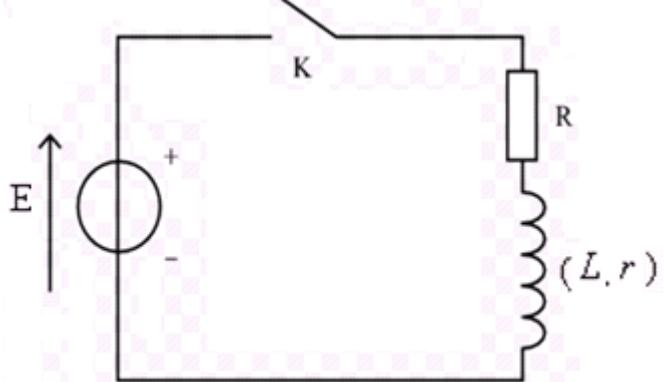
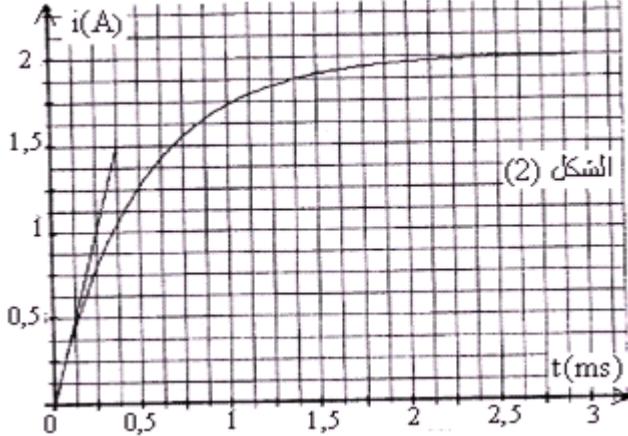


يمثل الشكل (1) دائرة  $RL$  تتكون من وشيعة معامل تحريرها  $L$  و مقاومتها الداخلية  $r$  و موصل أومي مقاومته  $R=5\Omega$  و مولد مؤتملاً للتوتر قوته الكهرومagnetة  $E=12V$ .  
نغلق قاطع التيار  $K$  عند اللحظة  $t=0$ .

يمثل منحنى الشكل (2) تغيرات شدة التيار المار في الدارة بدلاًلة الزمن.



(1) مثل كثافة ربط راسم التذبذب لمحابنه  $\mu$ . (0.25 ن)

(2) أثبت المعادلة التقاضية التي تتحققها شدة التيار المار في الدارة. (1 ن)

(3) أوجد حل هذه المعادلة التقاضية . (1 ن)

(4) من خلال الحل السابق للمعادلة التقاضية والذي هو على الشكل :  $i = I_o \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$  حدد تعبير كل من  $I_o$  و  $\tau$  وماذا يمثل كل منهما؟ (1 ن)

(5) باستعمال معادلة الأبعاد بين أن  $\tau$  لها بعد زمني . (0.5 ن)

(6) حدد مبيانيا قيمة كل من  $\tau$  و  $I_o$ . (1 ن)

(7) ما تأثير الوشيعة على إقامة التيار الكهربائي في الدارة؟ (0.5 ن)

(8) حدد قيمة المقاومة  $r$  للوشيعة . (0.5 ن)

(9) استنتج قيمة معامل التحرير  $L$  للوشيعة . (0.5 ن)

(10) بين كيف سيتغير منحنى الشكل (2) في كل من الحالات التالية :

أ) نزيد من قيمة  $L$ . (0.25 ن).

