

ملخص درس ما أنواع التفاعلات الكيميائية 2

تفاعل الأكسدة:

المعادلة العامة للأكسدة

أكسيد المادة المتفاعلة → المادة المتفاعلة + أكسجين

مثال:

مثال: أكسيد الألومنيوم → ألومنيوم + أكسجين.

تفاعل التعادل:

المعادلة العامة للتعادل:

ملح + ماء → حمض + قاعدة

مثال:

كلوريد البوتاسيوم + ماء → حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

أسئلة الدرس:

صنف المعادلات التالية باختيار نوع التفاعل المناسب فيما يلي:

أكسيد الحديد → أكسجين + حديد

كبريتات النحاس + ماء → حمض الكبريتيك + هيدروكسيد النحاس

كلوريد الكالسيوم + ماء → حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الكالسيوم

أكسيد الألمنيوم → أكسجين + ألمنيوم