

اختاري الأجوبة الصحيحة فيما يلي :

1- من أنواع الرابطة الكيميائية هي :

a -الرابطة الفلزية b -الرابطة الأيونية c -الرابطة التساهمية d -جميع ماذكر

2- الكترونات التكافؤ هي :

a -الالكترونات المدار الأخير b -الالكترونات المدار الاول c -الالكترونات المدار الثاني d -العدد الذري

3- يتكون الأيون الموجب عندما :

a -تكسب الذرة الكترونات b -تفقد الذرة الكترونات c -لا تفقد ولا تكسب d -تفقد الذرة بروتونات

4- ينتج الأيون $1+$ عندما :

a -تفقد الذرة الكترون واحد b -تفقد الذرة بروتون واحد c -تكسب الذرة الكترون واحد d -تفقد نيوترون

5- تميل الذرات للفقد او الكسب حتى تصبح شبيهة ب :

a -الهالوجينات b -الفلزات القلوية c -الغازات النبيلة d -العناصر الانتقالية

6- يسمى الأيون السالب ب :

a -كاثيون b -بروتون c -نيوترون d -انيون

7- عناصر المجموعة الثالثة تميل الى تكوين أيون :

a -1 b -2 c -3 d -3+
b

8- تميل عناصر المجموعة الثانية الى تكوين أيون :

a -2 b -2- c -0 d -1-
b

9- جميع الفلزات تميل الى تكوين أيونات :

a -سالبة b -بروتونات c -متعادلة الشحنة d -موجبة

10- الغازات النبيلة مستقرة لأنه يحتوي المدار الأخير لديها على ----الالكترونات

a -7 b -2 c -8 d -10