



مركز أونلاين التعليمي
بكالوريا كيمياء 2020
(الكيمياء النووية)

اسم الطالب/ة:
 مدة الاختبار: ساعة ونصف

(20. درجة)

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :

1) نفوذية أشعة غاما :

- a) أكبر من نفوذية جسيمات بيتا
 b) أصغر من نفوذية جسيمات بيتا
 c) تساوي نفوذية جسيمات ألفا

2) يطرأ تحول من نمط بيتا على عنصر الثوريوم $^{234}_{90}\text{Th}$ فيكون عنصر:

ثانياً: أجب عن ثلاثة فقط من الأسئلة الأربعية الآتية :

1) قارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا من حيث: a) السرعة. b) الكتلة. c) الشحنة. d) النفوذية.

2) يتحول اليورانيوم المشع $^{235}_{92}\text{U}$ إلى الرصاص المستقر $^{207}_{82}\text{Pb}$ ، المطلوب :

a) احسب عدد التحولات من النمط ألفا ، والتحولات من النمط بيتا التي يقوم بها اليورانيوم حتى يستقر.

b) اكتب المعادلة النووية الكلية.

3) أكمل كل من التفاعلات النووية الآتية ، ثم حدد نوع كل منها:



4) أعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي : a) كتلة النواة أصغر من مجموع كتل مكوناتها وهي حرقة. b) يُعد النيوترون أفضل قذيفة نووية

ثالثاً: أجب عن الاثنين فقط من الأسئلة الثلاثة الآتية :

1) عند قذف نواة الزئبق $^{200}_{80}\text{Hg}$ ببروتون تتحول إلى نواة الذهب مطلقة جسيم ألفا ، اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التفاعل النووي الحاصل ، ثم حدد نوعه.2) احسب عدد التحولات من النمط ألفا ، وعدد التحولات من النمط بيتا عند تحول نظير الثوريوم $^{232}_{90}\text{Th}$ المشع إلى نظير الرصاص غير المشع $^{208}_{82}\text{Pb}$ ، ثم اكتب المعادلة النووية الكلية.3) تطلق نواة عنصر مشع X جسيم ألفا فتنتج نواة ، ثم تطلق هذه النواة الناتجة جسيم بيتا فتنتج نواة أخرى ، اكتب المعادلات المعبرة عن التفاعلات النووية الحاصلة.

رابعاً: حل المسائل الأربعية : (الأولى 40 درجة ، الثانية 20 درجة ، الثالثة 40 درجة ، الرابعة 20 درجة)

المشكلة الأولى : تحدث في الشمس تفاعلات اندماج وتنتج طاقة قدرها 10^{+27}J.s^{-1} ، والمطلوب حساب :1) مقدار النقص في كتلة الشمس خلال ساعتين ونصف علماً أن سرعة انتشار الضوء في الخلاء $C = 3 \times 10^8 \text{m.s}^{-1}$ 2) الزمن اللازم ليصبح النشاط الإشعاعي لعينة من المادة المشعة $\frac{1}{16}$ ما كان عليه ، حيث أن عمر النصف لها 3 دقائق.المشكلة الثانية : يبلغ عدد النوى المشعة لعنصر مشع في عينة $10^5 \times 8$ نواة وبعد زمن (5) 120 يصبح لذلك العدد 100000 نواة احسب عمر النصف لهذا العنصر .المشكلة الثالثة : تتحول نواة اليود المشع $^{131}_{53}\text{I}$ إلى نواة الكريتون Xe مطلقة جسيم بيتا ، عند معالجة مرضى سرطان الغدة الدرقية بجرعة منه ، فإذا كان عمر النصف لليodium المشع 6 days ، المطلوب :

1) اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التحول .

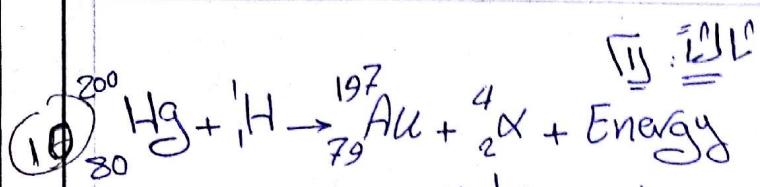
2) احسب النسبة المتناسبة من اليود المشع بعد 24 days .

