



2 كيمياء	
الفصل	3
الدرس	3

ورقة عمل 3

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ يعتبر الأمونيوم NH_4^+ أيون :
 أ- أحادي الذرة ب- ثنائي الذرة ج- عديد الذرات د- متعادل
- 2/ الصيغة الكيميائية لأيون الكبريتات :
 أ- SO_4^{2-} ب- SO_3^{2-} ج- SO_3^- د- $S_2O_4^{2-}$
- 3/ أيون ClO_3^- :
 أ- بيركلورات ب- كلورات ج- كلوريت د- هيبوكلوريت
- 4/ الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الصوديوم ($Na=11$) :
 أ- Na_2OH ب- $Na(OH)_2$ ج- $Na_2(OH)_2$ د- $NaOH$
- 5/ الصيغة الكيميائية كلوريد الكالسيوم ($Ca=20$ $Cl=17$) :
 أ- Ca_2Cl_2 ب- Ca_2Cl ج- $CaCl_2$ د- $CaCl$
- 6/ عند تكون الرابطة الأيونية في فلوريد الماغنسيوم ($F=9$ $Mg=12$) فأى مما يلي صحيح :
 أ- تكتسب ذرة المغنيسيوم إلكترونين ب- تفقد ذرة المغنيسيوم إلكترونين
 ج- تكتسب ذرة الفلور إلكترونين د- تفقد ذرة الفلور إلكترونين
- 7/ عند اتحاد Li_3 مع O_8 يتكون مركب أيوني صيغته :
 أ- LiO ب- LiO_2 ج- Li_2O د- Li_2O_2
- 8/ اسم المركب Na_2S هو :
 أ- كبريتيد النيتروجين ب- كبريتيد الصوديوم ج- كبريت الصوديوم د- كبريتات الصوديوم
- 9/ الصيغة الكيميائية لكربونات الحديد (III) هي :
 أ- Fe_3CO_3 ب- $Fe(CO_3)_3$ ج- $Fe_2(CO_3)_3$ د- $FeCO_3$
- 10/ اسم المركب K_2SO_4 :
 أ- كبريتات البوتاسيوم ب- كبريتيت البوتاسيوم ج- كبريتيد البوتاسيوم د- كبريتوز البوتاسيوم
- 11/ المركب الناتج من اتحاد Mg^{2+} مع OH^- هو :
 أ- Mg_2OH ب- $MgOH$ ج- $Mg(OH)_2$ د- $MgOH_2$
- 5/ الاسم الصحيح إلى $Ca(ClO_4)_2$:
 أ- هيبوكلورايت الكالسيوم ب- كلورايت الكالسيوم ج- كلورات الكالسيوم د- بيركلورات الكالسيوم