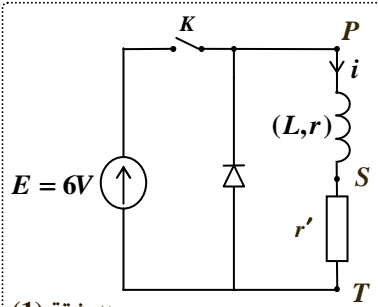


الفيزياء

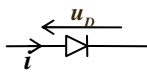
01 التمرين

نعتبر التركيب الممثل جانبه.

- نمثل الصمام الثنائي D في اصطلاح مستقبل كما هو ممثل على الوثيقة (2).
- نميز بين حالتين لاشتغال الصمام الثنائي:
 - حالة يسمح فيها الصمام الثنائي بمرور التيار، يتصرف خلالها كقاطع التيار مغلق: $u_D = 0$ و $i > 0$.
 - حالة يمنع فيها الصمام الثنائي مرور التيار، يتصرف خلالها كقاطع التيار مفتوح: $i = 0$ و $u_D < 0$.



الوثيقة (1)



الوثيقة (2)

(1) دراسة التركيب

- (1.1) انقل الدارة ومثل عليها بسهم التوترات u_{PS} و u_{ST} .
- (2.1) عبر عن العلاقة التي تربط u_{PS} ب شدة التيار i ومشتقته بالنسبة للزمن.
- (3.1) ما هي العلاقة بين u_{ST} و شدة التيار i .

(2) إقامة التيار

- (1.2) عند التاريخ $t = 0$ ، نغلق قاطع التيار K . هل يمر التيار الكهربائي في الصمام الثنائي؟
- (2.2) بين أن المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار المار في الدارة تكتب على الشكل:

$$\frac{di(t)}{dt} + \frac{R}{L}i(t) = \frac{E}{L}$$
 محدد تعبير R بدلالة بارامترات الدارة.

(3.2) تحقق من أن التعبير $i(t) = \frac{E}{R} \left(1 - e^{-\frac{R}{L}t} \right)$ حلا للمعادلة التفاضلية.

(4.2) ما هي قيمة شدة التيار عند التاريخ $(t = 0)$ (بداية النظام الانتقالي)،

(5.2) عبر عند شدة التيار في النظام الدائم بدلالة بارامترات الدارة.

(6.2) قيمة شدة التيار المقاسة عند حصول النظام الدائم هي $I = 200mA$. أحسب المقاومة r للوشية علما أن $r' = 20\Omega$.

(7.2) الزمن المميز للنظام الانتقالي هو $\tau = 220ms$ ، أحسب معامل التحريض L للوشية.

(3) انقطاع التيار

بعد حصول النظام الدائم نفتح قاطع التيار K عند لحظة نعتبرها من جديد أصلا للتواريخ $(t_0 = 0)$.

(1.3) كيف يتصرف الصمام الثنائي بعد فتح قاطع التيار؟ وما الغاية من إدراجه في للدارة.

(2.3) نعبّر عن شدة التيار $i(t)$ خلال انقطاع التيار بالعلاقة: $i(t) = \frac{E}{R} e^{-\frac{R}{L}t}$. أحسب الطاقة المبددة بمفعول جول في الدارة بين

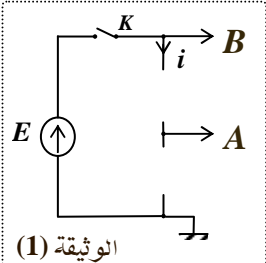
اللحظتين $t_0 = 0$ (بداية انقطاع التيار) و $t_1 = \tau$.

الفيزياء

02 التمرين

(I) الجزء الأول: شحن المكثف

يغذي مولد توتره ثابت مكثفا سعته C مركب على التوالي مع موصل أومي مقاومته R . المكثف مفرغ بدنيا، نرغب في معاينة التوتر بين مربطي المكثف على المدخل A لراسم تذبذب رقمي و التوتر بين مربطي المولد على المدخل B ، عند غلق الدارة.



الوثيقة (1)

- (1) أتمم خطاطة التركيب التجريبي المقدم في الوثيقة (1)، بتمثيل رموز ثنائي القطب (المكثف و الموصل الأومي) و مثل بسهم التوترين الذين تتم معاينتهما على المدخلين A و B .

