

1219

LYGEE HEDI CHAKER SFAX

EPREUVE DE SCIENCES PHYSIQUES

DEVOIR DE SYNTHESE N°1 (1^{er} TRIMESTRE)

Prof: Ben Amor Moncef
Gouia Semé
Madley M^{re} Habib
Triki monia
Ouall Abdelkarim

Année Scolaire : 2014/2015

Classe: 4^{ème} Sc-Exp

Date : Décembre 2014.

Durée : 3 Heures.

L'épreuve comporte deux exercices de chimie et trois exercices de physique répartis sur cinq pages numérotées de 1/5 à 5/5. La page 5/5 est à remplir par l'élève et à remettre avec la copie.

CHIMIE :

Exercice N°1 : Estérification hydrolyse

Exercice N°2 : Equilibre chimique

PHYSIQUE :

Exercice N°1 : Etude d'un document scientifique

Exercice N°2 : Dipôle RL

Exercice N°3 : Oscillateur électrique libre

N.B : / Il est absolument interdit d'utiliser le correcteur.

/ Il sera tenu compte de la qualité de la rédaction ainsi que de sa conclusion

CHIMIE : (9 points)

EXERCICE N°1 : (5 Points)

On introduit dans un ballon 0,96 mole de propan-1-ol, de formule semi développée $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ et a moles d'acide méthanoïque de formule semi développée

$\text{H}-\text{C}(=\text{O})-\text{OH}$, avec $a > 0,96$ mole et quelques gouttes d'acide sulfurique concentré.

Le mélange ainsi obtenu est reparti équitablement sur 12 tubes à essais numérotés de 1 à 12 dont chacun d'eux est muni d'un tube capillaire. A l'instant de date $t = 0$, on place les tubes à essais dans un bain-marie à 80°C .

L'analyse de ces mélanges réactionnels au cours du temps permet de tracer la courbe de la figure-1, représentant l'évolution de la quantité de matière d'eau formée en fonction du temps.

1) Ecrire l'équation chimique qui symbolise cette réaction en utilisant les formules semi développées. Donner le nom de la réaction.

2) a) Montrer que l'avancement final dans le mélange initial lorsque l'équilibre dynamique est atteint, a pour valeur $x_f = 0,72 \text{ mol}$.

b) Définir le taux d'avancement final T_f . Le calculer. Quel caractère de la réaction est mis en évidence ?

c) Donner l'expression de la constante d'équilibre K en fonction de x_f et a .

d) Sachant que $K = 4$, calculer a .

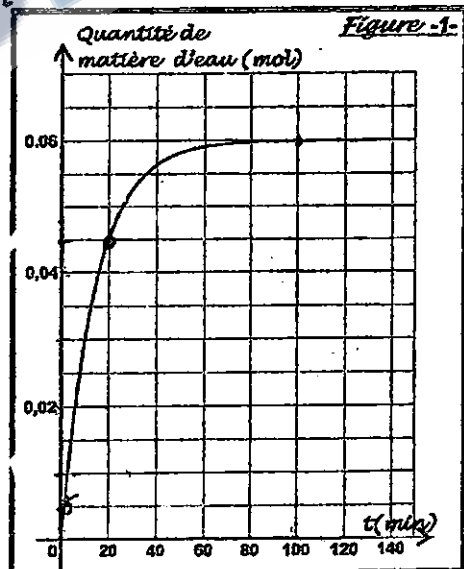
3) a) Donner la composition du mélange contenu dans le tube à essai, à l'instant de date $t = 20 \text{ min}$.

b) Déterminer à cet instant la quantité d'acide a extraire ou a ajouter au tube afin de maintenir constantes les quantités d'alcool, d'eau et d'ester à la température 80°C .

4) A la date $t = 100 \text{ min}$, on ajoute 0,02 mole d'ester au contenu du tube n° 10.

a) Le système est-il toujours en équilibre ? Justifier. Si non dans quel sens va-t-il évoluer ?

b) Calculer la composition du mélange à l'équilibre.



www.BAC.org.tn

Page BAC-TUNISIE

Tél: 25 361 197 / 53 371 502

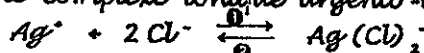
[The main body of the page contains extremely faint, illegible text, likely bleed-through from the reverse side of the paper.]

1010 7440000
1010 7440000
1010 7440000

122

EXERCICE N°2 : (4 Points)

A une température T , on mélange à un instant de date $t = 0$, un volume $V_1 = 200 \text{ ml}$ d'une solution aqueuse (S_1) de nitrate d'argent AgNO_3 de concentration molaire $C_1 = 0,5 \text{ mol/L}$, et un volume $V_2 = 300 \text{ ml}$ d'une solution aqueuse (S_2) de chlorure de sodium NaCl de concentration molaire $C_2 = 0,5 \text{ mol/L}$. Les ions Ag^+ réagissent avec les ions Cl^- , pour obtenir le complexe ionique argento-chlorure d'argent $\text{Ag}(\text{Cl})_2^-$ selon l'équation :



1) a) Calculer le nombre de mole initial des réactifs n_{01} de Ag^+ et n_{02} de Cl^- .
b) Dresser le tableau descriptif d'évolution du système chimique, en utilisant l'avancement volumique y de la réaction.

