

HALOGENIDY uč.str.52

Dvouprvkové sloučeniny, které se skládají z halogenu (prvku VII.A skupiny – chlor, fluor, brom a jod) a druhého prvku.

Podstatné jméno je odvozeno od halogenu s koncovkou -id = chlorid, fluorid, bromid, jodid.

Oxidační číslo halogenu v halogenidech je vždy -I

Přídavné jméno je odvozeno od druhého prvku s kladným oxidačním číslem a s koncovkou, která mu odpovídá (-ný, -natý..).

oxidační číslo	koncovka
I.	-ný
II.	-natý
III.	itý
IV.	-ičitý
V.	-ičný, -ečný
VI.	-ový
VII.	-istý
VIII.	-ičelý

CHLORID SODNÝ

- sůl bezkyslíkaté kyseliny (kyseliny chlorovodíkové HCl)
- kuchyňská sůl, sůl kamenná, halit
- získává se dolováním nebo odpařováním z mořské vody
- je součástí lidského těla - pot, slzy, moč, tkáňový mok, krev.
- Fyziologický roztok - stejné složení, jako mají tělní tekutiny
- Nadbytek - zvyšování krevního tlaku (hodně uzenin, slaných jídel...)
- obsah soli v mořské vodě-salinita
- Použití: potravinářský (konzervování potravin) a chemický průmysl (výroba sodíku, chloru, kyseliny chlorovodíkové, jedlé sody, výroba mýdla, barev, skla, papírenský průmysl atd.), při údržbě silnic (v zimě),

JODID DRASELNÝ

- obohacujeme jím kuchyňskou sůl - jodidovaná sůl

FLUORID VÁPENATÝ

- v přírodě nerost **kazivec** bílá krystalická látka výroba kyseliny fluorovodíkové