

Electrocinétique, cinétique chimique**Problème 1 : Circuit d'ordre 1** (Extrait « Petites Mines », concours commun 2003)

Une bobine réelle est un dipôle constitué par enroulement cylindrique d'un fil électrique. Elle est caractérisée par son autoinductance  $L$  et sa résistance interne  $r$ .

La bobine est dite parfaite si sa résistance interne est négligeable.

**A.1.** Donner la relation entre le courant  $i$  qui traverse une bobine parfaite et la tension  $u_L$  à ses bornes (on précisera à l'aide d'un schéma les conventions d'orientation adoptées pour  $i$  et  $u_L$ ).

Les valeurs usuelles des inductances rencontrées s'échelonnent de quelques henrys à quelques millihenrys.

**A.2.** On se propose d'étudier la réponse d'un circuit (RL) à une tension en créneaux délivrée par un générateur basse fréquence (G.B.F.).

Le circuit représenté sur la figure 1 comporte une bobine parfaite d'inductance  $L$ , une résistance  $R$  et un G.B.F. délivrant une tension en créneaux  $u$  représentée sur la figure 2.

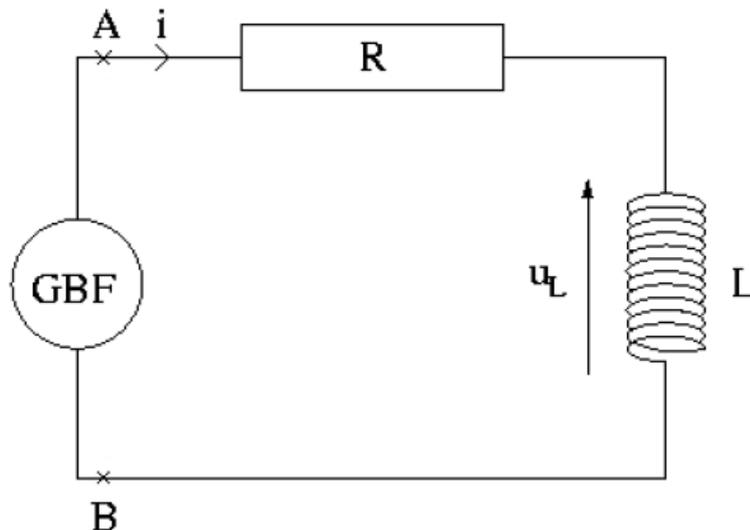


Figure 1

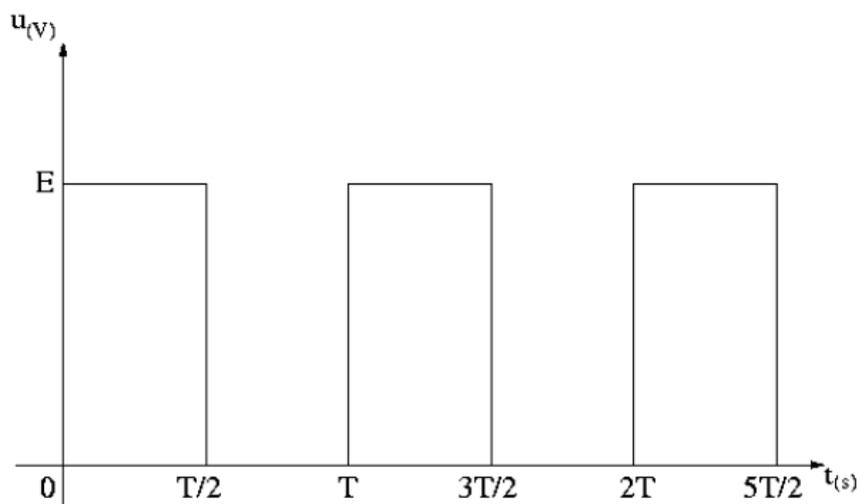


Figure 2

A.2.1. On définit la constante de temps  $\tau$ , exprimée en secondes, du circuit (RL) par une relation du type  $\tau = L^\alpha R^\beta$  où  $\alpha$  et  $\beta$  sont deux constantes réelles. Par analyse dimensionnelle rapide, déterminer la valeur des exposants  $\alpha$  et  $\beta$  (on raisonne à partir des caractéristiques entre  $u$  et  $i$ ).