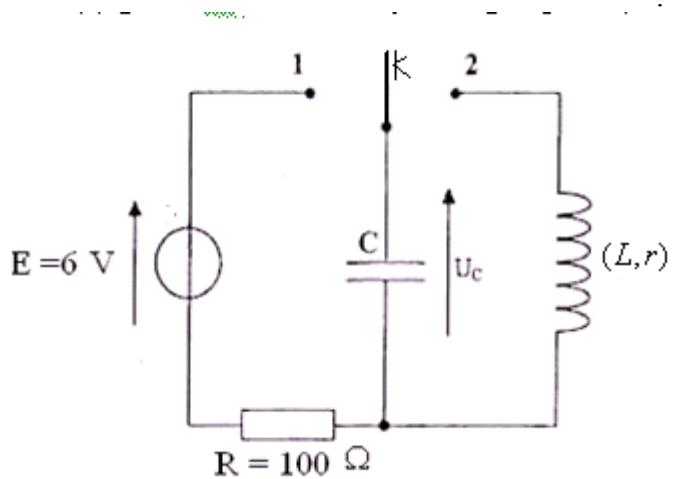
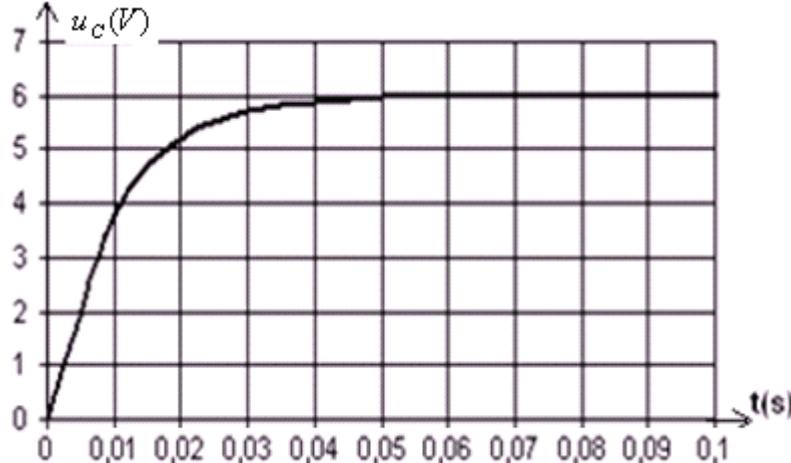
ب) نزيد من قيمة  $R$ . (0.25 ن)

ج) نعرض الوشيعة بموصل أومي مقاومته  $R'=1\Omega$  . (0.25 ن)

## 2) التمرين الثاني فيزياء (6 نقاط)

نعتبر التركيب الممثل في الشكل أسفله بحيث المكثف غير مشحون في البداية. الوشيعة مقاومتها  $r=2\Omega$

(1) نرجح قاطع التيار في لحظة  $t=0$  إلى الموضع (1) فيشنن المكثف فنحصل على المنحنى الممثل لتغيرات التوتر بين مربطي المكثف بدلاًلة الزمن.



1-1) أوجد المعادلة التقاضية التي يحققها التوتر  $u_C$  بين مربطي المكثف.