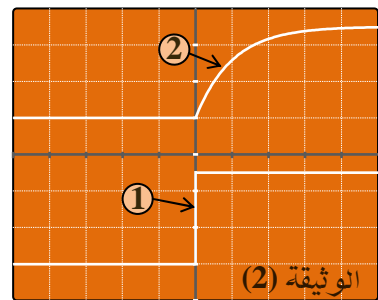
(2) تمثل الوثيقة (2) شاشة راسم التذبذب ضبطت حساسيته الأفقية على:

$S_v = 2V / div$ و حساسيته الرأسية على: $S_h = 0,5ms / div$

(1.2) أقرن كل منحني بالمدخل الموافق له.

(2.2) حدد قيمة E القوة الكهرومحرركة للمولد.

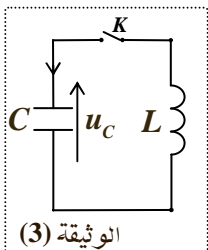
(3) بين أن بعد τ هو بعد الزمن و حدد قيمتها مبيانيا.



الوثيقة (2)

(II) الجزء الثاني : التذبذبات الحرة في دارة RLC متوتية

نستعمل الآن التركيب الكهربائي الممثل في الوثيقة (3) والمكون من مكثف سعته C وشيعة معامل تحريضها L و مقاومتها مهملة. المكثف مشحون مسبقاً تحت توتر $6V$. عند لحظة نعتبرها أصلاً للتواريخ نغلق قاطع التيار فتبدأ معاينة التوتر u_C بين مرطبي المكثف.



(3) الوثيقة

(1) أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C بين مرطبي المكثف بعد غلق قاطع التيار.

(2) يساوي الدور الخاص للمتذبذب المدروس القيمة $T_0 = 4.10^{-3} s$.

(1.2) مثل هيئة منحنى تغيرات التوتر u_C بدلالة الزمن.

(2.2) نغير المكثف السابق بمكثف آخر سعته $C' = 4C$ ، ونحتفظ بنفس الوشيعة. عبر عن الدور الخاص الجديد T'_0 بدلالة T_0 فقط.

(3.2) عبر عن الطاقة المخزونة في المكثف ثم تلك المخزونة في الوشيعة. ما هي من بين هاتين الطاقين تلك المعتمدة عند أصل التواريخ؟ علل جوابك. و ما هي اللحظة التي تنعدم فيها الطاقة الأخرى لأول مرة.

(3) في الواقع، المقاومة الكلية للدائرة ضعيفة لكن غير مهملة.

(1.3) ما هو تأثير ذلك على التذبذبات من منظور طاقي. علل الجواب

(2.3) بماذا يسمى هذا النظام.

الكيمياء

03 التمرين

حمض الأسكوربيك $C_6H_8O_6$ (أو فيتامين C) مادة طبيعية توجد في عدد كبير من المواد الغذائية ذات أصل نباتي وعلى الخصوص في المواد الطازجة والخضر والفواكه. كما يمكن تصنيعه في مختبرات الكيمياء لبيع في الصيدليات على شكل أقراص. وهو مركب مضاد للعدوى، ومنتشط للجسم، ويساعد على نمو العظام والأوتار والأسنان... ويؤدي نقصه في التغذية لدى الإنسان إلى ظهور داء الحفر. ويعرف بالرمز E300.

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

المزدوجة (قاعدة/حمض): $C_6H_8O_6(aq) / C_6H_7O_6^-(aq)$

$pK_{A2}(C_6H_5COOH(aq) / C_6H_5COO^-(aq)) = 4,20$ ؛ $pK_{A1}(C_6H_8O_6(aq) / C_6H_7O_6^-(aq)) = 4,05$

(1) تحديد كتلة حمض الأسكوربيك في قرص " فيتامين C1000 "

نسحق قرصاً من فيتامين C1000 ونذيبه في قليل من الماء، ثم ندخل الكل في حوالة معيارية من فئة $50 mL$ ، نضيف الماء المقطر حتى الخط العيار ونحرك، فنحصل على محلول مائي (S) تركيزه المولي C_A . نأخذ حجماً $V_A = 5,0 mL$ من المحلول (S) ونعايره بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم $Na^+(aq) + HO^-(aq)$ تركيزه المولي $C_B = 4,55 \cdot 10^{-2} mol \cdot L^{-1}$. يمثل المنحنى جانبه تغيرات كل من pH

الخليط و المشتقة $\frac{dpH}{dV_B}$ بدلالة الحجم المضاف V_B .

