

سابعاً: خصائص المحاليل المائية

أولاً: التوصيل الكهربائي

تقسم المواد الكيميائية وفق إيصالية محاليلها للتيار الكهربائي إلى قسمين، هما:

1. مركبات متأينة (كهربية).

وهي المركبات التي تتفكك إلى أيونات موجبة وسالبة عند ذوبانها في الماء، فتوصل التيار الكهربائي، ومن أمثلتها ملح الطعام.

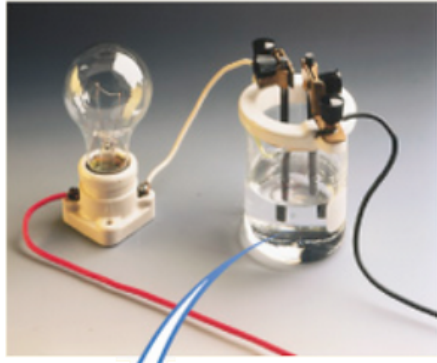
2. مركبات غير متأينة (لاكهربية).

وهي المركبات التي تتفكك إلى جزيئات غير مشحونة (متعادلة) عند ذوبانها في الماء، فلا توصل التيار الكهربائي، ومن أمثلتها السكر.

الأيون: ذرة أو مجموعة ذرات المرتبطة معاً، تحمل شحنة كهربائية موجبة أو سالبة.

كيف توصل المواد المتأينة التيار الكهربائي؟

لا توصل المواد المتأينة التيار الكهربائي وهي في حالة الصلابة، ولكنها توصل التيار في المحاليل المائية؛ لأنها تتفكك في الماء إلى أيونات، ويتحرك كل أيون نحو القطب المخالف له في الشحنة، مما يُكسب المحلول خصائصه الكهربية.



مادة لا كهربية



مادة كهربية



مثال:

NaCl يتفكك ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) في الماء وفق المعادلة:



سؤال:

اكتب معادلات كيميائية تُمثل تفكك كل من المركبات الأيونية الآتية في الماء:



الحل:



سؤال:

نظّم جدولاً للمقارنة بين المركبات الكهربية والمركبات اللاكهربية، كالآتي:

وجه المقارنة	المركبات الكهربية	المركبات اللاكهربية
المكونات الأساسية		

التوصيل الكهربائي في حالة
الصلابة
التوصيل الكهربائي في حالة
المحلول المائي (بشكلٍ عامٍ)

الحل:

وجه المقارنة	المركبات الكهربية	المركبات اللاكهرلية
المكونات الأساسية	أيونات	جزيئات متعادلة
التوصيل الكهربائي في حالة الصلابة	غير موصل	غير موصل
التوصيل الكهربائي في حالة المحلول المائي (بشكلٍ عامٍ)	موصل	غير موصل

ثانياً: الماء وسط للتفاعلات

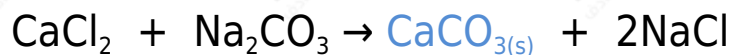
تزداد سرعة تفاعل المواد الكيميائية في المحاليل المائية للمركبات المتأينة، فمثلاً تكون سرعة التفاعل بين محلولي كلوريد الحديد وهيدروكسيد الصوديوم أسرع من تفاعلهما وهما في حالة الصلابة، لأن الأيونات تكون حرة الحركة في حالة المحاليل المائية فيزيد من سرعة التقائها وبالتالي تزداد سرعة التفاعل.

أمثلة على تفاعلات تتم في الوسط المائي

تفاعلات الترسيب

تفاعلات الترسيب هي تفاعلات تؤدي إلى تكوين مادة غير ذائبة (راسب).

ومن الأمثلة عليها تفاعل محلولي كلوريد الصوديوم و كربونات الصوديوم، ويؤدي تفاعلهما إلى تكوين راسب عبارة عن كربونات الكالسيوم، كما في المعادلة:



تفاعلات مُنتجة للغازات

ومن الأمثلةِ عليها تفاعل محلولي كلوريد الأمونيوم وهيدروكسيد الصوديوم، ويؤدي تفاعلهما إلى إنتاج غاز الأمونيا، كما في المعادلة:

