

Hybridizace orbitalů

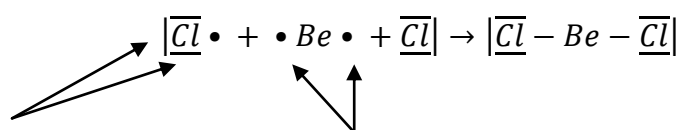
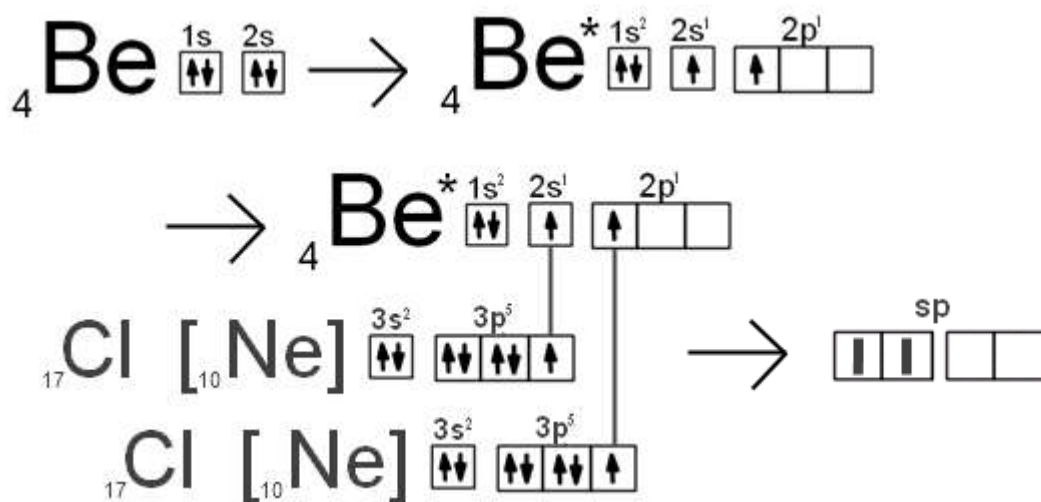
- umožňuje vysvětlovat prostorové uspořádání atomů v molekulách

hybridizace - sjednocování atomových orbitalů s blízkými hodnotami energie

- jednoduchá (pouze orbitaly typu s a p)
- složená (orbitaly typu s, p a d)

