**Halogenidy**

* dvojprvkové zlúčeniny halogénu s iným prvkom, v ktorých má halogén oxidačné číslo –I
* všeobecný vzorec X-I
* fluorid F-I
* chlorid Cl-I
* bromid Br-I
* jodid I-I
* názov je dvojslovný : podstatné meno (anión) + prídavné meno (katión)

Podstatné meno = názov halogénu + prípona –id

Prídavné meno = názov katiónu + oxidačná prípona

* vzorec má dve časti, ktoré sú uložené v opačnom poradí ako v názve

prídavné meno (katión) + podstatné meno (anión), napr. chlorid sodný NaCl

**Významné halogenidy**

* **chlorid sodný NaCl – kuchynská soľ**
* biela tuhá látka
* dobre rozpustná vo vode
* vyskytuje sa ako minerál kamenná soľ (halit)
* používa sa na dochucovanie jedál, pri konzervácii potravín, v medicíne ako fyziologický roztok (0,9% roztok), posýpanie ciest (následok nadmerného „solenia“ ciest je poškodzovanie životného prostredia), výroba H2, Cl2, NaOH (hydroxid sodný), HCl (kyselina chlorovodíková)
* **chlorid draselný KCl**
* biela tuhá látka
* dobre rozpustný vo vode
* v prírode sa vyskytuje ako žltý až červený minerál (sylvín)
* využitie – výroba KOH (hydroxid draselný)
* **jodid draselný KI**
* biela kryštalická látka
* dobre rozpustná vo vode
* používa sa na dezinfekciu, na doplnenie jódu pre potreby štítnej žľazy, vo forme tablety ako ochrana pre prípad havárie atómovej elektrárne
* **fluorid vápenatý CaF2**
* biela tuhá látka
* málo rozpustný vo vode
* v prírode sa vyskytuje ako minerál fluorit (kazivec)
* využitie – pri výrobe fluóru, dôležitý pri prevencii zubného kazu,
* **bromid strieborný AgBr**
* výroba forografií
* **bromid draselný KBr**
* výroba liekov
* **chlorid amónny NH4Cl**
* výroba batérií