

مسرد المصطلحات

Glossary

التفاعل الكيميائي: عملية يحدث فيها تكسير الروابط بين ذرات المواد المتفاعلة، وتكوين روابط جديدة بين ذرات عناصر المواد الجديدة، وكذلك إعادة ترتيب الذرات دون المساس بنوعها وعددها.

المعادلة الكيميائية الموزونة: تعبير بالرموز والصيغ يبين المواد المتفاعلة والنتيجة، ونسب تفاعلها، وحالاتها الفيزيائية، والظروف التي يجري فيها التفاعل بما يحقق قانون حفظ الكتلة.

تفاعل الاتحاد: تفاعل يحدث بين مادتين أو أكثر (عناصر أو مركبات) لينتج مركباً واحداً جديداً.

تفاعل الاحتراق: هو تفاعل مادة ما (عنصر أو مركب) مع غاز الأوكسجين ويصاحب التفاعل بشكل عام انطلاق طاقة على صورة حرارة أو ضوء.

تفاعل الإحلال الأحادي: تفاعل يحل فيه عنصرٌ نشطٌ محل عنصر آخر أقل نشاطاً منه في أحد أملاحه.

تفاعل التحلل الحراري: تحلل مركب واحدٍ بالحرارة منتجاً مادتين أو أكثر (عناصر أو مركبات).

قانون حفظ الكتلة: المادة لا تفنى ولا تُستحدث من العدم؛ أي أنّ مجموع كتل المواد المتفاعلة يساوي مجموع كتل المواد الناتجة.