Názvoslovie halogenidov

Halogenidy sú dvojprvkové zlúčeniny halogénu a iného prvku s menšou elektronegativitou

Halogén má oxidačné číslo vždy -I

Názvy chemických zlúčenín sú dvojslovné : chlorid sodný

Podstatné meno – „ čo “ odvodené od halogénu - elektronegatívnejšieho prvku x(Cl) = 2,8

 + koncovka - id

 fluór + id (koncovka) fluorid

 chlór + id chlorid

 bróm + id bromid

 jód + id jodid

Prídavné meno – odvodené od prvku zlúčeného s halogénom + prípona charakterizujúca

 kladné oxidačné číslo prvku

 I ..................ný (sodný)

 II ................natý (vápenatý)

 III................itý (hlinitý)

 IV................ičitý (kremičitý)

 V .......ečný,ičný (fosforečný)

 VI...............ový (sírový)

 VII .............isty (manganistý)

 VIII............ičelý (osmičelý)

Poradie prvkov vo vzorci je opačné ako v názve :

Chlorid sodný Na+ICl-I

Fluorid vápenatý CaIIF2-I CaIIF2-I

Jodid hlinitý AlIIII3-I 1:3

 Ca F 2

 Zrkadlo

 Použili sme krížové pravidlo :

Súčet oxidačných čísel prvkov je rovný nule. 2 -2 = 0

 CaIIF2-I  1. (II) + 2.(-I)= 0 CaIIF2-I

 2 + (-2) = 0

 Pomer počtu atómov v molekule zlúčeniny

 1 : 2