

CHIMIE : (5points)

En milieu fortement acidifié, l'ion permanganate intervient par l'équation formelle suivante :



- Quel est le couple redox correspondant ?
 - Préciser la couleur de l'oxydant et la couleur du réducteur.
 - Ecrire l'équation formelle relative au couple $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$.
- On se propose de doser une solution de sulfate de fer (II) heptahydraté de formule ($\text{FeSO}_4, 7\text{H}_2\text{O}$) par manganimétrie.

On verse un peu de solution de permanganate de potassium KMnO_4 de concentration $\text{C}_1 = 0,02 \text{ mol. L}^{-1}$, contenue dans la burette. Dans l'erenmeyer où l'on a introduit un volume $\text{V}_2 = 20,0\text{mL}$ de solution sulfate de fer (II) heptahydraté de concentration molaire C_2 , puis un peu d'acide sulfurique concentré pour acidifier le milieu.

 - Déduire que l'équation bilan du dosage s'écrit :

$$5\text{Fe}^{2+} + \text{MnO}_4^- + 8\text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow 5\text{Fe}^{3+} + \text{Mn}^{2+} + 12\text{H}_2\text{O} \quad (1)$$
 - On observe une décoloration immédiate, l'interpréter.
 - Définir le réactif limitant, le préciser dans le cas de la réaction (1).
 - On continue l'apport de la solution de permanganate. Pour un volume versé $\text{V}_{1\text{éq}} = 16\text{mL}$, on constate que malgré l'homogénéisation, le mélange réactionnel maintient pour la première fois une couleur violette pâle. Comment appelle t-on cette phase du dosage ?
- Définir l'équivalence redox.
 - En utilisant l'équation de la réaction de dosage, montrer qu'à l'équivalence, on a la relation suivante : $5\text{C}_1\text{V}_{1\text{éq}} = \text{C}_2\text{V}_2$
 - Calculer la concentration molaire C_2 en sulfate de fer (II).
- Quelle masse de sulfate de fer (II) heptahydraté ($\text{FeSO}_4, 7\text{H}_2\text{O}$) faut -il peser pour préparer 400mL de la solution ferreuse étudiée ?

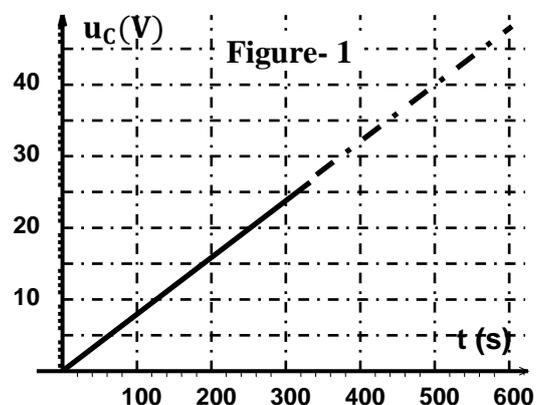
On donne : $\text{H} = 1 \text{ g. mol}^{-1}$; $\text{O} = 16 \text{ g. mol}^{-1}$; $\text{S} = 32 \text{ g. mol}^{-1}$; $\text{Fe} = 56 \text{ g. mol}^{-1}$

PHYSIQUE : (15 points).

Exercice 1 : (7 points) .

Sur un condensateur, on a les indications suivantes : 1000 μF et 25V.

