HALOGENIDY

= sloučeniny halogenu (F, Cl, Br, I) a dalšího prvku

oxidační číslo

názvosloví

NÁZEV ZE VZORCE

DOPSAT OXIDAČNÍ ČÍSLA

1. ČÁST NÁZVU

2. ČÁST NÁZVU

KŘÍŽOVÉ PRAVIDLO

$CuBr_2$

$Cu^{II}Br_2^{-I}$ $2 \cdot (-I) = -II$

bromid měďnatý (ox. č. II)

Přehnout v polovině, pak prázdnou část nastříhat podle čar. Nahoru napsat nadpisy.

VZOREC Z NÁZVU

Zapsat ~~znaky~~

Dopsat ox. čísla

Doplnit počty atomů

Fluorid cíničitý

$Sn^{IV}F^{-I}$

$Sn^{IV}F_4^{-I}$

chlorid sodný
NaCl

Halogenidy

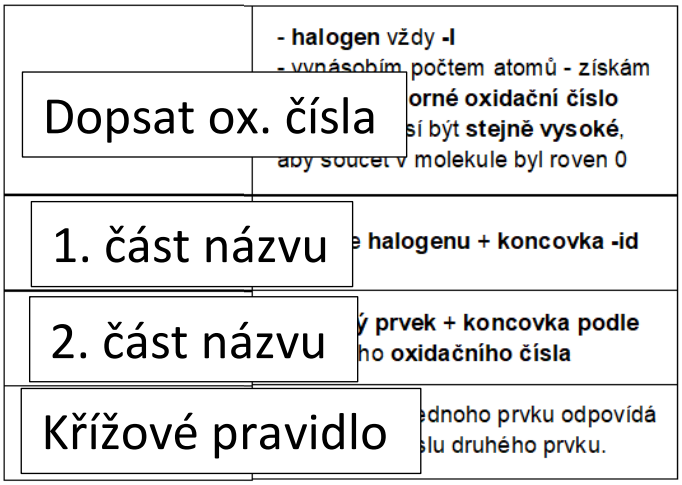
= sloučeniny halogenu (F, Cl, Br, I) a dalšího prvku

oxidační číslo
názvosloví

oxidační číslo: Halogen má vždy **-I**.
Další prvek <u>vždy kladné</u> podle koncovky příd. jména.
názvosloví: halogen + **-id** + příd. jm. podle druhého prvku

Název ze vzorce:

$CuBr_2$



$Cu^{II}Br_2^{-I}$ $2\cdot(-I) = -II$

bromid

měďnatý (ox. č. II)

$Cu^{II}Br_2^{-I}$

=1

Vzorec z názvu:

fluorid cíničitý

Sn F

$Sn^{IV}F^{-I}$

$Sn^{IV}F^{-I}_4$

chlorid sodný
NaCl

- nejběžnější halogenid
= sůl kamenná, kuchyňská sůl
- v mořské vodě průměrně 2,7%
- <u>použití</u>: potrava, surovina pro výrobu Cl, posyp silnic