2) A l'équilibre chimique dynamique, on constate que le nombre de mole d'ions Cl^- est égal au nombre de mole d'ions Ag^+ .

a) Calculer l'avancement volumique final y_f , ainsi que le taux d'avancement final τ_f de cette réaction.

b) Déterminer la composition du mélange à l'équilibre.

c) Montrer que la constante d'équilibre K s'écrit : $K = \frac{y_f V^3}{(n_{01} - y_f V)(n_{02} - 2 y_f V)^2}$

(avec V : volume total du mélange). La calculer.

3) Le mélange est en état d'équilibre, à la même température T .

On réalise séparément les trois expériences suivantes :

✓ EXPERIENCE A :

On ajoute au mélange, à l'équilibre un volume $V_3 = 500 \text{ ml}$ d'eau pure.

✓ EXPERIENCE B :

On ajoute au mélange, à l'équilibre un volume $V_3 = 500 \text{ ml}$ d'une solution aqueuse contenant $5 \cdot 10^{-2}$ mole d'ions Cl^- .

✓ EXPERIENCE C :

On ajoute au mélange, à l'équilibre un volume $V_3 = 500 \text{ ml}$ d'une solution aqueuse contenant 10^{-1} mole d'ions Cl^- .

Pour chaque expérience, justifier si le mélange reste en état d'équilibre ou il évolue spontanément dans le sens $\rightarrow$ ou le sens $\leftarrow$.

PHYSIQUE : (11 points)

EXERCICE N°1 : (1,75 Points)

ETUDE D'UN DOCUMENT SCIENTIFIQUE :

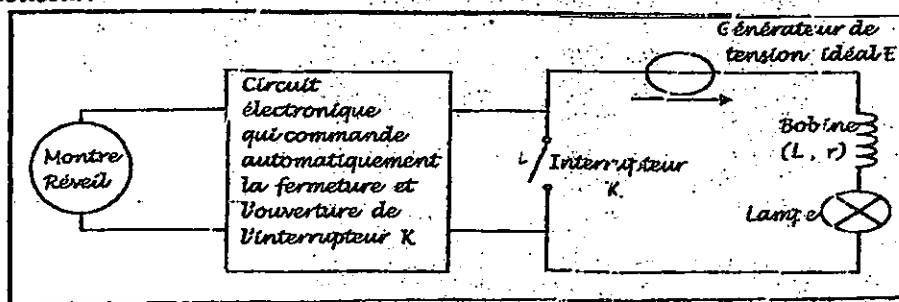
LA REVELL EN DOUCEUR

On Commercialise aujourd'hui des réveils appelés « Réveil lumière ou Réveil en douceur ». Le concept utilisé est le suivant :

Lorsque l'heure du réveil programmée est atteinte, la lampe diffuse une lumière dont l'intensité lumineuse augmente progressivement jusqu'à atteindre une valeur maximale. On évite de cette façon l'éveil trop brutal des réveils ordinaires qui te hurle dans les oreilles !!!

La durée nécessaire pour atteindre la luminosité maximale est modifiable.

Lors d'un atelier scientifique, un groupe d'élèves propose le circuit électrique simplifié d'un réveil en douceur.



D'APRES : RESSOURCES INTERNET

Page : 122

123

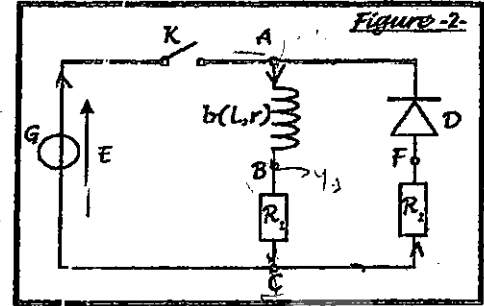
QUESTIONS :

- 1') Quel est d'après le texte l'intérêt de ce type de réveil ?
- 2') Lorsque l'heure du réveil programmée est atteinte, que se passe-t-il ?
- 3') « L'intensité lumineuse de la lampe augmente progressivement » Quel est le phénomène physique qui explique cette phrase. L'interpréter.
- 4') Comment peut-on modifier les paramètres L et r de la bobine pour augmenter la durée de l'éveil ? Indiquer les précautions à prendre.
(On suppose que la lampe se comporte comme un résistor de résistance R).

EXERCICE N°2 : (4,5 Points)

On réalise le circuit électrique représenté par la figure -2, formé par :

- * / Un générateur de tension idéal G de f.e.m. E .
- * / Une bobine b d'inductance L et de résistance r .
- * / Deux dipôles résistors de résistance $R_1 = 110 \Omega$ et R_2 .
- * / Un interrupteur K .
- * / Une diode D .



PARTIE I :

A un instant de date $t = 0$, pris comme origine des temps, on ferme l'interrupteur K . Un oscilloscope à mémoire convenablement branché, permet de visualiser la tension $u_G(t)$ aux bornes du générateur sur la voie Y_1 et la tension $u_{R_1}(t)$ aux bornes du résistor R_1 sur la voie Y_2 .

On enregistre les oscillogrammes ① et ② de la figure -3, de la page 5/5.

- 1') Reproduire le schéma de la figure -2 et représenter le branchement de l'oscilloscope.
- 2') Identifier les oscillogrammes ① et ② de la figure -3 de la page 5/5. Justifier.
- 3') Etablir l'équation différentielle régissant les variations de l'intensité du courant $i(t)$ dans le circuit, notée (I).
- 4') a) Déterminer l'expression de τ_1 , constante de temps du dipôle (r, R_1, L) et de I_0 , intensité du courant en régime permanent, pour que $i(t) = I_0 (1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}})$ soit une solution de l'équation différentielle (I).
b) Déterminer graphiquement la valeur de τ_1 . La méthode sera indiquée sur la figure -3 de la page 5/5.
- 5') a) Donner l'expression de $u_{R_1}(t)$.
b) En exploitant les oscillogrammes ① et ② de la figure -3 de la page 5/5, déterminer E, I_0, r et L .

