

## مسرد المصطلحات

### Glossary

- أيون الهيدرونيوم:** أيون ينتج من ارتباط أيون الهيدروجين بجزء الماء برابطة تناسقية.
- الرابطة التناسقية:** رابطة تساهمية تنشأ بين ذرتين تقدم إحدهما 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 (المتردة) 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.