

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



# موقع المناهج العمانية

[www.alManahj.com/om](http://www.alManahj.com/om)

الملف حل وإجابات أسئلة الوحدة العاشرة (الاضمحلال الإشعاعي وعمر النصف) في كتاب النشاط

[موقع المناهج](#) ↔ [المناهج العمانية](#) ↔ [الصف العاشر](#) ↔ [فيزياء](#) ↔ [الفصل الأول](#)

روابط موقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[ال التربية الإسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة فيزياء في الفصل الأول

[الأهداف التعليمية للمنهج \(وفق منهج كامبردج\)](#)

1

[الدروس والوحدات المقرر دراستها وفق منهج كامبردج](#)

2

[خطة المحتوى التدريسي للعام الدراسي الجديد وفق منهج كامبردج  
\(الدروس المطلوبة\)](#)

3

[كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج \(نسخة 2021\)](#)

4

[المصطلحات العلمية الواردة ضمن المنهج والهامة لامتحانات](#)

5

## إجابات تمارين كتاب النشاط

### تمرين ١-١٠: معادلات الأضمحلال الإشعاعي

الجسيم	الرمز	المكونات
ألفا ( $\alpha$ )	${}^4_2\text{He}$	٢ بروتون + ٢ نيوترون
بيتا ( $\beta$ )	${}^0_{-1}\text{e}$	١ إلكترون

الجدول ١-١٠

أ

- ١. الرمز الكيميائي للراديوم هو  $\text{Ra}$ .
- ٢. الرمز الكيميائي للرادون هو  $\text{Rn}$ .
- ٣. الجسيم المُبعث هو ألفا.
- ٤. في الطرف الأيسر لالمعادلة:

$$Z = 88 \text{ بروتوناً، أي العدد الذري:}$$

في الطرف الأيمن لالمعادلة:

$$Z = 88 + 2 = 86, \text{ أي } 88 \text{ بروتوناً، أي العدد الذري } Z = 88$$

إذن الطرف الأيمن = الطرف الأيسر.

الأنبعاث المُشع الذي لا يغيّر عدد البروتونات أو النيوترونات في النواة هو إشعاع جاما.

ج

يتغيّر عدد البروتونات عند انبعاث:

د

أشعة بيتا، حيث يزداد عدد البروتونات بمقدار بروتون واحد.

أشعة ألفا، حيث ينقص عدد البروتونات بمقدار بروتونين اثنين.

في الطرف الأيسر لالمعادلة:

$$Z = 6 \text{ بروتونات ، أي العدد الذري:}$$

في الطرف الأيمن لالمعادلة:

$$Z = 6 - 1 = 5, \text{ أي } 6 \text{ بروتونات، أي العدد الذري } Z = 6$$

هـ

إذن الطرف الأيمن = الطرف الأيسر.

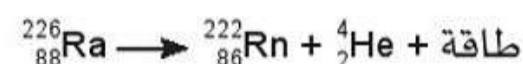
عدد النيكليونات:

قبل الاضمحلال: 15 نيوكليوناً

بعد الاضمحلال:

$15 + 0 = 15$ , أي 15 نيوكليوناً

٢. طاقة + بيتا + نيتروجين-15 → الكربون-15



و

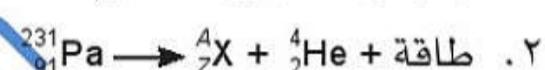
١. العدد الذري  $Z$  يساوي عدد البروتونات:  $Z = 91$

ز

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات:

$$A = Z + N = 140 + 91 = 231$$

رمز نويدة البروتاكتينيوم-231 هذه  ${}_{91}^{231}\text{Pa}$



العدد الذري:

$$91 = Z + 2$$

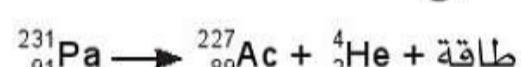
$$Z = 89$$

العدد الكتلي:

$$231 = A + 4$$

$$A = 227$$

تصبح المعادلة:



## تمرين ١٠-٢: الاضمحلال الإشعاعي

١. بعد عمر نصف واحد، يبقى:

$$\frac{2400}{2} = 1200 \text{ ذرة}$$

بعد فترتين من عمر النصف، يبقى:

$$\frac{1200}{2} = 600 \text{ ذرة}$$

بعد ثلاثة فترات من عمر النصف، يبقى خلال ثلاثة فترات عمر نصف:

$$\frac{600}{2} = 300 \text{ ذرة}, \text{ إذن عدد الذرات المتبقية للمادة المشعة يساوي } 300 \text{ ذرة.}$$

أو

$$\frac{2400}{2^n} = \frac{2400}{2^3} = 300$$

٢. عدد الذرات التي اضمحلت خلال ثلاثة فترات عمر نصف:

$$2400 - 300 = 2100 \text{ ذرة}$$

## الوحدة العاشرة: الأضداد اللإشعاعي وعمر النصف

عدد فترات أعمار النصف:

$$\frac{9 \text{ سنوات}}{4.5 \text{ سنوات}} = 2 \text{ فترات عمر النصف. بعد فترة عمر نصف واحد، يبقى:}$$

$$500 \times \frac{1000}{2} = 500 \text{ ذرّة}$$

بعد فترتين من عمر النصف، يبقى:

$$500 \times \frac{500}{2} = 250 \text{ ذرّة}$$

أو

$$\frac{1000}{2^2} = 250$$

بعد عمر نصف واحد يُصبح عدد الذرّات غير المضمحة  $\frac{1}{2}$ :

