

## 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.