**HALOGENIDY**

* **Dvouprvkové sloučeniny halogenů (F,Cl,Br,I) s jinými prvky (kovem)**
* **HALOGENY =** prvky 7. skupiny (VII.A), patří mezi ně: **F,Cl,Br,I**
* jsou reaktivní
* tvoří dvouatomové molekuly
* „barevné“
* jsou jedovaté

**FLUOR – F2**

* **nažloutlý plyn**
* **prudce reaktivní** (reaguje téměř se všemi prvky)
* ve starším českém názvosloví – **„kazík“** (protože ochotně reaguje s každou látkou a tím ji „kazí“)
* ve sloučeninách pevně drží, např. snižuje kazivost zubů (jeho sloučenina je součást zubní skloviny)
* **Použití:** součást zubních past, výroba teflonu

**CHLOR – Cl2**

* **žlutozelený plyn**
* **je těžší než vzduch**
* **je silně jedovatý**
* **Použití:**

 dezinfekce pitné vody

 výroba plastů(PVC), kyseliny chlorovodíkové

 bělení látek a papíru

* **Zneužití:** bojový plyn (1. svět. válka) – yperit (1915 – Belgie - Yprés – popsal E.M.Remarque – Na západní frontě klid)

**BROM – Br2**

* **hnědá kapalina**
* **rychle se vypařuje**
* **poškozuje oči a pokožku**
* **Použití:**

- chemická výroba

- léčiva

- jeho sloučenina se stříbrem se používá

 při výrobě fotografií (negativ x pozitiv)

**JOD –I2**

* **pevná látka**
* **barva - černá, s kovovým leskem**
* **sublimuje** (při zahřívání se mění přímo v páru)
* je nezbytný pro správný vývoj člověka (funkce štítné žlázy – jeho nedostatek může způsobit duševní poruchy)
* **Použití:** přidává se do kuchyňské soli, dezinfekce (jodová tinktura)

**Názvosloví:**

* Totožné s názvoslovím oxidů a sulfidů, s vyjímkou oxidačního čísla!!!
* **Oxidační číslo** halogenů v halogenidu je **vždy** **–I** (F-I, Cl-I, Br-I, I-I).

Vzorový příklad – tvoření názvu

1) OsBr8

2) Nejprve napíšeme oxidační číslo halogenu: **OsBr8-I**.

3) 8 = koncovka **IČELÝ**

 4) Název je **bromid osmičelý**.

**Procvičování:**

HgI2

NaF

SCl4

MnI7

PBr3

AgBr

FeI3

ZnCl2