

Halogenidy

(učebnice str.90-92)

Jsou dvouprvkové sloučeniny halogenů (F, Cl, Br a I).

Atom halogenů má vždy **oxidační číslo 1-** (F⁻, Cl⁻, Br⁻ a I⁻)

Název je tvořen podstatným jménem halogenu **s koncovkou -id** a přídavným jménem druhého prvku **s koncovkou podle oxidačního čísla**.

Sloučeniny halogenů s vodíkem jsou tzv. **halogenvodíky**

Příklady halogenidů:

H^+Br^- bromovodík

Na^+F^- fluorid sodný

$\text{Al}^{3+}\text{Cl}_3$ chlorid hlinitý

Některé významné halogenidy

Chlorid sodný (NaCl): nerost sůl kamenná (**halit**), bezbarvá krystalická látka (kuchyňská sůl)

Fluorid vápenatý (CaF_2): bílá krystalická látka, v přírodě fialový nerost **kazivec**.

Učebnice str. 90 cvičení 1, 2 str.91 cv. 6