

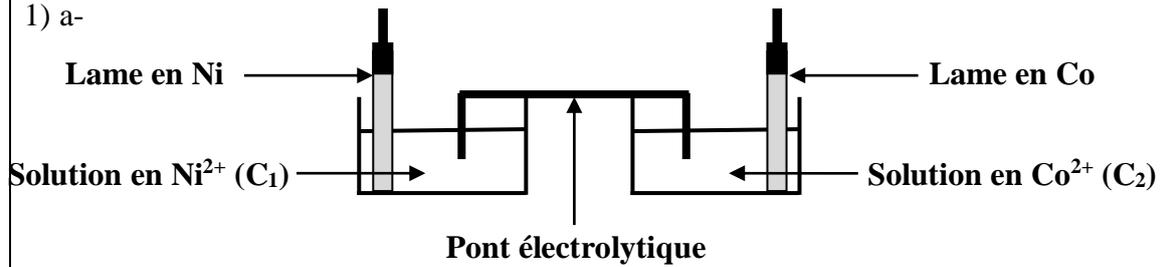
<b>EXAMEN DU BACCALAURÉAT SESSION 2018</b>	<b>Session de contrôle</b>	<b>Épreuve : Sciences Physiques</b>	<b>Section : Mathématiques</b>
--	--------------------------------	---	------------------------------------

**Corrigé**

<b>Chimie</b>					
<b>Exercice 1</b>					
1) a-					
Equation chimique		$2\text{I}^- + \text{S}_2\text{O}_8^{2-} \rightleftharpoons \text{I}_2 + 2\text{SO}_4^{2-}$			
Etat du système	Avancement volumique	Concentration en( mol.L <sup>-1</sup> )			
Initial	0	$C_1V$	$C_2V$	0	0
intermédiaire	x	$C_1V - x$	$C_2V - x$	x	2x
final	$x_f$	$C_1V - x_f$	$C_2V - x_f$	$x_f$	$2x_f$
b- La courbe (a) correspond à l'évolution de la quantité de matière des ions I <sup>-</sup> . en effet, la décroissance de I <sup>-</sup> est deux fois plus grande que celle de S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup> .					
2) a- La courbe (b) montre qu'à l'état final l'avancement final x <sub>f</sub> est égale à la quantité de matière initiale des ions S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup> . S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup> est le réactif limitant. x <sub>f</sub> = 2.10 <sup>-3</sup> mol.					
b- n <sub>01</sub> = 5.10 <sup>-3</sup> mol, n <sub>02</sub> = 2.10 <sup>-3</sup> mol					
3)					
$[\text{I}^-]_f = \frac{n_{01} - 2x_f}{2V} \Rightarrow V = \frac{n_{01} - 2x_f}{2[\text{I}^-]_f} = 50 \text{ mL.}$					
$C_1 = 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1} \quad , \quad C_2 = 4.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}.$					
4) a- $v(t) = \frac{dx}{dt} = \frac{1}{2} \frac{d(C_1V - n(\text{I}^-))}{dt}$ . soit $v(t) = -\frac{1}{2} \frac{dn(\text{I}^-)}{dt}$ .					
b- $\frac{dn(\text{I}^-)}{dt}$ est la tangente à la courbe n(I <sup>-</sup> ) = f(t) à t = 0.					
$v(0) = \frac{5.10^{-3}}{10} = 5.10^{-4} \text{ mol.min}^{-1}.$					

**Exercice 2**

1) a-



b- L'équation chimique associée à cette pile :  $\text{Ni} + \text{Co}^{2+} \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+} + \text{Co}$

2) a- La courbe  $E = f(\log\Pi)$  montre que  $E$  est négative ; la réaction inverse de la réaction associée a lieu spontanément.

La lame en cobalt est la borne (-) et celle en nickel est la borne (+).

b-

- La constante d'équilibre  $K$  correspond à  $E = 0$ , soit l'intersection de la droite avec l'axe des abscisses.  $\log K = -0,66$  donc  $K = 0,22$ .
- La fem normale de la pile est :  $E^0 = -2.10^{-2} \text{ V}$ .

$$E^0 = E^0_{\text{Co}^{2+}/\text{Co}} - E^0_{\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}} \text{ soit : } E^0_{\text{Co}^{2+}/\text{Co}} = E^0_{\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}} + E^0 = -0,28 \text{ V.}$$

