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، وتتدرّج 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.