

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: 9.B

Opakování vzdělávacího celku: názvosloví halogenidů

Halogenidy jsou binární (dvoupřvkové) sloučeniny halogenu s nějakým prvkem.

Vznikají odtržením vodíku z halogenvodíkových kyselin, tj. kyselina fluorovodíková HF, kyselina chlorovodíková HCl, kyselina bromovodíková HBr a kyselina jodovodíková HI. Proto mají halogenidy ve svých sloučeninách vždy oxidační číslo I-. Vznikne tak fluorid F^{I-} , chlorid Cl^{I-} , bromid Br^{I-} a jodid I^{I-}

1. Napiš vzorce následujících halogenidů:

- a) Chlorid sodný
- b) Fluorid vápenatý
- c) Bromid stříbrný
- d) Jodid draselný
- e) Chlorid hořečnatý
- f) Chlorid železitý
- g) Bromid hlinitý
- h) Fluorid sírový

2. Napiš názvy následujících halogenidů:

- a) CCl_4
- b) NaF
- c) $CaCl_2$
- d) NaBr
- e) $CoCl_2$
- f) AgI
- g) PI_5
- h) SiF_4

Vytvořila: Zuzana Složilová