

تصحيح التمارين التوليفية الفيزياء النووية

تمرين 1

1 - أنظر الدرس

2 - معادلة التفتت لنويدة الراديوم 226 :



2 - طاقة التفاعل لتفتت نويدة الرادون 226

$$\Delta E = \Delta m.c^2$$

$$= \left(m(^{222}_{86}\text{Rn}) + m(\alpha) - m(^{226}_{88}\text{Ra}) \right).c^2$$

$$= (221,970 + 4,00150 - 225,977).c^2$$

$$= -0,0055 \times 931,5 \text{ MeV}$$

$$= -5,12 \text{ MeV}$$

بما أن التفاعل ناشر للحرارة فالطاقة الناتجة عن التفاعل هي $Q = -\Delta E$ أو نأخذ $|\Delta E|$ الطاقة الناتجة عن التفاعل .

2 - نعتبر أن نويدة الراديوم قبل التفاعل في حالة سكون وأنه خلال هذا التفاعل النووي أن هناك انحفاظ كمية حركة المجموعة قبل التفاعل وبعد التفاعل . وأن الطاقة الناتجة تحول إلى طاقة حركية بعد التفاعل يكتبها كل من الدوائر α ونويدة الرادون انحفاظ كمية الحركة لدينا :

$$\vec{p}(\text{Ra}) = \vec{p}(\text{Rn}) + \vec{p}(\alpha)$$

$$\vec{p}(\text{Ra}) = \vec{0} \Rightarrow m(\text{Rn}).\vec{v}(\text{Rn}) + m(\alpha).\vec{v}(\alpha) = \vec{0}$$

نسقط هذه العلاقة على المحور Oz موجه نحو الأعلى :

$$m(\text{Rn}).v(\text{Rn}) - m(\alpha).v(\alpha) = 0 \Rightarrow v(\text{Rn}) = \frac{m(\alpha)}{m(\text{Rn})} v_\alpha$$

كل الطاقة الناتجة تحولت كطاقة حركية للنوءة المتولدة الرادون والحقيقة : α

$$|\Delta E| = E_C(\alpha) + E_C(\text{Rn})$$

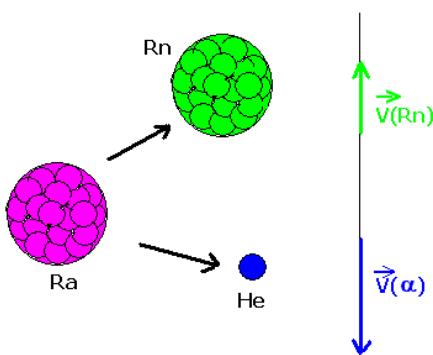
$$|\Delta E| = E_C(\alpha) + \frac{1}{2} m_{\text{Rn}}.v_{\text{Rn}}^2$$

$$v_{\text{Rn}}^2 = \frac{m(\alpha)^2}{m(\text{Rn})^2} v_\alpha^2$$

$$|\Delta E| = E_C(\alpha) + \frac{1}{2} m_{\text{Rn}} \cdot \frac{m(\alpha)^2}{m(\text{Rn})^2} v_\alpha^2$$

$$|\Delta E| = E_C(\alpha) + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Rn})} \frac{1}{2} \cdot m(\alpha) v_\alpha^2$$

$$|\Delta E| = E_C(\alpha) \left(1 + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Rn})} \right) \Rightarrow E_C(\alpha) = \frac{|\Delta E|}{\left(1 + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Rn})} \right)}$$



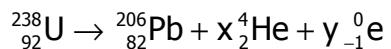
2 - نحسب النسبة $\left(1 + \frac{m(\alpha)}{m(Rn)}\right)$ فنجد أن 1,02 أي أن

$$E_c(\alpha) = 0,980 |\Delta E| \Rightarrow |\Delta E| - E_c(Rn) = 0,980 |\Delta E|$$

$$E_c(Rn) = |\Delta E|(1 - 0,980) = 0,02 |\Delta E| \approx 2\% |\Delta E|$$

3 - عدد الانبعاثات α وعدد الانبعاثات β^-

لتكن x و y عدد الانبعاثات α وعدد الانبعاثات β^- :



$$238 = 206 + 4x \Rightarrow x = 8$$

$$92 = 82 + 2 \times 8 - y \Rightarrow y = 6$$

وبالتالي ستكون عندنا 6 تفتقنات α و 8 تفتقنات β^-

3 - تعليل سبب استقرار النويدة Pb بالنسبة للنويدة U :

