

HALOGENIDY

Halogenidy jsou dvouprvkové sloučeniny halogenu (F, Cl, Br, I) s jinými prvky (kovy).

Oxidační číslo halogenidů je **-I**

Chlor + jiný prvek = **chlorid**

Brom + jiný prvek = **bromid**

Fluor + jiný prvek = **fluorid**

Jod + jiný prvek = **jodid**

chlorid vápenatý



oxidační číslo vápníku + **II**



(součet oxidačních čísel ve sloučenině je roven nula)

Při tvorbě chemických vzorců z názvů a názvů z chemických vzorců postupujme stejně jako u oxidů.

oxidační číslo	zakončení přídavného jména	příklady halogenidů	
		název	vzorec
I	- ný	chlorid sodný	NaCl
II	- natý	fluorid vápenatý	CaF ₂
III	- itý	chlorid železitý	FeCl ₃
IV	- ičitý	chlorid křemičitý	SiF ₄
V	- ečný	bromid fosforečný	PBr ₅
	- ičný	fluorid dusičný	NF ₅
VI	- ový	fluorid sírový	SF ₆
VII	- istý	fluorid jodistý	IF ₇
VIII	- ičelý	fluorid osmičelý	OsF ₈

Přehled základních halogenidů

Chlorid sodný (kuchyňská sůl, kamenná sůl)

NaCl



- bílá krystalická látka slané chuti, dobře rozpustná ve vodě
- vyskytuje se jako nerost – halit, je ve velkém množství v mořích a oceánech (mořská voda obsahuje v průměru 2,7% chloridu sodného)
- používá se k ochucení a konzervaci potravin, v zimním období na odstranění ledu a sněhu ze silnic a chodníků, na výrobu chloru, vodíku, hydroxidu sodného, mýdel,...

V množství 5-10 g denně je nezbytný pro život člověka. Nedostatek způsobuje křeče svalstva, bezvědomí, popř. smrt. Nadbytek soli vede např. ke zvýšení krevního tlaku.

Chlorid draselný **KCl**

- nachází se v mořské vodě
- používá se jako draselné hnojivo, na výrobu mýdel, ve farmacii, atd.

Chlorid a bromid stříbrný **AgCl, AgBr**

- látky citlivé na světlo, používají se v černobílé fotografii a při RTG snímkování

Fluorid vápenatý **CaF₂**

- minerál kazivec (fluorit)
- používá se na výrobu fluorovodíku (HF) a v hutnictví