

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**الأيونات المتفرجة:** الأيونات التي لم تتغير في عدد ذراتها، وشحنتها، ولم تشترك في التفاعل، ولم يحدث لها تغير كيميائي.

**المعادلة الأيونية الكاملة:** المعادلة التي تظهر فيها الجسيمات التي في المحلول جميعها.

**المعادلة الأيونية النهائية:** المعادلة التي تظهر فيها الأيونات المتفاعلة فقط.

**الإحلال المزدوج:** إحلال الأيون الموجب (أو السالب) من مركب محل الأيون الموجب (أو السالب) من مركب آخر.

**الإحلال الأحادي:** تفاعل يتم فيه إحلال عنصر نشط محل عنصر آخر أقل نشاطاً في أحد مركباته.

**تفاعل الاتحاد:** تفاعل يتم بين مادتين (أو أكثر) لتكوين مادة واحدة جديدة.

**تفاعل التحلل:** تفاعل يتم فيه تحلل مادة إلى مادتين أو أكثر ويحتاج حدوثه - في الغالب - إلى حرارة.

**تفاعل التعادل:** تفاعل حمض مع قاعدة لإنتاج الملح والماء.

**تفاعل الترسيب:** تفاعل تظهر فيه مادة راسبة نتيجة خلط محلولين لمليين ذائبين.