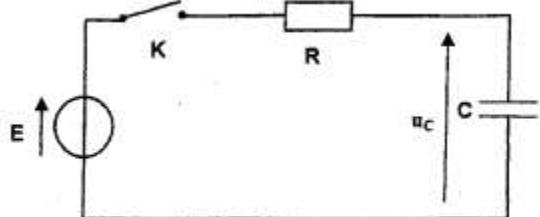


السنة الدراسية : 2016-2015	فرض محروس رقم 2 الدورة الأولى	ثانوية وادي الذهب أصيلة
المستوى: الثانية باك ع ف 3	مدة الإنجاز : ساعتان	مادة : الفيزياء و الكيمياء

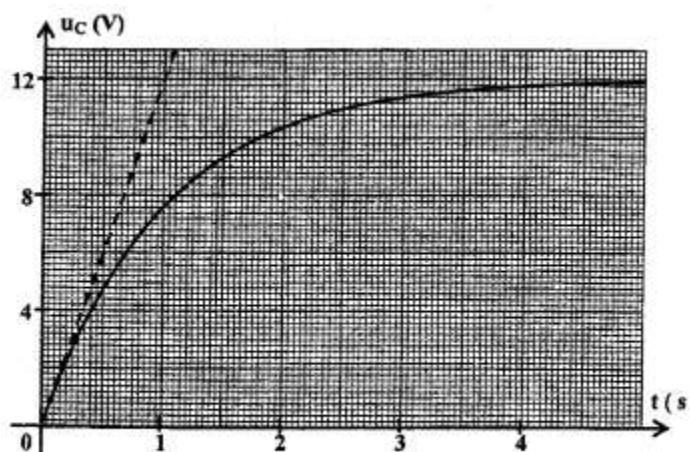


الشكل 1

فيزياء 1 (7 نقط) :

ا-الجزء الأول : شحن مكثف
نجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل (1) والمكون من
مكثف سعته C ، غير مشحون بدئيا ، مركب على التوالي مع
موصل أومي مقاومته R
مولد قوته الكهرومagnetique $E = 12 V$
و قاطع التيار K .

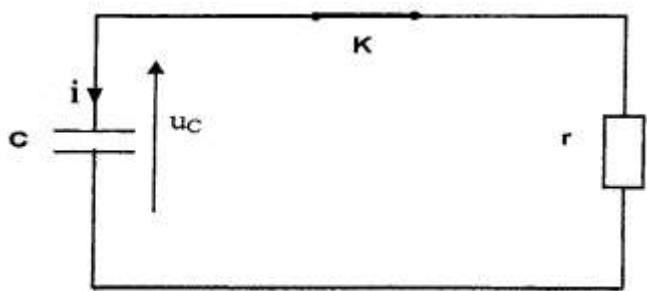
نغلق الدارة عند اللحظة $t = 0$ ونعاين ، باستعمال راسم تذبذب ذاكراتي تغيرات التوتر (t) u_C بين مربطي المكثف
بدلالة الزمن ، فنحصل على المنحنى الممثل في الشكل (2) .



الشكل 2

ا-الجزء الثاني : تفريغ المكثف

1-نفرغ المكثف عند اللحظة $t = 0$ في موصل أومي مقاومة r في موصل الشكل (3) ، فيتغير التوتر بين مربطي الموصل
الأومي وفق المعادلة :



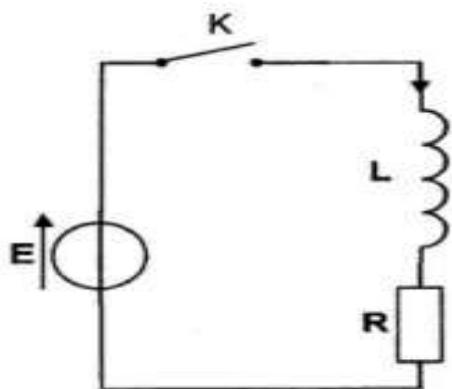
الشكل 3

$$u_C = 360 \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$$

حيث τ ثابتة الزمن و u_C معبر عنها بالفولط (V) .
أوجد قيمة r علما أن التوتر بين مربطي المكثف يأخذ القيمة
 $V = 132,45 V$ عند اللحظة $t = 2 ms$. (1ن)

2-اشرح كيف يجب اختيار مقاومة الموصل الأومي لضمان
تفريغ أسرع للمكثف . (1ن)

فيزياء 2 (نقط) :



الشكل (1)

لتحديد قيمة L معامل التحرير لوشيعة ننج الدارة الممثلة في الشكل (1) والمكونة من مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرومغناطيسية $E = 5 V$ ، وموصل أومي مقاومته R ، ووشيعة معامل تحريرها L ومقاومتها مهملة ، وقاطع التيار K .

