مسرد المصطلحات

Glossary

حمض أرهينيوس: مادة تزيد من تركيز أيون الهيدروجين (H^+) عند إذابتها في الماء.

قاعدة أرهينيوس: مادة تزيد من تركيز أيون الهيدروكسيد (OH^-) عند إذابتها في الماء.

أيون الهيدرونيوم: أيون موجب ينتج من ارتباط الماء بالبروتون (أيون الهيدروجين) برابطة تساهمية تناسقية، وتنشأ الرابطة عندما يقدم جزيء الماء زوجاً غير رابط من الإلكترونات ويقدم أيون الهيدروجين فلكاً فارغاً.

حمض برونستد – لوري: مادة (جزيئات أو أيونات) لها القدرة على منح البروتون (مانح للبروتون) لمادة أخرى في التفاعل.

قاعدة برونستد – لوري: مادة (جزيئات أو أيونات) قادرة على استقبال البروتون (مستقبل للبروتون) عند تفاعلها مع غيرها.

الحمض المرافق: الحمض الذي ينتج عندما تستقبل القاعدة بروتوناً.

القاعدة المرافقة: القاعدة التي تنتج عندما يفقد الحمض بروتوناً.

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.

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

التأين الذاتي للماء: سلوك بعض جزيئات الماء كحمض وبعضها كقاعدة في الماء النقي.

الرقم الهيدروجيني: اللوغاريتم السالب للأساس 10 لتركيز أيون الهيدرونيوم H_3O^+ في المحلول.