

الموضوع

تمرين 1:

لتحديد ثابتة توازن حمض الإيثانويك نقيس موصلية حجما $V_0 = 100 \text{ mL}$ من محلول لحمض الإيثانويك

تركيزه $C_0 = 1.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ فنجد : $\sigma_{eq} = 4,4.10^{-3} \text{ S.m}^{-1}$.

نعطي : $\lambda(\text{CH}_3\text{COOH}) = 4,1.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$, $\lambda(\text{H}_3\text{O}^+) = 35.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$

1- اعط معادلة تفاعل حمض الإيثانويك (CH_3COOH) مع الماء.

2- اعط جدول التقدم.

3- اعط تعبير تركيز الأنواع المتدخلة في التفاعل عند التوازن.

4- عبر عن σ_{eq} بدلالة x_{eq} . ثم احسب قيمة x_{eq} .

5- استنتج قيمة τ .

6- اعط تعبير ثابتة التوازن الموافقة لمعادلة التفاعل K .

7- أحسب قيمة K .

8- هل تتغير قيمة K إذا قمنا بتخفيف المحلول. علل جوابك

تمرين 2:

المعطيات : $1u = 931,5 \frac{\text{Mev}}{c^2}$

الرمز	${}^{14}_6\text{C}$	${}^{14}_7\text{N}$	p	n	e
الكتلة ب u	13,9999	13,9992	1,00728	1,00866	0,000549

1- تفتت الكربون 14:

1-1 لماذا نسمي النواتين ${}^{14}_6\text{C}$ و ${}^{14}_7\text{N}$ نظائر.

2-1 اعط مكونات النواة ${}^{14}_6\text{C}$.

3-1 أثناء تفتت نويدة الكربون 14 تتحول إلى الأزوت (${}^{14}_7\text{N}$). اعط معادلة التفتت مبينا طبيعته.

4-1 أحسب النقص الكتلي لنواة الكربون 14 بالوحدة u .

5-1 عرف طاقة الربط E_l لنواة.

6-1 أحسب طاقة الربط لنواة الكربون 14 ب Mev .

7-1 استنتج طاقة الربط بالنسبة لنوية لنواة الكربون 14.

8-1 أحسب ب Mev الطاقة الناتجة عن تفتت نويدة الكربون 14.

9-1 استنتج ب Mev الطاقة الناتجة عن تفتت $1g$ من الكربون 14.

2- التأريخ بالكربون 14 :

نصف عمر الكربون 14 هو : $t_{1/2} = 5580 \text{ ans}$

تبقى نسبة الكربون 14 ثابتة عند الكائنات الحية، و يعطي قياس قيمة النشاط الإشعاعي لنويدة الكربون 14

القيمة $a_0 = 0,209$ تفتتا في الثانية لكل غرام واحد من الكربون 14 بالنسبة لكائن حي، و لكن بعد وفاة

الكائن الحي تتناقص نسبة الكربون 14 و بذلك يمكن تحديد تاريخ وفاته.

1-2 اعط تعبير قانون التناقص الإشعاعي بالنسبة لعدد النوى.

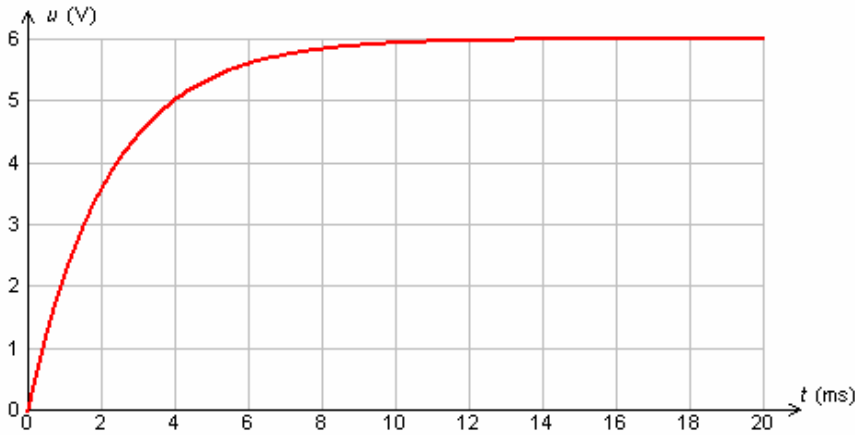
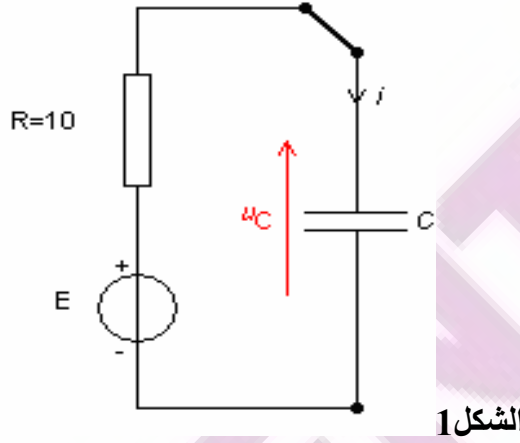
2-2 أحسب ثابتة النشاط الإشعاعي λ .

3-2- أوجد تعبير النشاط $a(t)$ بدلالة λ ، t ، و a_0 .

4-2- في شتبر من سنة 1991 و في جبال الألب الإيطالية تم اكتشاف "أوتزي" : شخص حنط طبيعيا بالثلوج. و لتحديد تاريخ وفاته، نقيس نشاط عينة من الكربون 14 فنجد 0,119 تفتتا في الثانية لكل غرام واحد.
أحسب المدة الزمنية الفاصلة بين وفاة الشخص و لحظة القياس.

تمرين 3:

لتحديد سعة مكثف ننجز التركيب التجريبي التالي (الشكل 1) :



الشكل 2

يمثل المنحني (الشكل 2) تغيرات التوتر u_C بين مربطي المكثف بدلالة الزمن.

- 1- بين على التركيب التجريبي كيفية ربط راسم التذبذب لمعاينة التوتر بين مربطي المكثف و التوتر بين مربطي المولد.
- 2- حدد معللا جوابك قيمة E و شدة التيار الكهربائي في الدارة خلال النظام الدائم.
- 3- أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C .
- 4- حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل $u_C(t) = Ae^{-t/\tau} + B$.
أ- حدد تعبير A ، τ و B .
ب- أوجد قيمة τ و أحسب قيمة C .
- 5- أحسب قيمة الطاقة المخزونة في المكثف عند $t = \tau$ و في النظام الدائم.