

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

تمرين 1: 7,5 نقطة

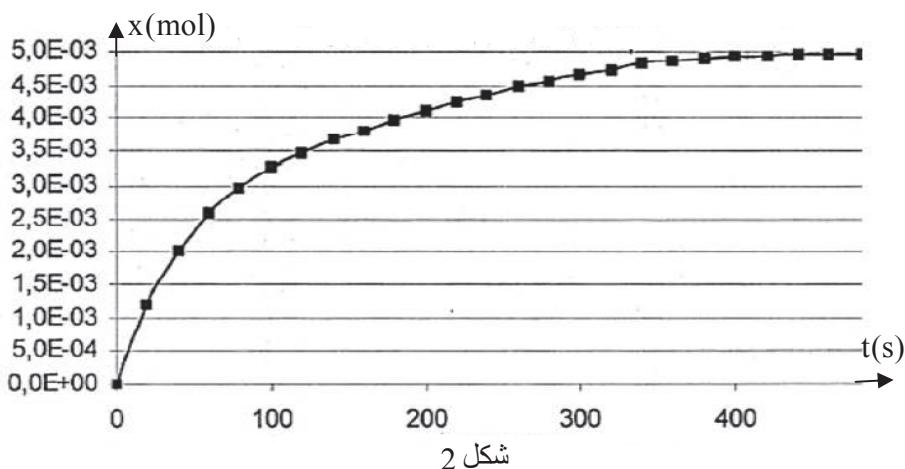
يتحقق تلذيد عند 25°C التفاعل بين كربونات الكالسيوم $\text{CaCO}_{3(\text{s})} + \text{H}_3\text{O}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$ و حمض كلور الماء $(\text{H}_3\text{O}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})})$, من أجل ذلك يفرغ في حوجلة حجما $V_S = 100 \text{ mL}$ من حمض كلور الماء تركيزه $1.10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ في اللحظة $t = 0$ يضيف بسرعة $2,0 \text{ g}$ من كربونات الكالسيوم. إن التفاعل الكيميائي المدروس يندرج بالمعادلة التالية:



1- أحسب كميات المادة الابتدائية لكل من المتفاعلات.

2- ضع جدول التقدم لهذا التفاعل. (إملأ الجدول المرفق في الملحق). استنتج قيمة التقدم الأعظمي x_{\max} . من هو المتفاعل المحد؟

3- بعد حساب قيم التقدم x يرسم التلميذ المنحنى الممثل للتقدم بدالة الزمن ($f(t) = x$) و المعطى في الشكل 2.



أ- أعط عبارة السرعة الحجمية للتفاعل بدالة التقدم x و الحجم V_S للمحلول. كيف تتطور السرعة الحجمية خلال الزمن؟ فسر باستعمال المنحنى. احسب قيمتها عند اللحظة $t = 100 \text{ s}$.

ب- عرف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ و أوجد بيانياً قيمته. (استعمل المنحنى المرافق في الملحق).

4- تخفض درجة حرارة المخبر إلى أقل من 25°C . ما هو تأثير ذلك على السرعة الحجمية للتفاعل عند $t = 0$? أرسم على الشكل 2 المرفق في الملحق شكل تطور التقدم بدالة الزمن.

5- نستطيع متابعة التفاعل السابق عن طريق قياس الناقليّة النوعية σ للمحلول بدالة الزمن.

أ- نلاحظ تجريبياً انخفاض في الناقليّة النوعية. فسر بدون حساب و ذلك بمعرفة قيم الناقليّة النوعية المولية الشاردية للشوارد عند 25°C : $\lambda(\text{H}_3\text{O}^{+}) = 35,0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$, $\lambda(\text{Ca}^{2+}) = 12,0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$, $\lambda(\text{Cl}^{-}) = 7,50 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

ب- أحسب الناقليّة النوعية σ للمحلول عند اللحظة $t = 0$.

