

الكيمياء 07 نقط

موضوع الكيمياء :

جميع المحاليل مأخوذة عند درجة الحرارة $25^{\circ}C$ حيث قيمة الجداء الأيوني للماء $K_e = 10^{-14}$.

نذيب في الماء الخالص كتلة $m = 267,5mg$ من ملح كلورور الأمونيوم $(NH_4^+_{(aq)}, Cl^-_{(aq)})$ الشديد الذوبان في

الماء فنحصل على محلول S_1 حجمه $V_1 = 500cm^3$ وتركيزه C_1 .

1 - أكتب معادلتَي ذوبان ثم تفكك أيون الأمونيوم في الماء.

2 - بين كيفيا - بدون حساب- أن المحلول S_1 محلول حمضي ($pH < 7$)

3 - علما أن للمحلول S_1 قيمة $pH = 5,6$. احسب تراكيز الأنواع الكيميائية الموجودة في المحلول S_1 .

4 - بين أن $pK_A(NH_4^+_{(aq)} / NH_3(aq)) = 9,2$. نعطي : $M(NH_4Cl) = 53,5g/mol$

5 - نتوفر على محلول مائي S_2 للأمونياك $NH_3(aq)$ تركيزه C_2 . نعاير حجما $V_2 = 20cm^3$ من المحلول S_2

بواسطة S_3 محلول مائي لكلورور الهيدروجين HCl تركيزه المولي $C_3 = 14.10^{-2} mol/l$. يبين الجدول التالي بعض النتائج التجريبية المحصل عليها.

حجم محلول S_3 المضاف (cm^3)	0	7,4	14,2	14,8	16
pH الخليط	11,1	9,2	7	5	2,6

5 - 1 - أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة.

5 - 2 - بين أن التفاعل السابق كلي

5 - 3 - احسب قيمة التركيز C_2 للمحلول S_2 .

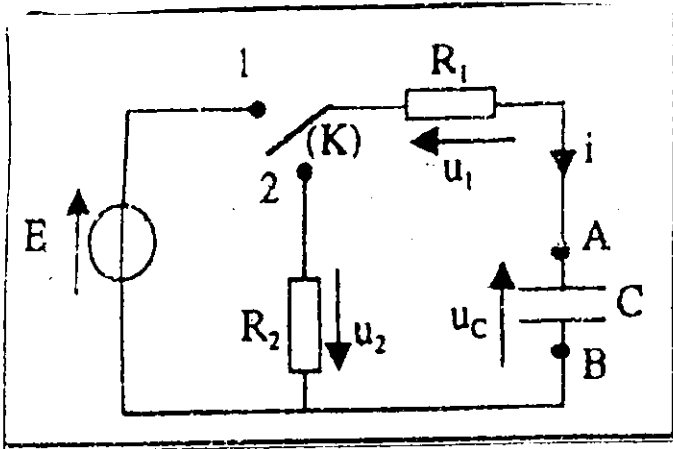
5 - 3 - احسب نسبة التقدم τ في المحلول S_2 . وبين أنها تكتب $\tau = \frac{1}{1+10^{pH-pK_A}}$

5 - 4 - حدد معلا جوابك أي من النوعين الكيميائيين يكون مهيمنا في الخليط المحصل عليه عند إضافة الحجم

$V = 14,2ml$ من المحلول S_3 .

الفيزياء 13 نقط

الفيزياء - 1 - : 5 ن



لدراسة شحن وتفريغ مكثف سعته C
نستعمل التركيب التالي المتكون من :

مولد مؤمثل توتره $E = 12V$

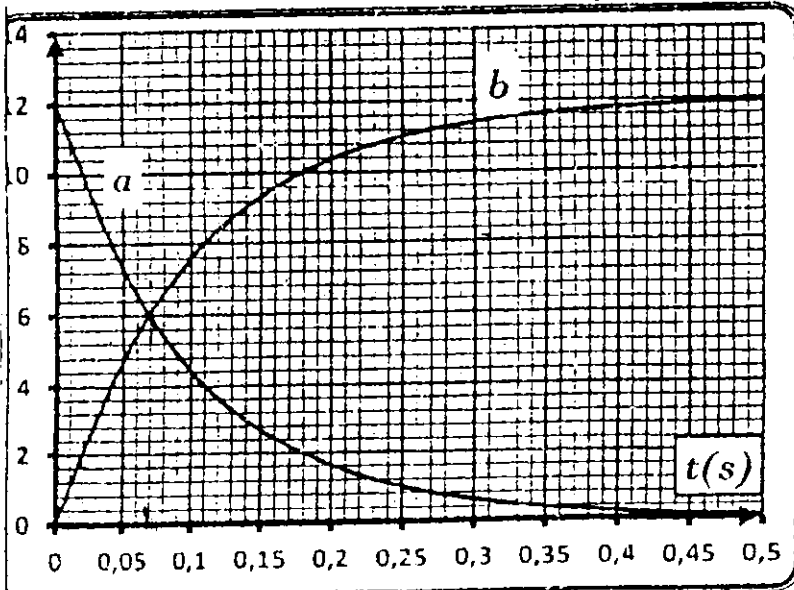
مكثف سعته C وموصلين أوميين مقاومتهما

$$R_1 = R_2 = 1K\Omega$$

1. دراسة شحن المكثف : نضع قاطع التيار في الموضع 1 :

