- Ce sont des grandeurs sur lesquelles on peut jouer pour modifier la vitesse d'une réaction chimique.

 La température, la concentration et les catalyseurs sont des facteurs cinétiques. Ainsi la vitesse de formation d'un produit ou de disparition d'un réactif augmente avec la température et la concentration.

 Le catalyseur est une substance qui accélère la vitesse d'une réaction sans rentrer dans l'équation-bilan.

Exercices

Exercice Nº 1

On chauffe un mélange renfermant une mole d'acide éthanoïque et une mole d'un alcool inconnu R-OH où R est un radical alkyle.

1. Ecrire l'équation-bilan de cette réaction. Rappeler brièvement ses caractéristiques.

 On dose toutes les heures l'acide restant dans le mélange. Le tableau suivant donne les résultats:

| t (heures) | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
|-----------------------|------|------|------|------|-------|------|------|
| Nombre de moles | 0,57 | 0,42 | 0,37 | 0,34 | 0,335 | 0,33 | 0,33 |
| d'acide restant (mol) | _ | | | | | | |

a) Tracer la courbe qui donne en fonction du temps le nombre de mol n_E d'ester qui s'est formé. échelle : 1 cm pour 1h ; 1 cm pour 0,1 mole.

b) Quelle est la vitesse moyenne de formation de l'ester entre les instants $t_1 = 2$ heures et

 $l_2 = 5$ heures?

c) Déterminer à la date t = 3 heures la vitesse instantanée de formation de l'ester.
3. On fait ensuite l'analyse quantitative de cet ester. Le pourcentage en masse d'oxygène est de 31,37%.

a) Quelle est la formule brute de cet ester ?

 b) Quelle est la formule brute de l'alcool utilisé ? En déduire les formules semi développées et les noms possibles de l'alcool.

4. Les résultats de la question 2) permettent-ils d'en déduire l'alcool utilisé. Pourquoi ?

R

5. Quels sont alors la formule semi-développée et le nom de l'ester obtenu ?

On donne en g.mol⁻¹: M(O) = 16; M(C) = 12; M(H) = 1.

Solution

1. Equation-bilan de la réaction :

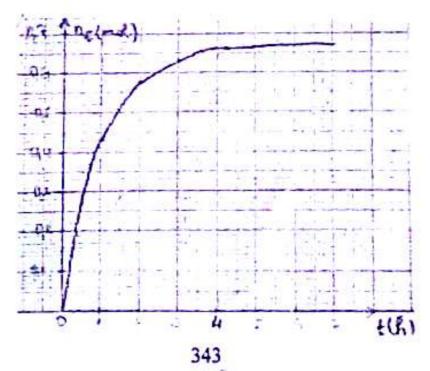
$$CH_{3}$$
- COOH +R - OH \rightleftharpoons CH_{3}- CH_{4}- CH_{4} + HO
O - R

- Caractéristiques : lente, limitée, athermique

2. a) Tracé de la courbe $n_E = f(t)$ (voir papier millimétre)

Calculons le nombre de mol d'ester n_E : $n_E = 1 - n_{er}$

| t(h) | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
|---------------|------|------|------|------|------|------|------|
| n_{E} (mol) | 0,43 | 0,58 | 0,63 | 0,66 | 0,66 | 0,67 | 0,67 |



