

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف حل وإجابات أسئلة الوحدة الثامنة ( فيزياء النواة ) في كتاب النشاط

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

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

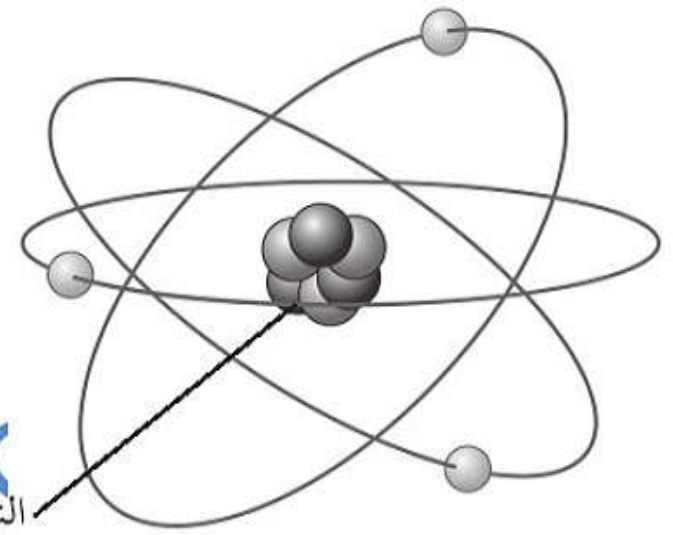
[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة فيزياء في الفصل الأول

## إجابات تمارين كتاب النشاط

### تمرين ٨-١: الجسيمات المكونة للذرة



١. تحتوي النواة على معظم كتلة الذرة.
٢. تحتوي النواة على كامل شحنة الذرة الموجبة.

نوع الجسيمات	الوصف
البروتونات + النيوترونات	تُشكّل هذه الجسيمات النواة
الإلكترونات	توجد هذه الجسيمات خارج النواة
الإلكترونات	لهذه الجسيمات كتلة صغيرة جدًا
النيوترونات	ليس لهذه الجسيمات شحنة كهربائية
البروتونات	لهذه الجسيمات شحنة مُعاكسة لشحنة الإلكترون

الجدول ٨-١

١. العدد الذري (Z) هو 6
٢. العدد الكتلي (A) هو 13
٣. عدد النيوترونات الموجودة في النواة هو  $N = A - Z = 13 - 6 = 7$ .

العدد الذري:

$$Z = 8$$

العدد الكتلي:

$$A = Z + N$$

$$A = 8 + 8 = 16$$

رمز النواة  $^{16}_8\text{O}$

## تمرين ٨-٢: النظائر

أ. ١. عدد البروتونات في النواة.

٢. عدد النيوترونات.

ب. ١. العدد الذري:

$$Z = 5$$

العدد الكتلي:

$$A = Z + N$$

$$A = 5 + 5 = 10$$

رمز هذه النوية  $^{10}_5\text{B}$

ج. ١. لكل صف،  $A = Z + N$ ، لذلك  $Z = A - N$  و  $N = A - Z$ .

النوية	عدد البروتونات (Z) العدد الذري	عدد النيوترونات (N)	عدد النيوكليونات (A) العدد الكتلي	اسم العنصر	رمز العنصر $^A_Z\text{X}$
1	4	5	9	بريليوم	$^9_4\text{Be}$
2	5	7	12	بورون	$^{12}_5\text{B}$
3	4	4	8	بريليوم	$^8_4\text{Be}$
4	6	5	11	كربون	$^{11}_6\text{C}$
5	5	6	11	بورون	$^{11}_5\text{B}$

الجدول ٨-٢