

## مسرد المصطلحات

### Glossary

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

**قاعدة أرهينوس:** 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 فلماً 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 (المتردة) 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.