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 مركبٍ محلّ 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 لملحين ذائبين.