

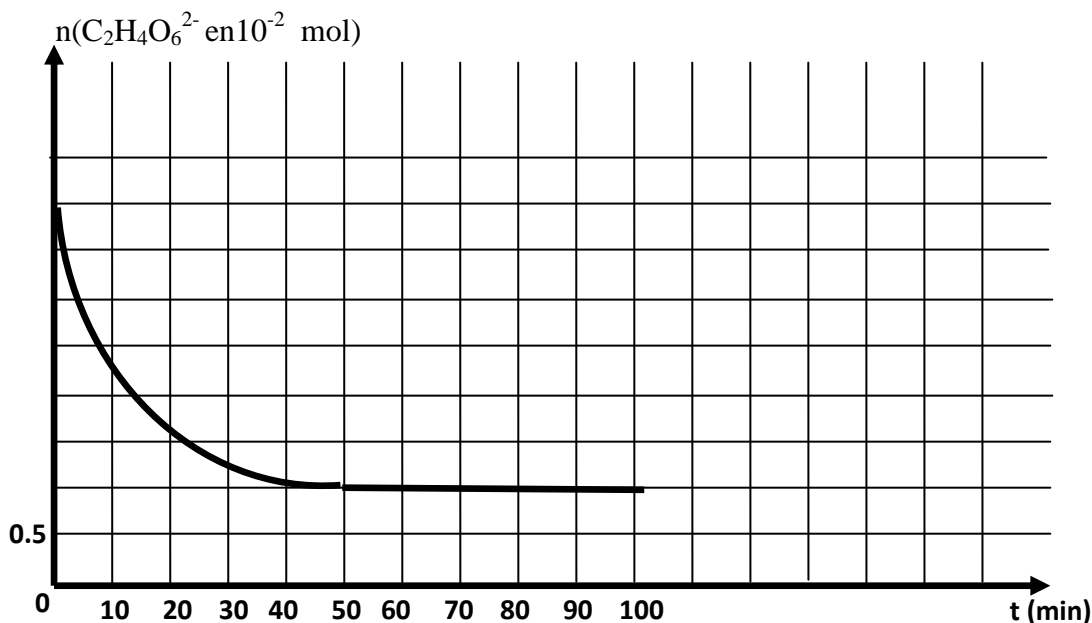
## Chimie:(7points)

### Exercice N°1 :

A l'instant  $t=0$ , on réalise un système chimique en mélangeant en milieu acide un volume  $V_1=50\text{ml}$  d'une solution aqueuse de peroxyde d'hydrogène  $\text{H}_2\text{O}_2$  de concentration  $C_1$  avec un volume  $V_2=50\text{ml}$  d'une solution aqueuse d'ion tartrate  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$  de concentration  $C_2=0.8\text{mol.L}^{-1}$ .

Avec le temps, un dégagement gazeux prend naissance et le système est le siège d'une réaction chimique totale d'équation ;  $5\text{H}_2\text{O}_2 + \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{H}_3\text{O}^+ \longrightarrow 10\text{H}_2\text{O} + 4\text{CO}_2$

La courbe de la figure ci-dessous représente les variations de la quantité de matière des ions  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$  au cours de temps :

