مدرسة الأقصى الإعدادية بنات

ملخص درس
ما أنواع التفاعلات الكيميائية 1

تفاعل الاحتراق:

المعادلة العامة للاحتراق:

ضوء وطاقة حرارية + مواد ناتجة ⟶ وقود + أكسجين

مثال:

ضوء وطاقة حرارية + ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء ⟹ ايثان + أكسجين

تفاعل التفكك الحراري:

المعادلة العامة للتفكك الحراري:

مواد ناتجة $\xrightarrow{\text{طاقة حرارية}}$ مواد متفاعلة

مثال:

ثاني أكسيد الكربون + أكسيد الكالسيوم $\xrightarrow{\Delta}$ كربونات الكالسيوم

أسئلة الدرس:

صنف المعادلات التالية باختيار نوع التفاعل المناسب فيما يلي:

ماء + أكسيد النحاس $\xrightarrow{\Delta}$ هيدروكسيد النحاس

ضوء وحرارة + أكسيد المغنيسيوم ⟹ مغنيسيوم + أكسجين

ضوء وحرارة + ثاني أكسيد الكربون ⟹ أكسجين + كربون

ثاني أكسيد الكربون + أكسيد المغنيسيوم $\xrightarrow{\Delta}$ كربونات المغنيسيوم