

الكيمياء: (7 نقط)

تعتبر القواعد الكربوكسيلية من المركبات العضوية التي لها خاصية قاعدية في المحاليل المائية. لتحضير محلول مائي (S_B) لقاعدة كربوكسيلية، نذيب عينة من $CH_3COONa_{(s)}$ في الماء الخالص يعتبر هذا الذوبان تحولا كليا نمذجه بالمعادلة الكيميائية التالية:



نعطي: $Ke = 10^{-14}$ و $pK_A = 4,8$ للمزدوجة CH_3COOH / CH_3COO^-

1-دراسة محلول مائي لايتانوات الصوديوم:

نعتبر محلولاً مائياً (S_B) لايتانوات الصوديوم ($CH_3COO_{aq}^- + Na_{aq}^+$) تركيزه $C_B = 10^{-2} \text{ mol/l}$ pH المحلول أعطى القيمة $pH = 8,4$.

1.1- أكتب معادلة تفاعل أيون الايتانوات $CH_3CO_2^-$ مع الماء. أنجز الجدول الوصفي لتطور التفاعل. 0,5

1.2- أحسب نسبة التقدم النهائي τ_0 للتفاعل. 1

1.3- حدد نسبة هيمنة الحمض CH_3COOH في المحلول (S_B). 1

2-دراسة تفاعل القاعدة CH_3COO^- مع محلول حمض الكلوريدريك:

نمزج حجماً $V_B = 10 \text{ ml}$ من المحلول S_B ذي التركيز C_B مع حجم $V_A = 6 \text{ ml}$ من محلول (S_A) لحمض الكلوريدريك ($H_3O_{aq}^+ + Cl_{aq}^-$) ذي التركيز $C_A = C_B$.

2.1- أكتب معادلة التفاعل الحاصل وأنجز الجدول الوصفي لتطور التفاعل. 0,5

2.2- عبر عن ثابتة التوازن K بدلالة k_A واحسب قيمتها. 1

2.3- بين أن τ نسبة التقدم النهائي للتفاعل تكتب على شكل: $\tau = \frac{C_A V_A - 10^{-pH}(V_A + V_B)}{C_A V_A}$ أحسب τ 1

ماذا تستنتج.

2.4- بين أن pH الخليط يكتب على شكل: $pH = pK_A + \text{Log}(\frac{V_B}{V_A} - 1)$ حدد قيمة pH . 1

2.5- بعد نهاية التفاعل السابق نأخذ عينة من الخليط حجمها $V_p = 10 \text{ ml}$. أوجد قيمة الحجم V_E الذي 1

يجب اضافته من المحلول (S_A) للعينة للحصول على التكافؤ بدلالة: V_p , C_A , V_A , C_B و V_B .

الفيزياء: (13 نقط)

يتكون التركيب الممثل في الشكل 1 جانبه من:

- مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرومحرركة $E = 12 \text{ V}$

- موصلين أوميين R_1 و R_2 حيث $R_1 = 200 \Omega$

- وشيعة مثالية معامل تحريضها L قابلة للضبط

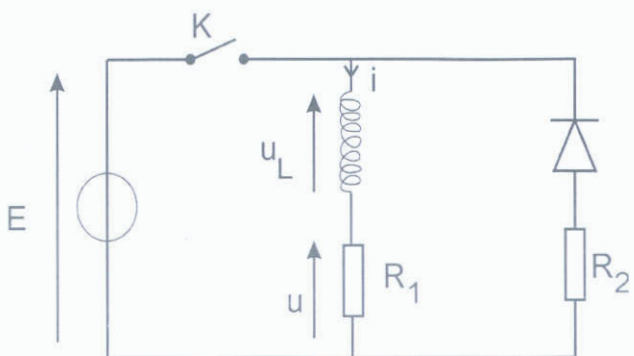
ومقاومتها مهملة.

- صمام ثنائي مؤتمل.

1- إقامة التيار في دائرة RL :

نضبط معامل التحريض L على القيمة $L_1 = 1 \text{ H}$.

