



ZÁKLADNÍ ŠKOLA NOVÁ ROLE, OKRES KARLOVY VARY

Člověk a příroda
Chemie

Halogenidy
VY_32_INOVACE_CH_DV_01

Vypracoval:
Mgr. Darina Dvořáčková

Halogenidy

Halogeny a halogenidy

- Halogeny – prvky VII. A skupiny periodické tabulky
- Jsou-li prvky ve stejné skupině, znamená to, že mají podobné vlastnosti, tzn., že tvoří podobné sloučeniny
- Halogenidy – jsou dvouprvkové sloučeniny halogenu a jiného prvku
- Názvosloví halogenidů – podstatné jméno odvozené od halogenu má koncovku –id (fluorid, chlorid, bromid, jodid)
- Oxidační číslo halogenu je v halogenidech –I.

Nejdůležitější halogenidy

- Chlorid sodný – NaCl
- Bezbarvá, krystalická látka, dobře rozpustná ve vodě.
- V přírodě se vyskytuje jako minerál halit (sůl kamenná).
- Je nezbytnou součástí potravy všech živočichů i člověka.
- Má konzervační účinky.
- Vyrábí se z něj chlor, hydroxid sodný, používá se při výrobě mýdla a při zpracování kůží.
- Používá se i při zimní údržbě komunikací.

- Fluorid vápenatý – CaF_2
- Bílá krystalická látka, v přírodě se vyskytuje jako nerost fluorit.
- Vyrábí se z něj fluorovodík a kyselina fluorovodíková

- Bromid stříbrný- AgBr
- Látka, která je citlivá na světlo. Využívá se při výrobě fotografických materiálů pro černobílou fotografii.

Procvičení názvosloví halogenidů

- Zapiš vzorce halogenidů:
- Chlorid vápenatý
- Jodid železitý
- Fluorid měďnatý
- Bromid hlinitý
- Chlorid litný
- Bromid olovnatý
- Fluorid arseničný

• Zapiš názvy halogenidů:

• KI

• FeCl₃

• CCl₄

• IF₇

• OsF₈

• ZnCl₂

• BeBr₂