

مدرسة : الشيماء الخاصة

ورقة عمل

الصف : السادس

الوحدة 4 درس 2 : بنية الذرة

الاسم: .....

المادة : العلوم

اختر الإجابة الصحيحة :

1- هي منطقة في وسط الذرة تحتوي على معظم كتلتها ؟

(أ) المادة (ب) الذرة (ج) النواة (د) الإلكترون

2- هو جسيم يحمل شحنة موجبة موجود في نواة الذرة ؟

(أ) الإلكترون (ب) البروتون (ج) النيوترون (د) لاشيء مما سبق

3- هو جسيم يحمل شحنة سالبة ويشغل حيزا في الذرة خارج النواة ؟

(أ) الإلكترون (ب) البروتون (ج) النيوترون (د) لاشيء مما سبق

4- هو جسيم يحمل شحنة متعادلة تساوي صفر داخل النواة ؟  
[www.almanahj.com](http://www.almanahj.com)

(أ) الإلكترون (ب) البروتون (ج) النيوترون (د) لاشيء مما سبق

5- ..... هو عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر ؟

(أ) العدد الذري (ب) العدد الكتلي (ج) الكتلة الذرية (د) الرمز

6- هو واحدة أو اثنين من ذرات عنصر ما لديها العدد نفسه من البروتونات ولكنها تختلف في عدد النيوترونات

(أ) الأيون (ب) النظير (ج) النواة (د) أيون موجب

7- ذرة لها شحنة كونها اكتسبت أو فقدت إلكترونات تسمى ؟

(أ) الأيون (ب) النظير (ج) النواة (د) عنصر مختلف

8- ما العدد الذري لذرة لها إلكترونان وأربعة بروتونات وخمسة نيوترونات ؟

(أ) 2 (ب) 5 (ج) 4 (د) 9

9- أي مما يلي صحيح للعلاقة بين البورون-10 و البورون-11

(ا) تختلف في عدد البروتونات

(ب) لا تختلف في عدد النيوترونات

(ج) تختلف في عدد النيوترونات

(د) جميع ما ذكر

10- أي مما يلي هو خاصية لكل الذرات ؟

(ا) الكتلونات أكثر من البروتونات

(ب) سحابة الكتلونات موجبة

(ج) عدد متمثل من البروتونات والنيوترونات

(د) نواة موجبة الشحنة

11- أي مما يلي صحيح بخصوص الفلور-19 و الفلور 20 ؟

(ا) فلور-19 فيه نيوترونات أكثر

(ب) فلور-19 فيه بروتونات أكثر

(ج) فلور-20 فيه نيوترونات أكثر

(د) فلور-20 فيه بروتونات أكثر

www.almanahj.com

السؤال الثاني : استخدم الترميز العلمي لحل المسائل التالية :

0.0000000000000000234

14200000000000000000000000000000

يبلغ قطر ذرة كربون  $2.2 \times 10^{-5}$  . اكتب هذا العدد في صورة عدد كلي ؟

.....

تبلغ كتلة عنصر ما حوالي  $9.11 \times 10^6$  اكتب هذا العدد في صورة عدد كلي ؟

.....