Hydroxidy

Důkaz:fenolftalein … zfialoví

Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny , které obsahují OH – anionty

NaOH -> Na+ + OH-I

!!!Žíraviny

hydroxid= OH –I

Nejvýznamnější hydroxidy

**NaOH hydroxid sodný**,louh,žíravina

V- mýdla ,papír,čištění lahví

Ca(OH)2 – hydroxid vápenatý

v- hašené vápno (do malty) ,desinfekce, zemědělství

CaCO3→CaO + CO2

CaO+H2O→Ca(OH)2

Ca(OH)2+CO2→CaCO3+H2O

**NH3- amoniak, NH4OH –hydroxid amonný(roztok amoniaku)**

-štiplavý ,jedovatý, vznik rozkladem živočichů a rostlin. zbytků, V-hnojivo

***Měření kyselin a zásad***

Pomocí tzv. stupnice pH od 0-14

-měříme pomoci univerzálních papírků nebo pH metry