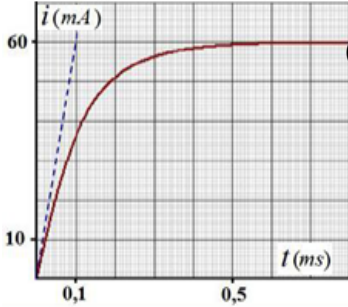


يتكون ثنائي القطب RL من موصل أومي مقاومته R وشيعة معامل تحريضها الذاتي L ومقاومتها r مجهولة

عند اللحظة $t = 0$ ، نصل مربطي ثنائي القطب RL بمولد قوته الكهرومحرركة $E = 6 \text{ V}$ ومقاومته الداخلية مهمة ونعاين بواسطة راسم التذبذب تغيرات شدة التيار الكهربائي $i(t)$ المار في الدارة بدلالة الزمن . المنحنى المحصل عليه ممثل في الشكل جانبه .



1- أعط تبيانة التركيب التجريبي المستعمل مبينا كيفية ربط راسم التذبذب لمعاينة تغيرات شدة التيار الكهربائي. (0,75)

2- اثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $U_R(t)$ بين مربطي الموصل الأومي (0,75)

3- بين ان تعبير التوتر بين مربطي الموصل الأومي هو : $U_R(t) = \frac{R.E}{R+r} \cdot e^{-\frac{(R+r)}{L} \cdot t} - \frac{R.E}{R+r} U_R(t) = (0,75)$

4- استنتج تعبير شدة التيار الكهربائي المار في الدارة وأكتب تعبيره على الشكل التالي- $i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau})$ (0,75)

محددا تعبير I_0 و تعبير τ بدلالة معطيات التمرين. (0,75)

5- حدد مبيانيا قيمة I_0 ، و قيمة τ ثابتة الزمن (0,75)

6- احسب قيمة L معامل تحريض الشيعة و استنتج قيمة الطاقة المغنطيسية المخزونة في الوشيعة

عندما يتحقق النظام الدائم (0,75)

7- بواسطة فولتمتر نعاين التوتر بين مربطي الوشيعة فيشير الى قيمة ثابتة $U_L = 0 \text{ V}$ ، حدد قيمة كل من R و r ، استنتج (0,75)

35min

تمرين 02 (5,7 نقطة)

لدراسة التذبذبات الكهربائية الحرة، ننجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل ، والمتكون من وشيعة معامل تحريضها $L = 10 \text{ mH}$ و مقاومتها مهمة و

موصل أومي مقاومته R قابلة للضبط و موصل أومي مقاومته R_0 و مكثف سعته $C = 10 \mu\text{F}$ و مولد قوته الكهرومحرركة E .

1- نؤرجح قاطع التيار عند اللحظة $t = 0$ إلى الموضع 1. تمثل الوثيقة (0) أسفله تغيرات التوتر U_C بين مربطي المكثف بدلالة الزمن.

1-1- أثبت أن المعادلة التي يحققها التوتر $u_C(t)$. (0,75)

1-2- تحقق أن حل المعادلة التفاضلية هو $U_C(t) = A(1 - e^{-t/\tau})$ استنتج تعبير الثابتين τ و A بدلالة برامترات الدارة. (0,75)

1-3- مبيانيا حدد قيمة τ ثابتة الزمن و استنتج قيمة R_0 مقاومة الموصل الأومي (0,75)

1-4- حدد قيمة E القوة الكهرومحرركة للمولد

1-5- بين في أي لحظة تأخذ $i(t)$ شدة التيار قيمة قصوى حدد تعبيرها و احسب قيمتها . (0,75)

1-6- أحسب E_e الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف في النظام الدائم. (0,75)

2- نشحن المكثف كليا ثم نؤرجح قاطع التيار عند اللحظة $t = 0$ إلى الموضع 2. تمثل الوثيقتان (1) و (2)