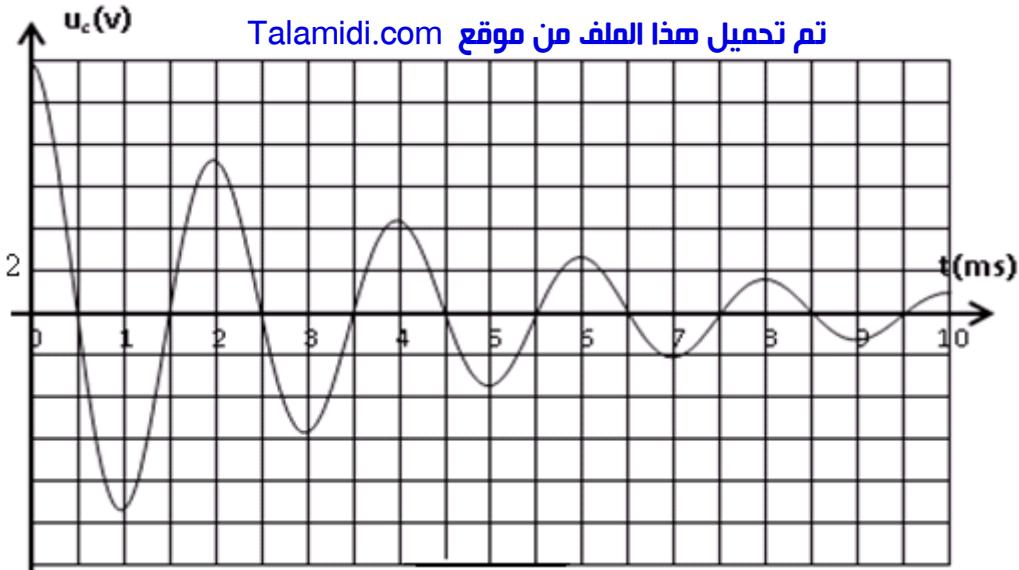
1-2) علماً أن حل هذه المعادلة التقاضية هو:  $u_C = A \cdot (1 - e^{-\beta \cdot t})$  . أوجد تعبير كل الثابتين  $\beta$  و  $A$  . (0.5 ن)

3-1) أوجد تعبير شدة التيار المار في الدارة بدلاًلة الزمن.

4-1) أوجد مبيانيا قيمة ثابتة الزمن لثاني القطب  $RC$  . (0.5 ن)

1-5) استنتاج قيمة سعة المكثف  $C$  معبراً عنها بـ  $\mu F$  . (0.5 ن)

2) عندما يصبح المكثف مشحوناً نرجح قاطع التيار إلى الموضع (2) في لحظة نعتبرها من جديد أصلاً للتاريخ  $t=0$  . فنحصل على المنحنى الممثل لتغيرات التوتر بين مربطي المكثف المبين أسفله :



- (ن.0,5) 1-2 أطع تقسيرا للشكل المحصل عليه موضحا سبب حدوث الظاهرة.
- (ن.0,5) 2-2 أوجد المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $u_C$  بين مربطي المكثف.
- (ن.0,5) 3-2 علما أن شبه الدور يساو الدور الخاص ، أوجد قيمة معامل تحريرض الوشيعة. نعطي تعبيـر الدور الخاص:  $T_o = 2\pi\sqrt{L \cdot C}$
- (ن.0,75) 4-2 ما قيمة الطاقة المفقودة بمفعول جول في الدارة بين اللحظتين  $t = 0$  و  $t = 7ms$  ؟
- (ن.0,75) 5-2 لصيانة التذبذبات نضيف للدارة مولدـا للصيانة ، التوتر بين مربطـي المكثـف مشحـونـا في الـبداـيـة .  
 أ) ما قيمة الثابتـه  $k$  لـكي تـصبح التـذـذـبـات مـصـانـه ؟  
 ب) ارسم الدـارـة المـوـافـقـة وـأـجـدـ الـمـعـادـلـة التـفـاضـلـيـةـ الـتـي يـتـحـقـقـهاـ التـوتـرـ بـيـنـ مـرـبـطـيـ المـكـثـفـ .  
 ج) عـلـماـ أـنـ حـلـ هـذـهـ الـمـعـادـلـةـ يـكـتـبـ كـمـاـ يـلـيـ:  $u_C = E \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_o} \cdot t + \varphi\right)$  أـجـدـ تعـبـيرـ النـبـضـ الخـاصـ .

