

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**التأين الذاتي للماء:** سلوك بعض جزيئات الماء كحموض وبعضها الآخر كقواعد في الماء نفسه.

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

**الرقم الهيدروكسيلي:** اللوغاريتم السالب للأساس 10 لتركيز أيون الهيدروكسيد  $OH^-$  في المحلول.

**الكواشف:** حموض عضوية ضعيفة أو قواعد ضعيفة يتغير لونها في الحالة المتأينة عن الحالة غير المتأينة في مدى معين من الرقم الهيدروجيني.

**نقطة النهاية:** النقطة التي تضاف إلى المحلول ويتغير عندها لون الكاشف، وهي تحدد انتهاء عملية المعايرة.

**نقطة التكافؤ:** نقطة معينة يصبح عندها عدد مولات أيونات الهيدروكسيد  $OH^-$  مكافئاً لعدد مولات أيونات الهيدرونيوم  $H_3O^+$  في المحلول.

**نقطة التعادل:** نقطة تتعادل عندها تماماً جميع أيونات الهيدرونيوم وأيونات الهيدروكسيد خلال عملية المعايرة، وتكون pH للمحلول تساوي 7.

**المعايرة:** الإضافة التدريجية لمحلول قاعدة معلومة التركيز إلى محلول حمض مجهول التركيز، أو محلول حمض معلوم التركيز إلى محلول قاعدة مجهول التركيز.

**المحلول القياسي:** المحلول معلوم التركيز.