

## Hydroxidy

- jsou tříprvkové sloučeniny kovu a skupiny  $(OH)^{-1}$  –hydroxidový anion. Tyto látky označujeme zásady.

$Na^I(OH)^{-1}$  – hydroxid sodný

$KOH$  – hydroxid draselný } jsou bílé pevné látky, pohlcují vlhkost ze vzduchu, mají leptavé účinky

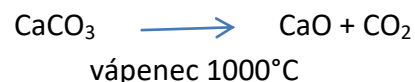
$NH_4OH$  – hydroxid amonný

$NH_3$  – amoniak – bezbarvý, zapáchající a jedovatý plyn. Použití: v chladicích zařízeních, výroba hnojiv, kyseliny dusičné a výbušnin.

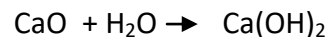
$Ca^{II}(OH)_2^{-1}$  – hydroxid vápenatý (hašené vápno)

Výroba má dvě fáze:

1. Tepelný rozklad vápence ve vápenkách



2. Hašení páleného vápna



pálené vápno + voda  $\longrightarrow$  hašené vápno+ vznik tepla

### Vlastnosti $Ca(OH)_2$

Pevná bílá látka, leptavé účinky, špatně rozpustný ve vodě.

Reaguje s  $CO_2$  – tvrdnutí malty



Užití: výroba malty, průmyslových hnojiv, bílení stěn

hydroxid amonný  $NH_4OH$

hydroxid železitý  $Fe^{III}(OH)^{-1}_3$

$Mg(OH)_2$  – hydroxid hořečnatý