تمرين الكيمياء (7 نقط)

- (ن.0,75) 1-1 اكتب معادلة تفاعل الحمض  $HCOOH / HCOO^-$  مع الماء ثم أعط تعـبـيرـ ثـابـتـهـ الـحـمـضـيـةـ  $k_{A1}$  للمـزـدـوجـةـ .
- (ن.0,75) 2-1 اكتب معادلة تفاعل الحمض  $NH_4^+ / NH_3$  مع الماء ثم أعط تعـبـيرـ ثـابـتـهـ الـحـمـضـيـةـ  $k_{A2}$  للمـزـدـوجـةـ .
- (ن.0,5) 3-1 يتفاعل حمض المـزـدـوجـةـ  $HCOOH / HCOO^-$  مع قاعدة المـزـدـوجـةـ  $NH_4^+ / NH_3$  .  
 أ) اكتب معادلة التـفاعـلـ التـفـاعـلـ الـحـاـصـ .  
 ب) بين أن ثـابـتـةـ التـوازنـ لـهـاـ التـفـاعـلـ تـكـتـبـ عـلـىـ النـوـتـالـيـ :  $pK_{A2} = 9,2$  تم احسبـ قـيمـتهاـ .ـ نـعـطـيـ  $pK_{A1} = 3,8$  وـ (ـانـ)ـ .ـ
- .  
 (ن.0,5) 2) نـعـاـيـرـ حـجـمـاـ  $V_B = 20mL$  مـنـ مـحـلـولـ مـائـيـ لـلـأـمـونـيـاـكـ  $NH_3$  تـركـيزـهـ  $C_B$  بـوـاسـطـهـ مـحـلـولـ مـائـيـ لـحـمـضـ الـكـلـورـيـدـيـكـ (ـ $H_3O^+ + Cl^-$ ـ)ـ ذـيـ تـرـكـيزـ مـوـلـيـ  $C_A = 1,4 \cdot 10^{-1} mol / L$ ـ وـنـقـيـسـ تـغـيـرـاتـ  $pH$ ـ الـخـلـيـطـ خـلـالـ الـمـعـاـيـرـ .ـ
- (ن.0,5) 1-2 أـعـطـ التـرـكـيبـ التـجـريـيـ الـمـسـتـعـمـلـ فـيـ هـذـهـ الـدـرـاسـةـ مـوـضـحـاـ جـمـيعـ مـكونـاتـهـ مـعـ التـسـمـيـةـ .ـ
- (ن.0,5) 2-2 اكتب معادلة التـفاعـلـ الـحـاـصـ خـلـالـ الـمـعـاـيـرـ .ـ
- (ن.0,5) 3-2 نـحـصـلـ عـلـىـ التـكـافـؤـ عـنـ إـضـافـةـ الـحـجـمـ  $V_{AE} = 14mL$ ـ ،ـ بـحـيثـ  $pH_E = 5,6$ ـ ،ـ اـسـتـنـتـجـ تـرـكـيزـ الـمـحـلـولـ الـمـعـاـيـرـ .ـ
- (ن.0,5) 4-2 حـدـدـ مـعـلاـ جـوـابـكـ الـكـاـشـفـ الـمـلـوـنـ الـمـنـاسـبـ لـهـذـهـ الـمـعـاـيـرـ .ـ نـعـطـيـ :

فينول فلين	أحمر الغبنول	أحمر البنيل	الكافاف الملون
10 – 8.2	8.4 – 6.6	4.2 – 6.2	منطقة الانعطاف

- . 5-2 عـلـماـ أـنـهـ عـنـ إـضـافـةـ الـحـجـمـ  $V_A = 20mL$ ـ قـيـمـةـ  $pH$ ـ الـخـلـيـطـ هـيـ :  $pH = 2$ ـ .ـ
- (ن.1) اـحـسـبـ النـسـبـةـ  $\frac{[NH_3]}{[NH_4^+]}$ ـ ثـمـ اـسـتـنـتـجـ التـوـرـ المـهـيـمـ عـنـ إـضـافـةـ الـحـجـمـ  $V_A = 20mL$ ـ .ـ
- (ن.1) 6-2 بـيـنـ أـنـ تـفـاعـلـ الـمـعـاـيـرـ كـلـيـ نـعـطـيـ  $k_A(H_3O^+ / H_2O) = 1$ ـ .ـ