اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٤) : التفاعلات و المعادلات الكيميائية

تجميعات التحصيلي في مادة الكيمياء ١ للصف الاول ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	ما نوع التفاعل حسب المعادلة التالية : $2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$			
	أ- تكوين	ب- احتراق	ج- تفكك	د- احلال
٢	المركب الناتج (A) في المعادلة الموزونة ادناه ، هو : $Ag + 2HNO_3 \rightarrow (A) + NO_2 + H_2O$			
	أ- Ag_2O	ب- $AgNO_3$	ج- $AgNO_2$	د- AgO
٣	أكمل التفاعل التالي : $F_2 + 2NaBr \rightarrow 2NaF + ...$			
	أ- Br	ب- F_2	ج- Br_2	د- BrF
٤	أي التفاعلات الاتية يصنف كتفاعل إحلال :			
	أ- $2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$	ب- $2Li + 2H_2O \rightarrow 2LiOH + H_2$	ج- $H_2O + N_2O_5 \rightarrow 2HNO_3$	د- $4NO_2 + O_2 \rightarrow 2N_2O_5$
٥	تسمى العملية التي يتم فيها إعادة ترتيب ذرات مادة أو أكثر لتكوين مواد جديدة :			
	أ- التفاعل الكيميائي	ب- الاتزان الكيميائي	ج- المعادلة الكيميائية	د- سرعة التفاعل الكيميائي
٦	التفاعل الذي توجد به مادة كيميائية متفاعلة واحدة هو :			
	أ- تفكك	ب- احلال	ج- احتراق	د- تكوين
٧	ما نوع التفاعلات التي تحدث بكثرة في المحاليل المائية :			
	أ- إحلال بسيط	ب- إحلال مزدوج	ج- تفكك	د- تكوين
٨	أي المركبات الاتية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية :			
	أ- H_2O_2	ب- C_6H_{12}	ج- H_2O	د- C_6H_6
٩	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد المغنسيوم :			
	أ- $Mg(OH)_2$	ب- Mg_2OH	ج- $MgOH$	د- $Mg(OH)_3$
١٠	تفاعل الصوديوم مع الماء ينتج غاز :			
	أ- H_2O_2	ب- O_2	ج- Br_2	د- H_2
١١	تفكك المركبات في المحاليل المائية من :			
	أ- ايونية الى ذرات	ب- ايونية الى ايونات	ج- تساهمية الى ذرات	د- هيدروجينية الى ذرات
١٢	اذا نتج مركبان في تفاعل كيميائي ، فان نوع التفاعل الذي تم :			
	أ- تكوين	ب- إحلال بسيط	ج- إحلال مزدوج	د- اتحاد
١٣	كتل المواد المتفاعلة وكتل المواد الناتجة عن التفاعل الكيميائي :			
	أ- غير متساوية	ب- كلاهما مواد صلبة	ج- متساوية	د- لا توجد علاقة بينهما
١٤	تمثل X و Y على الترتيب في المعادلة الموزونة : $CH_4 + X \rightarrow CO_2 + Y$			
	أ- O_2 , H_2O	ب- $O_2 , 2H_2O$	ج- $2O_2 , H_2O$	د- $2O_2 , 2H_2O$
١٥	المعادلات الكيميائية تحقق قانون :			
	أ- حفظ الطاقة	ب- حفظ الكتلة	ج- حفظ الشحنة	د- النسب الثابتة
١٦	أي المركبات التالية صيغته الجزيئية تساوي صيغته الأولية :			
	أ- CH_4	ب- C_2H_6	ج- C_6H_6	د- C_3H_6
١٧	الصيغة الكيميائية لكلوريد الألومنيوم هي :			
	أ- Al_2O_3	ب- AlF_3	ج- $AlCl_3$	د- $AlBr_3$
١٨	الصيغ الكيميائية لكربونات الصوديوم هي :			
	أ- Na_2SO_4	ب- $NaNO_2$	ج- Na_2CO_3	د- $NaHCO_3$
١٩	يصنف التفاعل الاتي $A + BX \rightarrow AX + B$:			
	أ- التكوين	ب- التفكك	ج- إحلال بسيط	د- إحلال مزدوج
٢٠	أي الاتي يمثل الاسم الصحيح للصيغة الكيميائية K_2CO_3 :			
	أ- بيكربونات البوتاسيوم	ب- كبريتات الكالسيوم	ج- كربونات البوتاسيوم	د- كبريتات البوتاسيوم

٢١	أي العناصر التالية يعطي راسب ابيض عند تفاعلة مع نترات الفضة :			
	أ- فلور	ب- كلور	ج- بروم	د- يود
٢٢	اقصى عدد من الالكترونات في مستوى الطاقة الثالث :			
	أ- ٢	ب- ١٨	ج- ١٦	د- ٣٢
٢٣	أي المستويات التالية هو الابعد :			
	أ- 1S	ب- 4S	ج- 3d	د- 2S
٢٤	ما نوع التفاعل في $CaCO_{3\,(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2\,(g)}$:			
	أ- تفكك	ب- احتراق	ج- تكوين	د- استبدال
٢٥	أي من الاتي صحيح للتفاعل التالي : $2NaF + Cl_2 \rightarrow$			
	أ- $2NaCl + F_2$	ب- $2FCl + Na$	ج- N.R	د- $NaCl_2 + 2F$
٢٦	اذا مر تيار كهربائي بمصهور كلوريد الكالسيوم و نتج عنه غاز الكلور و فلز البوتاسيوم ، فما نوع التفاعل :			
	أ- تفكك	ب- احتراق	ج- احلال	د- تكوين
٢٧	ما نواتج التفاعل التالي : $2NaCl + F_2 \rightarrow$			
	أ- $2NaF + Cl_2$	ب- $2FCl + Na$	ج- N.R	د- $NaF_2 + 2Cl$

اعداد : أ/ حسين الهاجري