

Typy chemické vazby

Elektronegativita – síla atomu, kterou se snaží přitáhnout vazebný elektronový pár

Podle rozdílu hodnot elektronegativity atomů sloučených prvků dělíme chemickou vazbu na:

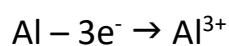
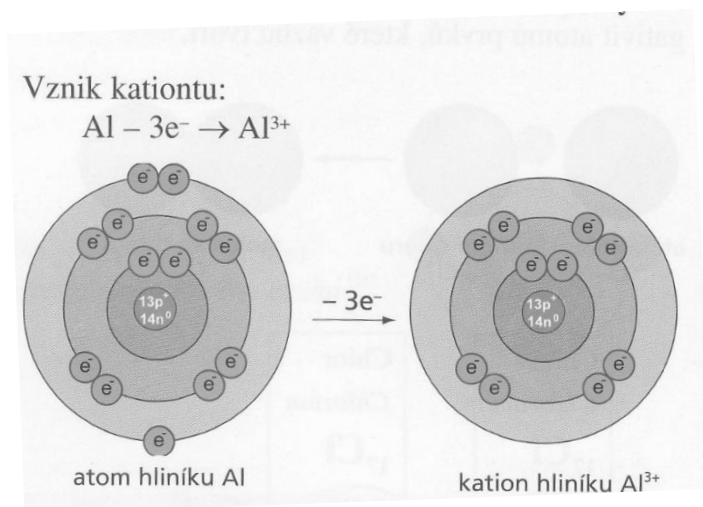
- nepolární: rozdíl = 0
- polární: rozdíl menší než 1,7
- iontovou: rozdíl je 1,7 nebo větší

nepolární sloučeniny

polární sloučeniny

iontové sloučeniny

Kation (+): menší počet e^- než p^+



Anion (-): větší počet e^- než p^+

