

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**قانون فعل الكتلة:** قانون ينص على أنه "عند درجة حرارة معينة يصل التفاعل إلى حالة تكون عندها نسبة تراكيز المواد المتفاعلة إلى تراكيز المواد الناتجة قيمة ثابتة".

**ثابت الاتزان:** تعبير يمثل نسبة تراكيز المواد الناتجة إلى تراكيز المواد المتفاعلة مرفوعاً كلٌّ منها إلى قوة تساوي معاملاتهما في المعادلة الموزونة.

**الاتزان المتجانس:** حالة الاتزان التي تكون فيها المواد المتفاعلة والناتجة جميعها في الحالات الفيزيائية نفسها سواء أكانت غازات أم محاليل.

**الاتزان غير المتجانس:** حالة الاتزان التي تكون فيها المواد المتفاعلة والناتجة في حالة فيزيائية متنوعة (صلبة، أو سائلة، أو غازية).

**الحمض الضعيف:** مادة تتأين في الماء منتجة أيون الهيدروجين ( $H^+$ )، وأيوناً سالباً آخر، تكون تراكيزها في حالة اتزان مع تركيز جزيئات الحمض غير المتأينة.

**أيون الهيدرونيوم:** أيون ينتج عن ارتباط أيون الهيدروجين في المحلول بجزيئات الماء.

**ثابت تأين الحمض:** ثابت الاتزان لتأين الحمض الضعيف في الماء.

**القاعدة الضعيفة:** مادة تتأين في الماء منتجة أيون الهيدروكسيد ( $OH^-$ )، وأيوناً موجباً آخر، وتكون تراكيزها في حالة اتزان مع تركيز جزيئات القاعدة غير المتأينة.

**ثابت تأين القاعدة:** ثابت الاتزان لتأين القاعدة الضعيفة في الماء.