

ثانوية عبد الله الشفشاوني

فرض 2/الدورة 1

السنة الدراسية :

2010/2009

التأهيلية

2. بك.ع.ف.4

المدة : 2.س.

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 $^{12}_6\text{C}$ نظائر.

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

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

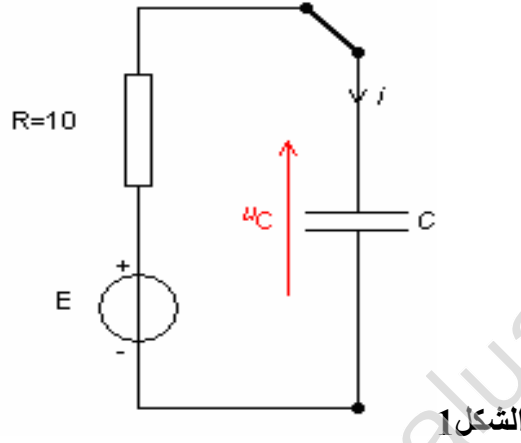
2-2 أحسب ثابتة النشاط الإشعاعي λ .

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

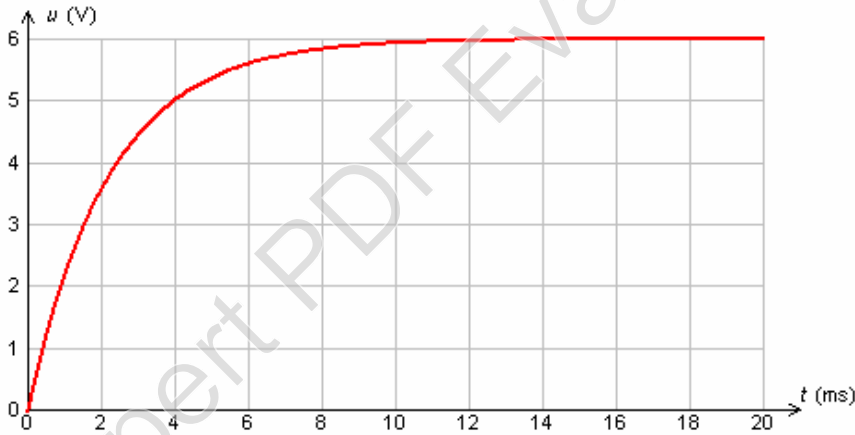
4-2- في شتبر من سنة 1991 و في جبال الألب الإيطالية تم اكتشاف "أوتزي" : شخص حنط طبيعيا بالثلوج. و لتحديد تاريخ وفاته، نقيس نشاط عينة من الكربون 14 فنجد 0,119 تفتتا في الثانية لكل غرام واحد.
أحسب المدة الزمنية الفاصلة بين وفاة الشخص و لحظة القياس.

تمرين 3:

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



الشكل 1



الشكل 2

يمثل المنحنى (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.

الأجوبة

تمرين 1:

1- معادلة التفاعل : $CH_3COOH + H_2O \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_3O^+$

2- جدول التقدم.

$$3- [CH_3COOH]_{\text{éq}} = C_0 - \frac{x_{\text{éq}}}{V_0} \text{ و } [CH_3COO^-]_{\text{éq}} = [H_3O^+]_{\text{éq}} = \frac{x_{\text{éq}}}{V_0}$$

$$4- \sigma_{\text{éq}} = (\lambda(CH_3COO^-) + \lambda(H_3O^+)) \frac{x_{\text{éq}}}{V_0}$$

$$x_{\text{éq}} = \frac{\sigma_{\text{éq}} * V_0}{\lambda_1 + \lambda_2} = \frac{4,4 \cdot 10^{-3} * 100 \cdot 10^{-6}}{39,1 \cdot 10^{-3}} = 1,12 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \text{ إذن}$$

$$5- \tau = \frac{x_{\text{éq}}}{x_{\text{max}}} = \frac{x_{\text{éq}}}{C_0 V_0} = 0,112 = 11,2\%$$

$$6- K = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} * [H_3O^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}}}$$

$$7- K = \frac{\left(\frac{x_{\text{éq}}}{V_0}\right)^2}{C_0 - \frac{x_{\text{éq}}}{V_0}} = 1,41 \cdot 10^{-5}$$

8- لا تتغير لأن K لا تتعلق بالحالة البدنية للمجموعة الكيميائية.

تمرين 2:

1- تفتت الكربون 14:

1-1 لأن لهما نفس Z و يختلفان في A .

2-1 $.6p + 8n$

3-1 $. \beta^-$ تفتت ${}^{14}_6C \rightarrow {}^{14}_7N + {}^0_{-1}e$

4-1 $\Delta m = 6m_p + 8m_n - m({}^{14}C) = 0,113u$

5-1 هي الطاقة التي يجب إعطاؤها للنواة لفصل نوياتها و تبقى في حالة سكون.

6-1 $E_l = \Delta m \cdot C^2 = 105,31 \text{ Mev}$

7-1 $E = \frac{E_l}{14} = 7,52 \text{ Mev / nucléon}$

8-1 $E = \{m_e + m_N - m_C\} * C^2 = -0,14 \text{ Mev}$

9-1 $E' = NE = \frac{m}{M} N_a E = -6,02 \cdot 10^{21} \text{ Mev}$

2- التأريخ بالكربون 14:

1-2 $. N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$

2-2 $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} = \frac{\ln 2}{5580} = 1,24 \cdot 10^{-4} \text{ ans}^{-1} = 3,94 \cdot 10^{-12} \text{ s}^{-1}$

3-2 $a(t) = a_0 e^{-\lambda t}$

$$t = \frac{-1}{\lambda} \ln\left(\frac{a(t)}{a_0}\right) = 4,54 \cdot 10^3 \text{ ans} = 1,43 \cdot 10^{11} \text{ s} \quad -4-2$$

تمرين 3:

1- تمثيل راسم التذبذب :

2- $E = 6 \text{ V}$ أقصى قيمة يصلها التوتر u_C

$i(\infty) = 0$ بعد شحن المكثف يصبح كقاطع للتيار

$$RC \frac{du_C}{dt} + u_C = E \quad -3$$

4- لا.

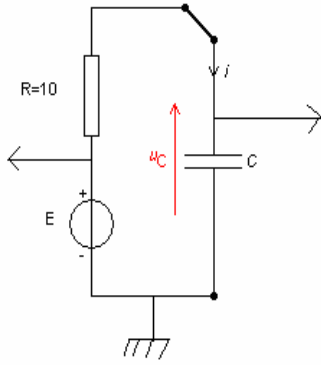
أ- $B = E$ و $A = -E$

ب- $\tau = 2,2 \text{ ms}$ و

$$C = \frac{\tau}{R} = 2,2 \cdot 10^{-4} \text{ F} = 220 \mu\text{F}$$

$$r) = \frac{1}{2} C u_C^2 = \frac{1}{2} * 220 \cdot 10^{-6} * (3,78)^2 = 1,57 \cdot 10^{-3} \text{ J} \quad -5$$

$$E(\infty) = \frac{1}{2} C E^2 = \frac{1}{2} * 220 \cdot 10^{-6} * 6^2 = 3,96 \cdot 10^{-3} \text{ J}$$



أحمد لكدح 2010