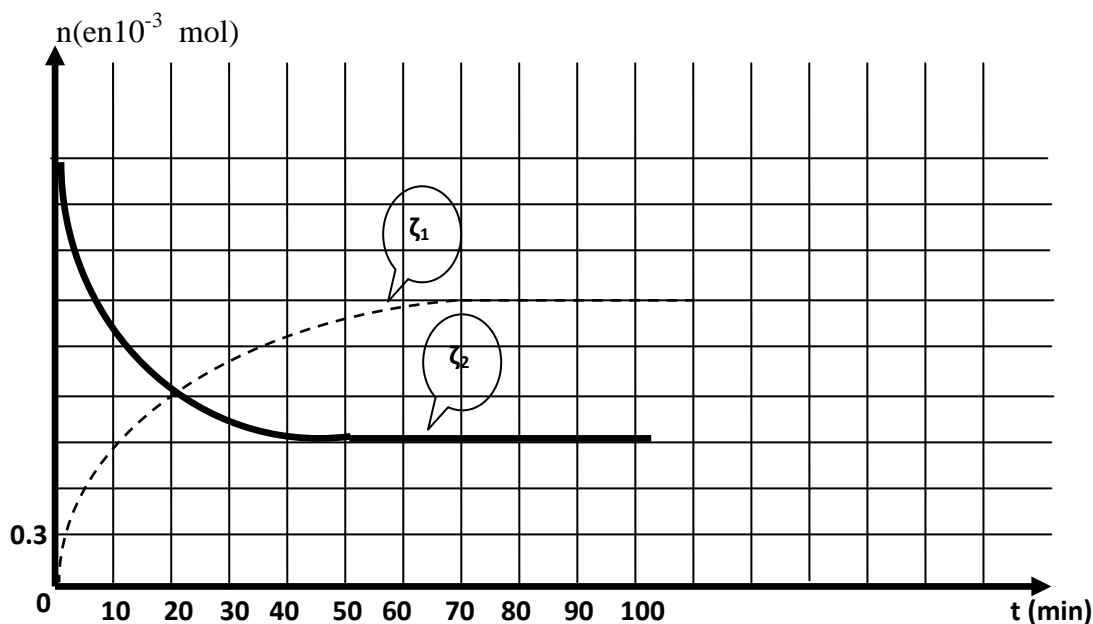


- 1- Peut-il travailler en milieu sans acide ? Justifier.
- 2- Dresser un tableau descriptif d'évolution du système.
- 3- Sans faire le calcul, préciser le réactif limitant.
- 4- Déterminer l'avancement final de la réaction  $x_f$ .
- 5- Déterminer la composition du mélange finale.
- 6- Déduire la valeur de la concentration  $C_1$ .

### Exercice N°2 :

A une température  $T_1$  maintenue constante, on prépare un mélange équimolaire d'acide éthanóïque ( $\text{CH}_3\text{-COOH}$ ) et butan-1-ol ( $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ ) additionné de deux gouttes d'acide sulfurique

concentré. On suit l'évolution de la réaction. Les mesures faites permettent de tracer les courbes de la figure ci-dessous traduisant l'évolution des quantités d'ester formé et de l'acide restant en fonction du temps



- 1- a- Ecrire l'équation de la réaction.  
b- Préciser les caractéristiques de cette réaction.  
c- Quelle est le rôle de l'acide sulfurique additionné.
- 2- Identifier la courbe qui traduit la variation du nombre de moles de l'acide restant. Justifier.
- 3- a- Déterminer l'avancement final et l'avancement maximal de la réaction.  
b- Déduire le taux d'avancement final de la réaction. Conclure.  
c- Déterminer la composition du mélange lorsque l'équilibre dynamique est atteint.
- 4- Dire, en le justifiant, si la composition du mélange à l'équilibre sera modifiée si on réalise la même expérience à une température  $T_2 > T_1$ .

### Physique :(13points)

#### Exercice N°1 :

On réalise un circuit électrique comportant en série un conducteur ohmique de résistance  $R_0=40\Omega$  et une bobine B d'inductance L et de résistance interne r et un interrupteur k. Ce circuit est alimenté par un générateur de f.e.m  $E=10V$  (voir figure (1)).

A un instant pris comme origine de temps, on ferme l'interrupteur K et on suit avec un oscilloscope bicourbe l'évolution au cours du temps de la tension  $u_1(t)$  aux bornes du conducteur ohmique et la tension  $u_2(t)$  aux bornes du générateur. On obtient les courbes (a) et (b) de la figure (2)

- 1- Sur la figure (1), faire les connexions possibles pour visualiser les tensions  $u_1(t)$  et  $u_2(t)$ .
- 2- Montrer que la courbe (a) correspond à  $u_1(t)$ .
- 3- Justifier que la courbe (a) permet de suivre l'évolution de l'intensité du courant au cours de temps.
- 4- Montrer que l'équation différentielle régissant l'évolution de la tension  $u_1(t)$  s'écrit :  