PARTIE II :

A une date $t' = 0$, prise comme nouvelle origine des temps, on ouvre l'interrupteur K .

- 1') En appliquant la loi des mailles, trouver l'expression de $u_b(0)$ (tension aux bornes de la bobine à $t' = 0$) en fonction de R_1, R_2, r et E .
- 2') Montrer que l'équation différentielle régissant les variations de la tension $u_b(t)$ aux bornes de la bobine, notée (II) s'écrit : $\frac{du_b}{dt} + \frac{1}{\tau_2} u_b = 0$, avec $\tau_2 = \frac{L}{R_1 + R_2 + r}$.
- 3') Vérifier que $u_b(t) = u_b(0) \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}}$ est solution de l'équation différentielle (II).

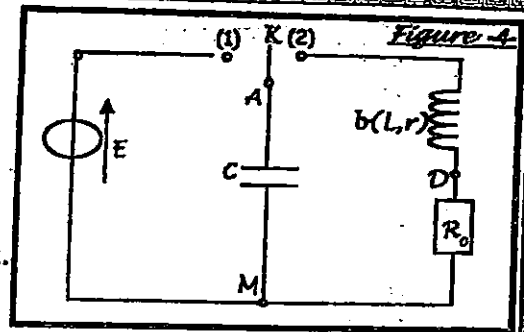
Site : www.BAC.org.tn - Dev. de Synthèse - N° : 123 - 12 - Sciences expérimentales - Page 3/5

124

EXERCICE N°3 : (4,75 Points)

Le circuit de la figure 4 comporte :

- * / Un générateur de tension idéal de fem E .
- * / Un dipôle résistor de résistance $R_0 = 20 \Omega$.
- * / Un commutateur K .
- * / Un condensateur de capacité $C = 114 \text{ nF}$ initialement déchargé.
- * / Une bobine b d'inductance L et de résistance $r = 5 \Omega$.



PARTIE I :

On ferme K sur la position (1), on charge alors le condensateur. Une fois que ce dernier est complètement chargé, on bascule K sur la position (2) à un instant de date $t = 0$, pris comme origine des temps. Le circuit formé constitue alors un oscillateur électrique.

1°) En utilisant un oscilloscope à mémoire, on se propose d'étudier l'évolution au cours du temps de la grandeur électrique $i(t)$.

a) Préciser en justifiant la réponse la tension qu'on doit visualiser pour atteindre ce but.

b) Reproduire le schéma de la figure 4, en y indiquant le branchement de l'oscilloscope à effectuer.

2°) La figure 5 représente la tension $u_{R0}(t)$

a) En exploitant le chronogramme de la figure 5, déterminer la pseudo-période T .

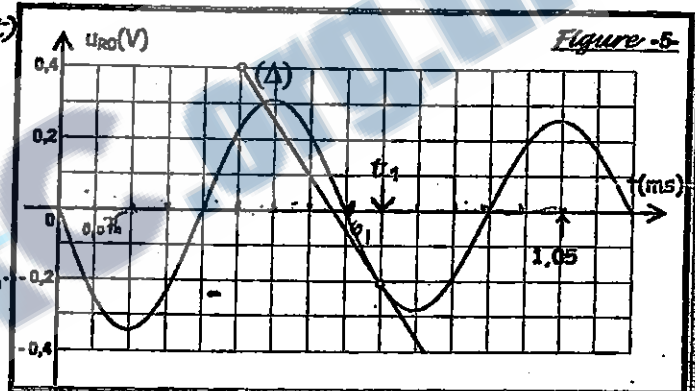
b) En déduire la valeur de L , sachant que $T \approx 2\pi \sqrt{LC}$.

3°) Etablir l'équation différentielle régissant les variations de la tension $u_{R0}(t)$.

4°) a) Donner l'expression de l'énergie totale de l'oscillateur en fonction de $q(t)$ (charge électrique portée par l'armature A du condensateur), $u_C(t)$ (tension aux bornes du condensateur), $i(t)$ intensité du courant circulant dans le circuit et L .

b) Montrer que l'oscillateur est non conservatif.

5°) A l'instant de date $t_1 = \frac{9T}{8}$, On trace la tangente à la courbe $u_{R0}(t)$ notée (Δ) . Déterminer à cet instant la tension $u_b(t_1)$ aux bornes de la bobine.



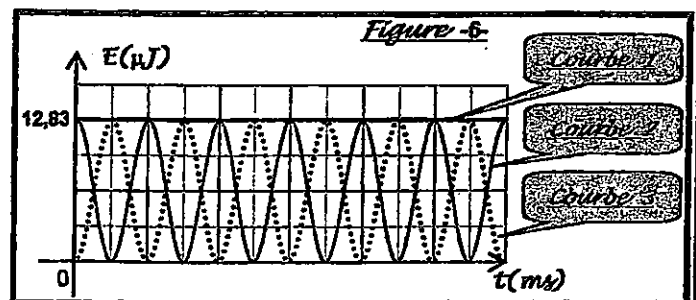
PARTIE II :

Dans le circuit de la figure 4, on élimine le résistor de résistance R_0 , et on suppose que la résistance r de la bobine est négligeable.