ج- بين أن الناقليّة مرتبطة بالقدم x بالعلاقة: $\sigma = 4,25 - 580x$

يعطى الكتل المولية الذرية بـ $\text{M}(C) = 12$, $\text{M}(H) = 1$, $\text{M}(O) = 16$, $\text{M(Ca)} = 40$: g.mol^{-1}

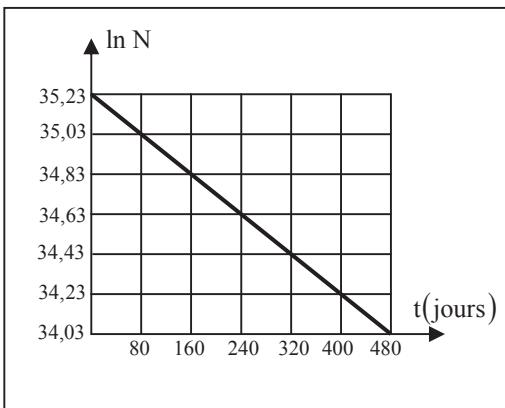
تمرين 2: 7,5 نقطة

الجزءان I و II مستقلان.

I- نريد أن نتعرف على عينة من مادة مشعة من خلال زمن نصف العمر ومن أجل ذلك نقوم ب بواسطة عدد رقمي (ميقاتيه) و كاشف أشعة بانجاز القياسات اللازمة و رسم البيان الممثل في الشكل 1.

1- ماذا تلاحظ فيما يخص البيان ($f(t) = \ln(N)$ ، عبر عنه بمعادلة رياضية.

2- أعط عبارة $\ln N$ بدالة λ و N_0 و t



شكل 1

3- جد بيانيا قيمة ثابت النشاط الإشعاعي λ .

4- أوجد العلاقة التي تربط $t_{1/2}$ و λ (ثابت الإشعاع) .

5- احسب زمن نصف العمر $t_{1/2}$. استنتج رمز نواة العينة .

6- لتكن N_0 عدد الأنوية عند اللحظة $t = 0$ s و كتلة هذه العينة هي m_0 . أوجد قيمتي كل من N_0 و m_0 .

II- لقد قام العلماء في إحدى البلدان بأخذ عينات من أراضي مردومة خلال زلزال قديمة، حيث استطاعوا قياس من أجل كل زلزال النشاط الإشعاعي لنظير الكربون 14 المشع β و الذي نصف عمره هو 5700 ans ، فكانت قياسات هذه النشاطات من أجل عينات مختلفة في 1979 كال التالي:

عينات مختلفة في 1979 كال التالي: 0,251 ، 0,223 ، 0,215 ، 0,223 ، 0,251 .

بينما نشاط أرض غير مردومة و الذي يبقى ثابتا هو 0,255 Bq .

1- ما هو العمر التقريري للعينات المدروسة؟ (إملاً الجدول المرفق في الملحق).

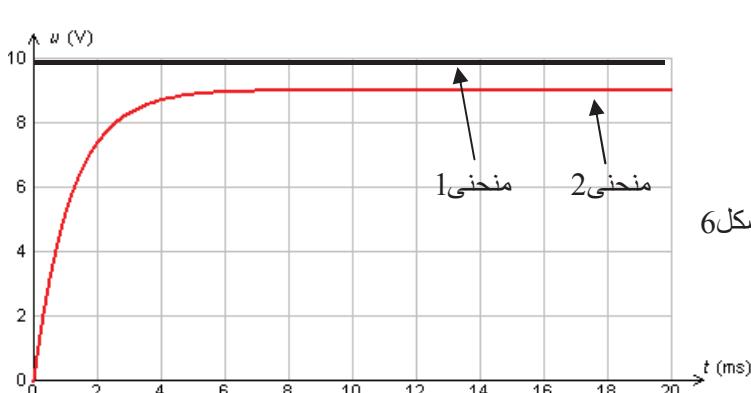
2- ما هي تواريخ حدوث الزلازل؟ (إملاً الجدول المرفق في الملحق)

يعطى: $t_{1/2}(^{209}\text{Po}) = 138,3 \text{ jours}$ ، $t_{1/2}(^{254}\text{Es}) = 276 \text{ jours}$ ، $t_{1/2}(^{253}\text{Fm}) = 3 \text{ jours}$ ، $M(C) = 12 \text{ g/mol}$