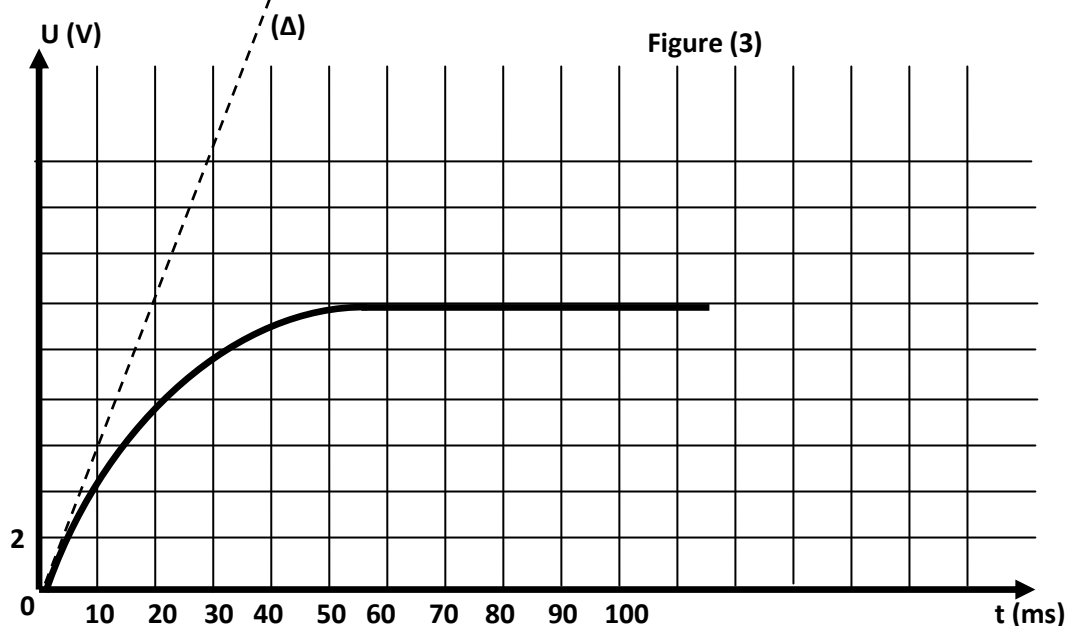
$$\frac{du_1(t)}{dt} + \frac{1}{\zeta} u_1(t) = \frac{R_0}{L} E \quad \text{avec} \quad \zeta = \frac{L}{R_0+r}$$
- 5- Vérifier  $u_1(t)=U_0 (1- e^{-t/\zeta})$  est une solution de l'équation différentielle en précisant l'expression de  $U_0$ .
- 6- Soit  $U_0$  la tension aux bornes du conducteur ohmique en régime permanent  
a- A partir de la figure (2) déterminer la valeur de  $U_0$ .

- b- Déduire la valeur  $I_0$  de l'intensité du courant électrique de ce régime s'établit.
- c- Montrer que  $r = \frac{E-U_0}{U_0} \cdot R_0$  et calculer sa valeur.
- 7- Déterminer graphiquement la valeur de  $\zeta$ . Et déduire la valeur de l'inductance  $L$ .
- 8- Montrer que  $u_B = rE/(R_0+r)$  lorsque le régime permanent s'établit.
- 9- Représenter sur la figure (2) la courbe  $u_B(t)$
- 10- Donner l'expression de l'énergie emmagasinée dans la bobine  $E_L$  et calculer sa valeur lorsque le régime permanent s'établit.
- 11- Montrer que  $\frac{dE_L}{dt} = i \cdot E - (r+R_0) i^2$

### Exercice N°2 :

On associe en série un générateur de f.e.m  $E$ , un résistor de résistance  $R$  réglable, un condensateur de capacité  $C$  ne portant initialement aucune charge électrique, un interrupteur  $K$  et un ampèremètre. A l'instant  $t=0s$ , on ferme le circuit. A l'aide d'un oscilloscope à mémoire on enregistre l'évolution temporelle de la tension  $u_C$  aux bornes du condensateur. On obtient le chronogramme de la figure (3) et sa tangente ( $\Delta$ ) au point correspondant à  $t=0s$

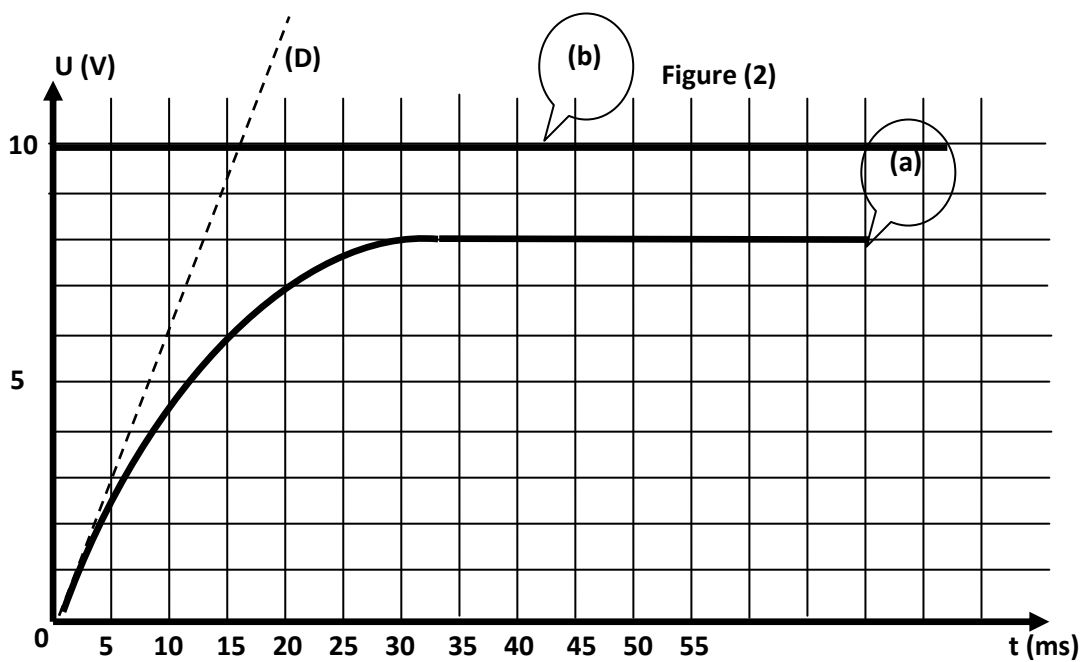
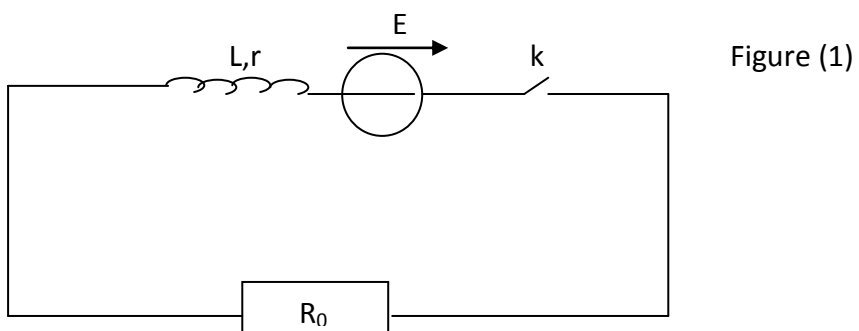
- 1- Représenter le montage en précisant le branchement de l'oscilloscope pour visualiser  $u_C(t)$ .
- 2- Montrer que l'étude de la tension  $u_C(t)$  permet de faire celle de la charge du condensateur  $q(t)$ .
- 3- Etablir l'équation différentielle en  $q(t)$ .
- 4- Sachant la solution de l'équation différentielle qui régit  $q(t)$  est  $q(t)=Q_0(1-e^{-t/\zeta})$ , déterminer les expressions de  $Q_0$  et  $\zeta$  en fonction de  $E$ ,  $R$  et  $C$ .
- 5- Déterminer graphiquement :
  - a- La valeur de la f.e.m  $E$  du générateur.
  - b- La valeur de la tension aux bornes du résistor à  $t=20$  ms
- 6- a- Montrer que  $\zeta$  est une constante du temps.  
b- Déterminer graphiquement  $\zeta$  et déduire la valeur de la capacité  $C$  sachant que  $R=1K\Omega$ .
- 7- Calculer l'énergie emmagasinée dans le condensateur lorsque ce dernier est totalement chargé.
- 8- Si on veut charger plus rapide le condensateur, doit-on augmenter ou bien diminuer la valeur de  $R$ . Justifier.



La droite ( $\Delta$ ) est tangente à la courbe à  $t=0s$

Feuille à remplir et à rendre avec la copie

Nom : ..... Prénom : ..... N° .....



La droite (D) est tangente à la courbe à  $t=0$ s