

الخصائص الفيزيائية للمركبات التساهمية

Physical Properties of Molecular Compound

تسمى المركبات التي تترابط ذراتها بروابط تساهمية بالمركبات الجزيئية.

تمتاز المركبات الجزيئية بعدد من الخصائص، منها:

أولاً: الحالة الفيزيائية

تتنوع المركبات الجزيئية في الحالة الفيزيائية؛ فمنها الصلب، ومنها السائل، ومنها غاز، على عكس المركبات الأيونية التي يوجد معظمها في الحالة الصلبة.

ثانياً: قابليتها لتوصيل الكهرباء

تمتلك المركبات الجزيئية البسيطة درجات غليان وانصهار منخفضة مقارنة بالمركبات الأيونية؛ ما يجعلها مركبات متطايرة.

ثالثاً: قابليتها للذوبان في الماء

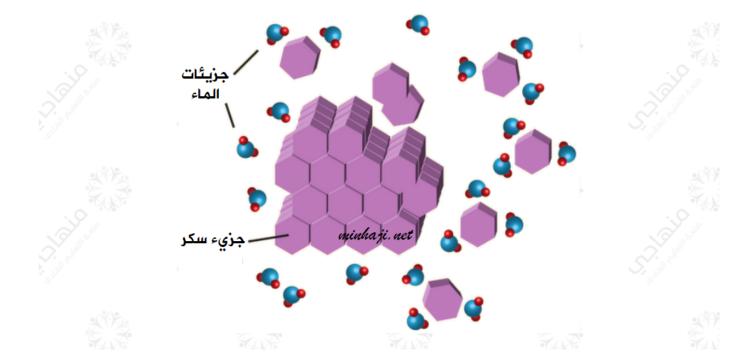
غالبية المركبات الجزيئية غير قابلة للذوبان في الماء.

رابعاً: قابليتها لتوصيل الكهرباء

لا توصل محاليل ومصاهير المواد الجزيئية التيار الكهربائي على عكس المركبات الأيونية؛ ويعود ذلك إلى عدم احتواء محاليلها على أيونات.

1/2





2/2