

اختبار الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

المدة : 3 ساعات

التمرين الأول : (6 نقاط)

1. حمض الايثانويك ينفك جزئيا في الماء حسب المعادلة : $CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightarrow CH_3COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$
 - أكتب عبارة ثابت الحموضة للثانية أساس / حمض في المحلول .

2. محلول (S_1) لحمض الايثانويك ، تركيزه المولي $c_1 = 2,7 \cdot 10^{-3} mol \cdot L^{-1}$ وحجمه $V_1 = 100 mL$ وله $pH = 3,70$ عند $25^\circ C$.
 أ. أوجد كمية المادة الابتدائية n_1 لحمض الايثانويك في المحلول (S_1) .

ب . أكمل جدول التقدم التالي بدلاة X_{max}, X_f, n_1 ، ثم أحسب قيمة X_{max} .

الحالة	التقدم	$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightarrow CH_3COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$		
الحالة الابتدائية	$x = 0$		بالزيادة	
الحالة النهائية	$x = X_f$		بالزيادة	
التقدم الأعظمي	$x = X_{max}$		بالزيادة	

ج . أوجد قيمة التقدم النهائي x_f ، ثم أحسب النسبة النهائية للتقدم τ ، مادا تستنتج ؟

د . أوجد كل من $[CH_3COO^-]_f$ و $[CH_3COOH]_f$ ، ثم أحسب قيمة ثابت التوازن K_1 .

3. نقىس (عند درجة الحرارة $25^\circ C$) الناقليه النوعية لمحلول (S_2) لحمض الايثانويك تركيزه $c_2 = 1,0 \cdot 10^{-1} mol \cdot L^{-1}$ ، فنجد لها $\sigma = 5,00 \cdot 10^{-2} S \cdot m^{-1}$.

أ. أكتب العبارة الحرافية للتراكيز المولية للشوارد الموجودة في المحلول (S_2) (نهمل الشوارد التي تركيزها ضعيف).

ب . أكتب العبارة الحرافية للناقليه النوعية σ للمحلول بدلاة التراكيز النهائيه لشوارد الأكرزونيوم والابثانوات ، ثم أوجد التركيز المولي لكل من شاردي الأكرزونيوم والابثانوات مقدرين بـ : $mol \cdot m^{-3}$ و $mol \cdot L^{-1}$.

$$\text{يعطى : } \lambda_{H_3O^+} = 35,9 \cdot 10^{-3} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}; \lambda_{CH_3COO^-} = 4,1 \cdot 10^{-3} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$$

ج. أحسب قيمة ثابت الحموضة K_2 باعتبار أن :

د . أوجد قيمة النسبة النهائية للتقدم τ_2 .

4. من خلال دراستنا للمحلولين (S_1) و (S_2) مادا تستنتج فيما يخص تأثير التركيز c على ثابت التوازن والنسبة النهائية للتقدم؟

التمرين الثاني : (4 نقاط)

نضع في ببشر حجم $V_a = 100 mL$ من محلول مائي لحمض الميثانويك ($HCOOH$) ، وبواسطة سحاحة نضيف عليه تدريجيا محلول مائي للصود الكلاوي تركيزه $C_b = 0,10 mol \cdot L^{-1}$. نقىس pH المزيج بعد كل إضافة لحجم V_b من محلول الصود وتخليل المزيج ، فتحصلنا على الجدول التالي :

$V_b(mL)$	0	2	4	6	8	8,5	9	9,5	9,8	9,9	10	10,1	10,2	10,5	11	12	13	14
pH	2,7	3,5	3,7	3,9	4,1	4,2	4,5	4,8	5,5	6,0	6,9	8,1	9,4	10,1	10,6	11	11,2	11,3

1. أكتب معادلة التفاعل الحادث

2. أرسم المنحنى البياني ($pH = f(V_b)$) . سلم الرسم هو : $1cm \rightarrow 1(pH)$ و $1cm \rightarrow 1mL (V_b)$

3. أوجد بيانيا حجم الصود المضاف عند التكافؤ V_{b_E} و أحسب تركيز حمض الميثانويك C_a ، ثم استنتاج من ذلك كمية الحمض الابتدائي n_a .