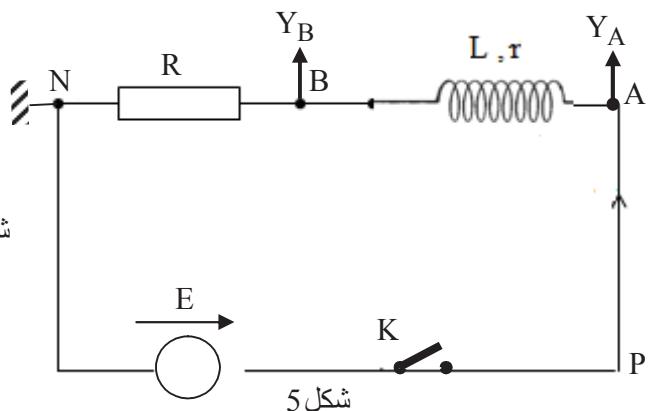
تمرين 3: (5 نقاط)

تحتوي دارة كهربائية على مولد للتوتر المستمر قوته المحركة الكهربائية E ، نافل أوامي مقاومته $R = 270 \Omega$ ، وشيعة ذاتيتها L و مقاومتها r و راسم اهتزاز مهبطي مدخلاه Y_A و Y_B . (الشكل 5).

نغلق القاطعة عند اللحظة $t = 0$ فيظهر على شاشة راسم الاهتزاز المهبطي المنحنيان 1 و 2 الممثلين في الشكل 6.



شكل 6



1- ماذا يمثل كل منحنى في الشاشة؟ استنتاج قيمة E . استنتاج العلاقة بين هذين التوترين.

2- أحسب قيمة شدة التيار الكهربائي التي تجتاز الدارة في النظام الدائم.

3- أوجد المعادلة التفاضلية للتيار و أعط حلها.

4- أحسب قيمة المقاومة الداخلية للوشيعة r

5- عرف ثابت الزمن τ ثم أحسبه. استنتاج قيمة الذاتية L للوشيعة .

6- أحسب الطاقة المخزنة في الوشيعة في النظام الدائم.