المشكلة الرابعة : تنقص كتلة نواة الأكسجين O^{16} عن كتل مكوناتها وهي حرقة بمقدار $\Delta m = -0.23 \times 10^{-27} \text{kg}$ ، المطلوب : احسب طاقة الارتباط لهذه النواة .(سرعة انتشار الضوء في الخلاء $c = 3 \times 10^8 \text{m.s}^{-1}$)

٥) لأن الميثون معتمد لسكنه فلا يرى دافع منه
ومن النواة المقدمة.

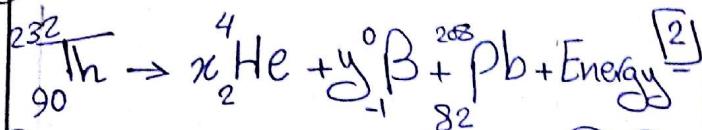
Peace to the true reports of Kimaïou

"The reliable report" and "Reports of Kimaïou"



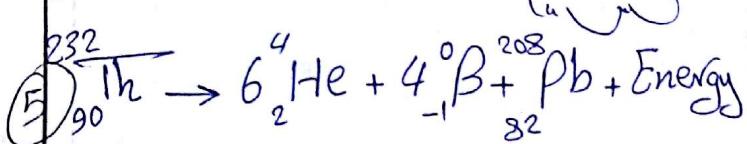
(10) (a) اگر μ ناقویتہ فرمائے جائے تو اور

(10) (b) $\stackrel{234}{91}\text{Pa}$ [2]

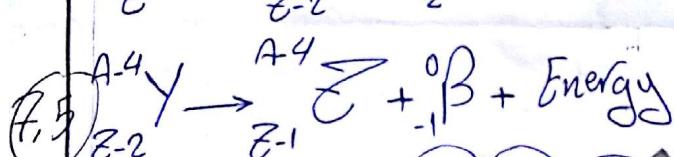


$$⑤ \quad 232 = 4x + 208 \Rightarrow x = 6$$

$$90 = 2x - y + 82 \Rightarrow y = 4$$



$$\textcircled{f,5} \begin{matrix} A \\ 3 \end{matrix} X \rightarrow \begin{matrix} A-4 \\ 2 \end{matrix} Y + \begin{matrix} 4 \\ 2 \end{matrix} \alpha + \text{Energy} \quad \boxed{3}$$



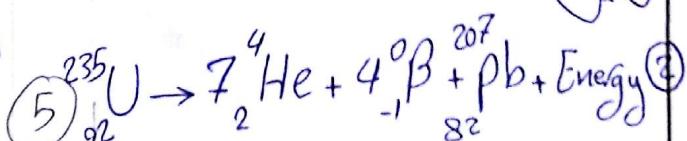
النسبة المئوية	القيمة المطلوبة	القيمة المطلوبة	النسبة المئوية
٥%	٢٠	٣٠	١٥%
٦%	٣٧	٤٣	٣٠%
٨%	٩٦	١٠٤	١٢%
١٠%	١٠٠	١١٠	١٨%

$$^{83}_{\Lambda} \text{U} \rightarrow {}^4_2 \text{He} + {}^0_{-1} \beta + {}^{207}_{83} \text{Pb} + \text{Energy}$$

$$235 = 4x + 207 \Rightarrow x = 7$$

$$92 = 2x - y + 82 \Rightarrow y = 4$$

$$\textcircled{10} \quad \Delta E = \Delta m \cdot c^2$$



$$\textcircled{5} \quad \Delta m = \frac{-38 \times 10^{27} \times 2.5 \times 3600}{9 \times 10^{16}}$$

$$\Rightarrow \Delta m = -38 \times 10^{14} \text{ Kg}$$

$$N \xrightarrow{\quad} \frac{N}{2} \xrightarrow{\quad} \frac{N}{4} \xrightarrow{\quad} \frac{N}{8} \xrightarrow{\quad} \frac{N}{16} : \textcircled{2} \text{ up}$$

$$⑩) t = t \frac{1}{2} \times n = 3 \times 4 = 12 \text{ min}$$

(5) $^{63}_{29}\text{Cu} + ^{1}_{0}\text{n} \rightarrow ^{64}_{29}\text{Cu} + \text{Energy}$

نوع التفاعل: التفاعل

$^{236}_{\text{U}} \rightarrow ^{134}_{\text{Sb}} + ^{101}_{\text{Nb}} + 3 ^{11}_{\text{n}}$ + Energy

نوع التفاعل: اشعاع نووي

(a) سبب دلائل المفهوم في المفاهيم
طلاقة مفهوم زخم بالعلاقة.

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