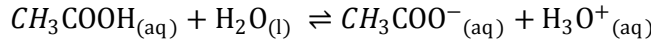


## الكيمياء 7 نقط

نعتبر محلولاً مائياً لحمض الإيتانويك حجمه  $V_1 = 100\text{mL}$  و تركيزه  $C_1 = 2,7 \cdot 10^{-3}\text{mol/L}$  نمذج التحول الحاصل بين حمض الإيتانويك و الماء بالمعادلة التالية:



0, 5

1. حدد المزدوجتين المتفاعلتين ؟

0, 5

2. إعط تعبير ثابتة التوازن K للتفاعل أعلاه

## I. قياس pH محلول حمض الإيتانويك

يشير جهاز pH متر إلى القيمة  $\text{pH}=3,7$ 1. أنجز الجدول الوصفي ثم أحسب  $n_0$  كمية المادة البدئية لحمض الإيتانويك 0, 752. حدد  $[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}$  تركيز أيونات الأوكسونيوم عند التوازن ثم أستنتج قيمة  $x_{\text{éq}}$  تقدم التفاعل عند التوازن؟ 0,

5

0, 5

3. أحسب  $\tau$  نسبة التقدم النهائي ماذا تستنتج ؟4. بين أن تعبير  $K_1$  ثابتة التوازن يكتب على الشكل التالي  $K_1 = \frac{c_1 \cdot \tau^2}{1 - \tau}$  ثم احسب قيمتها ؟ 0, 75

## II. قياس موصلية محلول حمض الإيتانويك

عند درجة الحرارة  $25^\circ\text{C}$  أعطى قياس موصلية محلول حمض الإيتانويك تركيزه  $C_2 = 1 \cdot 10^{-4}\text{mol/L}$  القيمة

$$\sigma_{\text{éq}} = 5 \cdot 10^{-2}\text{S/m}$$

1. إعط تعبير  $\sigma_{\text{éq}}$  موصلية المحلول بدلالة  $[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}$  و  $[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}$  و  $\lambda_1$  و  $\lambda_2$  ؟ 0, 752. بين أن تعبير نسبة التقدم النهائي يكتب على الشكل التالي:  $\tau = \frac{\sigma_{\text{éq}}}{C_2(\lambda_1 + \lambda_2)}$  ثم أحسب؟ 0, 753. أحسب تراكيز المولية الفعلية عند التوازن للأنواع الكيميائية التالية  $\text{H}_3\text{O}^+$  و  $\text{CH}_3\text{COO}^-$  و  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ؟ 0, 754. بين أن تعبير  $K_2$  ثابتة التوازن يكتب على الشكل التالي:  $K_2 = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}^2}{C_2 - [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}$  ثم أحسب؟ 0, 75

0, 5

5. هل تتعلق ثابتة التوازن بالتركيز البدئي ؟

$$\text{نعطي } \lambda_1 = \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35,9\text{mS}\cdot\text{m}^2/\text{mol} \text{ و } \lambda_2 = \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-} = 4,1\text{mS}\cdot\text{m}^2/\text{mol}$$

## الفيزياء النووية 13 نقطة

## تمرين 1 7,5 نقط

أصبح الطب النووي من بين أهم الاختصاصات في عصرنا الحالي، فهو يستعمل في تشخيص الأمراض و في العلاج من بين التقنيات المعتمدة، العلاج بالإشعاع النووي (Radiothérapie)، حيث يستعمل الإشعاع النووي في

تدمير الأورام السرطانية حيث يقذف الورم أو النسيج المصاب بالإشعاع المنبعث من الكوبالت  $^{60}\text{Co}$ . تصح عينة الكوبالت غير فعالة عندما تتحقق النسبة التالية  $\frac{a(t)}{a_0} = 0,25$  حيث  $a(t)$  نشاط عينة الكوبالت عند اللحظة  $t$  و  $a_0$

نشاط العينة عند اللحظة البدئية . يفسر النشاط الإشعاعي لنواة الكوبالت  $^{60}_{27}\text{Co}$  بتحول نوترون  $^1_0n$  إلى بروتون  $^1_1p$

يمثل المنحنى الشكل أسفله تغيرات الكتلة المتبقية من الكوبالت  $^{60}_{27}\text{Co}$  خلال الزمن

0, 75

1. حدد معللاً جوابك نوع النشاط الإشعاعي لنواة الكوبالت؟

2. أكتب معادلة هذا النشاط الإشعاعي و تعرف على النوية المتولدة من بين النويدتين  $^{26}_{26}\text{Fe}$  و  $^{28}_{28}\text{Ni}$  0, 753. بين أن قانون التناقص الإشعاعي للكوبالت يكتب على الشكل:  $m(t) = m_0 e^{-\lambda t}$  ، بحيث  $m(t)$  كتلة عينة الكوبالت عند اللحظة  $t$  و  $m_0$  كتلة عينة الكوبالت عند اللحظة البدئية؟ 0, 754. حدد  $m_0$  قيمة الكتلة البدئية لعينة الكوبالت 0, 75

5. عرف عمر النصف  $t_{1/2}$  و بين أنه عند اللحظة  $t = n.t_{1/2}$  تعبير الكتلة المتبقية من الكوبالت  $^{60}_{27}Co$  هو

$$m(t) = \frac{m_0}{2^n} \quad \text{حيث } n \text{ عدد حقيقي موجب } 0,75 \text{ ن}$$

