

## ورقة عمل الوحدة الأولى: الكيمياء النووية:

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة:

1. عندما تتحول النواة المشعة  ${}^A_ZX$  على النواة  ${}^{A+1}_{Z+1}Y$  تلقائياً فإنها تطلق:

(a) بروتون	(b) جسيم بيتا	(c) جسيم ألفا	(d) نيوترون
------------	---------------	---------------	-------------

2. نواة مشعة عددها الذري 92 تطلق جسيم ألفا فتتحول إلى نواة عنصر آخر عددها الذري:

(a) 89	(b) 88	(c) 90	(d) 91
--------	--------	--------	--------

3. يتحول النحاس  ${}^{63}_{29}Cu$  وهو نظير غير مشع عند قذفه بنيوترون إلى نظير مشع  ${}^{64}_{29}Cu$  في تفاعل نووي من نوع:

(a) تطاير	(b) التقاط	(c) اندماج	(d) انشطار
-----------	------------	------------	------------

4. إذا أطلقت النواة المشعة  ${}^{232}_{90}X$  جسيم ألفا ثم أطلقت النواة الناتجة جسيم بيتا تنتج النواة:

(a) ${}^{226}_{89}Y$	(b) ${}^{228}_{89}Y$	(c) ${}^{226}_{88}Y$	(d) ${}^{229}_{90}Y$
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

5. إذا كان عمر نصف العنصر المشع 6 min فإن نسبة ما تبقى في عينه منه بعد 30 min هي:

(a) $\frac{1}{64}$	(b) $\frac{1}{16}$	(c) $\frac{1}{8}$	(d) $\frac{1}{32}$
--------------------	--------------------	-------------------	--------------------

6. عند تفاعل نواة النتروجين  ${}^{14}_7N$  ينتج نواة الأكسجين  ${}^{17}_8O$  فإن نواة النتروجين:

(a) تلتقط بروتون وتطلق ألفا	(b) تلتقط بوزيترون وتطلق نيوترون	(c) تلتقط نيوترون وتطلق بروتون	(d) تلتقط ألفا وتطلق بروتون
-----------------------------	----------------------------------	--------------------------------	-----------------------------

7. يبلغ عدد النواة المشعة لعنصر في عينة منه  $(16 \times 10^5)$  نواة وبعد زمن 72 d يصبح ذلك العدد  $(2 \times 10^5)$  فيكون عمر النصف لهذا العنصر:

(a) 18 d	(b) 36 d	(c) 24 d	(d) 144 d
----------	----------	----------	-----------

8. تتحول نواة الراديوم  ${}^{226}_{88}Ra$  إلى نواة الرادون  ${}^{222}_{86}Rn$  عندما:

(e) تطلق جسيم ألفا	(f) تطلق جسيم بيتا	(g) تطلق بوزيترون	(h) تأسر الكترون
--------------------	--------------------	-------------------	------------------

ثانياً: أكمل التحولات النووية الآتية ثم حدد نوع كل منها.

- ${}^{235}_{92}U \rightarrow {}^{90}_{Th} + He + \dots$
- ${}^{294}_{91}Th \rightarrow {}^{91}_{Pa} + {}_{-1}e + \dots$
- ${}^{37}_{18}Ar + e \rightarrow Cl + \dots$

ثالثاً: أكمل التفاعلات النووية الآتية ثم حدد نوع كل منها.

- ${}^2H + {}^1_1H \rightarrow {}^3He + n + \dots$
- ${}^{212}_{83}X + n \rightarrow X + \dots$

رابعاً: عند قذف نواة النتروجين  ${}^{14}_7N$  بنيوترون تتحول إلى نواة الكربون المشع  ${}^{14}_6C$  وتطلق بروتون، اكتب المعادلة النووية المعبرة عن هذا التفاعل وحدد نوعه.

خامساً: عندما تكون النوى غير المستقرة واقعة تحت حزام الاستقرار فما الجسيم الذي تطلقه النواة للعودة إلى داخل الحزام. وضح ذلك بكتابة معادلة العملية الحاصلة.

**سادساً: تطلق بعض النوى لعناصر المشعة جسيمات ألفا ( $\alpha$ ) والمطلوب:**

- 1) اكتب رمز جسيم ألفا بالطريقة  ${}^4_2X$ .
- 2) اكتب ثلاثة من خواص جسيم ألفا.

**المسألة الأولى:**

تتحول نواة الكوبالت المشع  ${}^{60}_{27}Co$  إلى نواة النيكل  $Ni$  مطلقة جسيم بيتا فإذا كان عمر النصف للكوبالت المشع  $5\text{ Years}$  والمطلوب:

1. اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التحول.
2. احسب النسبة المتبقية من الكوبالت المشع بعد  $20\text{ Years}$ .
3. احسب النسبة المتفككة من الكوبالت المشع بعد  $40\text{ Years}$ .

**المسألة الثانية:**

تحدث في الشمس تفاعلات اندماج وتنتج طاقة قدرها  $38 \times 10^{27} J \cdot s^{-1}$  والمطلوب حساب:

1. مقدار النقص في كتلة الشمس خلال  $1.5\text{ h}$ .
2. الزمن اللازم ليصبح النشاط الإشعاعي في نسبة  $\frac{1}{16}$  ما كان عليه خلال  $5\text{ min}$ .

**المسألة الثالثة:**

يتحول الأكتينيوم المشع  ${}^{228}_{89}Ac$  إلى الرصاص المستقر  ${}^{208}_{82}Pb$  وفق سلسلة نشاط إشعاعي معين، والمطلوب:

1. احسب عدد التحولات من النمط ألفا وعدد التحولات من النمط بيتا التي يقوم بها الأكتينيوم حتى يستقر.
2. اكتب المعادلة النووية الكلية المعبرة عن هذا التحول.