

المحاليل الحمضية والقاعدية

التعليمات: أكمل الجمل أدناه باستعمال المفردة المناسبة. (قد تُستخدم الكلمة أكثر من مرة).

كاوية	أنسجة	للكهرباء	أيونات الهيدروكسيد	لترجأ
لاذع	أيونات الهيدروجين	مرا	المواد	
الحمض مادةٌ تحرر ٨. في المحلول. ويكون طعم الحمض ٩. ، وقد تُسبب بعض الحموض حروقاً مؤلمة وتلفاً في ١٠. الجسم. والحموض محاليل موصلة لـ ١١. ، ولما كانت الحموض قادرة على إلحاق الضرر بالعديد من ١٢. ، لذا فإن الحموض موادٌ كاوية، في حين تُعد القاعدة مادةٌ تطلق ١٣. في المحاليل، ويكون ملمسها ١٤. ، وطعمها ١٥. ، وكما في الحموض فإن القواعد القوية ١٦. ، لذا يمكن أن تسبب حروقاً مؤلمة، كما أن محاليلها موصلة لـ ١٧.				

الدرس ٢: المحاليل الحمضية والمحاليل القاعدية

أكمل العبارات التالية.

- أ. موادٌ تذوب في الماء، وتطلق أيونات الهيدروجين ذات الشحنة الموجبة التي تتحد بجزيئات الماء لتكوين أيونات الهيدرونيوم موجبة الشحنة.
١. مذاق الحموض ، وتوصل ، وتحدث ناكلاً و مع فلزات معينة.
٢. يوجد الحمض في الغذاء مثل الليمون والبرتقال اللذين يحتويان على حمض ، وتوجد الحموض أيضاً في كثير من المنتجات كالبطاريات والبلاستيك.
٣. يتشكل عندما يذوب غاز ثاني أكسيد الكربون في الماء الموجود في التربة، ويساعد على تكوين الكهوف والصواعد والهوابط.
- ب. موادٌ تستقبل أيون الهيدروجين عند إذابتها في الماء ويتكون أيون الهيدروكسيد.
١. مذاق المواد القاعدية ولمسها وتُعد موادٌ كاوية وموصلة
٢. ومواد التنظيف، وكذلك في جسم الإنسان هي موادٌ قاعدية.