

الروابط الكيميائية

Chemical Bonds

ترتبط الذرات ببعضها بروابط كيميائية عن طريق فقد الإلكترونات، أو كسبها، أو المشاركة فيها، حتى يصبح لها توزيع إلكتروني مكتمل ومشابه للتوزيع الإلكتروني للغاز النبيل.

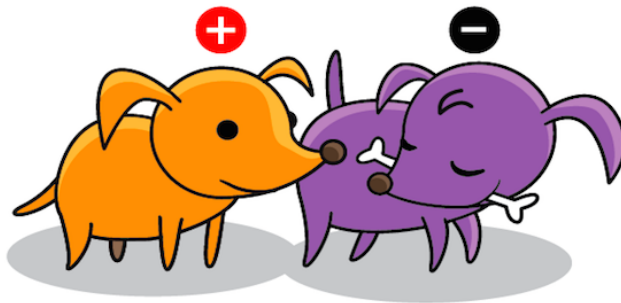
مفهوم الرابطة الكيميائية

الرابطة الكيميائية: قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر عن طريق فقد الذرة للإلكترونات، أو اكتسابها، أو المشاركة فيها مع ذرة أخرى، أو ذراتٍ عدّة.

ترتبط الذرات فيما بينها بثلاثة أنواع من الروابط هي:

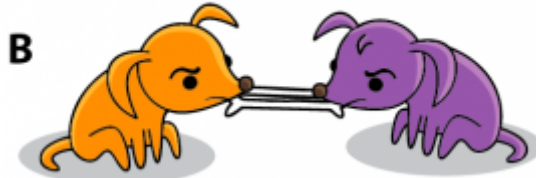
أولاً: الرابطة الأيونية Ionic Bond

وتنشأ الرابطة الأيونية بين أيونين أحدهما سالب الشحنة والآخر موجب الشحنة فتنشأ بينهما قوة تجاذب تؤدي إلى ارتباطهما برابطة تسمى الرابطة الأيونية.



ثانياً: الرابطة التساهمية Covalent Bond

رابطة تنشأ بين ذرتين نتيجة اشتراكهما في زوج أو أكثر من الإلكترونات.



ثالثاً: الرابطة الفلزية Metallic Bond

وتنشأ عندما تتخلل إلكترونات الغلاف الأخير لذرات فلز أيونات ذراتها الموجبة فتربطها معاً.