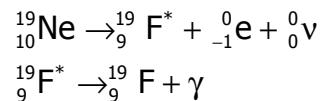


تمارين حول التناقص الإشعاعي والنووي والكتلة والطاقة .

السنة الثانية بكالوريا علوم فيزيائية

تمرين 1

يلاحظ النشاط الإشعاعي β^+ بصفة عامة بالنسبة لنوى الاصطناعية . مثلا النيون 19 يتفتت حسب المعادلة النووية التالية :



بحيث أن ${}^0_0\text{v}$ دقيقة ، تسمى بالنوترنيو neutrino تنقل الطاقة .

- 1 – أحسب الطاقة المحررة خلال تفتق نواة النيون إلى نواة متولدة في حالتها الأساسية .
- 2 – ما هو نوع الطاقة المحررة خلال هذا التفاعل ؟ (طاقة وضع – طاقة ميكانيكية – طاقة حرارية .. الخ)
- 3 – الإشعاع γ عند انبعاثه طاقته تساوي 551KeV ، الطاقة الحركية للبوزترون قيمتها 0,822KeV ، نحمل الطاقة الحركية للنواة المتولدة .
- 3 – 1 أحسب طاقة النوترنيو ${}^0_0\text{v}$ المنبعثة خلال التفاعل .
- 3 – 2 ما هي خصيات هذه الدقيقة ؟

نعطي : $m({}_{10}^{19}\text{Ne}) = 18,99639\text{u}$, $m({}_{9}^{19}\text{F}) = 18,99346\text{u}$

تمرين 2

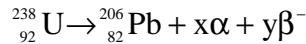
نعتبر النويديتين ${}_{88}^{226}\text{Ra}$ و ${}_{82}^A\text{Rn}$ من فصيلة الأورانيوم ${}_{92}^{238}\text{U}$

- 1 – أعط تعريف فصيلة مشعة .
- 2 – نويدة الراديوم 226 مشعة تحول إلى نويدة الرادون Rn ببعث دقائق α .
- 2 – 1 أكتب معادلة هذا التفتت .
- 2 – 2 أحسب الطاقة الناتجة عن التفتت α لنواة الرادون 226 ب MeV .
- 2 – 3 أوجد تعبير $E_{C\alpha}$ الطاقة الحركية للدقيقة α المنبعثة خلال التفتت السابق بدالة m_{α} كتلة الدقيقة α و m_{Rn} كتلة النويدة المتولدة و ΔE الطاقة الناتجة عن التفتت ، علما أن النويدة الأصل تبقى في حالة سكون وأن النويدة المتولدة في حالتها الأساسية (غير مثارة)
- 2 – 4 بين أن E_{CRn} الطاقة الحركية للنويدة المتولدة تمثل تقربا 1,8% من الطاقة التي يحررها التفاعل واستنتج .
- 3 – نويدة الأورانيوم 238 غير مستقرة تحول عبر سلسلة من الانبعاثات من نوع α و β لتعطي نويدة الرصاص ${}_{82}^{206}\text{Pb}$.
- 3 – 1 حدد عدد الانبعاثات α وعدد الانبعاثات β اللذين يؤديان معا تحول ${}_{92}^{238}\text{U}$ إلى ${}_{82}^{206}\text{Pb}$.
- 3 – 2 علل سبب استقرار النويدة ${}_{82}^{206}\text{Pb}$ بالنسبة للنويدة ${}_{92}^{238}\text{U}$.

نعطي : $m({}_{88}^{226}\text{Ra}) = 255,977\text{u}$, $m({}_{82}^A\text{Rn}) = 221,970$

تمرين 3

تحول نويدة الأورانيوم ${}_{92}^{238}\text{U}$ إلى نويدة ${}_{82}^{206}\text{Pb}$ على إثر سلسلة من تفتقنات تلقائية ومتتالية من طرار α و β حسب المعادلة الحصيلة :



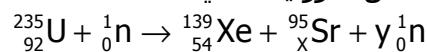
- 1 – تعرف على الدقيقتين α و β ثم حدد المعاملين x و y .
- 2 – في لحظة t ، تحتوي صخرة معدنية قديمة على 1g من الأورانيوم-238 و 10mg من الرصاص-206 ، نفترض أن كل مادة الرصاص-206 المتواجدة في الصخرة هي نتيجة تفتق الأورانيوم-238 مع مرور الزمن ابتداء من لحظة $t=0$ نفترضها لحظة تكون الصخرة المعدنية .
- أوجد بالسنين عمر هذه الصخرة علما أن الدور الإشعاعي للأورانيوم-238 : $t_{1/2}=4,5 \cdot 10^9 \text{ ans}$

$$M(Pb)=206g/mol, M(U)=238g/mol:$$

تمرين 4

يستعمل خليط من الأورانيوم الشطور $^{235}_{92}U$ والأورانيوم الخصب $^{238}_{92}U$ كوقود لمفاعل غواصة نووية.

