

**Chemické názvosloví
sloučenin**

Halogenidy

Halogeny

jsou prvky VII A. skupiny v PSP:

- fluor (plyn)
- chlor (plyn)
- brom (kapalina)
- jod (pevná látka)

Koncovky kladných oxidačních čísel

● +I ... -ný

● +II ... -natý

● +III ... -itý

● +IV ... -ičitý

● +V ... -ečný

... -ičný

● +VI ... -ový

● +VII ... -istý

● +VIII ... -ičelý

Halogenidy

= dvouprvkové sloučeniny halogenů
a jiných prvků

Halogen vždy s oxidačním číslem –I

Přípona –id (fluorid, chlorid, bromid,
jodid)

a) Tvoření vzorce z názvu

- Číst název odzadu !!!

Chlorid vápenatý :



2.

1.

zápis prvků :

Ca Cl

Ca Cl₂

● Fluorid křemičitý

Si F

● -id = -I

● křemičitý = +IV

Si^{+IV} F^{-I}

Použít křížové pravidlo :



Poznámka : jedničky se dolů
nepíší !!!

Příklady

- Jodid hořečnatý
- Bromid stříbrný
- Fluorid sírový
- Chlorid uhličitý
- Jodid fosforečný
- Bromid železitý
- Fluorid jodistý
- MgI_2
- AgBr
- SF_6
- CCl_4
- PI_5
- FeBr_3
- IF_7

b) Tvoření názvu ze vzorce

Probíhá přesně v opačném pořadí
než tvorba vzorce



!!! Název tvoříme opět odzadu !!!

jodid rtuťnatý

1) Nejprve použijeme znalost křížového pravidla :



2) Sestavíme název odzadu :

Cl = **chlor** s příponou **id**

Al = **hliník** s příponou **itý** (III)

Chlorid hlinitý

Příklady na procvičení

- PbI_2
- SnCl_4
- AsF_5
- CrCl_3
- KBr
- CuCl_2
- SF_6
- Jodid olovnatý
- Chlorid cíničitý
- Fluorid arzeničný
- Chlorid chromitý
- Bromid draselný
- Chlorid měďnatý
- Fluorid sírový