

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 أو 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) خطأ

٣/ تتميز ذرة الكاتيون عن الغاز النبيل المشابه 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) خطأ

الاسم :

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

(أ) عدد الإلكترونات (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/ إذا كانت شحنة الايون لعنصر (Mg^{+2}) ولعنصر اخر (Na^{+1}) أيهما ستكون 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) خطأ

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) خطأ

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) تتشابه (ج) تتطابق