

الرابطة الأيونية هي أحد أقوى الروابط الكيميائية. تتكون هذه الرابطة بين ذرتين، إحداهما تميل لفقد إلكترون والأخرى تميل لاكتسابه. يحدث ذلك بانتقال إلكترون واحد أو أكثر من غلاف تكافؤ ذرة إلى غلاف تكافؤ ذرة أخرى. بعد الانتقال، تسمى الذرة الفاقدة بالكاتيون والذرة المكتسبة بالأنيون. قوة الرابطة الأيونية تتناسب طردياً مع قوة التجاذب بين الأيونين الموجب والسالب، وعكسياً مع مربع المسافة بينهما. تزداد احتمالية تكون الرابطة الأيونية بين ذرتين ما زاد الفرق في الكهروسالبية بينهما.