

تعطي التعابير الحرفية (مع التاطير) قبل انجاز التطبيقات العددية وتحرر الأوجية بخط واضح ومفروء.

تمرين الكيمياء (٧ نقاط)

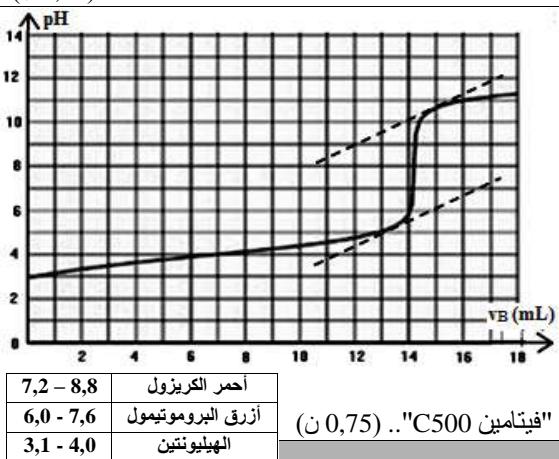
حمض الأسكوربيك $C_6H_8O_6$ المعروف بالفيتامين C مادة طبيعية توجد في عدد كبير من المواد الغذائية ذات أصل نباتي وعلى الخصوص في المواد الطازجة والحضر والفواكه. كما يمكن تصنيعه في مختبرات الكيمياء لبيان في الصيدليات على شكل أقراص تحمل الإشارة C500. وهو مركب مضاد للعدوى، ومنشط للجسم، يساعد على نمو العظام والأوتار والأسنان، نقصه في التغذية لدى الإنسان يعرضه إلى الإصابة بداء الحفر (Scorbut).

نعطي : الكتلة المولية لحمض الأسكوربيك $M(C_6H_8O_6) = 176 \text{ g.mol}^{-1}$

الجزء الأول : تحديد خارع تفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء بقياس pH

نعتبر محلولاً لحمض الأسكوربيك حجمه V وتركيزه المولى $C = 0,01\text{mol.L}^{-1}$ أعطى قياس pH هذا محلول عند 25° القيمة pH=3.

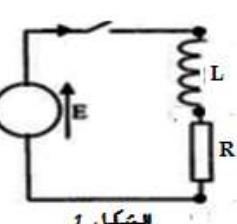
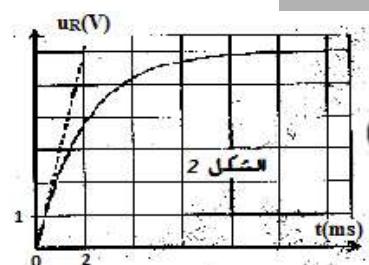
1. أكتب معادلة تفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء..... (0,50 ن)
 2. أنشئ الجدول الوصفي لهذا التفاعل..... (1,00 ن)
 3. أحسب γ نسبة التقام النهائي لهذا التفاعل. ماذا تستنتج؟ (0,75 ن)
 4. المجموعة الكيميائية في حالة توازن. أوجد قيمة خارج التفاعل. $Q_{f,eq}$. استنتاج قيمة ثابتة التوازن K المقرونة بهذا التفاعل. (0,75 ن)
 5. حدد مع تعليم الجواب النوع الكيميائي للمهين في المحلول. (0,50 ن)



الجزء الثاني: تحديد كتلة حمض الأسكوربيك في قرص "فيتامين C500"

نسحق قرص من الفيتامين C500 وذئبه في قليل من الماء المقطر. نضع الناتج المحصل عليه في حوجلة معيارية من فئة $V=200\text{mL}$. نضيف الماء المقطر حتى الخط المعياري ونحرك جيداً فنحصل على محلول مائي (S). نأخذ حجماً $V_A=20\text{mL}$ من المحلول (S) تركيزه C_A ونعايره بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم ($\text{Na}^{+}_{(aq)} + \text{HO}^{-}_{(aq)}$) تركيزه المولي $C_B=2.10^{-2}\text{ mol.L}^{-1}$ ونرسم المنحنى الممثل لتغيرات pH بدالة الحجم المضاف V_B .

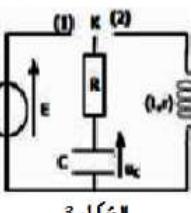
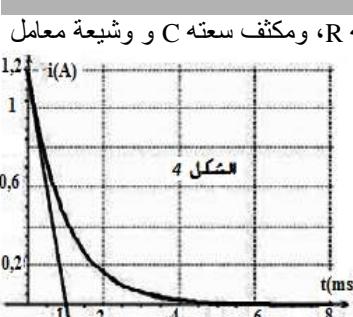
- .1 مثل الترکیب التجاری الذي يمكننا من انجاز هذه المعايیرة..... 0,75 (ن)
 - .2 أكتب معادلة تفاعل المعايیرة..... 0,50 (ن)
 - .3 عین میانیا $V_{B,E}$ و pH_E إحداثی نقطه التكافیر..... 0,50 (ن)
 - .4 من خلال الجدول حدد، معلانا جوابك، الكافش الملون المناسب لإنجاز هذه المعايیرة... 0,50 (ن)
 - .5 أحسب قيمة C_A تركيز حمض الأسكوربيك..... 0,50 (ن)
 - .6 أحسب ب قيمة m كتلة حمض الأسكوربيك المتواجدة في القرص من الفيتامين C. فسر النتیج