نقارن النسبة $\frac{N}{Z}$ بالنسبة لكل نويدة :

$$\frac{N}{Z} = \frac{124}{82} = 1,51 \text{ لدينا :}$$

$$\frac{N}{Z} = \frac{146}{92} = 1,59 \text{ لدينا :}$$

يتبيّن أن $(^{238}_{92}U) < \frac{N}{Z} (^{206}_{82}Pb)$ أي ان النويدة $^{206}_{82}Pb$ أكثر استقراراً من النويدة $^{238}_{92}U$

تمرين 2

1 - التعرّف على الدقيقتين α و β^- : α : دقيقة الهيليوم 4_2He

β^- إلكترون : $^{-1}_-e$

حسب قانون سودي :

$$238 = 206 + 4x + 0 \Rightarrow x = 8$$

$$92 = 82 + 2x - y \Rightarrow y = 6$$

2 - عمر الصخرة بالسنين :

حسب المعادلة الحصيلة لتفاعل أنه في اللحظة تحتوي الصخرة على 1g من الأورانيوم وهذه الكتلة

تمثل نوى الأورانيوم المتبقية عند اللحظة t . أي أن $N_A = \frac{N_A}{M(U)} \cdot m$ وتحتوي على 10mg من الرصاص

206 ، هذه الكتلة تمثل N' النوى المتكونة خلال اللحظة t أي أن $N' = \frac{N_A}{M(Pb)} \cdot m'$ وبالتالي فإن عدد

النوى الموجودة في اللحظة $t=0$ هي :

$$N_0 = \frac{N_A}{M(U)} \cdot m + \frac{N_A}{M(Pb)} \cdot m'$$

$$N_0 = N_A \left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right)$$

بالنسبة للأورانيوم 238 المتبقى نطبق قانون التناقص الإشعاعي :

$$N(t) = N_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow N(t) = \left(\frac{N_A}{M(U)} \cdot m + \frac{N_A}{M(Pb)} \cdot m' \right) e^{-\lambda t}$$

$$N_A \frac{m}{M(U)} = N_A \left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right) e^{-\lambda t}$$

$$\frac{m}{M(U)} = \left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right) e^{-\lambda t}$$

$$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \Rightarrow \frac{m}{M(U)} = \left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right) e^{-\left(\frac{\ln 2}{t_{1/2}}\right)t}$$

$$\frac{\frac{m}{M(U)}}{\left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right)} = e^{-\left(\frac{\ln 2}{t_{1/2}}\right)t} \Rightarrow \ln \frac{\frac{m}{M(U)}}{\left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right)} = -\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t$$

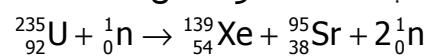
$$t = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \times \left(\ln \frac{\left(\frac{m}{M(U)} + \frac{m'}{M(Pb)} \right)}{\frac{m}{M(U)}} \right) \Rightarrow t = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \times \left(\ln \left(1 + \frac{m' M(U)}{m M(Pb)} \right) \right)$$

تطبق عددي :
 $t = 7,45 \cdot 10^7 \text{ ans}$

تمرين 3

1 - نطبق قانون صودي فنحصل على : $x=38$ و $y=2$

2 - حساب الطاقة المولدة عن هذا الانشطار :



$$\Delta E = (m(\text{Xe}) + m(\text{Sr}) + m_n - m(\text{U})) \cdot c^2$$

$$\Delta E = -200,6 \text{ MeV} = -3,21 \cdot 10^{-11} \text{ J}$$

3 - حساب المدة الزمنية التي يستهلك خلالها كتلة 1g من الأورانيوم 235 :

$$\text{نعلم أن : } \frac{W}{\Delta t} = \mathcal{P} \text{ بحيث أن } W \text{ الطاقة التي ينتجها 1g من الأورانيوم وهي :}$$

