

الفصل الرابع (التفاعلات الكيميائية)

صنّف التفاعلات التالية حسب نوعها (تكوين - تفكك - احتراق - إحلال)

معادلة التفاعل الكيميائي	نوع التفاعل الكيميائي
$2\text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{NaCl}_{(s)}$	تكوين - تفكك - احتراق - إحلال
$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	تكوين - احتراق - إحلال - تكوين واحتراق
$\text{H}_2 + \text{Br}_2 \longrightarrow 2\text{HBr}$	تكوين - تفكك - احتراق - إحلال
$\text{Li} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{LiNO}_3 + \text{Ag}$	تكوين - تفكك - احتراق - إحلال بسيط
$\text{CuSO}_4 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{CuSO}_4 + \text{AgNO}_3$	تكوين - تفكك - إحلال مزدوج - إحلال بسيط
$2\text{Al}_2\text{O}_3 \longrightarrow 4\text{Al} + 3\text{O}_2$	تكوين - تفكك - احتراق - إحلال بسيط

الصيغة الكيميائية	اسم المركب	الصيغة الكيميائية	اسم المركب
Al_2O_3	أكسيد الحديد	AlCl_3	كلوريد الألومنيوم
CuSO_4	كبريتات النحاس	ZnCO_3	كربونات الزنك
HBr	بروميد الهيدروجين	NaBr	بروميد الصوديوم
AgNO_3	نترات الفضة	NaCl	كلوريد الصوديوم
MgO	أكسيد المغنيسيوم	Fe_2O_3	أكسيد الحديد III
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	هيدروكسيد المغنيسيوم	FeO	أكسيد الحديد II

أكمل الفراغات التالية بوضع كلمات مناسبة :

- العملية التي يتم فيها اتحاد أو انفصال أو إعادة ترتيب للذرات هي.....
- من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي و.....
- التفاعلات في المحاليل المائية هي من تفاعلات من نوع
- ينتج عن التفاعلات في المحاليل المائية أحد ثلاثة نواتج وهي و..... و.....
- يحسب أقصى عدد للإلكترونات الذي يستوعبه كل مستوى من خلال المعادلة أو العلاقة
- المواد التي توجد في بداية التفاعل هي والتي تتكون أثناء التفاعل.....
- هو العدد الذي يكتب أمام المواد المتفاعلة أو الناتجة ١٠
- هو العدد الذي تفقده الذرة أو تكتسبه أو تشارك به أثناء التفاعل. ١١

اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر

Na₁₁

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Mg₁₂

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

معلمة المادة كبراهيم قهري