

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 محلول.

الرقم الهيدروكسيلي: اللوغاريتم السالب للأساس 10 لتركيز أيون الهيدروكسيد OH^- في محلول.

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 محلول 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 محلول.

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

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

المحلول القياسي: محلول معلوم التركيز.