- 1 - تنتج الطاقة المستهلكة من طرف الغواصة من انشطار نووى الأورانيوم الشطور $^{235}_{92}U$ إثر تصادمها بنوترونات ، وذلك حسب معادلة التفاعل النووي التالي :

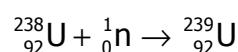


1 - أحسب قيمتي X و y .

2 - أحسب الطاقة المتولدة عن انشطار نووى الأورانيوم $^{235}_{92}U$

- 1 - 3 أوجد المدة الزمنية التي يستهلك خلالها كتلة $m=1g$ من الأورانيوم $^{235}_{92}U$ من طرف المفاعل النووي للغواصة علما أن قدرته هي $15MW$.

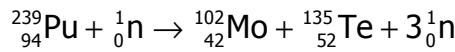
- 2 - يمكن للنوترونات المنبعثة عن انشطار الأورانيوم $^{235}_{92}U$ ، والتي لم تخفف سرعتها ، أن تحول الأورانيوم الخصب $^{238}_{92}U$ إلى أورانيوم $^{239}_{92}U$ ، الإشعاعي النشاط ، حسب المعادلة التالية :



بعد دراسة النشاط الإشعاعي للأورانيوم ^{239}U ، نجد أن قيمته تصبح $1/8$ قيمته البدئية بعد مرور 69 دقيقة عن بداية تفتيته .

أحسب زمن النصف للأورانيوم ^{239}U .

- 3 - يتحول الأورانيوم $^{239}_{92}U$ إلى النبتونيوم $^{239}_{93}Np$ الذي يتحول بدوره إلى البلوتونيوم $^{239}_{94}Pu$. ويعتبر هذا الأخير شطورة هو الآخر ، كالاورانيوم 235 حسب معادلة التفاعل النووي التالي :



- 3 - أوجدا لمعادلة الحصيلة لتحول الأورانيوم 239 إلى البلوتونيوم $^{239}_{94}Pu$ مبينا طبيعة الدقائق المنبعثة

- 3 - 2 بين بإيجاز الفائدة التطبيقية لاستعمال الأورانيوم الطبيعي الذي تكون فيه نسبة الأورانيوم الخصب $^{238}_{92}U$ أكبر بكثير من نسبة الأورانيوم الشطور $^{235}_{92}U$.

$^{235}_{92}U$	$^{139}_{54}Xe$	$^{95}_X Sr$	$^{239}_{94}Pu$
235,1240u	138,9550u	94,9450u	239,1344u

تمرين 5

تفتت نويدة الأورانيوم 238 لتعطي دقة α ونويدة الثوريوم Th .

1 - أكتب معادلة هذا التفاعل النووي

- 2 - خلال هذا التفاعل النووي تكون بعض نوى الثوريوم المتولدة في حالة مثارة ، بينما توجد النوى الأخرى في حالتها الأساسية ، كما نلاحظ أن فئة من الدقائق α تتباعد بطاقة حرارية

$$E_{C1}(\alpha) = 4,148MeV$$

- نرمز ب E للطاقة الناتجة عن تفتت نووة واحدة من الأورانيوم ، ونرمز ب E' للطاقة إثارة نووة الثوريوم المتولدة ، ونرمز ب $E_C(\alpha)$ للطاقة الحرارية للدقيقة α .

$$1 - 1 \text{ بين أن } E - E' = E_C(\alpha) \left[1 + \frac{m(\alpha)}{m(Th)} \right]$$

المتولدة . نعتبر أن نووة الأورانيوم توجد في حالة سكون .

- 1 - 2 حدد القيمة Δm لتغير الكتلة الناتج عن هذا التفتت نعطي : $m(Th)=58,8m$ و $c=3.10^8 m/s$ و $(\alpha)=4,16.10^{19} J$.