

ملخص درس ما أنواع التفاعلات الكيميائية 2

تفاعل الأكسدة:

المعادلة العامة للأكسدة

أكسيد المادة المتفاعلة $\rightarrow$ المادة المتفاعلة + أكسجين

مثال:

مثال: أكسيد الألومنيوم $\rightarrow$ ألومنيوم + أكسجين.

تفاعل التعادل:

المعادلة العامة للتعادل:

ملح + ماء $\rightarrow$ حمض + قاعدة

مثال:

كلوريد البوتاسيوم + ماء $\rightarrow$ حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

أسئلة الدرس:

صنف المعادلات التالية باختيار نوع التفاعل المناسب فيما يلي:

أكسيد الحديد $\rightarrow$ أكسجين + حديد

كبريتات النحاس + ماء $\rightarrow$ حمض الكبريتيك
+ هيدروكسيد النحاس

كلوريد الكالسيوم + ماء $\rightarrow$ حمض الهيدروكلوريك
+ هيدروكسيد الكالسيوم

أكسيد الألمنيوم $\rightarrow$ أكسجين + المنيوم