

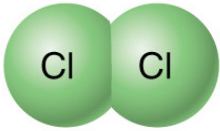
السالبية الكهربائية وأنواع الروابط الكيميائية

يعتمد نوع الرابطة الكيميائية بين ذرتين على مقدار الفرق في السالبية الكهربائية بين الذرتين، لذا وضع العالم باولنج مقياساً لتحديد نوع الرابطة الكيميائية.

فكلما زاد الفرق في السالبية الكهربائية بين الذرتين زادت الصفة الأيونية للرابطة، وكلما قل الفرق في السالبية الكهربائية بين الذرتين زادت الصفة التساهمية بين الذرتين.

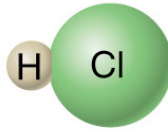
رابطة تساهمية

بين ذرتين متماثلتين

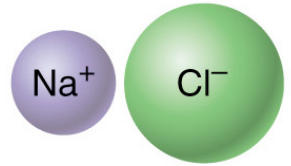


رابطة تساهمية

بين ذرتين مختلفتين



رابطة أيونية



زيادة الصفة الأيونية للرابطة

minhaaji.net

0.4

2

لاحظ الجدول التالي الذي يبين نوع الرابطة اعتماداً على الفرق في السالبية الكهربائية بين ذرتي الرابطة:

نوع الرابطة المُكوّنة	الفرق في السالبية الكهربائية
تساهمية.	من (0.4) إلى (2):
أيونية.	أكبر من (2):