1.1 أثبت المعادلة التفاضلية التي يحتمها التوتر $u_1(t)$

1.2 يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل التالي $u_1 = Ae^{-\frac{t}{\tau_1}}$



عبر عن كل من الثابتين A و τ_1

1.3 نعطي تغيرات التوتر u_c و

التوتر u_1 بدلالة الزمن .

اقرن كل منحنى بالتوتر المناسب

1.4 عند اللحظة t_1 يتقاطع المنحنيان

$$u_c \text{ و } u_1 \text{ . بين أن : } C = \frac{t_1}{R_1 \ln 2}$$

احسب C

2. تفريغ المكثف :

نضع قاطع التيار في الموضع 2 :

2.1 أثبت المعادلة التفاضلية التي تحتمها شحنة

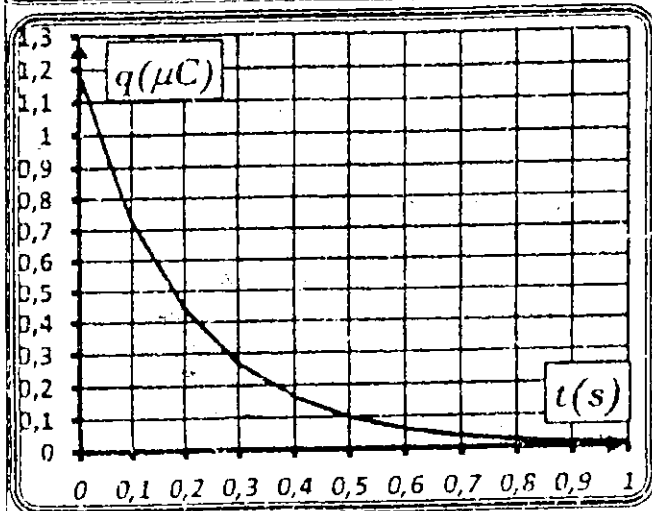
المكثف $q(t)$

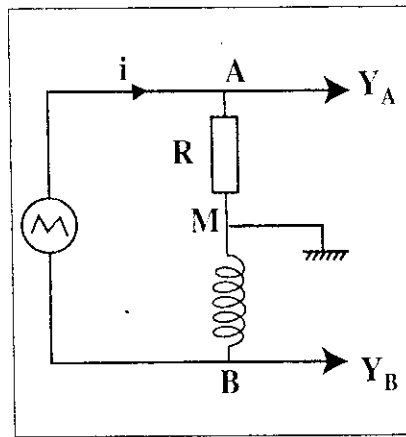
2.2 يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل

$$q(t) = B \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}} \text{ . حدد تعبير كل من } B \text{ و } \tau_2$$

2.3 نمثل تغيرات $q(t)$ بدلالة الزمن

حدد قيمة τ_2 واستنتج قيمة المقاومة R_2





نركب على التوالي بين مبرطي مولد GBF موصلا أوميا مقاومته $R=5k\Omega$ و وشيعة معامل تحريضها L ومقاومتها مهملة كما يبين الشكل جانبه. نعاين بواسطة راسم التذبذب في المدخل Y_A التوتر u_{AM} وفي المدخل Y_B التوتر u_{BM} ونحصل على الرسم

شكل 1

التذبذبي الممثل أسفله عندما نضبط راسم التذبذبي على النحو التالي :

الكسح الأفقي : $0,5 \text{ ms/div}$

المدخل Y_A : $2V / \text{div}$

المدخل Y_B : 50 mV/div

في غياب

التوتر، ينطبق

الخطان

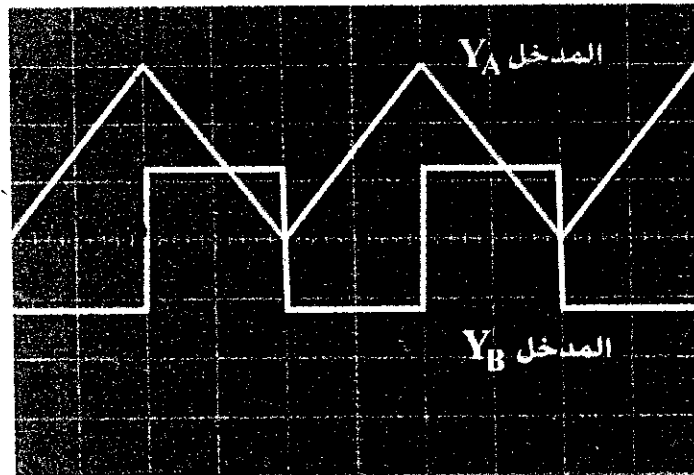
الضوئيان مع

الأفقي المار

من منتصف

شاشة راسم

التذبذب.



