أنصاف الأقطار الأيونية

الكاتيون: الأيون الموجب.

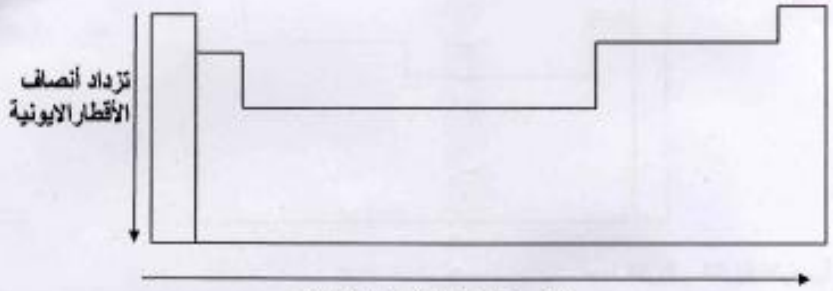
تكوين الكاتيون يفقد الكترون واحد أو أكثر ⟸ تناقص نصف القطر الذري.

السبب: انتزاع الالكترونات من مستوى الطاقة الادنى ⟸ تقليص السحابة الالكترونية ⟸ تنسحب الالكترونات المتبعثة نحو النواة الموجبة.

الأنيون: الايون السالب.

تكوين الانيون بزيادة الكترون أو أكثر ⟸ زيادة نصف القطر الذري.

السبب: العدد الاجمالي للشحنة الموجبة يبقى كما هو عند زيادة الالكترونات ⟸ لا تجذب الالكترونات نحو النواة بالقوة نفسها، كما أنها سحابة الالكترونات تنتشر إلى الخارج بسبب التنافر الكبير الذي يحصل بين الالكترونات متزايدة العدد.



تتناقص أنصاف الأقطار الأيونية*

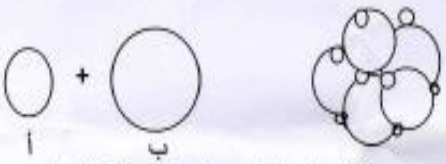
***السبب:** تقلص السحابة الالكترونية الناتجة عن زيادة الشحنة الموجبة الموثرة في الالكترونات الموجودة في المستوى الرئيس نفسه.

PDF created with pdfFactory trial version www.pdffactory.com

الرابطة الكيميائية: هي تجاذب كهربائي متبادل بين نوى و الكترونات تكافؤ مختلفة بجعله مترابطة.

الانواع:

1- رابطة أيونية



تجاذب كهربائي بين انيونات و كاتيونات (.....)

2- تساهمية

تتشارك الذرتان بزوج من الالكترونات مقدمة من كلا الذرتين المرتبطتين

تحديد نوع المركب:

PDF created with pdfFactory trial version www.pdffactory.com