(1.1) تعرف على المنحنى الذي يمثل تغيرات كل من

$pH = f(V_B)$ و $\frac{dpH}{dV_B} = g(t)$ من بين المنحنيين 1 و 2.

(2.1) أكتب معادلة التفاعل حمض - قاعدة بين حمض الأسكوربيك

وأيونات الهيدروكسيد $HO^-(aq)$.

(3.1) أوجد قيمة C_A .

(4.1) استنتج قيمة m كتلة حمض الأسكوربيك الموجود في

القرص. أعط قيمتها بالوحدة mg و فسر التسمية " فيتامين C1000 ".

(2) تطور مجموعة كيميائية

يُمكن تفادي تحلل حمض الأسكوربيك في عصير فاكهة بإضافة بنزوات الصوديوم المعروف بالرمز E211 إلى هذا العصير حيث يتفاعل حمض الأسكوربيك مع أيون البنزوات $C_6H_5COO^-(aq)$ وفق المعادلة الكيميائية التالية:



(1.2) عبر عن ثابتة التوازن K المقرونة بهذا التفاعل بدلالة ثابتتي الحمضية للمزدوجتين (قاعدة/حمض) المتفاعلتين ثم أحسب قيمتها.

(2.2) قيمة خارج التفاعل للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية هي $Q_{r,i} = 1.41$. هل تتطور المجموعة الكيميائية أم لا؟ علل جوابك.

الفيزياء

01 التمرين

لدينا في النظام الدائم $t \rightarrow \infty$ و $e^{-\frac{R}{L}t} = 0$ ومنه:

$$I = \frac{E}{R}$$

(6.2) حساب r

لدينا $I = \frac{E}{R}$ ومنه $R = \frac{E}{I}$ ونعلم أن $R = r + r'$ ومنه

$$r = \frac{E}{I} - r'$$

$$r = \frac{6}{200 \cdot 10^{-3}} - 20 \Rightarrow r = 10 \Omega$$

(7.2) حساب معامل التحريض L للوشية:

$$\tau = \frac{L}{R} \Rightarrow L = \tau \cdot R$$

$$L = 220 \cdot 10^{-3} \cdot 30 \Rightarrow L = 6,6 H$$

(3) انقطاع التيار

(1.3) يتصرف الصمام الثنائي بعد فتح الدارة كقاطع التيار مغلق، و يدرج في الدارة لتفادي حدوث فرط التوتر بين مربطي الوشية والذي يؤدي إلى إتلاف بعض الأجهزة (كقاطع التيار مثلا بمحدث شرارات).

(2.3) حساب الطاقة المبذولة بمفعول جول بين اللحظتين t_0 و t_1

$$E_m = \frac{1}{2} \cdot L \cdot (i(t))^2$$

ومنه الطاقة المبذولة بمفعول جول E_{Th} بين اللحظتين t_0 و t_1

$$E_{Th} = E_m(t_0) - E_m(t_1)$$

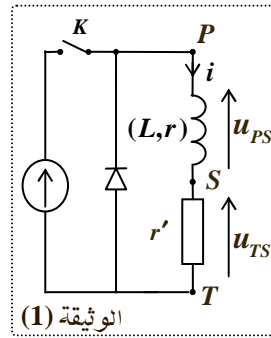
$$i(t_0) = 200 mA$$

$$i(t_1) = \frac{E}{R} \left(1 - e^{-\frac{R \cdot t_1}{L}} \right) = 126,4 mA$$

ومنه:

$$E_{Th} = \frac{1}{2} \cdot 6,6 \left((200 \cdot 10^{-3})^2 - (126,4 \cdot 10^{-3})^2 \right)$$

$$E_{Th} = 7,925 \cdot 10^{-2} J$$



(1) انقطاع التيار

(1.1) تمثيل التوترات أنظر الوثيقة (1).

