

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.