- Que représente chacune de ces deux valeurs ?
- Ce condensateur dont la capacité est C est alimenté par un générateur de courant qui fournit une intensité $\text{I} = 80 \mu\text{A}$.
On étudie les variations de la tension u_c à ses bornes alors on obtient la courbe de la **figure-1** :
 - Schématiser le circuit qui permettra de réaliser cette expérience.
 - Expliquer brièvement son protocole expérimental.
- En exploitant la **figure -1**:
 - Déterminer l'expression de u_c en

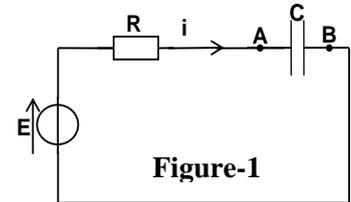


- fonction du temps.
- Déterminer la valeur de la capacité C du condensateur.
 - Comment peut-on faire varier la valeur de C ?
 - Exprimer l'énergie E_C emmagasinée dans le condensateur en fonction du temps et calculer sa valeur pour $t = 200\text{s}$.
4. Si on laisse le circuit fermé pendant une longue durée.
A partir de quel instant, le condensateur encoure-t-il des risques ?

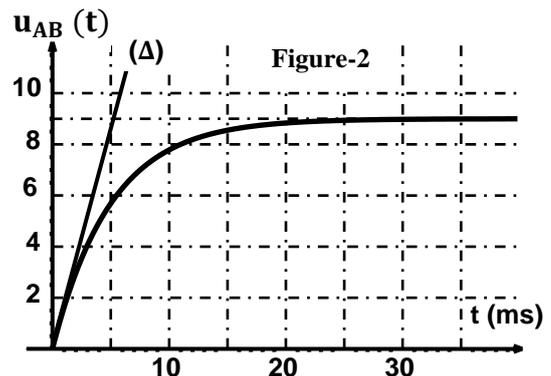
Exercice 2 : (8 points) .

Un condensateur initialement déchargé, de capacité $C = 5,0 \mu\text{F}$, est placé en série avec un résistor de résistance $R = 1,0\text{K}\Omega$. Il est chargé par un générateur idéal de tension de f.é.m. $E = 9,0\text{V}$.

A l'instant $t = 0$, on ferme le circuit schématisé sur la **figure-1** ci-contre.



- Etablir l'équation différentielle au cours de la charge du condensateur en fonction de la tension instantanée $u_{AB}(t)$ aux bornes du condensateur, sa dérivée par rapport au temps et les caractéristiques des éléments du circuit.
 - La solution de cette équation différentielle est de la forme : $u_{AB}(t) = E(1 - e^{-\frac{t}{k}})$ où k est une constante qui caractérise le circuit. Vérifier que cette fonction est solution de l'équation établie en **a.** pour une certaine valeur de k qu'on précisera.
 - Pour $t = 5 \cdot k$, que peut-on dire de l'état du condensateur ?
- Le phénomène de charge du condensateur est suivi à l'aide d'un oscilloscope à mémoire. On enregistre la courbe $u_{AB}(t)$ sur la **figure-2**.
 - Faire le schéma du circuit électrique et des connections permettant de visualiser à l'oscilloscope les fonctions $u_{AB}(t)$ et $u=E$.
 - Par une analyse dimensionnelle, vérifier que la constante de temps τ du dipôle (R, C) est homogène à un temps et la définir.
 - Déterminer graphiquement cette constante en précisant la méthode utilisée. La valeur obtenue est-elle compatible avec les données de l'exercice?
- Montrer que l'expression de l'intensité du courant dans le circuit est :



$$i(t) = \frac{E}{R} \cdot e^{-\frac{t}{RC}} .$$

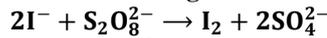
- En déduire l'allure de la représentation graphique de la fonction $i(t)$ pour t compris entre 0 et 35ms .
4. On appelle régime permanent le phénomène obtenu au bout d'un temps t_{max} , suffisamment long.
- Donner une valeur numérique minimale pour t_{max} .
 - En régime permanent, quelles sont les valeurs de la tension aux bornes du condensateur et l'énergie y stockée?

Bonne chance



Corrigé DC1 4ème M₁ 2012 2013

A-Chimie : 7 points.



1. Dosage du diiode I₂ par les ions S₂O₈²⁻. **0,5**

2. Les significations des expressions suivantes :

- une réaction lente : **réaction qui peut être suivie au cours du temps.** **0,5**
- une réaction totale : **réaction qui consomme totalement le réactif limitant.** **0,5**

3. Rôle de la température : **accélérer la réaction.**

4. les différents facteurs cinétiques : $\left\{ \begin{array}{l} \text{concentration} \\ \text{Température} \\ \text{Catalyseur} \end{array} \right.$ **0,75**

5. En utilisant la **figure-1** :

a. Affecter les courbes (1) → T₂ et (2) → T₁ : car la plus rapide → T la plus élevée. **0,5**

b. Les temps de demi réaction t_{1/2}(T) → x = $\frac{x_f}{2} \Rightarrow \begin{cases} t_{1/2}(T_1) = 4,5 \text{ min} \\ t_{1/2}(T_2) = 13 \text{ min} \end{cases}$ **1**

6. Pour la température T₁ ;

a. v(t₁, t₂) = $\frac{4,7-3}{20-10} = 1,7 \text{ mmol. min}^{-1}$ **0,5**

b. La vitesse initiale v₀ de la réaction : est maximale et correspond à la pente de la tangente à la courbe pour t = 0 min. **1**

7. Chacun des échantillons précédents est constitué par le même volume V = 50 mL des solutions S₁ de KI de concentration C₁ = 0,2 mol.L⁻¹ et S₂ de K₂S₂O₈ de concentration C₂.

a. x_f = 4 mmol = 4.10⁻³ mol, il est maximal car la réaction est totale. **0,5**

b. La valeur de C₂ : x_f = V. C₂ ⇒ C₂ = $\frac{x_f}{V} = \frac{4}{50} = 0,08 \text{ mol. L}^{-1}$. **0,5**

c. La composition molaire initiale : (I⁻)₀ = C₁. V = 10⁻² mol ; (S₂O₈²⁻)₀ = C₂. V = 4.10⁻³ mol et (I₂)₀ = (SO₄²⁻)₀ = 0 mol **1**

d. Donner le tableau descriptif d'évolution du système chimique considéré.

Equation de la réaction		2I ⁻ + S ₂ O ₈ ²⁻ → I ₂ + 2SO ₄ ²⁻			
Système	Avancement	Quantité de matière en (mole)			
1 Initial	0	C ₁ . V = 10 ⁻²	C ₂ . V = 4.10 ⁻³	0	0
Intermédiaire	x	10 ⁻² - 2x	4.10 ⁻³ - 2x	x	2x
Final	x _f	10 ⁻² - 2x _f	4.10 ⁻³ - 2x _f	x _f	2x _f

e. La composition molaire de l'état final : (I⁻)_f = 10⁻² - 2x_f = 2.10⁻³ mol ;

(S₂O₈²⁻)_f = 0 mol et (I₂)_f = x_f = 4.10⁻³ mol et (SO₄²⁻)_f = 2x_f = 0,08 mol **1**

B-Physique : 13 points.

Exercice 1 : 6 points.

1. Le composant électrique (1) : **générateur de courant (I = cte)?** **0,5**

2. la fermeture de K suivant chacune des deux positions : $\left\{ \begin{array}{l} \text{(a) : charge du condensateur.} \\ \text{(b) : décharge du condensateur.} \end{array} \right.$ **0,5**

3. Δt = 150s

a. Réalisation de l'expérience : **placer l'un des condensateurs du jeu initialement déchargé, fermer en même temps K et déclencher un chronomètre et mesurer à 150s la tension U_C.** **1**

b. Allure de la courbe représentative de la fonction U_C = f($\frac{1}{C}$) = $\frac{Q}{C}$: **une droite car U_C ∝ $\frac{1}{C}$** **0,5**

c. la pente de la courbe représentative de la fonction U_C = f($\frac{1}{C}$) représente Q **0,5**

d. Calculer la valeur de cette pente. Q = $\frac{6}{0,8.10^3} = 7,5.10^{-3} \text{ C}$ **0,75**

e. Déduire alors les valeurs :

➤ de la charge Q = 7,5.10⁻³ C la même pour tous le jeu. **0,5**

➤ de l'intensité I = $\frac{Q}{\Delta t} = \frac{7,5.10^{-3}}{150} = 5.10^{-5} \text{ A} = 50 \mu\text{A}$ **0,5**

4. Pour une valeur C = 2200 μF de la capacité de l'un du jeu de condensateurs :

a. Expression de la charge en fonction du temps : Q = I. t. **0,5**

b. Celle de l'énergie électrostatique : E_C = $\frac{1}{2C} Q^2 = \frac{1}{2C} (I. t)^2 \text{ A.N} : E_C(t_1) = 1,82.10^{-3} \text{ Joule}$ **0,75**

Exercice 2 : 7 points.

On considère le circuit schématisé ci-contre :

On ferme le commutateur **K** suivant la **position-1**.

1. Loi des mailles $\Rightarrow \sum \mathbf{u} = \mathbf{0} \Rightarrow \mathbf{u}_C + \mathbf{R}_1 \mathbf{C} \frac{d\mathbf{u}_C}{dt} = \mathbf{E}$ **0,75**
2. $\mathbf{u}_C = \alpha \cdot [1 - \exp(-\beta \cdot t)]$:
 - a. $\alpha = \mathbf{E}$ et $\beta = \frac{1}{\mathbf{R}_1 \mathbf{C}}$ **0,5**
 - b. $\mathbf{u}_C(t) = \mathbf{E} \cdot [1 - \exp(-\frac{1}{\mathbf{R}_1 \mathbf{C}} \cdot t)]$ et $\mathbf{u}_{R_1}(t) = \mathbf{E} \cdot \exp(-\frac{1}{\mathbf{R}_1 \mathbf{C}} \cdot t)$ **1**
3. On donne la courbe $\mathbf{u}(t)$ représentée sur la figure qui suit :
 - a. La courbe représente $\mathbf{u}_{R_1}(t)$ car elle est décroissante. **0,5**
 - b. (Δ) : représente la tangente à la courbe représentative de $\mathbf{u}_{R_1}(t)$ à $t = 0\text{s}$ **0,5**
 - c. La constante de temps c'est la rapidité de charge du condensateur.
 $\tau = \mathbf{R}_1 \mathbf{C}$: $[\tau] = [\mathbf{R}_1][\mathbf{C}] = \frac{[U][Q]}{[I][U]} = \frac{[Q]}{[I]} = [t] \Rightarrow \tau$ est bien un temps. **0,75**
 - d. Déterminer à partir de cette courbe :
 - > La f.é.m. $\mathbf{E} = 5\text{V}$ **0,5**
 - > $\tau_1 = 8\text{ms}$. ; la méthode : **t correspondant à l'intersection de (Δ) avec $t = 0$.** **0,5**
4.
 - a. la figure-2 \Rightarrow décharge du condensateur **0,5**
la figure-3 \Rightarrow charge du condensateur
 - b. $\mathbf{I}_0 = \frac{\mathbf{E}}{\mathbf{R}} \Rightarrow \mathbf{R} = \frac{\mathbf{E}}{\mathbf{I}_0} \Rightarrow \begin{cases} \mathbf{R}_1 = \frac{\mathbf{E}}{\mathbf{I}_{01}} = \frac{5}{2,5 \cdot 10^{-3}} = 2\text{k}\Omega \\ \mathbf{R}_2 = \frac{\mathbf{E}}{\mathbf{I}_{02}} = \frac{5}{6 \cdot 10^{-3}} = 833 \Omega \end{cases}$ **1.**
 - c. Dédurre la valeur de \mathbf{C} : $\tau_1 = \mathbf{R}_1 \mathbf{C} \Rightarrow \mathbf{C} = \frac{\tau_1}{\mathbf{R}_1} = 4\mu\text{F}$. **0,5**