

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**الأحماض:** مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة  $H^+$  في الماء، ويتحد أيون الهيدروجين مع جزيء ماء لتكوين أيون الهيدرونيوم.  
**أيون الهيدرونيوم:** أيون له شحنة موجبة، وصيغته  $H_3O^+$ .  
**القواعد:** مواد تتقبل أيونات الهيدروجين.  
**الرقم الهيدروجيني:** مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول، وتتدرج قيمه من صفر إلى 14.  
**الكواشف:** مركبات تتفاعل مع كل من المحاليل الحمضية والقاعدية وتعطي ألواناً مختلفة حسب قيمة الرقم الهيدروجيني pH للمحلول.  
**التعادل:** هو تفاعل حمض مع قاعدة، وينتج عنه ملح وماء.