On refait la même expérience de la partie I.

Le circuit formé constitue alors un oscillateur électrique libre non amorti.

Sur la figure 6, on a représenté les variations en fonction du temps des énergies emmagasinées dans les deux dipôles (condensateur et bobine), ainsi que l'énergie totale. On obtient les courbes 1, 2, 3 de la figure 6.



1°) Identifier ces trois courbes. Justifier.

2°) En adoptant une méthode énergétique, établir l'équation différentielle régissant les variations de $u_C(t)$.

3°) Sachant que la charge maximale portée par l'armature A du condensateur est $Q_m = 1,71 \cdot 10^{-6} \text{ C}$, et en utilisant les courbes de la figure 6, retrouver les valeurs de C , L et donner la période T_0 des énergies.

125

NOM ET PRENOM :

CLASSE :

FEUILLE A REMETTRE AVEC LA COPIE

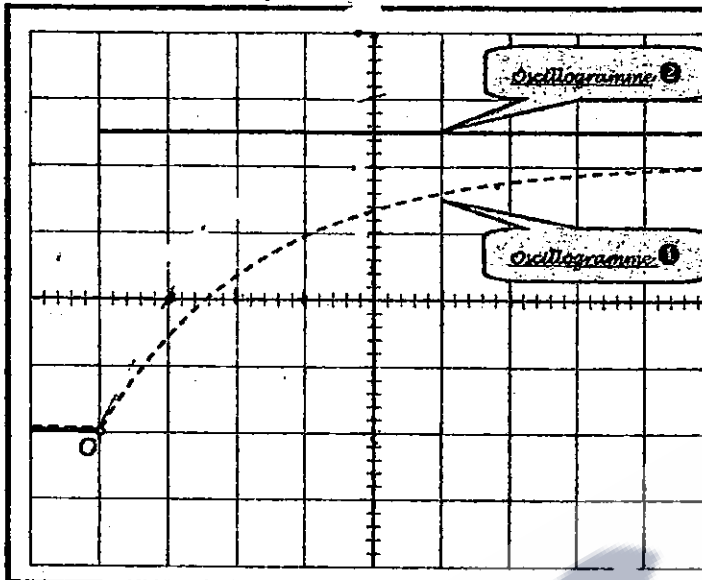


Figure-3-

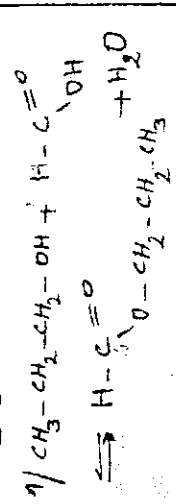
On donne :

* / Sensibilité verticale pour les deux voies de l'oscilloscope : 2 V/div

* / Balayage horizontal : 2 ms/div

Chimie

Exercice n 1



2/ a)

Eq. R��		Acide + alcool $\rightleftharpoons$ Ester + Eau	
Etat	AV	quantité de matière (mol)	
t���	0	a	0,96
t��	x�	a - x�	0,96 - x�

D'après la Courbe, la quantité de matière en eau formée dans chaque tube est :

donc $n_{eq}(eau) = 0,06$ mol
 d n $n_{eq}(eau) = 0,06 \times 12 = 0,72$ mol
 d'après le tableau descriptif :

b/ Le rapport de l' v nement final par l' v nement maximal :

$\xi_B = \frac{x_B}{x_{max}}$
 { $n_0(ac) > n_0(al)$ ($a > 0,96$)
 d n : fait mol. acide avec mol. alcool d'alcool

   l'alcool est reactif limitant d n $n_B(al) = 0$ l'état   tal
 $\Rightarrow 0,96 - x_{max} = 0$
 $\Rightarrow x_{max} = 0,96$ mol

par suite : $\xi_B = \frac{0,72}{0,96} = 0,75$
 a a. $\xi_B < 1$: la réaction est limitée

c) D'après la loi d'action de masse, $P_{eq} = K$
 $\Rightarrow K = \frac{[ac]_{eq} \cdot [al]_{eq}}{[ester]_{eq} \cdot [eau]_{eq}}$

$= \frac{\frac{[ac]_{eq} \cdot [al]_{eq}}{n(est) \cdot \frac{n(eau)}{V}}}{\frac{n(ac)}{V} \cdot \frac{n(al)}{V}}$
 $= \frac{n(est) \cdot m(eau)}{n(ac) \cdot m(al)}$
 $K = \frac{x_B}{(a - x_B)(0,96 - x_B)}$

d/ $K = \frac{x_B^2}{(a - x_B)(0,96 - x_B)}$
 $\Rightarrow a - x_B = \frac{x_B^2}{K(0,96 - x_B)}$
 $\Rightarrow a = x_B + \frac{x_B^2}{K(0,96 - x_B)}$
 $= 0,72 + \frac{0,72^2}{4 \times 0,24} = 1,16$ mol

3/ a/ $n(est)_{eq} = \frac{m}{M} = \frac{1,16}{88} = 0,0132$ mol
 $\Pi = \frac{n(est) \cdot n(eau)}{n(ac) \cdot n(al)}$
 $\Pi = 4,11$

$\Pi \neq K \Rightarrow$ système n'est pas en équilibre

$\Pi > K \Rightarrow$ le système évolue spontanément dans le sens d'éliminer Π : c'est à dire inverse.

