

الرابطة الأيونية

Ionic Bond



تميل بعض العناصر (الفلزات) لفقد الإلكترونات ليصبح توزيعها الإلكتروني مشابهاً للتوزيع الإلكتروني للغاز النبيل الأقرب إليها، وتميل بعض العناصر (اللافلزات) لكسب الإلكترونات ليصبح توزيعها الإلكتروني مشابهاً للتوزيع الإلكتروني للغاز النبيل الأقرب إليها، وعند وجود أيون فلز موجب بالقرب من أخرى لا فلز سالب، تنشأ قوة جذب كهربائي بين كلا الأيونين المتعاكسين في الشحنة، فيرتبطان معاً برابطةً أيونية.

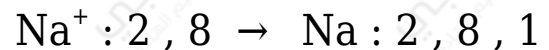
مفهوم الرابطة الأيونية

الرابطة الأيونية: القوة التي تجذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة في المركبات.

مثال (1):

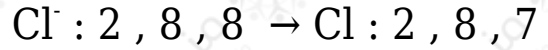
الرابطة الأيونية بين أيون الصوديوم الموجب وأيون الكلوريد السالب:

تحتوي ذرة الصوديوم المتعادلة على إلكترون واحد في غلافها الأخير، لذا فهي تميل لفقد Na^+ إلكترون لتكوين أيون صوديوم موجب ، ذو التوزيع الإلكتروني المشابه لغاز النيون النبيل والمستقر.

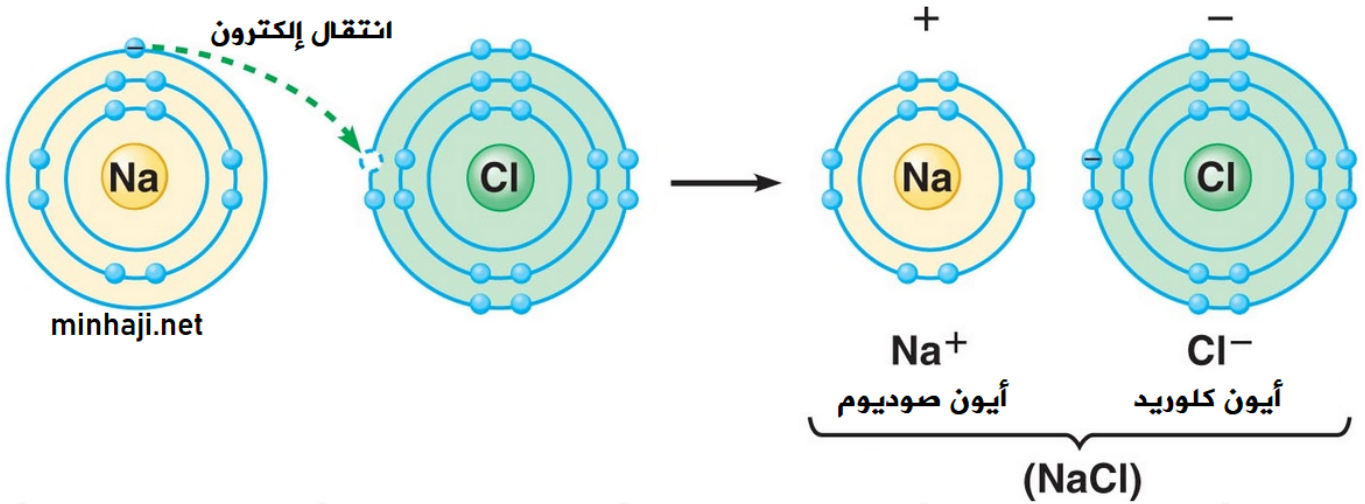


تحتوي ذرة الكلور المتعادلة على سبعة إلكترونات في مستوى التكافؤ، لذا فهي تميل لكسب إلكترون لتكوين أيون الكلوريد ، ذو التوزيع الإلكتروني المشابه لغاز الآرغون

النيل والمستقر.

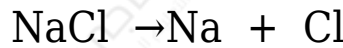


وبعد أن يتكون أيون الصوديوم الموجب وأيون الكلوريد السالب يتجاذب الأيونان فتتشأ بينهما رابطه أيونية.



سؤال:

ادرس المعادلة الآتية، وأجب عن الأسئلة التي تليها:



1. مثل المواد المتفاعلة باستخدام رموز لويس.
2. وضح كيف وصلت الذرات إلى حالة الاستقرار من خلال فقد أو كسب الإلكترونات.
3. ما الغاز النيل الذي يتفق توزيعه مع أيون كل من: الكلور والصوديوم؟
4. ما تكافؤ كل من Cl و Na ؟

الإجابة:

1. رموز لويس:



بنى لويس للمتفاعلات



بنى لويس للنواتج

