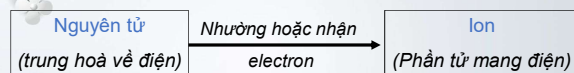


Bài 12: LIÊN KẾT ION- TÍNH THỂ ION

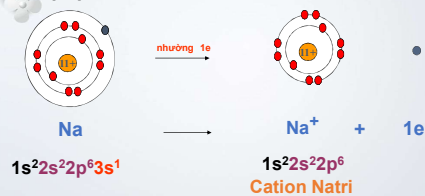
I. SỰ HÌNH THÀNH ION



- Có 2 loại ion:
 - * ion dương (cation)
 - * ion âm (anion)

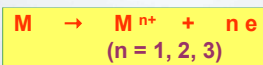
1. Cation:

- VD: Sự tạo thành ion Natri (Na^+)



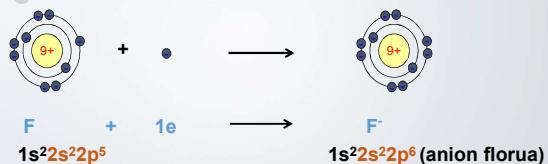
Tên gọi: Cation + Tên kim loại (kèm hoá trị nếu KL có nhiều hóa trị)

- Quá trình hình thành cation từ nguyên tử:



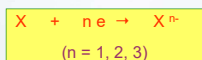
2. Anion:

- VD: Sự tạo thành ion florua (F^-)



Tên gọi: Anion + Tên gốc axit
(trừ O^{2-} gọi là anion oxit)

- Quá trình hình thành anion từ nguyên tử:



3. Ion đơn nguyên tử và ion đa nguyên tử:

- Ion đơn nguyên tử là các ion được tạo nên từ một nguyên tử.
Vd: Li^+ , Na^+ , Mg^{2+} , ...
- Ion đa nguyên tử là những nhóm nguyên tử mang điện tích dương hay âm.
Vd: SO_4^{2-} , NH_4^+ , OH^- , ...

III. SỰ HÌNH THÀNH LIÊN KẾT ION

- * Xét sự tạo thành phân tử NaCl :

