بسم الله الرحمن الرحيم

امتحان الشهر الثاني لمادة العلوم الصف الثامن

الاسم........................................................................................

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. تسمى ذرات العنصر نفسه التي تحتوي على اعداد نيوترونات مختلفة :

ا- البروتونات ب- النظائر ج- الكترونات د- الايونات

1. الجسيمات التي يحدد عددها العدد الذري لاي عنصر هي :

ا- النيوترونات ب- البروتونات ج- الذرات د- جسيمات الطاقة

1. يمثل العدد الكتلي لاي ذرة عدد :

ا- البروتونات ب- النيوترونات ج- الكترونات د- البروتونات والنيوترونات

1. في الجدول الدوري الحديث رتبت العناصر فيه وفقا لازدياد :

ا- كتلتها الذرية ب- اعدادها الذرية ج- اعداد نيوتروناتها د- اعداد بروتوناتها

1. تسمى العناصر التي تمتلك مستويات طاقة خارجية مكتملة :

ا- الفلزات ب- اللافلزات ج- اشباه فلزات وغازات ذائبة

1. عند فقد الذرة الكترون تكسب شحنة :

ا- موجبة ب- سالبة ج- متعادلة د- لا شي

1. عند كسب الذرة 2e تكون شحنتها

ا- -2e ب- +2e ج- e 2 د- لا شي

السؤال الثاني : تحتوي نواة احد العناصر على 8 بروتونات و 9 نيوترونات احسب العدد الكتلي لهذا العنصر

السؤال الثالث : ما التوزيع الالكتروني للعناصر الاتية :

$$O^{8}$$

$$K^{19}$$

$$Na^{11}$$

$$Mg^{12}$$

*السؤال الرابع اذا كان عدد الكترونات التكافؤ للعناصر التالية كالاتي :*

*Be=2e*

*B=3e*

*N=5e*

*Li=1e*

*ما تركيب لويس :*

*مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح*

*معلم المادة : عبدالله العشوش*