

JONSKA VEZA

Struktura atoma - atomska konfiguracija valentnih elektrona predstavlja se Luisovim formulama



Reakcija natrijuma i hlora, po Luisu:

Jonska veza nastaje:

Element – **metal**

- mala elektronegativnost
- katjoni (K^+, Na^+, Ca^{2+})

Element – **nemetal**

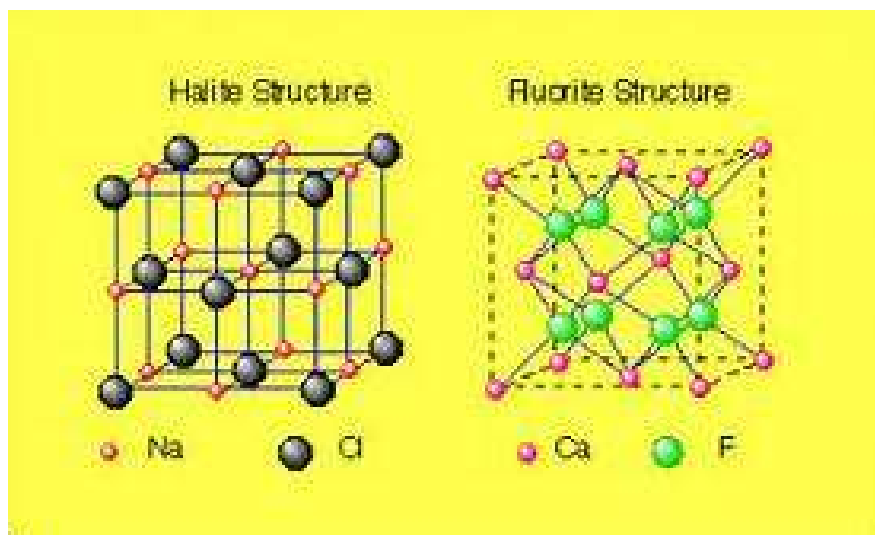
- veliku elektronegativnost
- anjoni (Cl^-, O^{2-})

Jonska veza predstavlja silu privlačenja između suprotno naelektrisanih jona, pri čemu nastaju čvrsta, jonska jedinjenja.

Kod jonske veze atomi metala otpuštaju svoje elektrone, a atomi nemetala ih uzimaju, pri tome nastaju naelektrisane čestice katjoni i anjoni.

Jonska jedinjenja

- čvrste, kristalne supstance sa visokim tem. toplj.
- sadrže pozitivne i negativne jone, pravilno raspoređene u trodimenzionalnoj kristalnoj rešetki
- rastopi i rastvori provode el. struju



Kristalne rešetke NaCl I CaCl₂

