

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

الثانية باك علوم فيزيائية	فرض محروس رقم 2	ثانوية وادي الذهب التاهيلية
السنة الدراسية 2014 - 2015	المادة الفيزياء والكيمياء	الدورة الأولى

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم ورقة التحرير
يعطى التعبير الحرفي قبل التطبيق العددي

الكيمياء (7 نقط)

الهدف من هذا التمرين هو إبراز تأثير التركيز البديهي للمتفاعلات على نسبة التقدم النهائي τ وعلى ثابتة التوازن K بقياس الموصولة . لهذا الغرض نحضر محلولين :

- محلول (S_1) تركيزه $C_1 = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ و موصليته $\sigma_1 = 3,5 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$
- محلول (S_2) تركيزه $C_1 = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ و موصليته $\sigma_2 = 1,1 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$

نعطي :

$$\lambda_{(H_3O^+)} = 34,9 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1} \quad \text{و} \quad \lambda_{(CH_3COO^-)} = 4,09 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

- 1- أكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك (CH_3COOH) مع الماء . (0,5 ن)
- 2- انشئ جدول التقدم لهذا التفاعل . (1 ن)
- 3- عبر عن التركيز $[H_3O^+]_{eq}$ بدلالة موصولة محلول σ و $\lambda_{(CH_3COO^-)}$ و $\lambda_{(H_3O^+)}$. (0,75 ن)
- 4- عبر عن نسبة التقدم النهائي للتفاعل τ بدلالة $[H_3O^+]_{eq}$ و C . (0,75 ن)
- 5- أحسب نسبتي التقدم النهائي τ_1 و τ_2 في كل محلول . ماذا تستنتج ؟ (1,5 ن)
- 6- اعط تعبير خارج التفاعل عند التوازن الموافقة لمعادلة التفاعل $Q_{r,eq}$. وبين أن ثابتة التوازن K تكتب

$$K = \frac{C \cdot \tau^2}{1 - \tau}$$

- 7- أحسب K_1 و K_2 قيمتي ثابتة التوازن في كل محلول . ماذا تستنتج ؟ (1,5 ن)

الفيزياء (13 نقط)

فيزياء 1 (6 نقط) :

- 1- أكتب معادلة التفتت وحدد A و Z . (0,5 ن)
- 2- أحسب الطاقة الناتجة عن تفتت نويدة الراديوم $^{226}_{88}Ra$ بالوحدة MeV . (1 ن)
- 3- استنتاج بالجول الطاقة الناتجة عن تفتت عينة من الراديوم كتلتها $m = 0,5 \text{ mg}$. (0,75 ن)
- 4- عمر النصف لنويدة الراديوم $^{226}_{88}Ra$ هو : $t_{1/2} = 1620 \text{ ans}$. (0,75 ن)
- 4- عرف عمر النصف $t_{1/2}$ لنويدة مشعة و اعط تعبيره بدلالة λ . (0,75 ن)
- 4- ماذا تمثل λ وما هي وحدتها في النظام العالمي للوحدات . احسب قيمتها بالنسبة للراديوم $^{226}_{88}Ra$. (0,75 ن)
- 5- يتوفّر عند لحظة $t=0$ على عينة من الراديوم $^{226}_{88}Ra$ كتلتها $m_0 = 0,1 \text{ g}$. (0,75 ن)
- 5- أحسب المدة الزمنية t' اللازمة لتفتت 75% من العينة البدئية . (1 ن)
- 5- أحسب عدد النوبيات N_0 الموجودة في العينة عند اللحظة $t=0$. (0,75 ن)
- 5- استنتاج النشاط الاشعاعي a_0 للعينة عند اللحظة $t=0$. (0,5 ن)

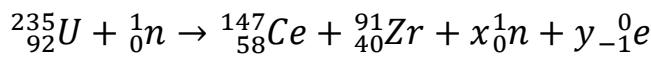
نعطي :

$$1u = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2} \quad M(^{226}_{88}Ra) = 226 \text{ g/mol}^{-1} \quad N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

α	A_ZRn	${}^{226}_{88}Ra$	النويدة أو الدقيقة
$m(\alpha) = 4,0015 u$	$M({}^A_ZRn = 221,9703 u)$	$m({}^{226}_{88}Ra) = 225,9772 u$	كتلتها

فيزياء 2 (7 نقاط) :

1- يستعمل الاورانيوم الشطوري ${}^{235}_{92}U$ لانتاج الطاقة النووية . حيث ينشطر الاورانيوم 235 نتيجة قذفه بنوترونات حرارية ذات سرعة ضعيفة ، ننتمدج هذا التحول النووي وفق المعادلة التالية :



1- عرف الانشطار النووي . (0,75 ن)

2- بطبق قانون الانفراط حدد قيمتي العدددين x و y . (0,75 ن)

3- أحسب $E(^{235}_{92}U)$ طاقة الربط لنويدة الاورانيوم ${}^{235}_{92}U$. (1 ن)

4- أحسب الطاقة الناتجة عن انشطار نويدة واحدة من الاورانيوم ${}^{235}_{92}U$. (1,25 ن)

5- استنتج الطاقة الناتجة عن انشطار 1mg من الاورانيوم ${}^{235}_{92}U$ بالوحدة J . (1,25 ن)

6- احسب الطاقة التي ينتجهما مفاعل نووي قدرته $P_n = 10^3 MW$ خلال ساعة واحدة . (0,5 ن)

7- علما أن مردود المفاعل النووي هو 30% أوجد الكتلة ' m للاورانيوم ${}^{235}_{92}U$ التي يستهلكها المفاعل خلال ساعة واحدة . (1,5 ن)

نعطي :

$$1 \text{ MeV} = 1,6 \cdot 10^{-13} \text{ J} \quad N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} \quad 1u = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2}$$

1_1p	${}^0_{-1}e$	1_0n	${}^{147}_{58}Ce$	${}^{91}_{40}Zr$	${}^{235}_{92}U$	النويدة او الدقيقة
1,00727	0,00055	1,00866	141,90931	90,90565	235,04394	الكتلة ب (u)