3) a-

Equation chimique		$\text{Ni} + \text{Co}^{2+} \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+} + \text{Co}$			
Etat du système	Avancement	Concentration en( mol.L <sup>-1</sup> )			
Initial	0	-	$C_2$	$C_1$	-
intermédiaire	$y$	-	$C_2 + y$	$C_1 - y$	-
final	$y_f$	-	$C_2 + y_f$	$C_1 - y_f$	-

$$n_T = V.(C_1 - y_f) + V(C_2 + y_f) \Rightarrow (C_1 + C_2) = 0,11. \text{ Avec } \tau_f = \frac{y_f}{C_1}$$

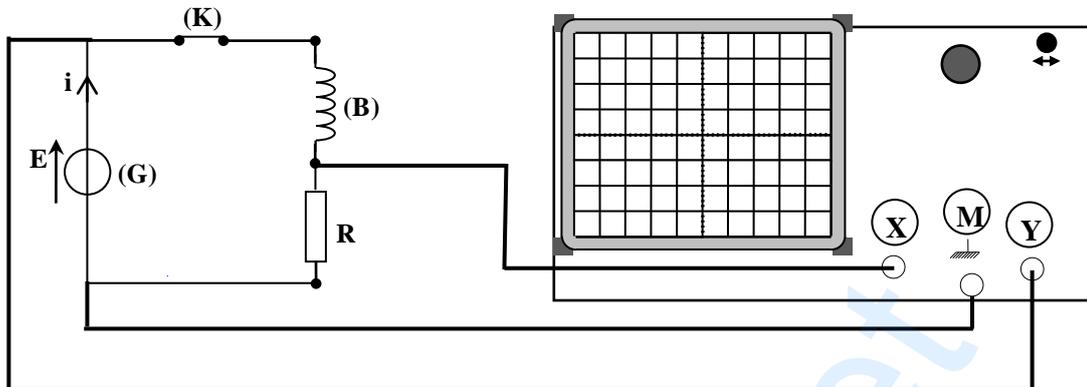
$$\text{b- } K = \frac{C_1 - y_f}{C_2 + y_f} = \frac{1 - \tau_f}{\frac{C_2}{C_1} + \tau_f} \Rightarrow \frac{C_2}{C_1} = \frac{1 - \tau_f}{K} - \tau_f = 0,11.$$

$$\text{soit : } C_1 = 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1} \text{ et } C_2 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}.$$

**Physique**

**Exercice 1**

1) a-



b-  $E(t)$  est constante égale à 9 V lui correspond  $\mathcal{E}_2$  donc  $\mathcal{E}_1$  correspond à  $u_R(t)$ .

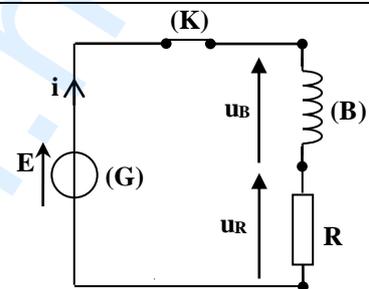
2) D'après la loi des mailles :  $E - u_B(t) - u_R(t) = 0$

$$L \frac{di(t)}{dt} + (R+r)i(t) = E ; \text{ or } i(t) = \frac{u_R(t)}{R} ;$$

$$\frac{L}{R} \frac{du_R(t)}{dt} + \frac{(R+r)}{R} u_R(t) = E$$

$$\text{D'où : } \frac{du_R(t)}{dt} + \frac{1}{\tau} u_R(t) = \frac{R}{L} E$$

$$\tau = \frac{L}{R+r}$$



3) On remplace la solution dans l'équation différentielle on obtient :  $U_{R_m} = \frac{R}{R+r} E$

4) a-  $r = \frac{RE}{U_{R_m}} - R ; r = 10 \Omega.$

b-  $\tau = 15 \text{ ms. } \tau = \frac{L}{R+r}. \text{ Soit } L = \tau(R+r) = 0,9 \text{ H.}$

5) a- En absence d'un agent extérieur exciteur, les oscillations de la tension  $u_D(t)$  sont libres. Elles sont amorties car il ya décroissance de l'amplitude au cours du temps. Le régime d'oscillations est pseudopériodique.

b- Il s'agit d'une décharge oscillante. D est un condensateur.

6) Entre les instants  $t_1$  et  $t_2$  le condensateur est en phase de charge car la tension entre ses bornes augmente en valeur absolue.

