

الكيمياء 7 نقاط

نذيب $m = 1,48\text{g}$ من حمض البروبانويك C_2H_5COOH في الماء المقطر للحصول على $V_s = 100\text{mL}$ من محلول (S) لحمض البروبانويك تركيزه C .

قياس الموصولة عند 25°C للمحلول (S) أعطى القيمة $\sigma = 62\text{mS} \cdot \text{m}^{-1}$

1- بين أن التركيز C لمحلول حمض البروبانويك هو $C = 0.2\text{mol/l}$ (0.5 ن)

2- أكتب معادلة التفاعل الحاصل بين حمض البروبانويك مع الماء. (0.5 ن)

3- أنشئ الجدول الوصفي لتطور هذا التفاعل. (0.75 ن)

4- أحسب تراكيز الأنواع الكيميائية في محلول عند التوازن. (1.5 ن)

5- أحسب قيمة pH للمحلول (S). (0.5 ن)

6- عبر عن نسبة التقدم النهائي τ بدلالة C و $[H_3O^+]_{\text{eq}}$ عند التوازن. أحسب τ . ماذا تستنتج؟ (1 ن)

7- أعط تعبير ثابتة التوازن بدلالة C و $[H_3O^+]_{\text{eq}}$. أحسب K . (0.75 ن)

8- نخف محلول (S) حتى يصبح تركيزه هو $C' = 3,15 \cdot 10^{-2}\text{mol/l}$ ونقيس pH للمحلول فنجد

$$pH' = 3.2$$

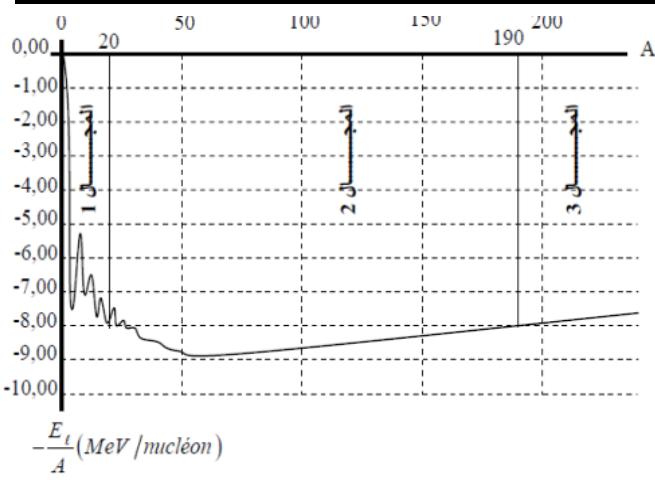
a. أحسب نسبة التقدم النهائي τ' . قارن τ' و τ ماذا تستنتج؟ (0.75 ن)

b. احسب ثابتة التوازن K' للتفاعل في محلول المخفف. قارن K' و K ماذا تستنتج؟ (0.75 ن)

نعطي عند 25°C :

$$\lambda_{(C_2H_5COO^-)} = 3,6 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} : \lambda_{(H_3O^+)} = 35 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} : M(C_2H_5COOH) = 74\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

الفيزياء 13 نقطة



التمرين الأول (7 ن) :

منحنى أسطون Aston

-I

1- حدد انتلقاء من منحنى أسطون مجال النوى المستقرة. (0.25 ن)

2- عرف تفاعلي الانشطار والاندماج النوويين. (0.5 ن)

3- أين توجد على المنحنى النوى القابلة للانشطار، والنوى القابلة للاندماج. (0.5 ن)

II دراسة تفاعل الانشطار النووي:

-II

يستعمل كوقود للمفاعلات النووية بالأساس الاورانيوم 235

والاورانيوم 238 . تمثل المعادلة التالية أحد تفاعلات انشطار

الاورانيوم 235 : $^{235}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{140}_{54}\text{Xe} + {}^{94}_{36}\text{Sr} + x {}^1_0\text{n}$.

1- حدد قيمة العددين x و Z . (0.5 ن)

2- أحسب الطاقة المحررة خلال هذا التفاعل ب Mev ثم ب J. (1 ن)

3- مثل الحصيلة الطافية باستعمال مخطط الطاقة. (0.25 ن)

4- أحسب الطاقة الذي ينتجه انشطار 2g من الاورانيوم 235 ب Mev. (1 ن)

III دراسة تفتق الاورانيوم 234

-III

تفتفت النواة ${}^{234}_{92}\text{U}$ إلى نواة الثوريوم ${}^{234}\text{Th}$ وتبعث الدفائق α .

1- اكتب معادلة التفتفت النووي لنواة الاورانيوم 234. (0.5 ن)

2- احسب الطاقة الناتجة عن هذا التفتفت بالوحدة MeV. (0.5 ن)

3- نعتبر عينة كتلتها $m_0 = 10\text{g}$ تحتوي على نوى الاورانيوم $^{234}_{92}\text{U}$ عند اللحظة $t=0$ ، عمر نصف الاورانيوم 234 هو $t_{1/2} = 245500\text{ans}$

أ- عرّف زمن النصف لنوء مشقة. (0.5 ن)

ب- احسب ثابتة النشاط الإشعاعي λ لنوء الاورانيوم 234 بـ (0.5 ن).

