

Významné hydroxidy

NaOH



KOH



$\text{Cu}(\text{OH})_2$

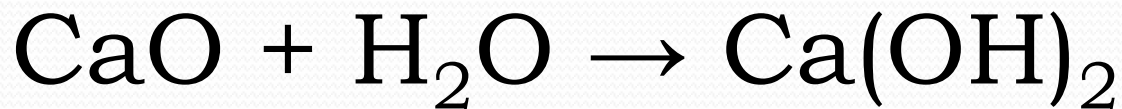


NH_4OH



Ca(OH)_2 – hydroxid vápenatý

- Vzniká hašením **páleného vápna**



- **hašené vápno** k přípravě malty a omítkových směsí
- Směs Ca(OH)_2 s vodou je **vápenné mléko** – po přefiltrování **vápenná voda**.

NaOH – hydroxid sodný KOH – hydroxid draselný

- Pevné, bílé látky rozpustné ve vodě
- Pohlcejí vlhkost a CO_2 ze vzduchu
- Jejich roztoky rozkládají tuky – výroba mýdel (sodná a draselná), čištění vratných lahví



NH_4OH – hydroxid amonný

- Příprava rozpuštěním plynného amoniaku ve vodě
- Výroba hnojiv

Vodným roztokům hydroxidů se dříve říkalo
LOUHY

Hydroxid vápenatý ve stavebnictví

- Tepelný rozklad vápence (činnost vápenky)



pálené vápno

- Hašení páleného vápna



hašené vápno

- Tvrdnutí malty

