

مسرد المصطلحات

Glossary

الأملاح: مركبات أيونية توجد على شكل بلورات صلبة، ويتكون الملح نتيجة استبدال ذرة هيدروجين الحمض مع ذرة الفلز.

الأيونات المتفرجة: الأيونات التي لم تشترك في التفاعل، ولم تتغير شحناتها.

تفاعل التعادل: التفاعل بين أيونات الهيدروجين H^+ من الحمض، وأيونات الهيدروكسيد OH^- من القاعدة، لتكوين جزيئات الماء.

المعادلة الأيونية: المعادلة التي تتضمن الأيونات الموجودة في المحلول المائي.

المعادلة الأيونية النهائية: المعادلة التي تصف الأيونات المتفاعلة في المحلول المائي.