

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 : $2\text{Na (s)} + \text{Cl}_2 \text{(g)} \rightarrow 2\text{NaCl (s)}$	أ- تكوين	ب- احتراق	ج- تفكك	د- إحلال
٢	المركب الناتج (A) في المعادلة الموزونة ادناه ، هو : $\text{Ag} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow (\text{A}) + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	أ- Ag_2O	ب- AgNO_3	ج- AgNO_2	د- AgO
٣	أكمل التفاعل التالي : $\text{F}_2 + 2\text{NaBr} \rightarrow 2\text{NaF} + \dots$	أ- Br	ب- F_2	ج- Br_2	د- BrF
٤	أي التفاعلات الآتية يصنف كتفاعل إحلال :	أ- $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$	ب- $2\text{Li} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{LiOH} + \text{H}_2$	ج- $\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2\text{HNO}_3$	د- $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}_5$
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- إحلال	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 الآتية 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- أيونية الى ذرات	ب- أيونية الى ايونات	ج- تساهمية الى ذرات	د- هيدروجينية الى ذرات
١٢	إذا نتج مركبان في تفاعل كيميائي ، فإن 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 : $\text{CH}_4 + \text{X} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Y}$	أ- O_2 , H_2O	ب- O_2 , $2\text{H}_2\text{O}$	ج- 2O_2 , H_2O	د- 2O_2 , $2\text{H}_2\text{O}$
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 الآتي $\text{A} + \text{BX} \rightarrow \text{AX} + \text{B}$:	أ- التكوين	ب- التفكك	ج- إحلال بسيط	د- إحلال مزدوج
٢٠	أي الآتي يمثل الاسم الصحيح للصيغة الكيميائية K_2CO_3 :	أ- يكربونات البوتاسيوم	ب- كبريتات الكالسيوم	ج- كربونات البوتاسيوم	د- كبريتات البوتاسيوم

٢١	أي العناصر التالية يعطي راسب ابيض عند تفاعله 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 $\text{CaCO}_3(s) \rightarrow \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$:			
	أ- تفكك	ب- احتراق	ج- تكوين	د- استبدال
٢٥	أي من الاتي صحيح للتفاعل التالي : $2\text{NaF} + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$			
	أ- $2\text{NaCl} + \text{F}_2$	ب- $2\text{FCl} + \text{Na}$	ج- N.R	د- $\text{NaCl}_2 + 2\text{F}$
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 : $2\text{NaCl} + \text{F}_2 \rightarrow$			
	أ- $2\text{NaF} + \text{Cl}_2$	ب- $2\text{FCl} + \text{Na}$	ج- N.R	د- $\text{NaF}_2 + 2\text{Cl}$