Hydroxidy

- trojprvkové zlúčeniny najmä kovového prvku a hydroxidovej skupiny OH

- silné žieravé účinky

- ich roztoky sa nazývajú lúhy

**Prvá pomoc:**

- postihnuté miesto opláchneme prúdom studenej vody a zneutralizujeme roztokom octu

**Disociácia:**

- vo vode ionizujú pričom uvoľňujú katión kovu a hydroxidový anión OH-, ktorý spôsobuje zásaditosť roztokov

NaOH → Na+ + OH-

**Najvýznamnejšie hydroxidy**

**h. sodný- NaOH**

**h. draselný- KOH**

- biele tuhé látky

- výroba mydla, plastov, čistenie odtokov

- sú hygroskopické- pohlcujú vzdušnú vlhkosť

**h. vápenatý- Ca(OH)2**

- biela práškovitá látka

- hasené vápno

- vyrába sa z oxidu vápenatého reakciou s vodou

CaO + H2O → Ca(OH)2

- stavebníctvo, odkysľovanie pôdy, výroba cukru, dezinfekcia

Ca(OH)2 → Ca2+ + 2 OH-