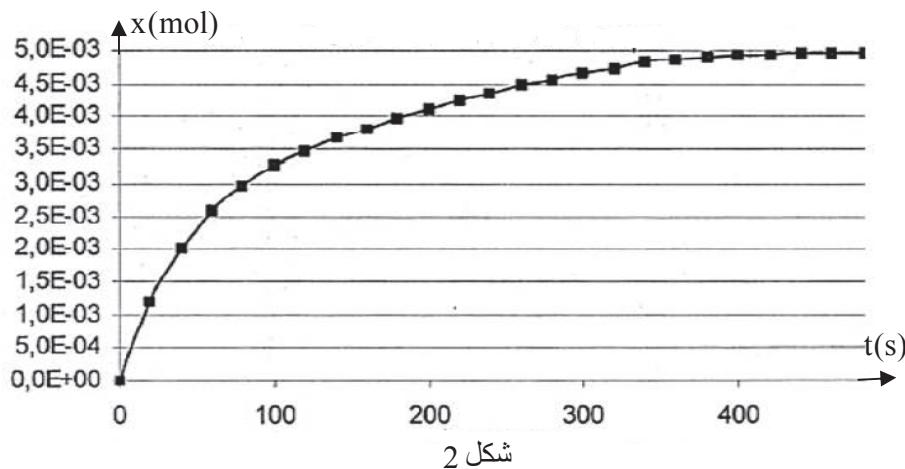
☺ بالتفويق ☺

الملحق (الوثائق المرفقة) تعداد مع ورقة الإجابة

.....	اللقب + الاسم:
.....	القسم : ٣ ع ت

تمرين 1

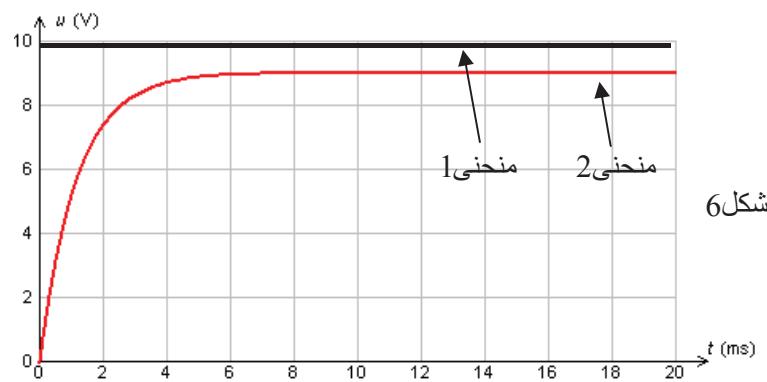
المعادلة	$\text{CaCO}_{3(s)} + 2 \text{H}_3\text{O}^{+}_{(aq)} = \text{Ca}^{2+}_{(aq)} + \text{CO}_{2(g)} + 3 \text{H}_2\text{O}_{(l)}$				
حالة ابتدائية					بوفرة
حالة وسطى					بوفرة
حالة نهائية					بوفرة



تمرين 2

رقم العينة	1	2	3	4
(النشاط) (Bq)	0,233	0,215	0,223	0,251
(Année) عمر العينة				
تاريخ الزلازل				

تمرين 3



تمرين 3: (5 نقاط)

نحقق التركيب الممثل في الشكل 3 و المتكون من بادلة K ، مولد يعطي توتر $E = 5,1V$ ، مولد يعطي مقاومته $R = 150 \Omega$ ، مكثفة سعتها C مجهرة. نشحن المكثفة بغلق البادلة في اللحظة $t=0$.

1- ما هو الاحتياط الذي يجب أخذه قبل الشروع في شحن المكثفة؟

2- نحصل على البيان الممثل في الشكل 4

أعط عبارة ثابت الزمن τ و تتحقق أنّه متجانس مع الزمن.

ب- أكتب العلاقة الموجدة بين E ، u_C ، u_R .

ج- عبر عن u_R بدلالة شدة التيار i .

د- أعط عبارة i بدلالة q و عبارة q بدلالة u_C . استنتج عبارة i بدلالة u_C .

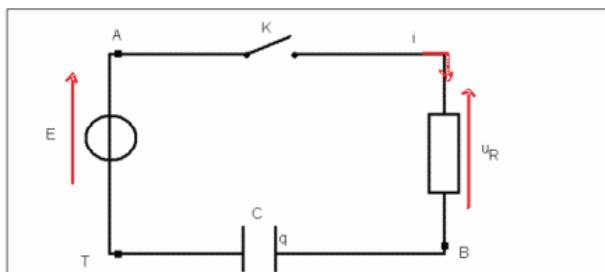
2- أوجد المعادلة التفاضلية للتوتر بين طرفي المكثفة.

$$u_C(t) = E \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

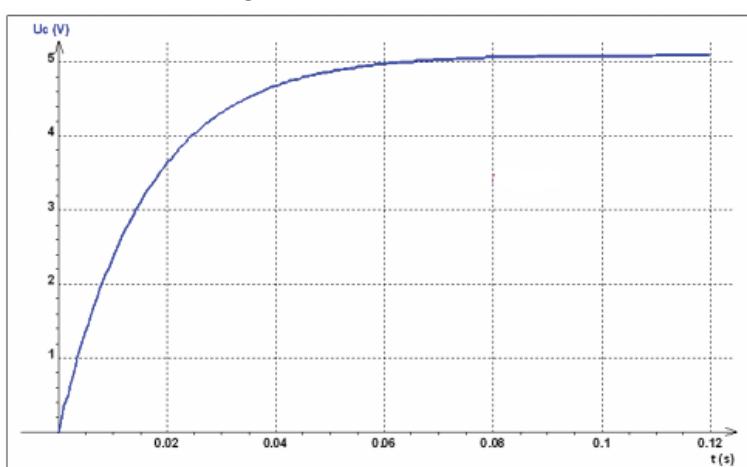
3- بين أن حل هذه المعادلة هو من الشكل

4- عين قيمة $\frac{u_C}{E}$ عند $t = \tau$

5- عين قيمة τ ثم قيمة C .



شكل 3



شكل 4