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