مسرد المصطلحات

Glossary

أيون الهيدرونيوم: أيون ينتج من ارتباط أيون الهيدروجين بجزيء الماء برابطة تناسقية.

الرابطة التناسقية: رابطة تساهمية تنشأ بين ذرتين تقدم إحداهما زوجاً غير رابط من الإلكترونات وتقدم الأخرى فلكاً فارغاً.

حمض أرهينيوس: مادة تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروجين (H^+).

قاعدة أرهينيوس: مادة تتأين في الماء وتنتج أيون الهيدروكسيد (OH^-).

حمض برونستد – لوري: مادة يمكنها منح بروتون واحد أو أكثر في أثناء التفاعل (مانح للبروتون).

قاعدة برونستد – لوري: مادة يمكنها استقبال بروتون واحد أو أكثر في أثناء التفاعل (مستقبل للبروتون).

القاعدة المرافقة: المادة الناتجة من منح الحمض للبروتون.

الحمض المرافقة: المادة الناتجة عن استقبال القاعدة للبروتون.

المواد (المترددة) الأمفوتيرية: مواد تستطيع أن تتفاعل كحمض أو كقاعدة تبعاً للظروف الموجودة فيها.

حمض لويس: مادة تستطيع أن تتقبل زوجاً (أو أكثر) من الإلكترونات غير الرابطة.

قاعدة لويس: مادة تستطيع أن تعطي زوجاً (أو أكثر) من الإلكترونات غير الرابطة.

الحمض الضعيف: الحمض الذي يتفكك جزئياً في الماء.

الحمض القوي: الحمض الذي يتفكك كلياً في الماء، ويكون تركيز أيون الهيدرونيوم في محلوله بعد التفكك مساوٍ لتركيز الحمض قبل التفكك.

القاعدة الضعيفة: القاعدة التي تتفكك جزئياً في الماء.

القاعدة القوية: القاعدة التي تتفكك كلياً في الماء، ويكون تركيز أيون الهيدروكسيد في محلولها بعد التفكك مساوٍ لتركيز القاعدة قبل التفكك.

حمض أحادي البروتون: حمض يحتوي على ذرة هيدروجين واحدة.

حمض ثنائي البروتون: حمض يحتوي على ذرتي هيدروجين.

حمض ثلاثي البروتون: حمض يحتوي على ثلاث ذرات هيدروجين.

زوج مترافق: الحمض والقاعدة المرافقة الناتجة عنه في التفاعل، أو القاعدة والحمض المرافق الناتج عنها.