

2 كيمياء	
الفصل	3
الدرس	3

3

ورقة عمل

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 لكلوريد 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 الماغنسيوم إلكترون ب - تفقد ذرة الماغنسيوم إلكترونين

ج - تكتسب ذرة الفلور إلكترونين د - تفقد ذرة الفلور إلكترون

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 الليثروجين 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 - كبريتات 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

أعداد / الأستاذة ثريا محمد والأستاذة / أمل أحمد