6. بالنسبة ل  $n = 1$  حدد قيمة الكتلة المتبقية ثم إستنتج  $t_{1/2}$  عمر النصف؟  $0,75 \text{ ن}$

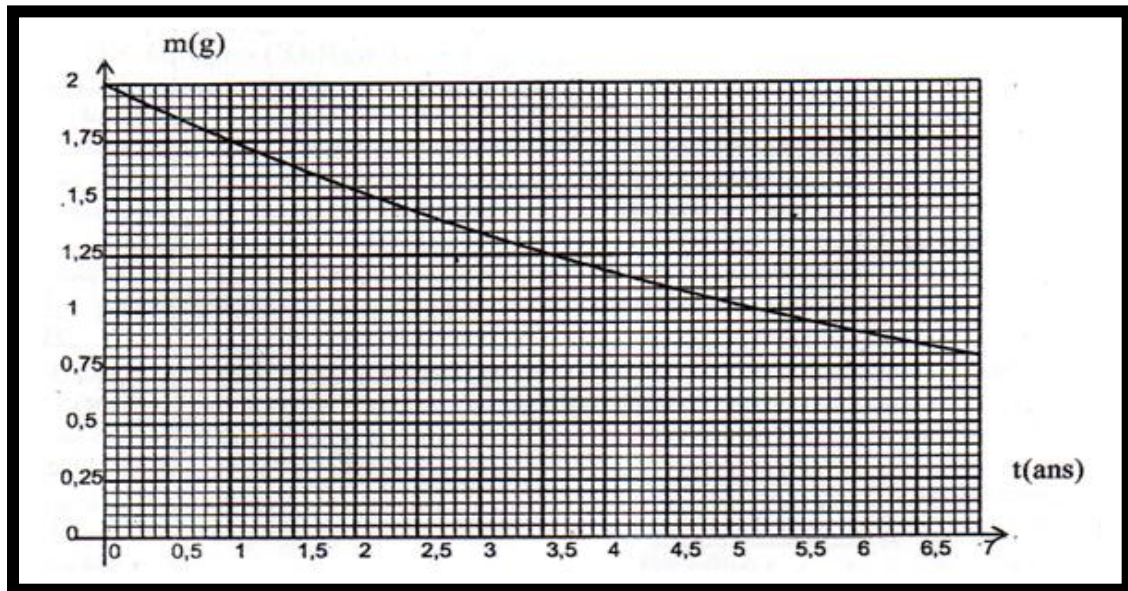
7. بين أن تعبير ثابتة النشاط الإشعاعي  $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$  أحسب قيمة  $\lambda$   $0,75 \text{ ن}$

8. بين أن تعبير النشاط الإشعاعي  $a_0$  عند اللحظة  $t=0s$  هو  $a_0 = \frac{m_0 \cdot N_A}{\tau \cdot M(Co)}$  أحسب قيمة  $a_0$   $0,75 \text{ ن}$

9. استنتج قيمة  $N_0$  عدد النويدات عند اللحظة  $t=0s$   $0,5 \text{ ن}$

نعطى:  $M(Co) = 60g/mol$  الكتلة المولية للكوبالت و  $\tau = \frac{1}{\lambda}$  ثابتة الزمن و  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} mol^{-1}$

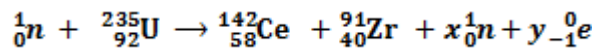
$$1 \text{ ans} = 365,5 \text{ Jour}$$



10. حدد المدة الزمنية التي يجب فيها تزويد المستشفى بعينة جديدة من الكوبالت  $01 \text{ ن}$

تمرين 2 5,5 نقط

تنتج الطاقة النووية عن إنشطار الأورانيوم  $^{235}_{92}U$  نتيجة قذفه بنوترونات حرارية ذات سرعة ضعيفة . نمذج هذا التحول النووي بالمعادلة التالية :



1. عرف الإنشطار النووي؟  $0,75 \text{ ن}$

2. بتطبيق قانون الإنحفاظ حدد قيمتي العددين  $x$  و  $y$  ؟  $0,75 \text{ ن}$

3. أحسب طاقة الربط لنوييدة الأورانيوم  $^{235}_{92}U$  ؟  $01 \text{ ن}$

4. أحسب الطاقة الناتجة عن إنشطار نوييدة واحدة من الأورانيوم  $^{235}_{92}U$  ؟  $01 \text{ ن}$

5. إستنتج الطاقة الناتجة عن إنشطار  $1g$  من الأورانيوم  $^{235}_{92}U$   $01 \text{ ن}$

6. احسب الطاقة التي ينتجها مفاعل نووي قدرته  $P_n = 10^3 MW$  خلال ساعة واحدة ؟  $01 \text{ ن}$

معطيات  $U \cdot C^2 = 931,5 Mev$  ثابتة أفوكادرو  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} mol^{-1}$  و  $1 Mev = 1,66 \cdot 10^{-13} j$

العنصر	$^{235}_{92}U$	$^{91}_{40}Zr$	$^{142}_{58}Ce$	$^1_0n$	$^0_{-1}e$	$^1_1p$
الكتلة بالوحدة U	235,04394	90,90565	141,90931	1,00866	0,00055	1,00727