شكل 2

1- عبر عن u_{AM} بدلالة R و i .

2- عبر عن u_{BM} بدلالة L و $\frac{di}{dt}$.

3- أوجد تعبير u_{BM} بدلالة L و R و $\frac{du_{AM}}{dt}$.

4- أحسب معامل التحريض L .

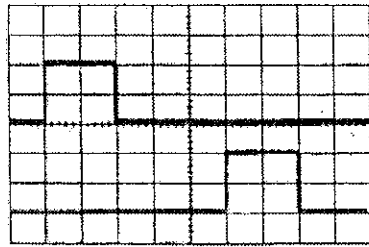
5- أحسب الطاقة القصوى المخزونة في الوشيعة.

بعض التمرين خمسة أسئلة، حيث تم اقتراح أربعة أجوبة لكل سؤال. انقل (ي) على ورقة التحرير رقم السؤال واكتب (ي) بجانبه الجواب الصحيح من بين الأجوبة الأربعة المقترحة دون إضافة أي تعليل أو تفسير.

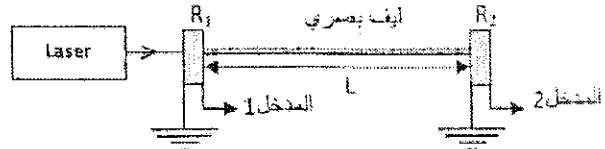
الموجات : (1,5 نقط)

تمكن الألياف البصرية من نقل المعلومات الرقمية بسرعة فائقة وبصبيب كبير مقارنة مع باقي الوسائط الأخرى.

لتحديد معامل الانكسار للوسط الشفاف الذي يُكوّن قلب ليف بصري، طوله L ، تم إنجاز تركيب تجريبي تبيانته مسئلة في الشكل 1، حيث يمكن اللاتطان R_1 و R_2 من تحويل الموجة الضوئية الأحادية اللون المنبعثة من جهاز الليزر إلى توتر كهربائي نعاينه على شاشة راسم التذبذب كما هو مبين في الشكل 2.



الشكل 2



الشكل 1

معطيات:

- الحساسية الأفقية : $0,2\mu\text{s/div}$
- سرعة الضوء في الفراغ : $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$

1- التأخر الزمني τ المسجل بين R_1 و R_2 هو :

- $\tau = 0,6\mu\text{s}$
- $\tau = 1,0\mu\text{s}$
- $\tau = 1,4\mu\text{s}$
- $\tau = 1,0\text{ms}$

2- علما أن سرعة انتشار الموجة الضوئية في قلب الليف البصري تساوي $v \approx 1,87.10^8 \text{ m.s}^{-1}$ ، إذن

معامل الانكسار n للوسط الشفاف الذي يُكوّن قلب الليف البصري هو :

- $n \approx 0,63$
- $n \approx 1,5$
- $n \approx 1,6$
- $n \approx 1,7$

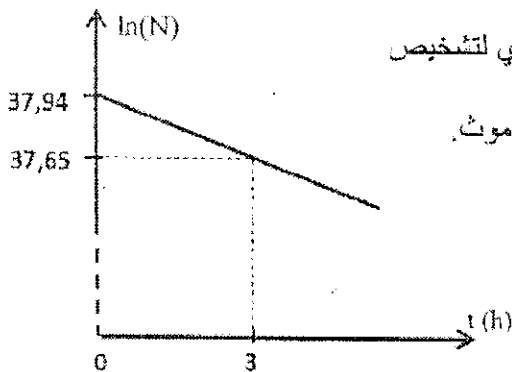
التحولات النووية: (1,5 نقط)

يستعمل الأستات 211، إشعاعي النشاط α ، في الطب النووي لتشخيص وتتبع تطور بعض الأورام السرطانية.

ينتج عن تفتت نواة الأستات ${}_{85}^{211}\text{At}$ النظير ${}_{83}^{207}\text{Bi}$ لعنصر البيزموث.

يمثل الشكل جانبه منحنى تغيرات $\ln(N)$ بدلالة الزمن t ،

مع N عدد نوى الأستات 211 المتبقية عند اللحظة t .



4- نواة البيزموث الناتجة عن تفتت النواة ${}_{85}^{211}\text{At}$ هي :

- ${}_{83}^{206}\text{Bi}$
- ${}_{83}^{207}\text{Bi}$
- ${}_{84}^{198}\text{Bi}$
- ${}_{89}^{207}\text{Bi}$

5- يساوي عمر النصف $t_{1/2}$ للأستات 211 :

- $t_{1/2} \approx 4,19\text{h}$
- $t_{1/2} \approx 5,50\text{h}$
- $t_{1/2} \approx 7,17\text{h}$
- $t_{1/2} \approx 27,30\text{h}$