نجز الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل 1 و المكونة من مولد مؤتمل للتتوتر قوته الكهرومagnetica E و مقاومته الداخلية مهملة، و موصل أولمي مقاومته $R = 10\Omega$ ، و وشيعة معامل تحريرها الذاتي L و مقاومتها مهملة، و قاطعه تيار K .

عند اللحظة $t = 0$ ، نغلق قاطع التيار و نعاين بواسطة جهاز ملائم التوتر بين مربطي الموصى الأولمبي (الشكل 2).

- أثبت المعادلة التفاضلية يحققها التوتر U_R بين مربطي الموصى الأولي (1,25 ن)
 حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل $u_R(t) = A(1 - e^{-t/\tau})$. أوجد تعبير الثابتة A و ثابتة الزمن τ بدلالة برمترات الدارة (1,00 ن)
 عين مبيانا كل من القوة الكهرومغناطيسية E و ثابتة الزمن τ استنتج قيمة L معامل تحرير الوشيعة (1,50 ن)

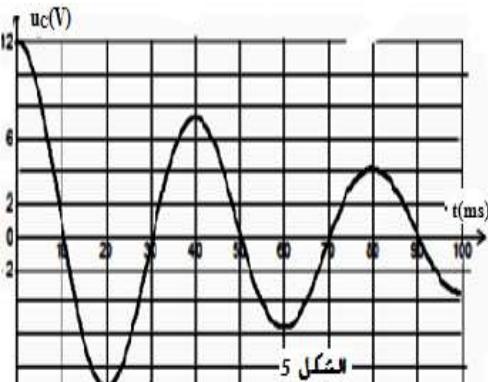


نجز الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل 3 و المكونة من مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرومagnetica E=12V ، وموصل أومي مقاومته R ، ومكثف سعته C و وشيعة معامل تحربي ضعفها I و مقاومتها $10\Omega = r$ ، وقاطع تيار قابلي للتارجح بين موضعين (1) و (2).

- مرتبة ١ ونوعها ١٥٢٤، وتحت رقم ٣٧ من سلسلة موسوعة (١) و(٢).

I. عند لحظة $t=0$ ينبع قاطع التيار K في الموضع (١)، حيث يخضع ثنائي القطب RC لرتبة توتر، نعاني باستعمال وسيط معلوماتي تغيرات شدة التيار المار في الدارة RC بدلالة الزمن (الشكل ٤)

 ١. ثابت المعادلة التقاضية التي يتحققها التوتر $U_C(t)$ بين مربعي المكثف ١,٢٥ ن
 ٢. حل المعادلة التقاضية يكتب على الشكل $(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{RC}})$. أوجد تعثير الثابتة A و ثابتة τ الزمن بدلالة برمترات الدارة ١,٠٠ ن
 ٣. استنتاج تعثير شدة التيار الكهربائي المار في الدارة ١,٠٠ ن
 ٤. بين أن قيمة مقاومة الموصى الأومي هي $R=10\Omega$ ٠,٥٥ ن
 ٥. عين مبيانيا ثابتة الزمن وإستنتاج قيمة C سعة المكثف ١,٠٠ ن
 - II. عند لحظة t تعتبرها أصلًا للتواريخ $(t=0)$ ينبع قاطع التيار K في الموضع (٢) ونعاني التوتر (مربعي المكثف فتحصل على الشكل ٥.



1. عين شبه الدور T للذبذبات الكهربائية الحرجة (0,50 ن)
2. أحسب قيمة L معامل التحرير الذاتي للوشيعة باعتبار شبه الدور T يساوي الدور الخاص T_0 .
نأخذ $\pi^2 = 100$ (1,00 ن)
3. أحسب قيمة ΔE تغير الطاقة الكلية في الدارة بين اللحظتين $t_0 = 0$ و $t_1 = 80ms$? فسر هذه النتيجة. (1,50 ن)
4. استنتج قيمة E_J الطاقة المبددة بمحفول جول في الدارة بين اللحظتين t_0 و t_1 (0,50 ن)
5. لصيانة التذبذبات الكهربائية، نركب على التوالي مع المكثف والوشيعة السابقين مولد يزود الدارة بتوتر $U = R_0 I$. حدد مع تعليم الجواب قيمة المقاومة R_0 التي تمكن من الحصول على ذبذبات جيدة. (1,00 ن)