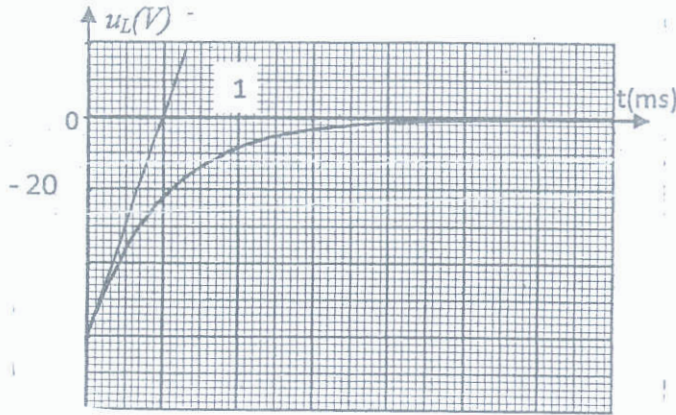
ثم نغلق القاطع K عند التاريخ $t = 0$.



1.1- أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u(t)$ بين مربطي الموصل الأومي R_1 .

1.2- حدد تعابير كل من A و λ بدلالة بارامترات الدارة ليكون حل المعادلة التفاضلية هو:
 $u(t) = A(1 - e^{-\lambda t})$

1.3- أوجد تعبير التوتر $u_L(t)$ بين مربطي الوشيعة ومثل تغيرات $u_L(t)$ بدلالة الزمن.



وثيقة - 2

2- انعدام التيار في دارة RL :

بعد الحصول على النظام الدائم غير قيمة معامل التحريض للوشيعة ونضبطها على قيمة مجهولة L_2 . نفتح قاطع التيار عند لحظة نختارها اصلا جديدا للتواريخ.

2.1- بين أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين مربطي الوشيعة يكتب على شكل:

$$u_L + \frac{L_2}{R_1 + R_2} \frac{du_L}{dt} = 0$$

2.2- يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية كما يلي: $u_L(t) = -Be^{-t/\tau}$

أوجد تعبير B بدلالة R_1 ، R_2 و E .

2.3- تمثل الوثيقة 2- منحنى تغيرات التوتر u_L بين مربطي الوشيعة بدلالة الزمن.

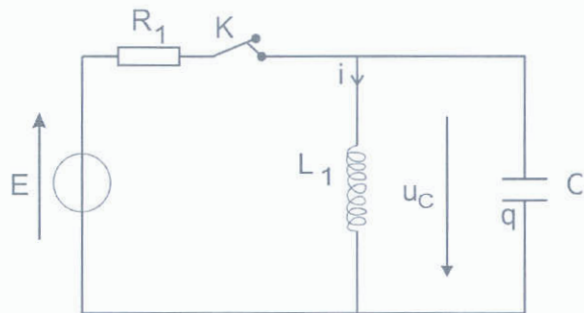
أ- عين قيمة التوتر u_L عند اللحظة $t = 0$ ثم استنتج قيمة R_2 .

ب- حدد قيمة L_2 .

4.2- حدد قيمة اللحظة t_1 التي تتبدد عندها 60% من الطاقة البدئية للوشيعة.

3- التذبذبات الكهربائية الحرة في دارة LC مثالية.

نجز التركيب الممثل في الشكل 3- جانبه، حيث المكثف سعته C . نغلق الدارة حتى يتحقق النظام الدائم في الدارة.



الشكل - 3

3.1- بين ان التوتر u_C منعدم ثم أعط I_0 شدة التيار الكهربائي في الوشيعة.

نفتح القاطع K عند لحظة نعتبرها اصلا

للتواريخ $t = 0s$.

3.2- عبر عن المعادلة التفاضلية التي تحققها

الشحنة اللحظية q للمكثف بعد فتح القاطع K .

3.3- يكتب حل المعادلة التفاضلية كما يلي: $q(t) = A \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t + \varphi\right)$

أ- حدد قيمة φ .

ب- أوجد A بدلالة E و R_1 و L_1 و C .

أحسب قيمة C . نعطي $A = 6 \cdot 10^{-5} C$.