

Názvosloví hydroxidů

Hydroxidy

Jsou 3 - prvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidové anionty OH^- vázané na kationty kovu nebo amonný kation NH_4^+

Př. NaOH , Ca(OH)_2 , KOH

Bezpečnost při práci s hydroxidy:

- při práci používat ochranné pomůcky, nebrat hydroxidy do rukou - žíraviny
- při polížení roztokem hydroxidu omýváme postižené místo proudem tekoucí vody nebo neutralizujeme zředěným octem

Názvosloví hydroxidů

Je podobné jako u oxidů a halogenidů. Oxidační číslo hydroxidové skupiny (OH^-)

Název: podstatné jméno + přídavné jm. s koncovkou

Příklady:

Hydroxid sodný	NaOH
Hydroxid železitý	Fe(OH)_3

Úkol č.: 1 Napiš vzorec nebo název

Hydroxid draselný

Hydroxid amonný

Hydroxid vápenatý

Zn(OH)_2

Mg(OH)_2

LiOH

Pokyny pro žáky:

1. Text si přepište do sešitu, látka je uvedena v knize str. 101-103
2. Zezadu do sešitu vypracujte úkol č.: 1 a cvičení z učebnice č.1 na straně 102
3. Zezadu do sešitu odpovězte na tyto otázky:
 - Jak se vytváří názvosloví hydroxidů
 - Jak se musí dodržovat bezpečnost při práci s hydroxidy