4. ما هو حجم الصود المضاف V_b الذي يجعل كمية الحمض المتبقى هي : $n'_a = 0,5 \times 10^{-3} mol$ ؟ استنتاج في هذه الحالة النسبة

$$\frac{[HCOO^-]}{[HCOOH]}$$

التمرين الثالث : (5 نقاط)

لعتبر الدارة الكهربائية المبينة في الشكل -1- حيث : $E = 12V$ ، $r = 0,5\Omega$ ، $R = 2,5\Omega$

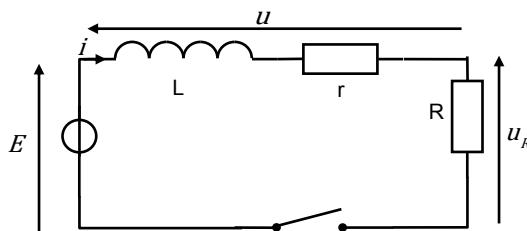
في اللحظة $t = 0$ نغلق القاطعة.

1. أعط عبارة التوتر u بين طرفي الوشيعة بدالة r, L, i .

2. بين أن المعادلة التفاضلية لتطور التيار i هي من الشكل : $L \cdot \frac{di}{dt} + Ki = E$ حيث K

ثابت أوجد عبارة بدالة المقادير المميزة للدارة.

3. إن حل المعادلة التفاضلية هو من الشكل : $i = A(1 - e^{-Bt})$ حيث: A و B ثابتين موجبين غير معرومين.



الشكل - 1-

• باستعمال المعادلة التفاضلية بين أن : $B = \frac{K}{L}$ و $A = \frac{E}{K}$

• أحسب قيمة A ، مبينا وحدتها.

4. من بين المنحنيات (1) و (2) و (3) المبينة في الشكل -2- ، ما هو المنحنى الذي يمثل شدة التيار i مع التعليل ؟

5. أوجد من المنحنى البياني الذي اخترتته قيمة ثابت الزمن τ .

6. أحسب قيمة الذاتية L للوشيعة.

7. أكتب عبارة الطاقة W_L المخزنة من طرف الوشيعة.

8. أحسب قيمة الطاقة الأعظمية المخزنة في الوشيعة باستعمال المنحنى الذي اخترتته في السؤال (4).

التمرين الرابع : (5 نقاط)

لعتبر الدارة الكهربائية المبينة في الشكل -3- . في اللحظة $t = 0$ المكثفة مشحونة تحت التوتر $U_0 = 10V$. مع العلم أن :

• u_C التوتر بين طرفي المكثفة في اللحظة t ، ولدينا $u_C(0) = U_0$.

• u_R التوتر بين طرفي الناقل الأرمي في اللحظة t .

• i شدة التيار في اللحظة t ، ونعتبرها موجبة خلال عملية الشحن.

• q_A شحنة اللبوس A في اللحظة t .

1. ماهي العلاقة بين التوترين u_C و u_R ؟ ثم أكتب عبارة q_A بدالة u_C .

2. ماهي إشارة i ؟ ثم أكتب عبارة i بدالة التوتر u_C .

3. بين أن المعادلة التفاضلية الموافقة لتطور الدارة هي: $\alpha u_C + \frac{du_C}{dt} = 0$. أعط عبارة α بدالة R و C .

4. إذا علمت أن حل المعادلة التفاضلية هو من الشكل: $u_C = Ae^{-\beta t}$ ، حيث A و β ثابتين موجبين.

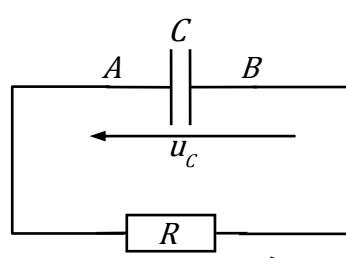
- بين أن $\beta = \frac{1}{RC}$.
أوجد قيمة A .

5. من بين المنحنيات (1) و (2) المبينين في الشكل -4- ، أيهما يمثل u_C ، علل .

6. أكتب العبرة الحرافية لثابت الزمن τ ، ثم أثبت أن τ بعد زمني.

7. أوجد قيمة τ من البيان الذي اخترتته.