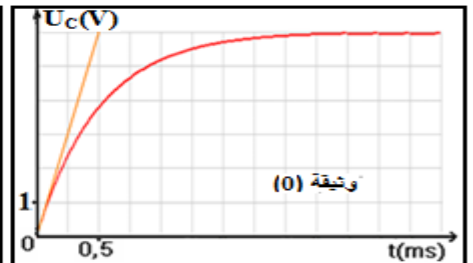
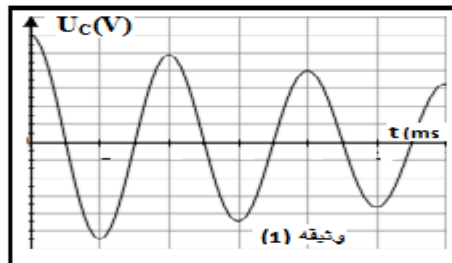
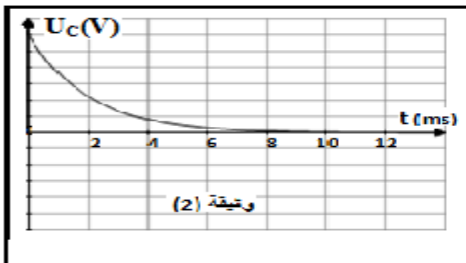
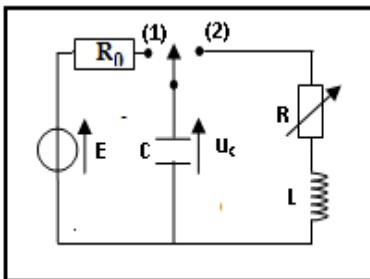
أسفله تغيرات التوتر U_C بين مربطي المكثف بدلالة الزمن بالنسبة لقيمتين مختلفتين للمقاومة R .

2-1- أقرن بكل وثيقة نظام التذبذبات الموافق. (0,75)

2-2- حدد قيمة المقاومة R الدونية اللازمة للحصول على منحنى الوثيقة 2. (0,75)

2-3- باعتبار ان شبه الدور يساوي الدور الخاص احسب قيمة T شبه دور التذبذبات. نأخذ $\pi = \sqrt{10}$ (0,75)

2-4- حدد في حالة الوثيقة (1) قيمة الطاقة الكهربائية المبددة بمفعول جول في الدارة بين اللحظتين $t = 0$ و $t_1 = 4 \text{ ms}$. (0,75)



40min

تمرين 3 (6,75 نقطة)

عند 25°C نذيب كتلة m من مثيل أمين $(\text{CH}_3\text{-NH}_2)$ في الماء المقطر ، فنحصل على محلول مائي (S_B حجمه $V_B = 0,5 \text{ L}$ وتركيز المذاب فيه C_B .

نضع في كأس حجم $V_A = 24 \text{ mL}$ من المحلول المائي (S_B) ونعاينه بواسطة محلول S_A لحمض الكلوريدريك ($\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$) تركيزه المولي $C_A = 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$. يعطي منحنى الشكل جانبه تغيرات PH المحلول في الكأس بدلالة V_A حجم حمض الكلوريدريك المضاف

1- أكتب معادلة تفاعل المعايرة . (0,75)

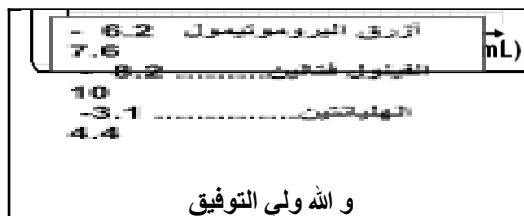
2- حدد إحداثيات نقطة التكافؤ. (0,75)

3- بين أن ثابتة الحمضية للمزدوجة هي 0,75 . $(\text{PK}_A(\text{CH}_3\text{-NH}_3^+ / \text{CH}_3\text{-NH}_2) = 10,75)$

4- بدلالة حجم V_A للحمض المضاف الى الكأس اعط مخطط هيمنة الانواع الحمضية القاعدية

للمزدوجة (0,75) $(\text{CH}_3\text{-NH}_3^+ / \text{CH}_3\text{-NH}_2)$

5- احسب ثابتة التوازن لتفاعل المعايرة و استنتج. (0,75)



- 6- احسب قيمة التركيز C_B و استنتج m كتلة من مثيل أمين المذابة. (0,75)
- 7- عند إضافة $V_A=10\text{mL}$ حدد قيمة ال pH و احسب T نسبة التقدم النهائي لتفاعل المعايرة. (0,75)
- 8- من بين الكواشف جانبه حدد الكاشف المناسب لهذه المعايرة ؟ علل جوابك . (0,75)
- 9- أكتب معادلة تفاعل مثيل امين (قاعدة) مع الماء. و احسب نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل (0,75)
- $\text{pKe} = 14$ و $\text{pK}_a(\text{H}_3\text{O}^+/\text{H}_2\text{O})=0$ و $M(\text{CH}_3\text{-NH}_2)=31\text{g/mol}$

و الله ولي التوفيق