**Chương III: LIÊN KẾT HÓA HỌC**

**Bài 12: LIÊN KẾT ION – TINH THỂ ION**

**I – SỰ HÌNH THÀNH ION, CATION, ANION**

**1 – Ion, cation, anion**

|  |  |
| --- | --- |
| - Xét nguyên tử Li (Z = 3):  Cấu hình e:…………………………………    (…..p, ….e) (…..p, ….e) | - Xét nguyên tử F (Z = 9):  Cấu hình e:…………………………………    (…...p,.. ….e) (…..p, ….e) |
|  |  |

**KẾT LUẬN**: Nguyên tử ……………………về điện. Khi nguyên tử ……..…… hay ………. *electron*, chúng trở thành các ………………………….……………..………được gọi là ………………………

|  |  |
| --- | --- |
| **• *Ion dương(cation):*** *Ion mang điện tích dương*  VD: Li → Li+ + e . ( Li+: cation Liti ) | **• *Ion âm (anion):*** *Ion mang điện tích âm*  VD: F + e → F–  ( F– : anion florua) |

**2 - Ion đơn nguyên tử và ion đa nguyên tử**

**a ) Ion đơn nguyên tử:** là các ion đượctạo nên từ một nguyên tử. *VD:* Na+, Ca2+, Al3+, F–, S2–, O2– …

**b ) Ion đa nguyên tử:** lànhóm nguyên tử có điện tích dương hay âm.*VD*: NH4+, OH–, NO3–, SO42–, PO43–,...

**II – SỰ TẠO THÀNH LIÊN KẾT ION**

VD1: Xét sự tạo thành liên kết trong phân tử NaCl.

11Na:……………………………………… → tính chất:…………….→ ……………………

17Cl:……………………………………… → tính chất:…………….→ ……………………



……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**VD2:** Xét sự tạo thành liên kết trong phân tử CaO

20Ca:…………………………………… → tính chất:………………..→………………………..

8O:……………………………………… → tính chất:………………..→……………………….

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**Vậy**: *Liên kết ion là ………………………………………………………………………………………………….*