Jednoduchá hybridizace sp

- prostorové uspořádání: lineární
- např.: BeCl_2

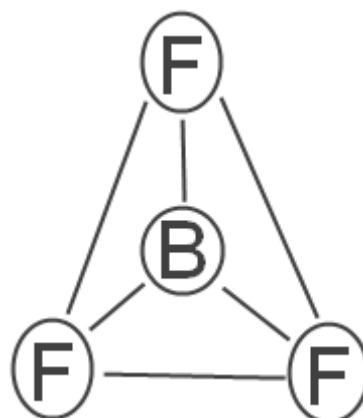


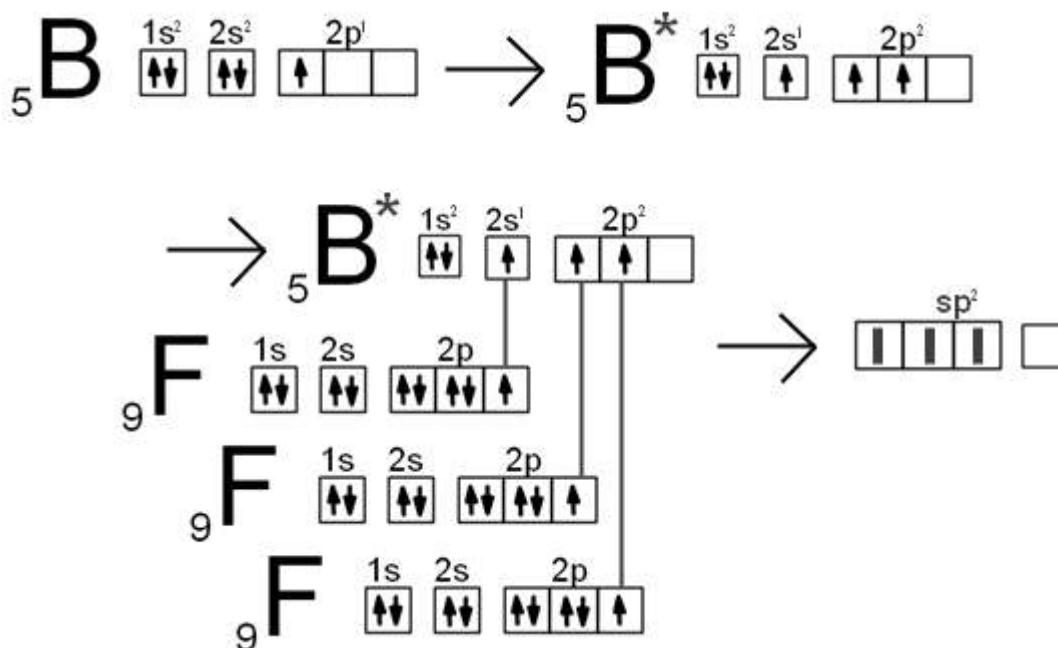
Valenční elektronové páry

Volné elektrony

Jednoduchá hybridizace sp^2

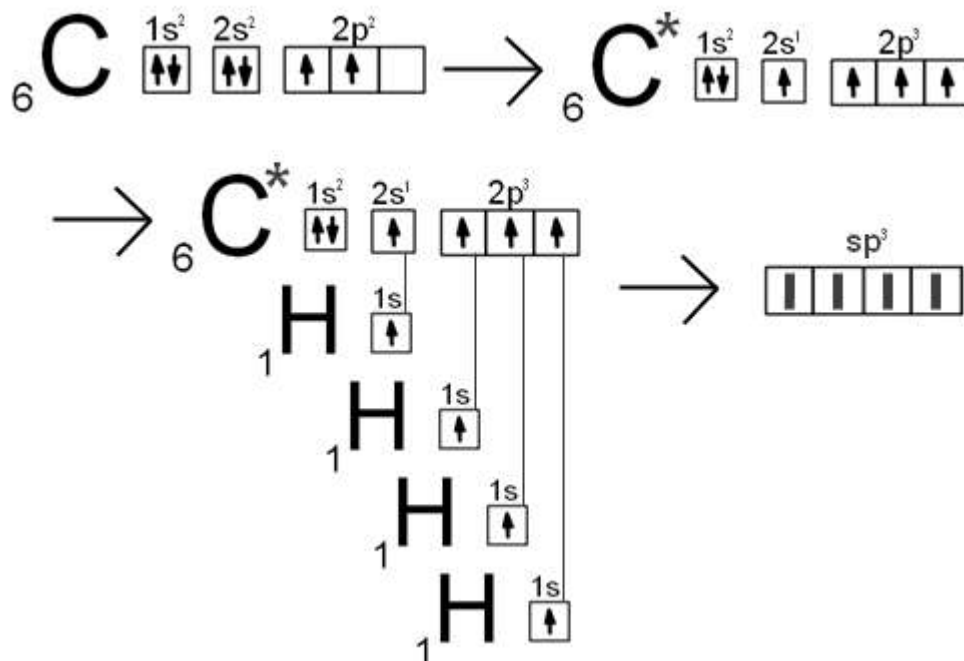
- prostorové uspořádání: trojúhelník
- např.: BF_3





Jednoduchá hybridizace sp^3

- prostorové uspořádání: čtyřstěn
- např.: CH_4



Složená hybridizace

- prostorové uspořádání: trojboký dvojjehlan
- např.: PCl_5