Physique - Chimie Terminales C&D

b) Vitesse moyenne entre t, et t2. Vmoy = $\frac{n_{E}(5h) - n_{E}(2h)}{5-2}$ Vmoy = 2,8310⁻³ mol.1⁻¹h⁻¹ c) Vitesse à l'instant t = 3h. $V(3h) = \frac{0.71 - 0.6}{3}$; $V(3h) = 3.6710^{-2} \text{ mol.}1^{-1}h^{-1}$ 3. a) Formule brute de E C_H, O la formule générale de E $\frac{M}{100} = \frac{m(O)}{31.37} \Rightarrow \frac{14n+32}{100} = \frac{32}{31.37} \Rightarrow 14n+32 = \frac{3200}{31.37} = 102 \Rightarrow n = 5$ E:CHO b) Formule brute de l'alcool. L'acide ayant 2 atomes de carbone, l'alcool possède donc 3. D'où on a: C_1H_1O Formules semi-développées possibles CH - CH - CH OH Nom : propanol-1 CH³₄ - CH²OH- CH²₄ Nom : propanol-2 4. A l'équilibre $n_E = 0.67 = \frac{2}{3} n_A$ L'alcool est un alcool primaire de formule CH - CH - CH OH Formule semi-développée et nom de l'ester. $E: CH_3 - C_{O-CH_2 - CH_2 - CH_3}$ Ethanoate de propyle. Exercice Nº 2 On veut étudier la cinétique d'une réaction de saponification. Pour cela, on réalise un mélange équimolaire d'ester et d'hydroxyde de sodium dans un solvant approprié. A l'instant de date t = 0, chaque réactif a pour concentration 5.10⁻²mol.L⁻¹. 1. Compléter l'équation - bilan de la réaction. $R-COOR' + HO' \longrightarrow$

 Le mélange est maintenu dans un bain à température constante, θ, et des prises d'essai de 10cm³ sont effectuées de temps en temps. On dose les ions HO⁻ restant par de l'acide chlorhydrique de concentration molaire 10⁻²mol.L⁻¹.

| Date(mn) | 4 | 9 | 15 | 24 | 37 | 53 | 83 | 143 |
|---|------|------|------|------|------|------|------|-----|
| Volume(cm ³) d'acide chlorhydrique à 10 ⁻² mol.L ⁻¹ | 44,1 | 38,6 | 33,7 | 27,9 | 22,9 | 18,5 | 13,6 | 8,9 |

Calculer pour chaque prélèvement la concentration molaire d'ester restant : [R-COOR'] On expliquera les calculs pour le premier prélèvement puis on donnera les autres valeurs sous la forme d'un tableau.

3. Tracer sur une feuille de papier millimétré la courbe [R-COOR'] = f(t) en respectant l'échelle suivante :

1 cm pour 10min et 1 cm pour 2.10⁻³mol.L⁻¹

4. Calculer la vitesse de disparition de l'ester R-COOR' à la date t = 50mn.

5. On appelle temps de demi-réaction, t_{V2} , le temps au bout duquel la moitié de l'ester a été saponifiée. A l'aide de la courbe déterminer le temps de demi-réaction.

Solution

1. L'équation - bilan s'écrit.

 $R - COOR' + HO' \longrightarrow R - COO' + R' - OH$

2. Soit C la concentration molaire de l'hydroxyde de sodium dans la prised'essai de volume V ; C la concentration molaire de l'acide chlorhydrique nécessaire pour atteindre l'équivalence acido-basique.

A. L'équivalence : C V = C V = C V Pour le premier prélèvement C = $\frac{10^{-2} x44, l}{10} = 4,41.10^{-2} \text{mol.l}^{-1}$

D'après l'équation-bilan, l'ester et l'ion hydroxyde réagissent mole à mole. Comme les concentrations initiales en ester et en ions hydroxydes sont égales. A chaque instant : [ester] = C

| T(mn) | 0 | 4 | 9 | 15 | 24 | 37 | 53 | 83 | 143 |
|--|----|------|------|------|------|------|------|------|-----|
| VA cm ³ | | 44,1 | 38,6 | 33,7 | 27,9 | 22,9 | 18,5 | 13,6 | 8,9 |
| CB 10 ⁻³ mol.1 ⁻¹ | | 44,1 | 38,6 | 33,7 | 27,9 | 22,9 | 18,5 | 13,6 | 8,9 |
| [R-COOR'] 10 ⁻³ mol.l ⁻³ | 50 | 44,1 | 38,6 | 33,7 | 27,9 | 22,9 | 18,5 | 13,6 | 8,9 |

3. Tracé de la courbe [ester] = f(t) (voir papier millimétré).

Vitesse de disparition à l'instant t = 50mn.