A.2.2. Pour  $0 \leq t < \frac{T}{2}$ , établir l'équation différentielle régissant les variations de l'intensité  $i$  dans le circuit. L'intégrer en justifiant soigneusement la détermination de la (des) constante(s) d'intégration. En déduire l'expression de  $u_L(t)$ .

Tracer l'allure des courbes représentatives de  $i(t)$  et de  $u_L(t)$  en précisant les valeurs vers lesquelles ces fonctions tendent en régime permanent, ainsi que les pentes des tangentes à l'origine.

A.2.3. Déterminer complètement l'expression de  $i(t)$  et de  $u_L(t)$  pour  $\frac{T}{2} \leq t < T$ .

A.2.4. Le G.B.F. est réglé sur la fréquence  $f = 1,0$  kHz, la bobine a pour inductance  $L = 1,0$  H et  $R = 1,0 \cdot 10^3 \Omega$ . Comparer la période  $T$  de la tension délivrée par le G.B.F. et la constante de temps  $\tau$  du circuit. Tracer qualitativement l'évolution des graphes de  $i(t)$  et  $u_L(t)$  sur quelques périodes.

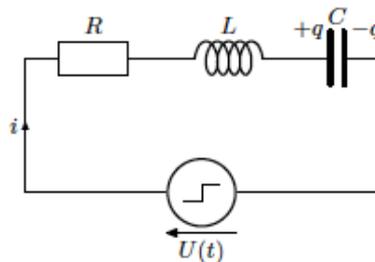
## Problème 2 : Circuit d'ordre 2 (Extrait « Petites Mines », concours commun 2005)

Un circuit électrique est composé d'une résistance  $R$ , d'une bobine d'inductance pure  $L$  et d'un condensateur de capacité  $C$ . Ces dipôles sont disposés en série et on soumet le circuit à un échelon de tension  $U(t)$  de hauteur  $E$  tel que

$$U(t) = \begin{cases} 0 & \text{pour } t < 0, \\ E & \text{pour } t \geq 0. \end{cases}$$

Les choix du sens du courant  $i$  dans le circuit et de la plaque portant la charge  $q$  du condensateur sont donnés sur la figure ci-dessous.

On pose  $\gamma = \frac{R}{2L}$  et  $\omega_0 = \frac{1}{\sqrt{LC}}$ .



- 9) Expliquer simplement pourquoi à  $t = 0^-$  la charge  $q$  et le courant  $i$  sont nuls.
- 10) Établir l'équation différentielle vérifiée par la charge  $q(t)$  du condensateur pour  $t > 0$ . Préciser, en les justifiant soigneusement, les valeurs initiales de la charge  $q(0^+)$  et de sa dérivée  $dq/dt(0^+)$ .

Le circuit présente différents régimes suivant les valeurs de  $R$ ,  $L$  et  $C$ .

On suppose, dans la suite, la condition  $\omega_0 > \gamma$  réalisée.

- 11) Montrer que l'expression de la charge pour  $t > 0$  peut se mettre sous la forme

$$q(t) = (A \cos \omega t + B \sin \omega t) e^{-\gamma t} + D,$$

où on déterminera  $\omega$ ,  $A$ ,  $B$  et  $D$  en fonction de  $C$ ,  $E$ ,  $\omega_0$  et  $\gamma$ .

- 12) Exprimer le courant  $i(t)$  dans le circuit pour  $t > 0$  en fonction de  $C$ ,  $E$ ,  $\omega_0$  et  $\gamma$ .
- 13) Donner l'allure des courbes  $q(t)$  et  $i(t)$ .  
Quelles sont leurs valeurs à la fin du régime transitoire ?  
Justifier par des considérations simples ces valeurs atteintes.
- 14) Déterminer l'énergie totale  $\mathcal{E}_G$  fournie par le générateur ainsi que l'énergie  $\mathcal{E}_{LC}$  emmagasinée dans la bobine et le condensateur à la fin du régime transitoire en fonction de  $C$  et  $E$ .  
En déduire l'énergie dissipée par effet Joule dans la résistance.  
Ces résultats dépendent-ils du régime particulier dans lequel se trouve le circuit ?  
Interpréter le résultat paradoxal qui apparaît dans le cas limite  $R \rightarrow 0$ .

