

Halogenidy

HALOGENY - FLUOR F, CHLOR Cl, BROM Br, JOD I

vytvářejí dvouprvkové sloučeniny -

halogenidy

- mají zakončení **id** (např. fluor**id**)
- atomy halogenů mají v halogenidech oxidační číslo -I

CHLORID SODNÝ NaCl

výskyt - v přírodě se vyskytuje jako nerost sůl
kamenná (HALIT)
- v běžném životě jako kuchyňská sůl
- získává se např. odpařováním mořské vody

vlastnosti - bílá krystalická látka
- rozpustná ve vodě (slaná chuť)
- při nahřátí plamenem se dá sůl roztavit
a uvolňuje se přitom chlor

použití - nezbytná složka potravy
- konzervace potravin (maso, ryby)
- výroba chloru a chlorovodíku
- výroba mýdla, zpracování kůží
- odstraňování sněhu a námrazy

FLUORID VÁPENATÝ CaF₂

- ☐ v přírodě se vyskytuje jako fialový nebo zelenomodrý nerost (KAZIVEC)
- ☐ bílá krystalická látka
- ☐ nerozpustná iontová sloučenina Ca a F
základní zdroj výroby HF

- **BROMID STŘÍBRNÝ AgBr**
- žlutá krystalická látka
- prakticky nerozpustná ve vodě
- na přímém slunečním světle se rozkládá, což se projevuje tmavnutím žluté barvy na šedou
- díky své citlivosti na světlo se využívá při výrobě filmů pro černobílou fotografii, rentgenové a
- radioaktivní snímkování

Uvedený text si přepište do sešitu, látka je uvedena v učebnici na straně 90 až 92

Otázky do testu:

- Co jsou halogenidy, jaké mají oxidační číslo
- Chlorid sodný, výskyt, vlastnosti, použití
- Fluorid vápenatý, výskyt, vlastnosti, použití