

24 Významné hydroxidy

Najznámejšie hydroxidy

Hydroxid sodný NaOH a hydroxid draselný KOH

- biele tuhé látky,
- sú leptavé, nesmú sa chytať rukou, spôsobujú rany, ktoré sa ťažko hoja,
- pri zasiahnutí hydroxidmi treba dôkladne opláchnuť postihnuté miesto vodou a potom roztokom kyseliny octovej alebo citrónovej,
- pohlcujú vodu a oxid uhličitý zo vzduchu, preto sa musia skladovať v dobre tesniacich nádobách,
- používajú sa na výrobu mydiel, papiera, rôznych chemikálií, na čistenie olejov a tukov,
- predávajú sa vo forme šupiniek alebo granuliek...

Hydroxid vápenatý Ca(OH)₂

- biela tuhá látka, vo vode málo rozpustná,
- nazýva sa hasené vápno, vyrába sa hasením páleného vápna (viď poznámky o oxidoch),
- leptavý,
- používa sa v stavebníctve na prípravu vápennej malty, na bielenie obytných a poľnohospodárskych stavieb – steny aj dezinfikuje, pri výrobe cukru...

Pri rozpúšťaní hydroxidov vo vode vzniká hydroxidový anión a príslušný kation:

Napríklad:



a podobne ďalšie hydroxidy

Domáca úloha

Napíšte, ako sa rozpúšťajú vo vode tieto hydroxidy:

