Sciences Physiques Section : Sc. Info. Session principale 2010 Corrigé et consignes

Conseils aux candidats pour répondre aux questions proposées dans les sujets de bac.

- Lire attentivement l'énoncé de tout l'exercice à résoudre.
- Comprendre le phénomène étudié puis se lancer dans l'élaboration de la réponse.
- Une meilleure réflexive est demandée au début de la lecture de l'énoncé pour une bonne application des lois, des théorèmes, des définitions...

Toute application numérique doit être précédée d'une expression littérale.

CHIMIE

Corrigé et consignes

1- L'équation de la réaction chimique associée à cette pile.

$$Zn^{2+1} + Cu \implies Cu^{2+} + Zn$$

Pour écrire l'équation de la réaction chimique associée à une pile à partir de son symbole, il est indispensable de noter à l'extrême gauche le symbole de la forme réduite du métal utilisé (le Cu dans notre cas) avec la forme oxydante du métal utilisé de droite (Zn²+); après une double flèche; on note le symbole de l'ion de la solution de gauche avec du symbole du métal de droite.

2- a-
$$\mathbf{E} = \mathbf{V}_{b.Zn} - \mathbf{V}_{b.Cu}$$

la fem est la différence de potentiel E mesurée entre les potentiels d'électrode des couples de droite et de gauche. Si E est positive (négative); l'électrode placé à droite (à gauche) représente la borne positive (négative)

b- $\mathbf{E} = V_{b,Zn}$ - $V_{b,Cu} = -1,1$ V < 0 ; donc l'électrode en Cu est la borne positive.

3- a-
$$Cu^{2+} + Zn \rightarrow Zn^{2+} + Cu$$

- **b-** Le rôle du pont salin : assurer l'électroneutralité des deux compartiments et fermer le circuit. On accepte aussi la réponse suivante : le pont salin assure le contact électrique entre les solutions aqueuses contenues dans les deux compartiments de la pile.
- **4- a-** Solution 1- D'après le 3-a-, le métal déposé est le cuivre et il se dépose sur l'électrode en cuivre d'après 2-b-.

Solution 2- le dépôt est de couleur rouille, c'est le cuivre et il se dépose sur l'électrode en cuivre d'après 2-b-.

b- D'après le 3-a-, la concentration ions zinc va augmenter:

$$[Zn^{2+}]_{final} = [Zn^{2+}]_{initial} + x$$

$$\mathbf{x} = \frac{\text{nombre de moles de zinc oxyd\'e}}{\text{volume de la solution}} = \frac{\text{nombre de moles d'ion cuivre r\'eduit}}{\text{volume de la solution}} = \frac{n}{V}$$

avec V = 100 mL et n =
$$\frac{0.375}{63.5}$$
 = 0.005 mol \Rightarrow x = 0.05 mol.L⁻¹

et
$$[Zn^{2+}]_{final} = [Zn^{2+}]_{initial} + x = 0,1 + 0,05 = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$$

PHYSIQUE **EXERCICE 1**

Corrigé et consignes

1- G = 20 Log T = 20 Log $\frac{U_{\text{Sm}}}{U}$; G est une grandeur sans dimension qui s'exprime en dB

2- a- G = -0,50 dB = 20 Log $\frac{U_{\text{Sm}}}{U_{\text{Em}}}$ avec $U_{\text{Em}} = 2 \text{ V} \Rightarrow U_{\text{Sm}} = 1,9 \text{ V}$; on projette sur l'axe des ordonnés (l'axe des gains), le point d'abscisse 2 10³ Hz de la courbe C₁ pour en déduire la valeur $U_{Sm} = 1.9 \text{ V}$

b- filtre passe bas de fréquence de coupure haute, Nc = 5 kHz; le filtre électrique est un quadripôle qui ne transmet que des signaux de fréquence(s) comprise(s) dans un certain domaine ; le filtre passe bas est caractérisé par la fréquence de coupure haute

c- filtre passant pour des fréquences N : N < Nc = 5 kHz

C'est un filtre passe bas passif car les composants réalisant ce filtre sont passifs: résistance R et condensateur de capacité C. Ce filtre est caractérisé par T inférieure ou égale à1 et un gain négative.

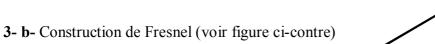
3- a- D'après la loi des mailles :
$$u_S$$
 = - Ri - u_E = $\frac{q}{C}$ avec q = C. u_S et i = $\frac{dq}{dt}$ = $C\frac{du_S}{dt}$

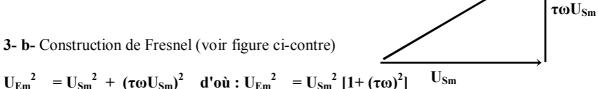
donc:
$$u_S = -R C \frac{du_s}{dt} - u_E d'où: u_S + R C \frac{du_s}{dt} + u_E = 0$$

et R C =
$$\tau$$
 d'où : $u_S + \tau \frac{du_s}{dt} + u_E = 0$

L'application de la loi des mailles exige un bon choix de la maille étudiée, cette loi exprime que la somme algébrique des tensions rencontrées est nulle.

Une maille est un parcours fermé défini en énumérant, successivement différents « nœuds » d'un circuit électrique, l'énumération commençant et finissant par le même nœud.





 U_{Em}

Et on aura :
$$T = \frac{U_{sm}}{U_{Em}} = \frac{1}{\sqrt{1 + \omega^2 \tau^2}}$$

3- c- G = 20 Log T = 20 Log
$$\frac{U_{sm}}{U_{Em}}$$
 = 20 Log $\frac{1}{\sqrt{1+\omega^2\tau^2}}$

En ayant : R C = τ et ω = 2 Π N, on aura : G = -10 Log(1 + 4 Π ² N² τ ²)

4- a- En ayant : R C =
$$\tau$$
 et $\omega = 2\Pi$ N, on aura : G = -10 Log(1 + $4\Pi^2$ N²R² C²)

La bande passante à -3 dB est telle que $G \ge G_0$ -3 dB = -3 dB car G_0 = 0 Donc: $G = -10 \text{ Log}(1 + 4\Pi^2 \text{ N}^2 \text{R}^2 \text{ C}^2) \ge -3$

Alors :
$$N \le N_c = \frac{1}{2\Pi RC}$$
 et à la limite $N_i = \frac{1}{2\Pi R_i C}$

d'où :
$$R_{ci} = \frac{1}{2\Pi CN_{ci}}$$

La bande passante (-3 dB) d'un filtre est l'intervalle des fréquences $[N_b, N_h]$ pour les quelles $G \ge G_0 - 3$

4- b-
$$N_c' = 7.10^2 \text{ Hz}$$

4- c-
$$N_c = 7.10^3 \text{ Hz} \Rightarrow \mathbf{R_{c1}} = \frac{1}{2\Pi C N_c} = 22,7 \Omega, N_c' = 7.10^2 \text{ Hz} \Rightarrow \mathbf{R_{c2}} = \frac{1}{2\Pi C N_c'} = 227 \Omega$$

EXERCICE 2

Corrigé et consignes

Partie A

1-
$$u_S = u_2 + u_1 = R_2 \cdot i_2 + R_1 \cdot i_1$$
 avec $i_1 = i_2 + i_1 \cong i_2$ car $i_1 = 0$

Alors: $u_S = (R_2 + R_1)i_1$ et ayant : $u_1 = R_1.i_1$

Donc:
$$\frac{u_1}{u_S} = \frac{\mathbf{R_1}}{\mathbf{R_1 + R_2}}$$
 et par suite $\mathbf{u_1} = \frac{\mathbf{R_1}}{\mathbf{R_1 + R_2}} \mathbf{u_S}$

Remarque : on définit le gain d'un quadripôle comme étant le rapport d'une grandeur obtenue à la sortie sur la même grandeur obtenue à l'entrée.

2-
$$u_E = -\epsilon + R_1 \cdot i_1 = -\epsilon + \frac{R_1}{R_1 + R_2} u_S \implies \epsilon = \frac{R_1}{R_1 + R_2} u_s - u_E$$

3- a-
$$u_S = U_{sat} \text{ si } \varepsilon > 0 \implies U_{HB} = \frac{\mathbf{R_1}}{\mathbf{R_1 + R_2}} U_{sat}$$

 $u_S = -U_{sat} \text{ si } \varepsilon < 0 \implies U_{BH} = -\frac{\mathbf{R_1}}{\mathbf{R_1 + R_2}} U_{sat}$

3- b- Le système bascule autour de $\varepsilon = 0$.

C'est un montage <u>comparateur à deux seuils</u>; il permet de comparer u_E aux deux tensions de référence U_{HB} et U_{BH} à chaque fois que u_E franchit l'un de ces seuils alors u_S bascule de la valeur U_{sat} à la valeur $-U_{sat}$ et inversement

Partie B

1-
$$u_c = -R.i + u_S$$
 avec $u_C = \frac{q}{C}$ donc $q = C u_C$ et $i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$

$$u_c = -R. C \frac{du_C}{dt} + u_S \implies u_S = u_c + R. C \frac{du_C}{dt}$$

2-
$$U_{HB}$$
 = 5 V ; U_{BH} = -5 V ; U_{sat} = 15 V ; T = 225 μs

3-
$$U_{HB} = \frac{R_1}{R_1 + R_2} U_{sat}$$
 avec $U_{HB} = 5 \text{ V}$, $U_{sat} = 15 \text{ V}$ et $R_1 = 10 \text{ k}\Omega \implies R_2 = 20 \text{ k}\Omega$

$$C = \frac{T}{2RLn(1+2\frac{R_1}{R_2})} = 16 \ \eta F$$

EXERCICE 3: Etude d'un document scientifique

Consigne : On répond à chaque question du document scientifique après l'avoir trop lue plusieurs fois.

corrigé

1- L'étincelle de rupture se produit dans un interrupteur placé dans un circuit inductif (comportant une bobine), parcouru par un courant intense.

Il en est de même avec des circuits parcourus par des courants peu intenses mais qui font l'objet de communications rapides (électronique).

- 2-Le phénomène physique responsable de cette étincelle est d'auto-induction
- **3-** La fem d'auto-induction est d'autant plus grande :
- que le courant interrompu est plus intense,
- que l'interruption est plus rapide.
- **4-** Il peut en résulter une surtension importante entre les pôles des appareils de coupure et un danger pour le manipulateur (risque d'électrocution).

L'inspecteur principal Hédi Khaled C.R.E.Tunis1

Tel: 24484552