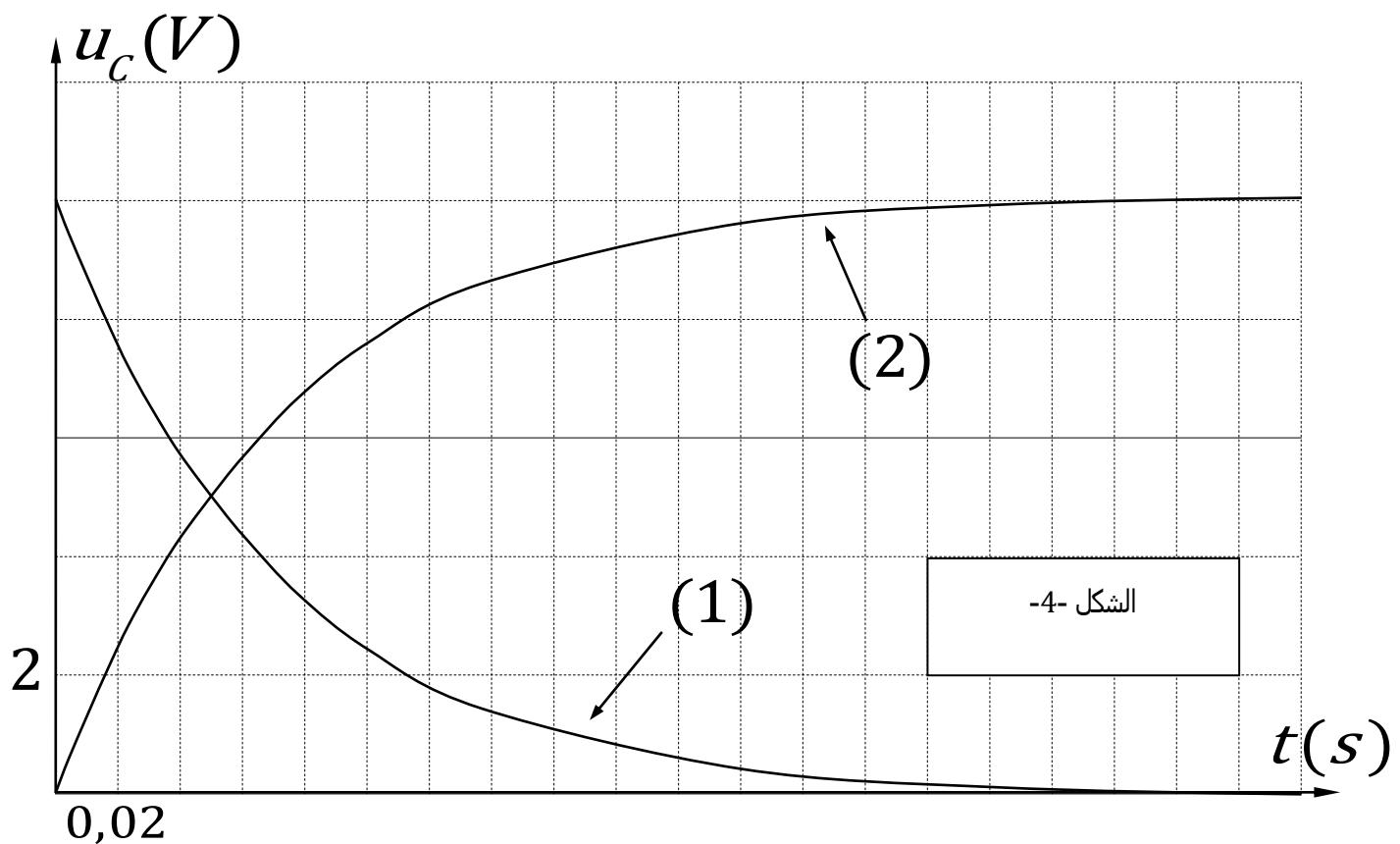
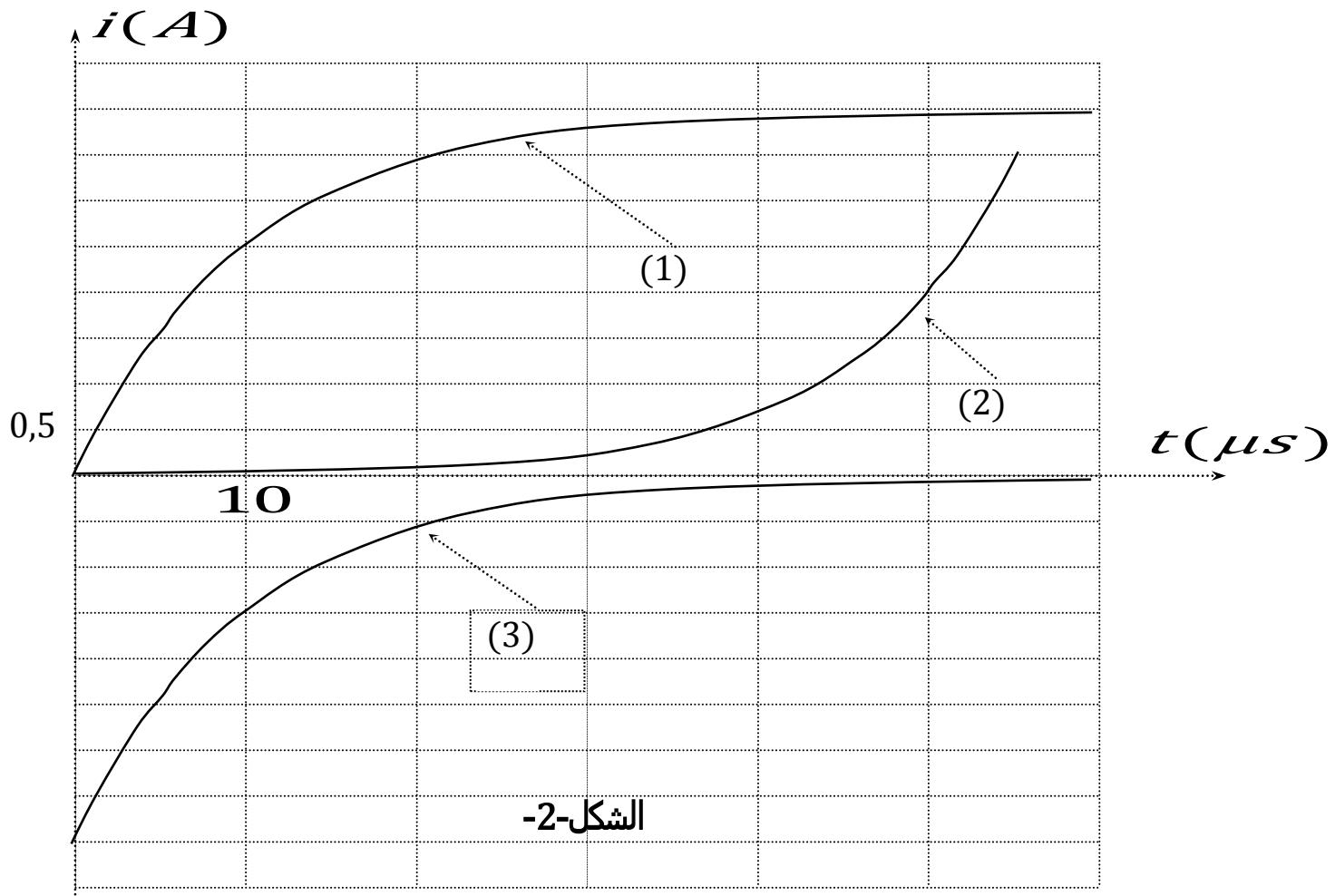
8. إذا علمت أن $R = 33\Omega$ ، أوجد قيمة سعة المكثفة C .



الشكل -3-

9. باستعمال النتائج السابقة أثبت أن : $i = -\frac{U_0}{R} e^{-\frac{t}{RC}}$. ثم أحسب قيمة τ في اللحظة $t = 0,50 s$.

10. أحسب الطاقة المخزنة في المكثفة في اللحظة $t = 0$.



ملاحظة : ينجـ العمل المطلوب عـى هـذه الوـثـيقـة وـتـعـاد مـع أورـاق الإـجـابـة