Physique - Chimie Terminales C & D

346

Exercice Nº 3 : (Bac série D Niger 2001)

1. Un ester peut être préparé par action d'un acide carboxylique sur un alcool ou par action d'un chlorure d'acyle sur un alcool. La deuxième méthode est la plus utilisée dans l'industrie. Pourquoi ?

2. On fait agir 2,13g d'un chlorure d'acyle à chaîne carbonée saturée et l'éthanol en accès II se forme un composé organique A et du chlorure d'hydrogène.

2-1. Ecrire l'équation - bilan de cette réaction.

2-2. On utilise une solution d'hydroxyde de sodium à 0,4mol/1 pour doser une solution aqueuse du chlorure d'hydrogène précédemment obtenu. Le virage du bleu de bromothymol est constaté pour un volume de 50 ml de la solution d'hydroxyde de sodium.

Calculer la masse du chlorure d'acyle. En déduire les formules semi-developpées possibles de l'ester et les noms correspondants.

3. A un instant t = 0, on prépare un litre de solution aqueuse en mélangeant 10^2 mole de l'ester à chaîne carbonée linéaire et 10^2 mole d'hydroxyde de sodium.

3-1 Ecrire l'équation-bilan de la réaction et donner son nom.

3-2 L'étude cinétique de cette réaction a permis de déterminer la concentration C d'alcool formé en fonction du temps t(voir tableau suivant) :

| t(min) | 0 | 1 | 3 | 5 | 7 | 10 | 15 | 21 | 25 |
|--------------------|---|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| C (4.10-3 mol.1-1) | 0 | 1,1 | 2,6 | 3,7 | 4,5 | 5,4 | 6,4 | 7,1 | 7,5 |

3-2-a Tracer la courbe C = f(t); échelle : 1 cm pour 1min ; 1 cm pour 10⁻³ mol.1⁻¹

3-2-b Déterminer les vitesses de la réaction aux instants t = 3min et t = 12min.

3-2-c Déterminer le pourcentage d'ester ayant réagit à t = 12min.

4. Le phosphore catalyse la substitution par un halogène d'un hydrogène situé en position α par rapport au groupe -COOH. Sur le corps obtenu à la question 3, on fait agir du dibrome en présence de phosphore. Il se forme un composé B et du HBr.

4.1. Ecrire l'équation de la réaction et nommer le composé B.

4.2. Par une réaction de substitution nucléophile, un excès d'ammoniae transforme le composé B en un composé amphotère bien connu. Donner la formule et la fonction de ce composé.

On donne (en g.mol⁻¹) : M(H) = 1; M(C) = 12; M(O) = 16; M(cl) = 35,5

Physique - Chimle Terminales C&D

Solution

1. La deuxième méthode est préférée dans l'industrie parce qu'elle est rapide et totale. Donc elle donne un bon rendement.

2.2.1 Equation-bilan de la réaction.

 $R-C-CI + CH_{3} - CH_{2} - OH \longrightarrow R-C-O-CH_{2} - CH_{3} + HCI$

2.2 Nombre de moles de NaOH : $0,4 \times 50.10^{-3}=2.10^{-2}$ mole A l'équivance : n = n; selon l'équation-bilan n = n = 0,02mol.

Masse molaire du chlorure d'acyle.

 $M = \frac{2;13}{0,02} = 106,5 \text{ g/mol}$ Formule semi développée de l'ester. HR - C - Cl $\Rightarrow M = 4n + 1 + 12 + 16 + 35,5 = 106,5$ n = 3 R = -C H Formules possibles de l'ester et noms correspondants. OH CH - CH - CH - C - O - CH - CH butanaote d'éthyle CH

3.3.1 Equation-bilan

 $CH_{1}-CH_{2}-$

Méthyl-2 propanoate d'éthyle

3.2 Tracé de C = f(t) (voir papier millimétré)

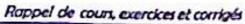
3.2.a $V(t_1 = 3 \text{ min}) = 6,25.10^{-4} \text{ mol } L^{-1} \text{min}^{-1}$

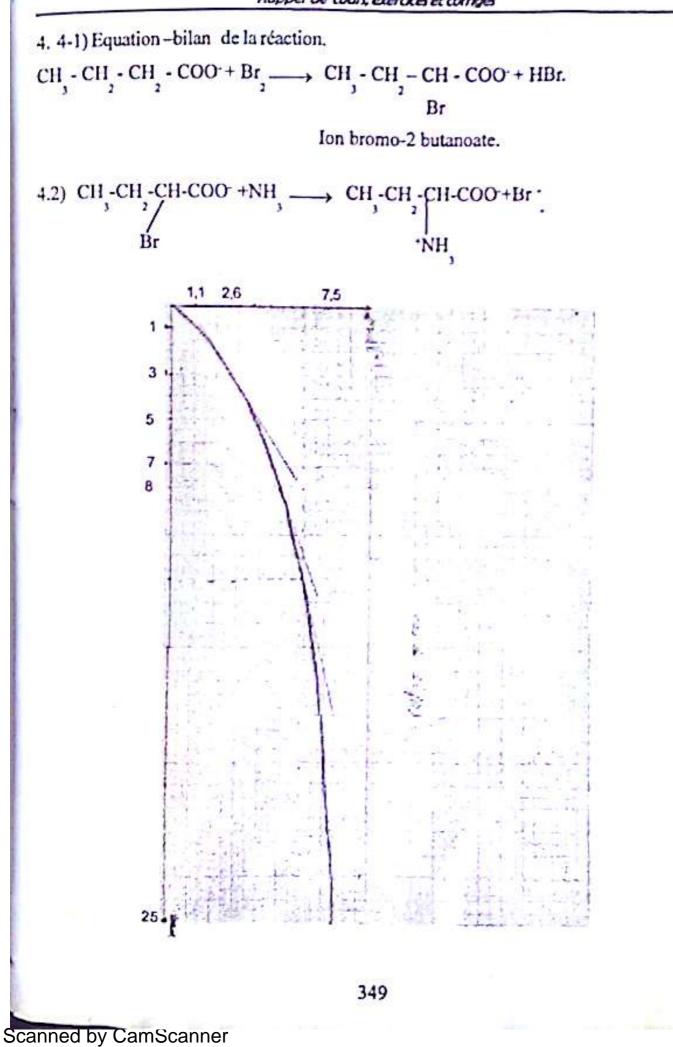
3-2.b V $(t_2 = 12 \text{ min}) = 3.10^4 \text{ mol } \text{L}^{-1} \text{min}^{-1}$

3.2.c Pourcentage d'ester ayant réagi à l'instant t=12min

Concentration de l'éthanol à t =12min est 5,9.10-3 mol L-1.

.% d'ester ayant réagi = $\frac{5,9.10^{-3}}{10^{-2}} \times 100 = 59\%$.





Physique - Chimle Terminales C&D

Exercice Nº 4 : (Bac Niger 2003)

La réaction d'oxydation des ions l' par les ions peroxodisulfate $(S_2O_8^{2^-})$ est lente et totale. Elle fait intervenir les couples rédox $I_2/1^-$ et $S_2O_8^{2^-}/SO_4^{2^-}$

 Ecrire les demi-équations électroniques des couples rédox en présence. En déduire l'équation – bilan de la réaction.

2. On mélange à l'instant t = 0 un volume $V_1 = 40$ ml d'une solution aqueuse d'iodure de potassium de concentration $C_1 = 0.5$ mol/l et un volume $V_2 = 10$ ml d'une solution aqueuse de peroxodisulfate de potassium de concentration C = 10^{-1} mol/L. Calculer les concentrations initiales des ions iodure et peroxodisulfate dans le fnélange.

3. On prélève à différentes dates t des volumes $V_6 = 2$ ml du mélange que l'on refroidit immédiatement dans l'eau glacée. A chaque prélèvement on ajoute un peu d'empois d'amidon et on dose le diiode formé par une solution aqueuse de thiosulfate de sodium $(2Na + S_2O_3^{2^-})$ de concentration C=5.10⁻³ mol/L.