بعد فترتي عمر نصف، يُصبح عدد الذرّات غير المضمحة:

$$\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$$

بعد ثلات فترات من عمر النصف، يُصبح عدد الذرّات غير المضمحة:

$$\frac{1}{4} \times \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$$

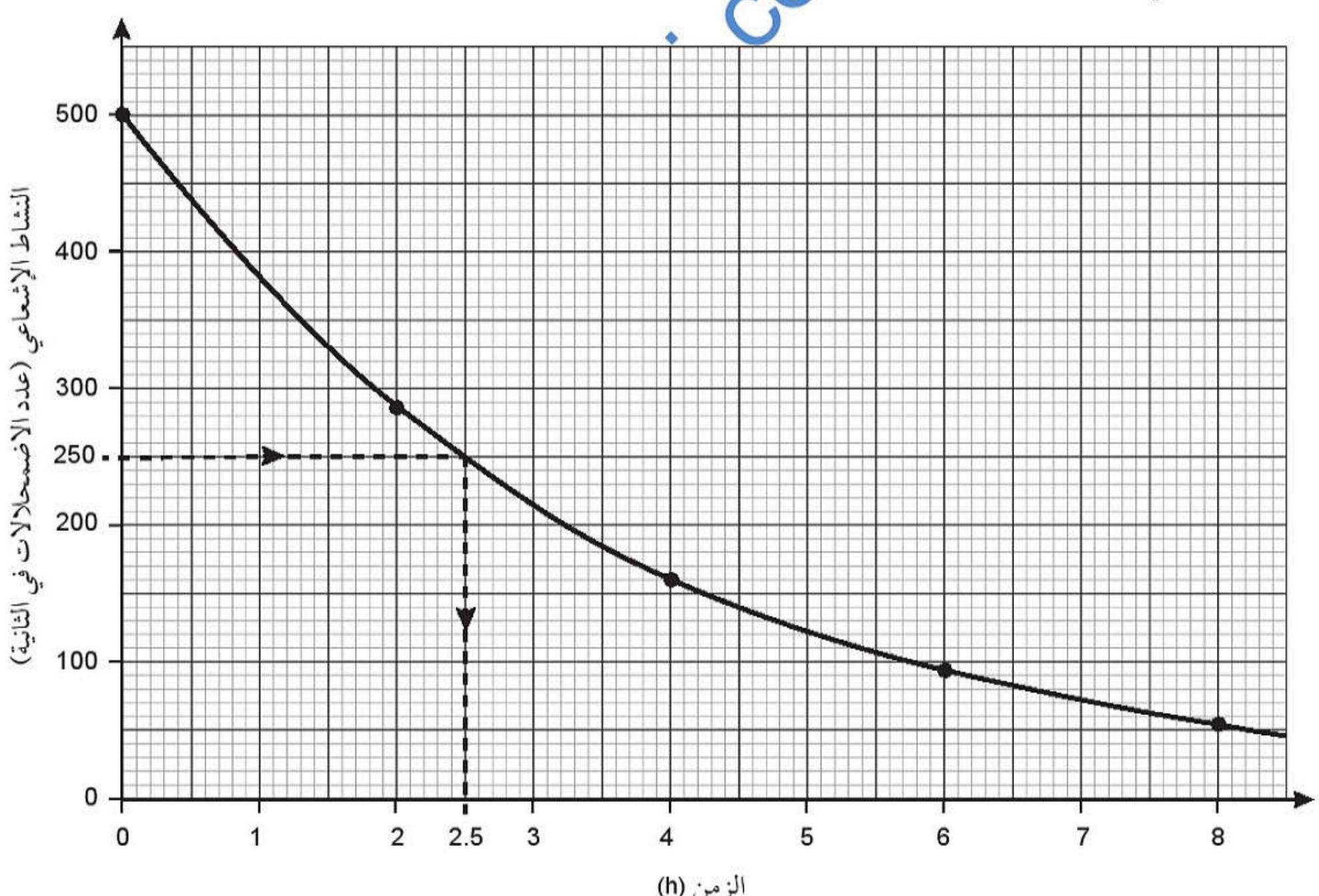
يكون الزمن المستغرق ثلات فترات من عمر النصف أي:

$$3 \times 13 = 39 \text{ سنة.}$$

ب

ج

د



بعد عمر نصف واحد، يصبح النشاط الإشعاعي الابتدائي، وبالتالي يُصبح مُعَدّل العدّ ( $\frac{1}{2}$  عدد الأضمحلات في الثانية) :

$$\frac{500}{2} = 250 \text{ ، أي } 250 \text{ عدًّا لكل ثانية}$$

ابتداءً من النشاط 250 نرسم خطًا أفقياً موازياً لمحور الزمن. من نقطة التقائه الخط مع المنحنى نرسم نزولاً خطأ رأسياً موازياً لمحور النشاط الإشعاعي. ويكون التقائه الخط الرأسى مع محور الزمن هو عمر النصف. وبالتالي عمر النصف هو  $2.5 \text{ h}$ .

١. مستوى المنحنى البياني يتوقف ولا يستمر العد في الانخفاض تحت مُعَدّل العد 20 عدًّا في الدقيقة.

مما يدل على أن مُعَدّل إشعاع الخلفية هو 20 عدًّا في الدقيقة.

٢. مُعَدّل العد الابتدائي لكل دقيقة الناتج عن المادة المشعة في الزمن صفر = مُعَدّل العد عن المادة المشعة بالإضافة إلى إشعاع الخلفية في الزمن صفر - مُعَدّل عد الخلفية:

$$120 - 20 = 100$$

أي 100 عدًّا في الدقيقة