

الرابطة الأيونية

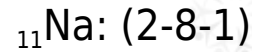
Ionic bond

الرابطة الأيونية: هي قوة تجاذب كهربائية ساكنة بين أيون موجب وأيون سالب.

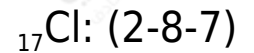
مثال:

NaCl الرابطة الأيونية في كلوريد الصوديوم (ملح الطعام).

تحتوي ذرة الصوديوم على إلكترون واحد سطحي.

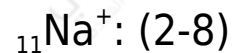


تحتوي ذرة الكلور على 7 إلكترونات سطحية.

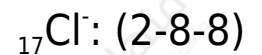


ولكي تصل الذرتان إلى قاعدة الثمانية:

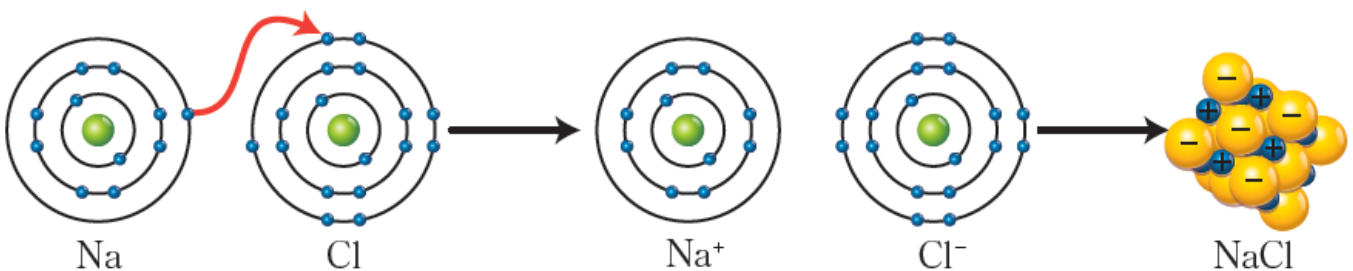
Na^+ تفقد ذرة الصوديوم إلكترون لتصبح أيون .



Cl^- تكسب ذرة الكلور إلكترون من الصوديوم لتصبح أيون .



يتجاذب أيون الصوديوم الموجب مع أيون الكلور السالب بتجاذب كهربائي يسمى الرابطة الأيونية.



خصائص المركبات والمواد الأيونية

1. جميعها صلبة في الدرجة العادية من الحرارة.
2. لا تنقل التيار الكهربائية في حالتها الصلبة (لأن أيوناتها مقيدة الحركة)، ولكن محاليلها ومصاهيرها تنقل التيار الكهربائي (لأن أيوناتها حرة الحركة).
3. درجات غليانها وانصهارها مرتفعة.