Dans le tableau ci-dessus on a regroupé les différentes valeurs V du volume de solution de thiosulfate de sodium nécessaire au dosage des différents prélèvements de volume V_0 .

| t(min) | 4 | 8 | 12 | 16 | 20 | 24 | 28 | 32 | 36 |
|----------------------------|-----|------|------|------|------|------|------|----|----|
| V(ml) | 6,8 | 10,5 | 12,5 | 14,3 | 15,2 | 15,5 | 15,8 | 16 | 16 |
| [I].10 ⁻³ mol/L | | | | | | | | | |

a) Pourquoi, prend-on la précaution de refroidir chaque prélèvement ?

 b) Etablir l'équation-bilan de la réaction d'oxydoréduction sachant que les couples Rédox en présence sont :

I2 / I et S, O62- /S2032-

c) Etablir la relation $[I_2] = CV/2V_0$.

4. Reproduire et compléter le tableau ci-dessus.

5. a) Tracer le graphe $I_2 = f(t)$. Echelle :1 cm pour 2min ; 1 cm pour 10³ mol/1.

b) Calculer la vitesse de formation du diiode à la date t = 10min; t = 20min et t = 34minConclure.

Rappel de cours, exercices et corrigés

| Sol | uti | on |
|-----|-----|----|
| | | |

- 1. Démi-équations électroniques
- 21' \longrightarrow 1' + 2c' S O 2' + 2c' \longrightarrow 2 SO 2' - Equation-bilan S O 2' + 21' \longrightarrow 2SO 2' + 1 2. Concentrations initiales des ions I et S O 2'
 - KI → K*+I
- $K \underset{2}{\overset{\circ}{_{2}}} \underset{2}{\overset{\circ}{_{2}}} \xrightarrow{2K^*+S} \underset{2}{\overset{\circ}{_{2}}} \overset{2}{_{*}}$

$$\begin{bmatrix} I^{-} \end{bmatrix} = \frac{C_{1}V_{1}}{V_{1} + V_{2}} = \frac{0.5 \times 40}{40 + 10} \Rightarrow \begin{bmatrix} I^{-} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0.4 \text{ moVL} \\ 0.4 \text{ moVL} \end{bmatrix}$$
$$\begin{bmatrix} S_{2}O_{4}^{2-} \end{bmatrix}^{2} = \frac{C_{2}V_{2}}{V_{1} + V_{2}} = \frac{0.1 \times 10}{40 + 10} \Rightarrow \begin{bmatrix} S_{2}O_{4}^{2-} \end{bmatrix} = 2.10^{-2} \text{ moVL}$$

- a) Afin d'arrêter la réaction.
 b) Equation-bilan de la réaction.

c) Etablissons la relation $[I_2] = \frac{CV}{2V_6}$ $I + 2SO^{2} \longrightarrow SO^{2} + 2I$ 1mol 2mol

$$\frac{n(I_2)}{1} = \frac{n(S_2O_3^{2-})}{2} \Longrightarrow [I_2]_{V_0}^V = \frac{CV}{2}$$
$$[I_2] = \frac{CV}{2V_1}$$

4. Complétons le tableau.

| T(min) | 4 | 8 | 12 | 16 | 20 | 24 | 28 | 32 | 36 |
|--------------------------|-----|------|------|------|------|------|------|----|----|
| V(ml) | 6,8 | 10,5 | 12,5 | 14,3 | 15,2 | 15,5 | 15,8 | 16 | 16 |
| [1]10 ⁻³ mol/ | 8,5 | 13,1 | 15,6 | 17,9 | 19,0 | 19,4 | 19,8 | 20 | 20 |

- 5. a) Voir papier millimétré
 - b) Vitesse de formation de I
 - $t = 10 \min V(t) = 6,310^4 \mod 1^1 \min^1$
 - $t = 20 \min V(t) = 2.10^{-4} \mod 10^{-1} \min^{-1}$
 - $t = 34 \min V(t) = 0 \mod 1^{-1} \min^{-1}$

Conclusion : la vitesse diminue au fil du temps.