### **Problème n°3: Cinétique chimique** (extrait de la Banque G2E BCPST)

#### **Partie C :**

#### **Etude cinétique de la réaction d'oxydation des ions stanneux par les ions ferrique**

On étudie la cinétique d'oxydation des ions stanneux  $\text{Sn}^{2+}$  par les ions ferrique  $\text{Fe}^{3+}$  en solution aqueuse.

**C.1-** Donner l'équation-bilan de la réaction d'oxydo-réduction.

On cherche à déterminer les ordres partiels  $\alpha$  et  $\beta$  respectivement par rapport aux réactifs  $\text{Sn}^{2+}$  et  $\text{Fe}^{3+}$  et l'ordre global de la réaction. Pour cela on réalise deux séries d'expériences. On appelle  $k$  la constante cinétique de la réaction.

Première série d'expériences : on se place dans le cas d'un large excès d'ions ferrique  $\text{Fe}^{3+}$  et on réalise plusieurs séries d'expériences avec plusieurs concentrations initiales différentes en ions stanneux  $\text{Sn}^{2+}$ . On constate que le temps de demi réaction est indépendant de la concentration initiale en ions stanneux.

Deuxième série d'expériences : on réalise des mélanges en ions ferrique  $\text{Fe}^{3+}$  et en ions stanneux  $\text{Sn}^{2+}$  de manière à ce que le mélange soit dans les proportions stoechiométriques. On mesure le temps de demi réaction. Les résultats sont consignés dans le tableau où  $c$  est la concentration initiale en ions ferriques et  $t_{1/2}$  le temps de demi réaction. Les résultats sont donnés en fonction de la première expérience avec  $c_0$  et  $t_0$ .

$c$ en $\text{mol.L}^{-1}$	$c_0$	$c_1 = 1,5 c_0$	$c_2 = 2 c_0$	$c_3 = 2,5 c_0$	$c_4 = 3 c_0$	$c_5 = 4 c_0$
$t_{1/2}$ en s	$t_0$	$t_1 = 0,44 t_0$	$t_2 = 0,25 t_0$	$t_3 = 0,16 t_0$	$t_4 = 0,11 t_0$	$t_5 = 0,0625 t_0$

**C.2-** Donner pour la première série d'expériences, l'expression de la vitesse  $v$  de réaction en fonction de  $k$ ,  $[\text{Fe}^{3+}]_0$ , concentration initiale en ions ferrique et  $[\text{Sn}^{2+}]$ , concentration en ions stanneux,  $\alpha$  et  $\beta$  puis en fonction de  $k_{\text{app}}$ ,  $\alpha$  et  $[\text{Sn}^{2+}]$  où  $k_{\text{app}}$  sera une constante que l'on exprimera en fonction de  $k, \beta$  et  $[\text{Fe}^{3+}]_0$ .

**C.3-** Définir pour la première série d'expériences, le temps de demi réaction puis déduire l'ordre partiel par rapport à l'ion stanneux. Exprimer alors le temps de demi réaction pour la première série d'expériences en fonction de  $k_{\text{app}}$ .

**C.4-** Justifier que  $\beta$  ne peut pas être égal à zéro.

**C.5-** On suppose  $\beta$  différent de zéro. Donner l'équation différentielle vérifiée par la concentration en ions ferrique  $\text{Fe}^{3+}$ .

**C.6-** Intégrer cette équation différentielle et exprimer le temps de demi réaction en fonction de  $\beta$ ,  $k$  et  $[\text{Fe}^{3+}]_0$ .

**C.7-** Déterminer la valeur de  $\beta$  en exploitant judicieusement les données du tableau. En déduire l'ordre global de la réaction.