نعلم أن نويدة واحدة تنتج ما قيمته $J = -\Delta E = 200,5 \text{ MeV} = 3,21 \cdot 10^{-11} \text{ J}$ ونعلم كذلك أن 1g

$$W = N_A \cdot \frac{m}{M(U)} |\Delta E| \text{ إذن } N = N_A \cdot \frac{m}{M(U)}$$

$$\text{وبالتالي : } \Delta t = N_A \frac{m}{M(U) \cdot \mathcal{P}} |\Delta E| = 62 \text{ jours} 16 \text{ h}$$

2 - حساب عمر النصف لنويدة الأورانيوم 239 :

حسب قانون النشاط الإشعاعي لدينا :

$N = N_0 e^{-\lambda t}$ بحيث أن N هو عدد النوى المتبقية من الأورانيوم عند اللحظة t وحسب المعطيات

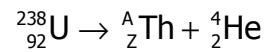
$$N(t) = \frac{N_0}{8} \text{ أي أن } t=69\text{min}$$

$$\frac{N_0}{8} = N_0 \cdot e^{-\lambda t} \Rightarrow \ln 8 = \lambda t$$

$$3 \ln 2 = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} t \Rightarrow t_{1/2} = \frac{t}{3} = 23\text{min}$$

تمرين 4

1 - معادلة التفاعل النووي :



$$A = 234$$

$$Z = 90$$

$${}^A_Z\text{Th} \equiv {}^{234}_{90}\text{Th}$$

2 - لتبين العلاقة المطلوبة :

الطاقة الناتجة عن تفتقن نواة واحدة من الأورانيوم 238 تتحول إلى طاقة حرارية تكتسبها النواة المتولدة والحقيقة α لكن يلاحظ أن النواة المتولدة تتوفّر على طاقة زائدة لأنه حسب المعطيات أن هناك جزء من الدقائق α تتبّع بطاقة حرارية أصغر من الطاقة الحرارية القصوية للدقائق α التي يمكنها أن تجعل نويدة التوريوم في حالتها الأساسية (أنظر مخطط الطاقة) وستكون الحصيلة الطافية لهذا التفاعل النووي على الشكل التالي :

$$|\Delta E| = E_c(\alpha) + E' + E_c(\text{Th})$$

انحصار كمية الحركة خلال التفاعل النووي : $\bar{0} = m_{\text{Th}} \cdot \bar{V}_{\text{Th}} + m_\alpha \cdot \bar{V}_\alpha$

نسقط العلاقة على محور موجه (نواة التوريوم ونواة الهيليوم سيكون منقياً متعاكسان) أي أن

$$0 = m_{\text{Th}} \cdot V_{\text{Th}} - m_\alpha \cdot V_\alpha \Rightarrow m_{\text{Th}} V_{\text{Th}} = m_\alpha V_\alpha$$

$$E_c(\text{Th}) = \frac{1}{2} m_{\text{Th}} V_{\text{Th}}^2 = \frac{1}{2} m_{\text{Th}} \left(\frac{m_\alpha \cdot V_\alpha}{m_{\text{Th}}} \right)^2$$

$$E_c(\text{Th}) = \frac{m_\alpha}{m_{\text{Th}}} E_c(\alpha)$$

في العلاقة السابقة :

$$|\Delta E| = E_c(\alpha) + E' + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Th})} E_c(\alpha)$$

$$|\Delta E| = E \Rightarrow E - E' = E_c(\alpha) \left(1 + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Th})} \right)$$

2 - تحديد قيمة Δm حسب مخطط الطاقة لدينا

$$E' = E_{c_{\max}}(\alpha) - E_{c1}(\alpha) = 0,047\text{MeV}$$

$$E = \Delta m \cdot c^2 = E_{c_{\max}}(\alpha) \left(1 + \frac{m(\alpha)}{m(\text{Th})} \right) + E'$$

$$= 1,017 \times 4,195 + 0,047 = 4,313\text{MeV}$$

$$\Delta m = 4,313\text{MeV} / c^2 = 1,150 \cdot 10^{-29}\text{kg}$$

