

مدرسة : الشيماء الخاصة

ورقة عمل

الصف : السادس

الوحدة 4 الدرس 2 : بنية الذرة

الاسم:

المادة : العلوم

اختر الإجابة الصحيحة :

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

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

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

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

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

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

4- هو جسيم يحمل شحنة متعادلة تساوي صفر داخل النواة ؟

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

5- هو عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر ؟

(ا) 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

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

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

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

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

(ا) 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 متمائل 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

السؤال الثاني : استخدم الترميز العلمي لحل المسائل التالية :

0.0000000000000000234

14200000000000000000000000000000

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

.....

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

.....