الاسم :

المراجعة الختامية للفصل الثالث (المركبات الأيونية والفلزات)

*اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

١/عبارة عن قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر خلال فقد الذرة للالكترونات أو اكتسابها او المساهمة بها بالاشتراك مع ذرة أو ذرات أخرى :

أ)الرابطة الحيوية ب)الرابطة الكيميائية ج)الرابطة الفيزيائية

٢/يسمى الأيون السالب المكتسب الكترون بالكاتيون .

أ)صواب ب)خطاء

٣/تتميز ذرة الكاتيون عن الغاز النبيل المشابة له في التوزيع الالكتروني بـ:

أ)عدد الالكترونات ب)عدد البروتونات ج) عدد الشحنات

٤/تكون شحنة الأيون للمجموعة (15) عند اكتسابها الالكترونات الناقصة :

أ) 3+ ب)3- ج)صفر

٥/المركبات التي تحتوي على روابط أيونية تعرف بالمركبات التساهمية .

أ)صواب ب)خطاء

الاسم :

٦/تحدد نسبة الأيونات الموجبة الى الأيونات السالبة في المركب الكيميائي :

أ)عدد الألكترونات ب)عدد الذرات ج)عدد العناصر

٧/ تؤدي القوة الخارجية بأثر على البلورة المنتظمة إلى :

أ)إعادة ترتيب الجسيمات ب)تكسير الروابط ج)تماسك الجسيمات

٨/اذا كانت شحنة الايون لعنصر (Mg^{+2}) ولعنصر اخر(Na^{+1}) أيهما ستكن له طاقة الشبكة البلورية أكبر :

أ) Mg^{+2} ب) Na^{+1} ج) كلاهما

٩/يعتبر (HO^-) من الأيونات ..

أ)أحادية الذرات ب)ثنائية الذرات ج)عديدة الذرات

١٠/ الصيغة الكيميائية الصحيحة للمركب الأيوني بروميد الألومنيوم :

أ)$AlBr_3$ ب) $BrAl_3$ ج) AlBr

١١/تعرف بالنترات وهي أيون أكسجيني سالب يرمز له بالصيغة :

أ)NO_2 ب) NO_4^- ج) NO_3^-

١٢/عند تسمية المركبات الأيونية يضاف المقطع (يد) إلى الأيونات الموجبة .

أ)صواب ب)خطاء

١٣/قوة تجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية :

أ)الرابطة الأيونية ب)الرابطة الفلزية ج) الرابطة الهيدروجينية

الاسم :

١٤/الفلزات لها روابط قابلة للطرق والسحب .

أ) صواب ب) خطاء

١٥/الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب كبريتات الكروم (III) :

أ) Cr_3SO_4 ب) $Cr_2(SO_4)_3$ ج) $CrSO_2$

١٦/ خواص السبائك ..... قليلا عن خواص العناصر المكونة لها .

أ) تختلف ب)تتشابة ج)تتطابق