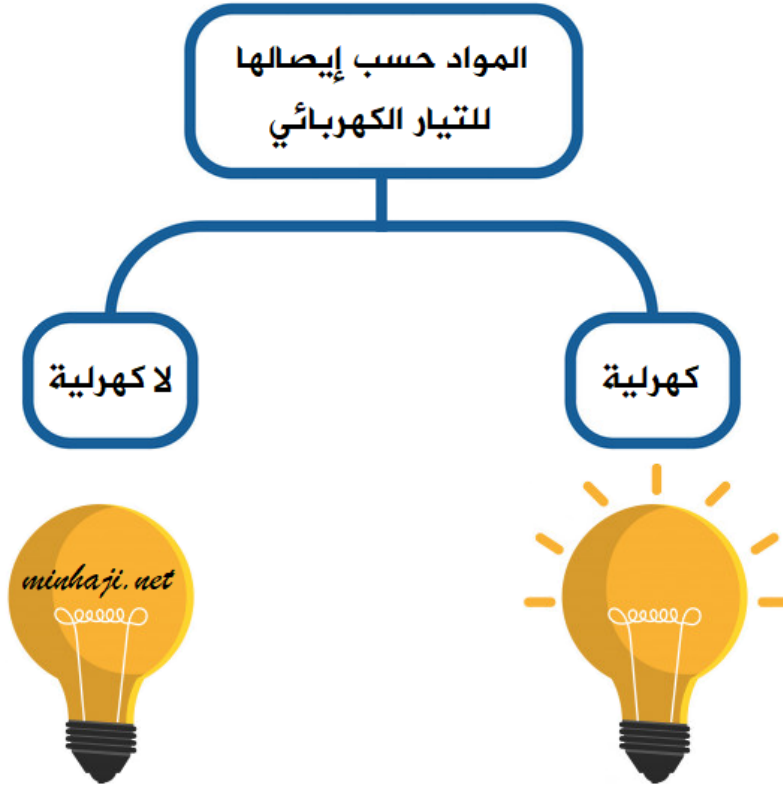


توصيل محاليل المركبات ومصاهيرها التيار الكهربائي

المواد الكهربية والمواد غير الكهربية

تصنف المواد حسب توصيل محاليلها ومصاهيرها للتيار الكهربائي إلى صنفين:



المواد الكهربية

وهي المواد التي توصيل محاليلها ومصاهيرها للتيار الكهربائي؛ لأنها تتفك في الماء أو بالحرارة إلى أيونات موجبة وسالبة حرة الحركة في جميع الاتجاهات وبتجاه الأقطاب المخالفة لها في الشحنة.

أمثلة على المواد الكهربية

الأملاح

الأملاح مركبات أيونية تتفك في الماء أو بالحرارة إلى أيونات موجبة وسالبة.

NaCl فمثلاً، يتفك ملح كلوريد الصوديوم في الماء بحسب المعادلة الآتية:



الحموض

تتفكك الحموض في الماء إلى أيونات موجبة وسالبة.

HCl فمثلاً، يتفكك حمض في الماء بحسب المعادلة الآتية:



القواعد

تتفكك القواعد في الماء إلى أيونات موجبة وسالبة.

KOH فمثلاً، يتفكك هيدروكسيد البوتاسيوم في الماء بحسب المعادلة الآتية:



المواد غير الكهرلية

وهي المواد التي لا توصل محاليلها المائية أو مصاهيرها التيار الكهربائي.

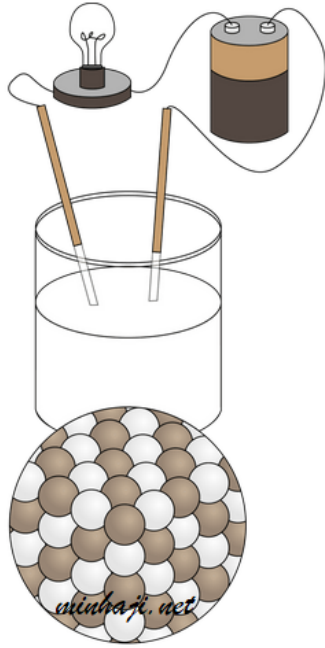
مثال على المواد غير الكهرلية

المركبات الجزيئية، وهي مواد تتكوّن من جزيئات متعادلة، وتبقى متعادلة عند صهرها أو إذابتها في الماء، كالسكر.

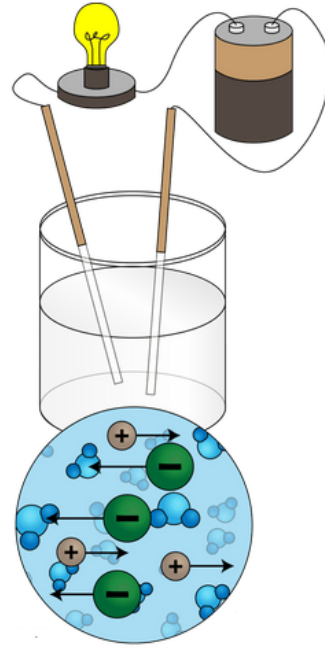
توصيل محاليل ومصاهير المواد الكهرلية للتيار

يؤدي صهر المواد الكهرلية أو إذابتها في الماء إلى تحرر أيوناتها؛ وتصبح حرة الحركة فتوصل التيار الكهربائي.

أما في حالة المواد الكهرلية الصلبة، فإن أيوناتها تكون مقيدة، فلا توصل التيار الكهربائي.



مادة كهربية صلبة



محلول مادة كهربية