(2.1) علاقة u_{PS} ب i و $\frac{di}{dt}$:

$$u_{PS} = L \cdot \frac{di}{dt} + r \cdot i$$

(3.1) علاقة u_{ST} ب i :

$$u_{ST} = r' \cdot i$$

(2) إقامة التيار

(1.2) لا، لا يمر التيار في الصمام الثنائي لأن $u_D = -E < 0$

(2.2) إثبات المعادلة التفاضلية:

لدينا حسب قانون إضافيات التوترات:

$$u_{PS} + u_{TS} = E \text{ ومنه: } E - u_{PS} - u_{ST} = 0$$

$$L \cdot \frac{di}{dt} + r \cdot i + r' \cdot i = E$$

$$\text{و بالتالي: } \frac{di(t)}{dt} + \frac{r+r'}{L} \cdot i(t) = \frac{E}{L}$$

$$\text{بوضع } R = r+r' \text{ نجد: } \frac{di(t)}{dt} + \frac{R}{L} \cdot i(t) = \frac{E}{L}$$

(3.2) التحقق من حل المعادلة التفاضلية:

للتحقق من أن $i(t)$ حلا نعوض في المعادلة التفاضلية:

$$\frac{di(t)}{dt} = \frac{d \left(\frac{E}{R} \left(1 - e^{-\frac{R}{L}t} \right) \right)}{dt} = \frac{E}{L} \cdot e^{-\frac{R}{L}t}$$

$$\text{ومنه: } \frac{E}{L} \cdot e^{-\frac{R}{L}t} + \frac{R}{L} \cdot \frac{E}{R} \left(1 - e^{-\frac{R}{L}t} \right) = \frac{E}{L}$$

أي $0 = 0$ ومنه تعبير $i(t)$ حل للمعادلة التفاضلية

(4.2) قيمة شدة التيار عند التاريخ $t = 0$ هي $i(0) = 0$

(5.2) تعبير شدة التيار في النظام الدائم:

الفيزياء

02 التمرين

$$E = 2,5 \text{ div} \cdot 2V \cdot \text{div}^{-1} \text{ ومنه } E = N_{div} \cdot S_v$$

$$E = 5V$$

(3) لنبين أن τ بعد زمني:

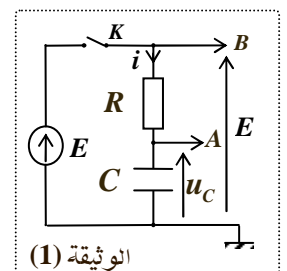
$$\text{لدينا } \tau = R \cdot C \text{ و } R = \frac{U}{I} \text{ و } C = \frac{Q}{U}$$

$$\text{ومنه: } [\tau] = \frac{[U]}{[I]} \cdot \frac{[Q]}{[U]} = \frac{[Q]}{[I]} = T$$

تحديد قيمة τ

(I) الجزء الأول: شحن المكثف

(1) تمثيل رموز ثنائي القطب (المكثف والموصل الأومي) وتمثيل التوتريين الذين تتم معاينتهما على المدخلين A و B . أنظر الوثيقة (1).



(2) لدينا $S_h = 0,5 ms / \text{div}$

$$\text{و: } S_v = 2V / \text{div}$$

(1.2) المنحنى 1 يوافق B والمنحنى 2 يوافق A .

(2.2) تحديد قيمة E القوة الكهرومحرركة للمولد:

$$(2.2) \text{ لدينا } T_0 = 2\pi \cdot \sqrt{LC}$$

$$\text{و } T'_0 = 2\pi \cdot \sqrt{LC'} \text{ و لدينا: } C' = 4.C$$

$$\text{و بالتالي: } T'_0 = 2\pi \cdot \sqrt{4LC} = 2.2\pi \sqrt{LC}$$

$$\text{ومنه: } T'_0 = 2T_0$$

(3.2) تعبير الطاقين:

$$. E_e = \frac{1}{2} \cdot C \cdot (u_C)^2 \text{ الطاقة المخزونة في المكثف:}$$

$$. E_m = \frac{1}{2} \cdot L \cdot (i)^2 \text{ الطاقة المخزونة في الوشيعية:}$$

الطاقة المنعدمة عند أصل التواريخ هي الطاقة المخزونة في الوشيعية (المغناطيسية)

و عند اللحظة $t = 1ms$ يندم التوتر u_C لأول مرة

(انظر المنحنى): و بالتالي عند هذه اللحظة تنعدم الطاقة المخزونة في المكثف.

