

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: 9.B

Opakování vzdělávacího celku: názvosloví hydroxidů

Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny, které obsahují aniontovou skupinu OH⁻.

Podobně jako oxidy, vznikají odtržením 1 atomu vodíku z molekuly vody (H₂O). Proto mají hydroxidy ve svých sloučeninách oxidační číslo I-

1. Napiš vzorce následujících hydroxidů:

- Hydroxid sodný
- Hydroxid hlinitý
- Hydroxid měďnatý
- Hydroxid železnatý
- Hydroxid zinečnatý
- Hydroxid olovnatý
- Hydroxid nikelnatý
- Hydroxid bismutitý

2. Napiš názvy následujících hydroxidů:

- KOH
- Fe(OH)₃
- Ca(OH)₂
- Cd(OH)₂
- LiOH
- RbOH
- Ba(OH)₂
- Sr(OH)₂

Vytvořila: Zuzana Složilová