Eq. R��		Acide + alcool $\rightleftharpoons$ Ester + Eau	
Etat	AV	quantité de matière (mol)	
t���	0	0,54	0,24
t��	x�	0,54 - x�	0,24 - x�

$K = \frac{n(est) \cdot n(eau)}{n(ac) \cdot n(al)} = \frac{(0,24 - x_B)(0,24 - x_B)}{(0,54 + x_B)(0,24 + x_B)}$
 $\Rightarrow K(0,54 + x_B)(0,24 + x_B) = (0,24 - x_B)(0,24 - x_B)$
 $\Rightarrow 0,518 + 4x_B^2 + 3,12x_B = 0,533 - 1,44x_B + x_B^2$
 $\Rightarrow 3x_B^2 + 4,58x_B - 0,015 = 0$
 $\Delta' = (4,58)^2 - 4 \times 3 \times (-0,015) = 21,89$
 $= 5,289$

$x_{B1} = \frac{-4,58 - 2,13}{2} < 0$: rejetée
 $x_B = \frac{-4,58 + 2,13}{2} = -1,225$ mol

D  la composition du mélange à l'équilibre est :

$n(est) = 73,66 \times 10^{-2}$ mol
 $n(eau) = 74,66 \times 10^{-2}$ mol
 $n(acide) = 5433 \times 10^{-2}$ mol
 $n(alcool) = 2433 \times 10^{-2}$ mol

Exercice n 2

1/ a/ $m_{O_2} = C_1 V_1 = 0,5 \times 0,2 = 10$ mol
 $m_{O_2} = C_2 V_2 = 0,5 \times 0,3 = 9,15$ mol

Eq. R��		$Ag^+ + 2Cl^- \rightleftharpoons Ag_2Cl_2$	
Etat	Av. Vol	Concentration (mol/L)	
t���	0	0,2	0,3
t��	x�	0,2 - x�	0,3 - 2x�
t��	x�	0,2 - x�	0,3 - 2x�

$[Ag^+]_0 = \frac{n_0}{V} = \frac{0,1}{0,15} = 0,2$ mol/L
 $[Cl^-]_0 = \frac{n_0}{V} = \frac{0,2}{0,15} = 9,15$ mol/L

2/ a/ $n(Ag^+) = m(Cl^-) \Rightarrow [Ag^+]_{eq} = [Cl^-]_{eq}$
 $\Rightarrow 0,2 - x_B = 0,3 - 2x_B$
 $\Rightarrow 0,3 - 0,2 = 2x_B - x_B$
 $\Rightarrow x_B = 0,1$ mol/L

$\xi_B = \frac{x_B}{x_{max}}$
 $x_{max} = ?$

  l'état final, on suppose que K_{est} est étal.
 $[Cl^-]_B = 0$ or $[Ag^+]_B = 0$
 $\Rightarrow 0,3 - 2x_{max} = 0$ or $0,2 - x_{max} = 0$
 $x_{max} = 0,15$ mol/L

or $0,15 \times 20,2 \Rightarrow \gamma_{\text{max}} = 0,15 \text{ mol/L}$

Produit $\gamma_B = \frac{0,1}{0,15} = 0,666$

b) $n(\text{Ag}^+) = [\text{Ag}^+]_{\text{eq}} \cdot V$

$= (0,2 - y_B) \cdot V$
 $= (0,2 - 0,1) \times 0,5$
 $= 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

$n(\text{Ce}^{4+}) = n(\text{Ag}^+) = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

$n(\text{Ag}(\text{Ce})_2) = \frac{n}{2} \cdot V = 0,1 \times 0,5$
 $= 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

c) 3 après l'indication de max

$\gamma_{\text{eq}} \cdot y_B = K$

$K = \frac{[\text{Ag}(\text{Ce})_2]}{[\text{Ag}^+]_{\text{eq}} \cdot [\text{Ce}^4+]_{\text{eq}}}$

$= \frac{\frac{n(\text{Ag}(\text{Ce})_2)}{V}}{\frac{n(\text{Ag}^+)}{V} \cdot \left(\frac{n(\text{Ce}^{4+})}{V}\right)^2}$

$= \frac{n(\text{Ag}(\text{Ce})_2) \cdot V^2}{n(\text{Ag}^+) \cdot (n(\text{Ce}^{4+}))^2}$

$= \frac{y_B \cdot V \cdot V^2}{\left(\frac{0,1}{V} - y_B\right) V \cdot \left(\frac{0,2}{V} - 2y_B\right)^2}$

$K = \frac{y_B \cdot V^2}{(0,1 - y_B V) (0,2 - 2y_B V)^2} \quad (3)$

$K = \frac{0,1 \times (0,5)^3}{(0,1 - 0,1 \times 0,5) (0,15 - 2 \times 0,1 \times 0,5)^2}$

$K = 100$

$\frac{3}{K} = \frac{[\text{Ag}(\text{Ce})_2]}{[\text{Ag}^+] \cdot [\text{Ce}^4+]^2}$

Expérience A

$[\text{Ag}(\text{Ce})_2] = [\text{Ce}^4+] = [\text{Ag}^+] = \frac{0,05}{2}$
 $= 0,025 \text{ mol/L}$

$\gamma_{\text{Ag}^+} = \frac{0,05}{(0,05)(0,05)^2} = 40$

$\gamma_{\text{Ag}^+} \neq K$: le système n'est pas en équilibre

$\gamma_{\text{Ag}^+} K \Rightarrow$ espèce la plus à l'état

Expérience B

$[\text{Ag}(\text{Ce})_2] = [\text{Ag}^+] = \frac{0,05}{2} = 0,025 \text{ mol/L}$

$[\text{Ce}^4+] = \frac{n(\text{Ce}^{4+})}{V} = \frac{0,05 + 0,05}{1} = 0,1 \text{ mol/L}$

$\gamma_B = \frac{0,05}{0,05 \times (0,1)^2} = 100$

$\gamma_B = K \Rightarrow$ système reste en équilibre

Expérience C

$[\text{Ag}(\text{Ce})_2] = [\text{Ag}^+] = 0,05 \text{ mol/L}$

$[\text{Ce}^4+] = \frac{n(\text{Ce}^{4+})}{V} = \frac{0,05 + 0,1}{1} = 0,15 \text{ mol/L}$

$\gamma_C = \frac{0,05}{0,05 \times (0,15)^2} = 111,1$

$\gamma_C \neq K$: système n'est pas en équilibre
 $\gamma_C < K \Rightarrow$ espèce la plus à l'état

Physique

Exercice n°1

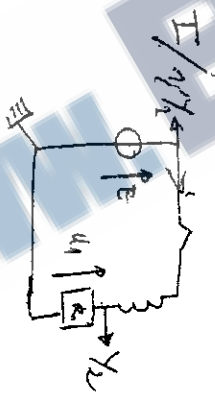
1/ Le type de réveil permet d'ajuster le réveil trop tôt ou de réveil ordinaire.

2/ La lamp diffuse une lumière dont l'intensité lumineuse augmente progressivement 3/ c'est le phénomène de l'induction magnétique.

Le ferme $\Rightarrow$ variation magnétique du champ magnétique propre du bobine qui engendre un courant d'auto-induction qui s'oppose à l'établissement du courant permanent.

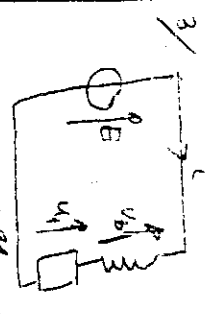
4/ on augmente l'inductance et on diminue la résistance.

Exercice n°2



2/ La tension du générateur est constante au cours du temps

$\Rightarrow$ la donnée pour l'oscillogramme ②
 di oscillogramme ③ $\rightarrow U_2$
 a2



La di module donc

$E - U_2 - U_r = 0 \Rightarrow E = U_2 + U_r$

$\Rightarrow E = R_1 i + L \frac{di}{dt} + R_1 i$

$= (R_1 + r) i + L \frac{di}{dt}$

$\Rightarrow \left(\frac{di}{dt} + \frac{R_1 + r}{L} i \right) = \frac{E}{L}$

4) a) $i(t) = I_0 (1 - e^{-t/\tau})$

$\Rightarrow \frac{di}{dt} = \frac{1}{\tau} I_0 e^{-t/\tau}$

$\frac{di}{dt} + \frac{R_1 + r}{L} i = \frac{E}{L}$

$\Rightarrow \frac{I_0}{\tau} e^{-t/\tau} + \frac{R_1 + r}{L} I_0 (1 - e^{-t/\tau}) = \frac{E}{L}$

$\Rightarrow I_0 e^{-t/\tau} \left(\frac{1}{\tau} - \frac{R_1 + r}{L} \right) + \frac{R_1 + r}{L} I_0 = \frac{E}{L}$

$\Rightarrow \left(\frac{R_1 + r}{L} I_0 = \frac{E}{L} \right)$

$\Rightarrow \frac{1}{\tau} - \frac{R_1 + r}{L} = 0$

$\Rightarrow (R_1 + r) I_0 = E$

$\Rightarrow \frac{1}{\tau} = \frac{R_1 + r}{L}$

$\Rightarrow I_0 = \frac{E}{R_1 + r}$

$\Rightarrow \tau = \frac{L}{R_1 + r}$

④

b) l'intersection de la tangente à l'origine à la courbe de u_R (soit la ligne $u_R = 0$) coupe l'axe positive d'ordonnée ($u = 8V$) au point d'abscisse τ
 $\tau_1 = 44 \mu s$

2^e méthode
 $\tau = \tau_1 \cdot u_{R1} = 0.63 U_{Rmax}$
 $= 0.63 \times 8$
 $= 5.04 \mu s$

d'après la courbe. $\tau_1 = 44 \mu s$
 $5 / u_R(t) = R_1 i(t) = R_1 I_0 (1 - e^{-t/\tau_1})$
 $= U_{R0} (1 - e^{-t/\tau_1})$
 $= 8(1 - e^{-t/44})$

b) d'après l'analyse de la courbe
 $E = 4.8 \times 2 = 8V$

* valeur I_0
 $U_{Rmax} = R_1 I_0 \Rightarrow I_0 = \frac{U_{Rmax}}{R_1}$
 $I_0 = \frac{8}{110} = 72.7 \times 10^{-3} A$

* valeur r
 $I_0 = \frac{E}{R_1 + r} \Rightarrow R_1 + r = \frac{E}{I_0}$
 $\Rightarrow R_1 = \frac{E}{I_0} - R_1$
 $= \frac{9}{72.7 \times 10^{-3}} - 110$
 $= 13.75 \Omega$

③

valeur L
 $E_1 = \frac{L}{R_1 + r} \Rightarrow L = E_1 (R_1 + r)$
 $L = 4.1 \times 10^{-3} \times 123.95$
 $L = 0.5085 H = 508.5 \mu H$