نغلق قاطع التيار K عند اللحظة $t_0 = 0$. يمثل منحنى الشكل (2) تغيرات شدة التيار المار في الدارة .

1- ما دور الوشيعة عند غلق قاطع التيار في هذه الدارة ؟ (1ن)

2- أثبت المعادلة التفاضلية التي تتحققها شدة التيار (t) المار في الدارة . (1ن)

3- ماذا تمثل τ ؟ عين قيمتها . (1ن)

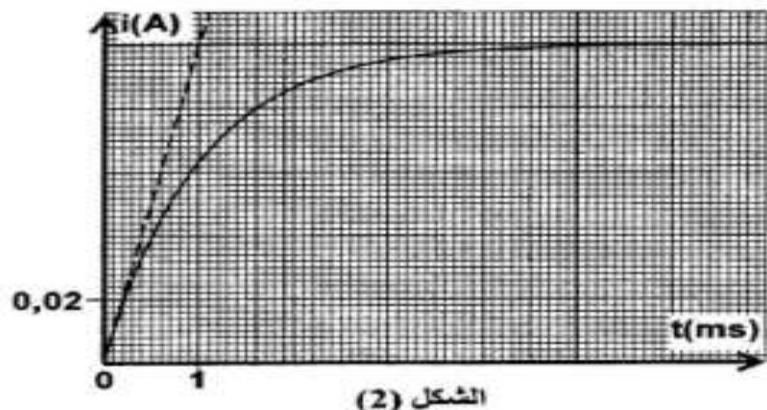
4- حل المعادلة التفاضلية يكتب :

$$I(t) = I_0(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) . \quad \text{أعط تعبير كل من } I_0 \text{ و } \tau .$$

حدد قيمة I_0 مبيانيا . (1ن)

5- أوجد قيمة R وتحقق من أن $L = 50 mH$. (1ن)

6- أوجد التعبير العددي للتوتر u_L بين مربطي الوشيعة بدلالة الزمن . مثل على الشكل (2) المنحنى الممثل للتغيرات التوتير (t) $u_L(t)$. (1ن)



الشكل (2)

كيمياء (7 نقط) :

يهدف هذا التمرين الى دراسة حمض البوتانويك مع الماء

صيغة حمض البوتانويك هي C_3H_7COOH لتبسيط نرمز له بـ AH و قاعدته المرافقة بـ A^- .

نحضر محلولا مائيا (S) لحمض البوتانويك تركيزه $C = 10^{-2} mol \cdot L^{-1}$ وحجمه $V = 100 mL$.

نقيس pH للمحلول (S) فنجد $pH = 3,41$.

1- أكتب معادلة التفاعل بين حمض البوتانويك AH و الماء . ثم انشئ الجدول الوصفي للتحول الكيميائي . (1ن)

2- أعط تعبير تقدم التفاعل x_{eq} عند التوازن بدلالة V و $[H_3O^+]$ (تركيز أيونات الاوكسونيوم عند التوازن) . (1ن)

3- أوجد تعبير α نسبة التقدم النهائي عند التوازن بدلالة pH و C ، ثم احسب قيمتها . ماذا تستنتج ؟ (1ن)

4- أكتب تعبير خارج التفاعل Q_r لهذا التحول . (1ن)

5- بين أن تعبير Q_r خارج التفاعل عند التوازن يكتب على الشكل التالي :

$$Q_{r,eq} = \frac{x_{max} \cdot \tau^2}{V \cdot (1-\tau)}$$

 حيث x_{max} التقدم الأقصى . (1ن)

6- استنتاج قيمة ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة التفاعل المدروس . (1ن)

7- نعتبر محلول (S') لحمض البوتانويك تركيزه C' و له $pH' = 3,00$ أحسب C' . (1ن)

بالتوفيق

" ومن لم يذق مر التعلم ساعة ، تجرع ذل الجهل طول حياته "