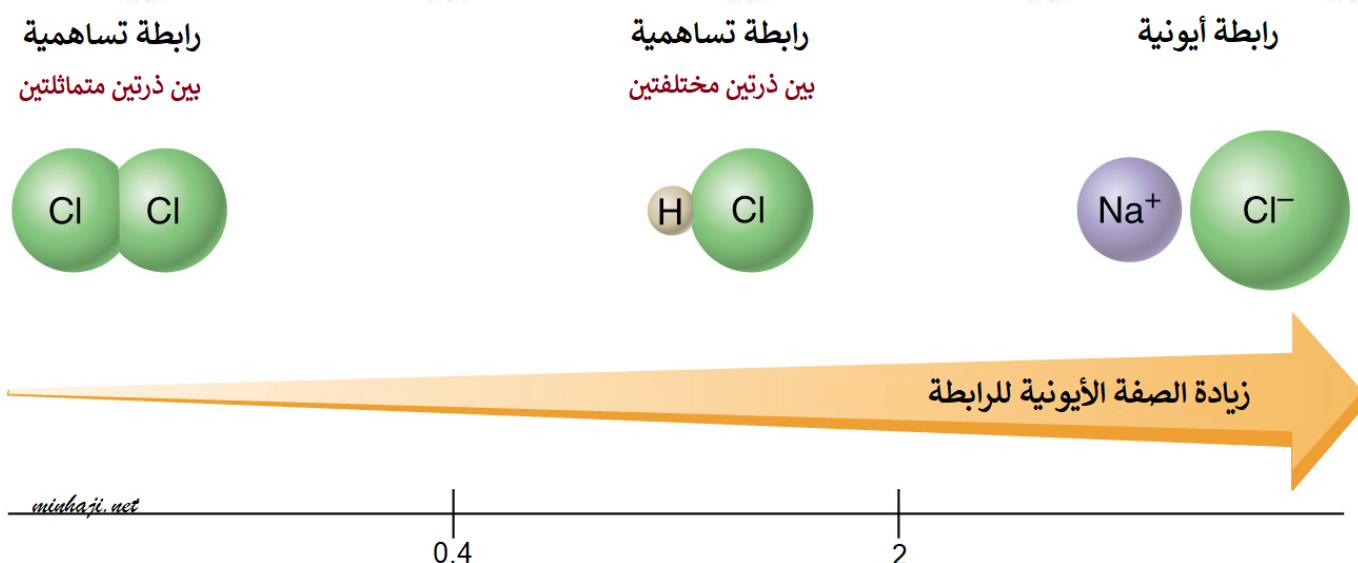


السالبية الكهربائية وأنواع الروابط الكيميائية

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.



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

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