La des mailles donne:
 $u_b + u_1 + u_2 = 0$
 $\Rightarrow u_b = -(u_1 + u_2)$
 $\Rightarrow u_b = -(R_1 I_0 + R_2 I_0)$
 $= -(R_1 + R_2) I_0$

$u_b = -\frac{R_1 + R_2}{R_1 + r} E$

2/ $u_b + u_1 + u_2 = 0$

$\Rightarrow \frac{du_b}{dt} + \frac{du_1}{dt} + \frac{du_2}{dt} = 0$

$\Rightarrow \frac{du_b}{dt} + R_1 \frac{di}{dt} + R_2 \frac{di}{dt} = 0$

$\Rightarrow \frac{du_b}{dt} + (R_1 + R_2) \frac{di}{dt} = 0$

$u_b = r i + L \frac{di}{dt}$

$\Rightarrow \frac{du}{dt} = (u_b - r i) \frac{1}{L}$
 $= (u_b + r \frac{du_b}{(R_1 + R_2)}) \frac{1}{L}$

$\frac{di}{dt} = \frac{u_b}{L} - \frac{r u_b}{L(R_1 + R_2)}$
 $\Rightarrow \frac{du_b}{dt} + (R_1 + R_2) \left(\frac{u_b}{L} + \frac{r u_b}{L(R_1 + R_2)} \right) = 0$
 $\frac{du_b}{dt} + \frac{R_1 + R_2}{L} u_b + \frac{r u_b}{L} = 0$
 $\frac{du_b}{dt} + \frac{R_1 + R_2 + r}{L} u_b = 0$
 $\frac{du_b}{dt} + \frac{1}{\tau_2} u_b = 0$

3) $u_b(t) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow \frac{du_b}{dt} = -\frac{1}{\tau_2} u_b e^{-t/\tau_2}$
 $\frac{du_b}{dt} + \frac{1}{\tau_2} u_b = -\frac{1}{\tau_2} u_b e^{-t/\tau_2} + \frac{1}{\tau_2} u_b e^{-t/\tau_2} = 0$

d'o $u_b(t) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$ est la solution différentielle

4) $u_b(t) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = -u_b = -u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

$u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2} \Rightarrow u_b(0) = u_b(0) e^{-t/\tau_2}$

b) $u_b(0) = a t + b$
 $t=0, u_b(0) = b = 3$
 $a = \frac{u_b(0) - u_b(0)}{0 - 3.5 \times 10^{-3}} = \frac{3 - 0.125}{-3.5 \times 10^{-3}}$
 $= -5.357 \times 10^2 s^{-1}$

d'o $u_b(0) = -5.357 \times 10^2 t + 3$
 $\frac{1}{a} = -\frac{1}{-5.357 \times 10^2} \Rightarrow \tau_2 = -\frac{1}{a}$
 $\tau_2 = -\frac{1}{-5.357 \times 10^2} = 1.87 \times 10^{-3}$

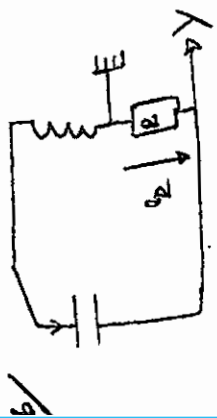
$\Rightarrow R_1 + R_2 = \frac{L}{\tau_2} = \frac{L}{1.87 \times 10^{-3}}$
 $\Rightarrow R_2 = \frac{L}{1.87 \times 10^{-3}} - R_1$
 $R_2 = 16.5 \Omega$

valeur L
 $\tau_2 = \frac{L}{R_1 + R_2 + r}$
 $\Rightarrow L = (R_1 + R_2 + r) \cdot \tau_2$
 $= 2.88 \times 10^{-3} \times 1.87 \times 10^{-3}$
 $L = 0.54 H$

④

Exercice 3

1/2) La diode est dans un circuit RC. $u_C = R_0 i$
 $\Rightarrow u_C$ et i sont proportionnels.
 Il faut le m. évolution au
 cours du temps
 On visualise la tension u_C aux
 bornes du résistor



2/2) a) ans. $105 \text{ mD} = \frac{1}{4} T$
 $\Rightarrow T = 4 \times 105 = 0,42 \text{ ms}$
 b) $T = 2\pi\sqrt{LC} \Rightarrow T^2 = 4\pi^2 LC$
 $\Rightarrow L = \frac{T^2}{4\pi^2 C} = \frac{(0,42 \times 10^{-3})^2}{4\pi^2 \times 10^{-6}}$
 $L = 8,10^{-2} \text{ H}$



La 1^{re} maille donne :

$u_C + u_R + u_{C0} = 0$
 $\Rightarrow \frac{q}{C} + Ri + L \frac{di}{dt} + u_{C0} = 0$
 $\Rightarrow L \frac{di}{dt} + Ri + \frac{q}{C} + u_{C0} = 0$

129
 $\frac{dq}{dt} = i = \frac{u_C}{R_0}$
 $\frac{di}{dt} = \frac{1}{R_0} \left(\frac{du_C}{dt} \right) = \frac{1}{R_0} \frac{du_C}{dt}$
 $L \frac{d^2 i}{dt^2} = \frac{L}{R_0} \frac{d^2 u_C}{dt^2}$