ج- احسب عدد نوى الاورانيوم 234 البديئة N_0 الموجودة في العينة عند اللحظة $t=0$. (0.5 ن)

د- حدد المدة الزمنية اللازمة لتفتت 90% من نوى الاورانيوم 234 البديئة. (0.5 ن)

معطيات $1\text{MeV} = 1,6 \times 10^{-13}\text{J}$ $1u = 1,66 \times 10^{-27}\text{kg} = 931,5\text{MeV}/\text{C}^2$

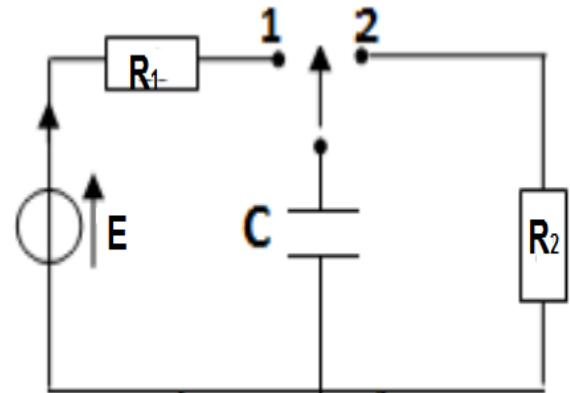
$M(^{235}_{92}\text{U}) = 235\text{g/mol}$ و $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}\text{mol}^{-1}$

$^{140}_{92}\text{Xe}$	$^{235}_{92}\text{U}$	$^{234}_{92}\text{U}$	$^{94}_{Z}\text{Sr}$	Th	α	1_0n	الرمز
139.92164	235,04394	233,99044	93.91536	229,9737	4,00150	1,00866	الكتلة (u)

التمرين الثاني (6 نقاط):

لدراسة شحن و تفريغ مكثف سعته C نستعمل التركيب التجاري التالي المكون من :

ـ G مولد مؤتمل توتره $E = 12\text{V}$



ـ مكثف سعته C وموصلين أو مقيدين مقاومتهما $R_1 = 1\text{K}\Omega$ و R_2

I- دراسة شحن المكثف : نضع قاطع التيار في الموضع 1 :

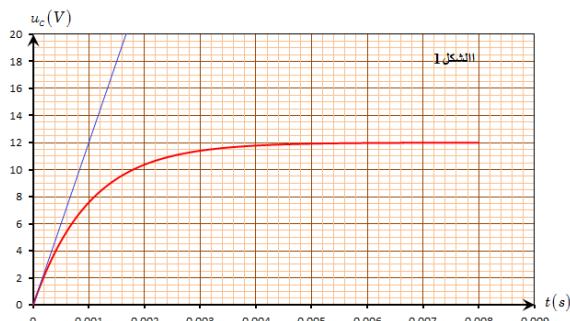
1- انقل تبیانة التركيب التجاري المستعمل میبنا عليها كيفية ربط راسم التذبذب لمعاینة التوتر $u_c(t)$ التوتر بين مربطي المكثف. (0.5 ن)

2- أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر $u_c(t)$. (1 ن)

3- يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل التالي:

$$u_c(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}}) \quad \text{او جد تعبيري الثابتين } A \text{ و } \tau_1 \quad (1 \text{ ن})$$

4- نعطي تغيرات التوتر $u_c(t)$ بدلالة الزمن (الشكل 1) . حدد ثابتة الزمن τ_1 و استنتج قيمة C سعة المكثف . (0.5 ن)

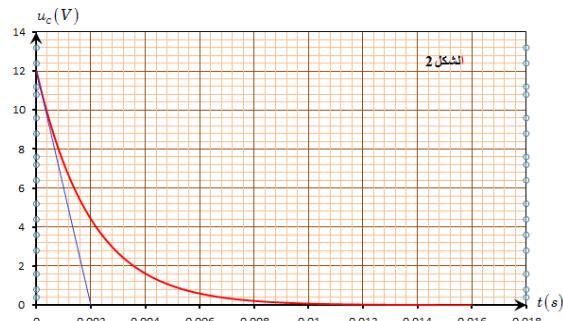


II- تفريغ المكثف : نضع قاطع التيار في الموضع 2 :

1- بين أن المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر u_c تكتب على شكل

$$\tau_2 \frac{du_c}{dt} + u_c + \tau_2 = 0 \quad (1 \text{ ن})$$

2- تحقق أن المعادلة الزمنية $u_c(t) = E \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}}$ حل للمعادلة التفاضلية . (0.5 ن)



3- نعطي تغيرات التوتر $u_c(t)$ بدلالة الزمن t (الشكل 2)

i. حدد قيمة ثابتة الزمن τ_2 ، واستنتاج قيمة

$$\text{المقاومة } R_2 \quad (1 \text{ ن})$$

ii. احسب الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف

$$\text{عند اللحظة } t=0.004\text{s} \quad (0.5 \text{ ن})$$