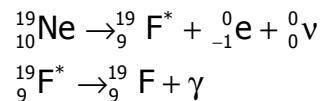


## تمارين حول التناقص الإشعاعي والنووي والكتلة والطاقة . السنة الثانية بكالوريا علوم فيزيائية

### تمرين 1

يلاحظ النشاط الإشعاعي  $\beta^+$  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  $\gamma$  عند انبعاثه طاقته تساوي 551KeV ، الطاقة الحركية للبوزترون قيمتها 0,822KeV نحمل الطاقة الحرارية 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

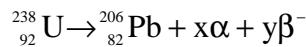
نعتبر النويديتين  ${}_{88}^{238}\text{Ra}$  و  ${}_{82}^A\text{Rn}$  من فصيلة الأورانيوم 238 U

- 1 – أعط تعريف فصيلة مشعة .
- 2 – نويدة الراديوم 226 مشعة تحول إلى نويدة الرادون Rn ببعث دقائق  $\alpha$  .
- 2 – 1 أكتب معادلة هذا التفتت .
- 2 – 2 أحسب الطاقة الناتجة عن التفتت  $\alpha$  لنواة الرادون 226 ب MeV .
- 2 – 3 أوجد تعبير  $E_{C\alpha}$  الطاقة الحركية للدقيقة  $\alpha$  المنبعثة خلال التفتت السابق بدالة  $m_{\alpha}$  كتلة الدقيقة  $\alpha$  و  $m_{Rn}$  كتلة النويدة المتولدة و  $\Delta E$  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  $\alpha$  و  $\beta$  لتعطي نويدة الرصاص  ${}_{82}^{206}\text{Pb}$  .
- 3 – 1 حدد عدد الانبعاثات  $\alpha$  وعدد الانبعاثات  $\beta$  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 :  $m({}_{88}^{238}\text{Ra}) = 255,977\text{u}$ ,  $m({}_{82}^A\text{Rn}) = 221,970$

### تمرين 3

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



- 1 – تعرف على الدقيقتين  $\alpha$  و  $\beta$  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 :  $t_{1/2}=4,5 \cdot 10^9 \text{ ans}$  .

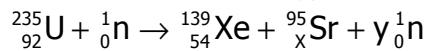
# لمزيد من دروس و التمارين و الامتحانات ... موقع قلمي

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

## تمرين 4

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

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

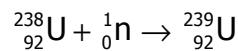


1 - أحسب قيمة  $X$  و  $y$  .

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

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

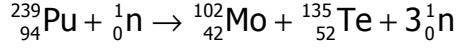
- يمكن للنوترونات المنبعثة عن انشطار الأورانيوم  $^{235}_{92}U$  ، والتي لم تخفف سرعتها ، أن تحول الأورانيوم الخصب  $^{238}_{92}U$  إلى أورانيوم  $^{239}_{92}U$  ، الإشعاعي النشاط ، حسب المعادلة التالية :



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  $^{239}U$  .

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



- أوجدا لمعادلة الحصيلة لتحول الأورانيوم 239 إلى البلوتونيوم  $^{239}_{94}Pu$  مبينا طبيعة الدائق المبعثة

- 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  $\alpha$  ونويدة الثوريوم  $^{234}Th$  .

1 - أكتب معادلة هذا التفاعل النووي

- خلال هذا التفاعل النووي تكون بعض نوى الثوريوم المتولدة في حالة مثارة ، بينما توجد النوى الأخرى في حالتها الأساسية ، كما نلاحظ أن فئة من الدائق  $\alpha$  تبعث بطاقة حرارية  $E_{Cmax}(\alpha) = 4,195MeV$  .

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

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

المتولدة . نعتبر أن نووية الأورانيوم توجد في حالة سكون .

- حدد القيمة  $\Delta m$  لتغير الكتلة الناتج عن هذا التفتق نووي :  $m(Th)=58,8m$  m/s و  $c=3.10^8$  m/s و  $E=1,6.10^{19}J$  .