2/2) a) $\frac{1}{R_0} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R_0} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R_0} \frac{du_C}{dt} = 0$
 $\Rightarrow \left(\frac{1}{R_0} + \frac{1}{R_0} + \frac{1}{R_0} \right) \frac{du_C}{dt} = 0$
 $\Rightarrow \frac{3}{R_0} \frac{du_C}{dt} = 0$
 $\Rightarrow \frac{du_C}{dt} = 0$
 $\Rightarrow u_C = 0$

4) e) $E = E_C + E_L = \frac{1}{2} q^2 + \frac{1}{2} Li^2$
 $= \frac{1}{2} u_C \cdot q + \frac{1}{2} Li^2$

6) $\frac{dE}{dt} = \frac{1}{2} q \frac{dq}{dt} + \frac{1}{2} L i \frac{di}{dt} + Li \frac{di}{dt}$
 $= \frac{1}{2} q \frac{dq}{dt} + \frac{1}{2} L i \frac{di}{dt} + Li \frac{di}{dt}$
 $= i \left(\frac{q}{2} + \frac{1}{2} Li + L \frac{di}{dt} \right)$
 $= i \left(u_C + L \frac{di}{dt} \right)$
 $= -i(R_0 + Ri) = -i(R_0 + Ri) \cdot 20$

Energie total diminue $\Rightarrow$ le ballast
 est non conservatif.

5/2) $u_C = Ri + L \frac{di}{dt}$
 a) $t_1 = \frac{q}{I} : u_{C0} = Ri = -0,2 \text{ V}$
 $\Rightarrow i = \frac{0,2}{R} = -10^{-2} \text{ A}$
 $u_C = Ri \Rightarrow \frac{dq}{dt} = R \frac{di}{dt} \Rightarrow \frac{di}{dt} = \frac{1}{R} \frac{du_C}{dt}$

129
 di égal à la pente de la tangente
 à la courbe u_C à t_1 divisé par R_0
 $\left(\frac{di}{dt} \right)_{t_1} = \frac{1}{R_0} \frac{du_C}{dt} = \frac{1}{20} \frac{0,2 - 0,1}{10^{-6}}$
 $= \frac{1}{20} \frac{-0,1}{10^{-6}} = -10^6$

di $u_C(t_1) = Ri + L \frac{di}{dt}$
 $= 5 \times 10^{-3} + 8 \times 10^{-2} (-10^6)$
 $u_C(t_1) = -8,05 \text{ V}$

b) $u_C = \frac{1}{2} Cu_1^2 + \frac{1}{2} Li_1^2$
 $u_{C1} - u_{C0} + u_{C0} = 0 \Rightarrow u_{C1} = -(u_{C0} + u_{C0})$
 $\Rightarrow u_{C1} = -(-8,05 - 0,2)$
 $= 8,25 \text{ V}$

d) $W = \frac{1}{2} Cu_1^2 + \frac{1}{2} Li_1^2 = \frac{1}{2} \times 10^{-6} \times (8,25)^2 + \frac{1}{2} \times 10^{-2} \times (10^{-2})^2$
 $= 7,88 \times 10^{-6} \text{ J}$

c) $W_0 = W + u_{C0} = 7,88 \times 10^{-6} + 4 \times 10^{-6}$
 $= 12,88 \times 10^{-6} \text{ J}$
 $W_0 = \frac{1}{2} Cu_0^2 = \frac{1}{2} CE^2$
 $\Rightarrow E = \sqrt{\frac{2W_0}{C}}$

a) $E = \sqrt{\frac{2 \times 12,88 \times 10^{-6}}{114 \times 10^{-9}}}$
 $E = 15 \text{ V}$

II/ 1/ système est conservatif $\Rightarrow$
 E reste constante
 $\Rightarrow$ Combe (E) : Energie totale
 $\Rightarrow$ à $t=0 : u_C = u_{C0} \Rightarrow E_{C0} = 0$
 $\Rightarrow$ (II) $\Rightarrow E_C$ et u_{C0} $\Rightarrow$

2/ $E = \frac{1}{2} q^2 + \frac{1}{2} Li^2$
 $\frac{dE}{dt} = \frac{1}{2} q \frac{dq}{dt} + Li \frac{di}{dt} = 0$
 $= i \left(\frac{q}{2} + L \frac{di}{dt} \right) = 0$
 $\Rightarrow \frac{q}{2} + L \frac{di}{dt} = 0$
 $\Rightarrow \frac{d^2 q}{dt^2} + \frac{1}{LC} q = 0$

3/ a) valeur C
 $E_C = \frac{1}{2} q^2 \Rightarrow E_{Cmax} = \frac{Q_m^2}{2C}$
 $\Rightarrow C = \frac{Q_m^2}{2E_{Cmax}}$

$C = \frac{(1,71 \times 10^{-6})^2}{2 \times 12,88 \times 10^{-6}} = 1,14 \times 10^{-7} \text{ F}$
 $C = 114 \text{ nF}$

4/ valeur de L
 $E_L = \frac{1}{2} Li^2 \Rightarrow E_{Lm} = \frac{1}{2} Li_{m}^2 = \frac{1}{2} L u_{C0}^2$
 $\Rightarrow L = \frac{2E_{Lm}}{u_{C0}^2} = \frac{2E_{Lm}}{u_{C0}^2}$
 $L = \frac{2 \times 12,88 \times 10^{-6}}{(0,1 \times 10^{-3})^2}$

$L = 2,576 \times 10^{-2} \text{ H}$
 $L = 25,76 \text{ mH}$
 valeur T
 $T = \frac{2\pi}{\omega} = \frac{0,6}{2} = 0,3 \text{ ms}$