7) a- L'énergie électromagnétique

$$E = \frac{1}{2} C u_D(t)^2 + \frac{1}{2} L i(t)^2 = \frac{1}{2} C u_D(t)^2 + \frac{1}{2} L C^2 \left( \frac{du_D(t)}{dt} \right)^2.$$

b- A l'instant  $t_1$ ,  $u_D(t_1)$  est nulle. Donc l'énergie est purement magnétique.

$$E_1(t_1) = \frac{1}{2} L C^2 \left( \frac{du_D(t)}{dt} \right)^2.$$

c-

On note  $\alpha = \frac{du_D(t)}{dt}$ , la pente de la tangente à la courbe  $u_D(t) = f(t)$  à l'instant  $t_1$ .

$$\alpha = - \frac{9,4}{2,5 \cdot 10^{-3}} = - 3,76 \cdot 10^3 \text{ V.s}^{-1}.$$

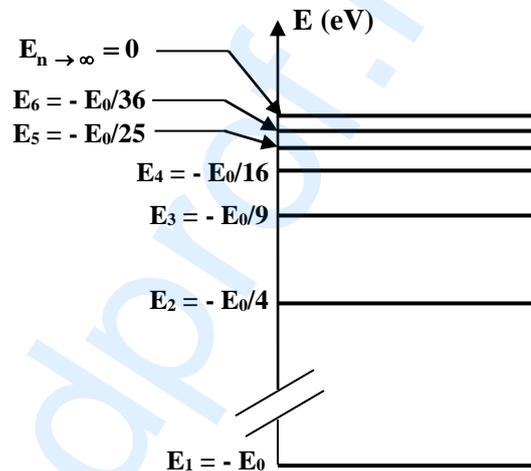
$$\text{Lacapacité } C \text{ du condensateur est : } C = - \frac{1}{\alpha} \sqrt{\frac{2E_1(t_1)}{L}} = 2,8 \text{ } \mu\text{F}.$$

### Exercice 2

1) a- L'énergie d'un atome ne peut prendre que certaines valeurs particulières.

b-  $E_0$  est égale à la valeur absolue de l'énergie de l'état fondamental de l'atome d'hydrogène.

2)



3)  $-E_0 < E_n < -E_0 + 0,9E_0 = - \frac{E_0}{10}$  ;  $1 < n < 3,16$  ; L'atome d'hydrogène ne peut absorber que deux quanta d'énergie ; ces transitions correspondent respectivement aux niveaux  $E_2$  et  $E_3$ .

4) a- La transition d'un niveau  $n$  à un niveau  $p$  lui correspond une variation d'énergie

$$\Delta E_{n,p} = E_p - E_n = E_0 \left( \frac{1}{n^2} - \frac{1}{p^2} \right)$$

$$\text{b- } \Delta E_{5,p} - \Delta E_{4,p} = E_0 \left( \frac{1}{25} - \frac{1}{16} \right) \Rightarrow E_0 = 13,6 \text{ eV}$$

c- On vérifie que pour toutes les transitions on a  $p = 2$ . Les transitions considérées correspondent à la série de Balmer.

5)

$$\Delta E = -\frac{hc}{\lambda e} \Rightarrow E_n = E_p + \frac{hc}{\lambda e} = -3,4 + \frac{hc}{\lambda e}$$

pour  $\lambda = 450 \text{ nm}$ ,  $E_n = -0,64 \text{ eV}$  ne correspond à aucun état de l'atome d'hydrogène.

pour  $\lambda = 487 \text{ nm}$ ,  $E_n = -0,85 \text{ eV}$  la radiation (b) correspond à l'une des transitions de Balmer.

<b>Exercice 3 : étude d'un document scientifique</b>
--

- |   |
|---|
| 1) Pour qu'un système soit résonant, il doit accumuler de l'énergie et cette accumulation est effectuée à la fréquence de résonance de ce système.  |
| 2) Il s'agit d'une résonance d'élongation, car elle est obtenue pour une fréquence de vibrations proche de la fréquence propre de l'immeuble.   |
| 3) Le phénomène de résonance se manifeste par des oscillations importantes d'un immeuble, ce qui affecte considérablement sa structure et finira par s'effondrer. L'excitateur est le séisme et le résonateur est l'immeuble. |
| 4) Des systèmes d'amortissement, tels que les pendules et les amortisseurs, sont installés au sein des immeubles et qui dissipent l'énergie cinétique des vibrations.   |