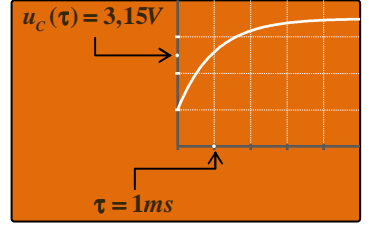
(3) مقاومة الدارة ضعيفة و لكن غير مهملة:

(1.3) في هذه الحالة ستكون التذبذبات مخمدة بسبب تبدد الطاقة في مقاومة الدارة.

(2.3) يسمى النظام احصل عليه في هذه الحالة بالنظام شبه الدوري.

$$\text{لدينا } u_C(\tau) = 0,63.E$$

$$\text{ت.ع } u_C(\tau) = 3,15V$$



(II) الجزء الثاني: التذبذبات الحرة في دارة RLC متوتية

(1) إثبات المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C بين مرطي

المكثف بعد غلق قاطع التيار.

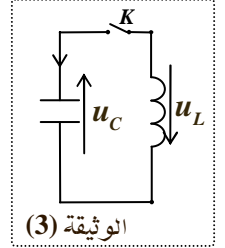
لدينا حسب قانون إضافيات التوترات:

$$u_C + u_L = 0 \text{ و نعلم أن}$$

$$i = C \cdot \frac{du_C}{dt} \text{ و } u_L = L \cdot \frac{di}{dt}$$

$$\frac{di}{dt} = C \frac{d^2 u_C}{dt^2}$$

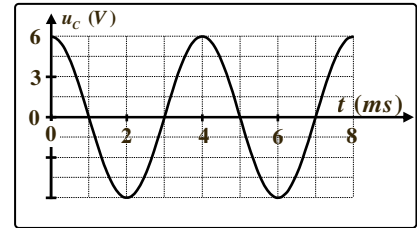
$$\text{و بالتالي: } u_C + LC \cdot \frac{d^2 u_C}{dt^2} = 0$$



النوئية (3)

$$(2) \text{ لدينا } T_0 = 4.10^{-3} s$$

$$(1.2) \text{ تمثيل هيئة المنحنى } u_C = f(t)$$



الكيمياء

التمرين 03

(4.1) استنتاج قيمة m كتلة حمض الأسكوربيك الموجود في القرص.

$$m = C_A \cdot V \cdot M ; V = 50mL$$

$$\text{ومنه: } m = 1g \text{ أي: } m = 1000mg$$

ومنه مدلول العبارة "فيتامين C1000" هو أن كل قرص من

هذا الدواء يحتوي على $1000mg$ من الفيتامين C

(5.1) أعط قيمتها بالوحدة mg و فسر التسمية "فيتامين C1000".

(2) تطور مجموعة كيميائية

(1.2) ثابتة التوازن K المقرونة بهذا التفاعل بدلالة ثابتتي

الحمضية للمزدوجتين (قاعدة/حمض) المتفاعلتين

$$K = \frac{K_{A1}}{K_{A2}} = \frac{10^{-pK_{A1}}}{10^{-pK_{A2}}} \text{ ومنه } K = 1,41$$

(2.2) المجموعة الكيميائية لا تتطور لأن: $Q_{r,i} = K$

(1) تحديد كتلة حمض الأسكوربيك في قرص "فيتامين

" C1000

(1.1) المنحنى 1 هو المنحنى الموافق لـ $pH = f(V_B)$ و

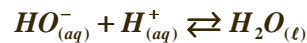
المنحنى 2 هو المنحنى الموافق لـ $\frac{dpH}{dV_B} = g(t)$

(2.1) كتابة معادلة التفاعل حمض - قاعدة بين حمض الأسكوربيك

وأيونات الهيدروكسيد $HO^-(aq)$.

المزدوجتين المتدخلتين: $C_6H_8O_6 / C_6H_7O_6^-$ و

H_2O / HO^-



المعادلة الحصيلة:



(3.1) تحديد قيمة C_A .

لدينا حسب علاقة التكافؤ الحمضي القاعدي:

$$C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_B \text{ مع } V_B = 12,5mL \text{ (مبيانيا)}$$

$$\text{ومنه: } C_A = \frac{C_B \cdot V_{BE}}{C_A}$$

$$\text{ت.ع: } C_A = \frac{4,55 \cdot 10^{-2} \cdot 12,5 \cdot 10^{-3}}{5,0 \cdot 10^{-3}}$$

$$C_A = 1,137 \cdot 10^{-1} mol / L$$

وفكم الله