**Názvosloví halogenidů**

* Důležité je, uvědomit si, že halogenidy tj. sloučeniny halogenů (Cl, F, Br, I) s jinými prvky, např. kovy mají vždy oxidační číslo záporné (-I).
* Musíte znát koncovky kladných oxidačních čísel prvků, které se slučují s halogeny, např. I - ný, II - natý, III - itý …
* Halogeny jsou vždy prvky s vyšší elektronegativitou, to znamená, že dokáží s jiných prvků odtrhávat (oddělovat) elektrony – z toho plyne jejich postavení ve vzorci – budou vždy stát až na druhém místě ve vzorci
* Platí, že součet oxidačních čísel všech atomů v molekule musí být roven 0.
* Název halogenidu se skládá z podstatného jména zakončeného koncovkou id a přídavného jména, např. chlorid sodný

1) Vytvořte vzorce halogenidů z jejich názvů

Chlorid hlinitý

Fluorid sodný

Chlorid draselný

Jodid stříbrný

Fluorid jodistý

Chlorid olovičitý

Fluorid lithný

Fluorid osmičelý

Bromid draselný

2) Vytvořte názvy halogenidů z jejich vzorců

SiF4

SnCl2

PF5

BF3

CaBr2

SF4

AgCl

AlF3

3) Najděte pouze chybné dvojice (páry) a napište jejich správné řešení

Fluorid siřičitý SF2 IF7 Fluorid jodičný

Chlorid sodný NaCl LiF Fluorid lithnatý

Chlorid cínatý SnCl FeCl3 Chlorid železitý

Fluorid fosforečný PF5 K2I Jodid draselný

Jodid olovnatý Pb2I PbCl2 Chlorid olovničitý