

## 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 الأكسجين 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.