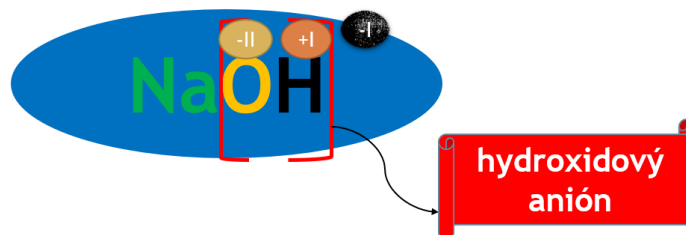


Hydroxidy

- Trojprvkové zlúčeniny kyslíka, vodíka a hydroxidotvorného prvku
- Kyslík s vodíkom tvoria hydroxidový anión s oxidačným číslom $-I$



Zásaditosť roztokov

- Zásaditosť vodných roztokov spôsobujú hydroxidové anióny
- Na vyjadrenie zásaditosti vodných roztokov sa používa stupnica pH
- Zásadité roztoky majú $pH > 7$ (čím sa viac hodnota pH blíži k 14, tým je roztok zásaditejší)
- Zásady(hydroxidy)- spôsobujú zmenu zafarbenia indikátorov(fenoftaleín z bezfarebného do ružovofialova a indikátorový papierik sa sfarbí do modra)

Vlastnosti

- Pri rozpúšťaní vo vode dochádza k uvoľňovaniu tepla(exotermická reakcia)
- Žieraviny s leptavými účinkami
- Prvá pomoc- vypláchnuť silným prúdom vody (v domácnosti možno použiť aj citrónovú šťavu alebo ocot)

Ionizácia hydroxidov

- **Ionizácia**- vznik iónov pri rozpúšťaní látky vo vode (rozpad látky na anióny a katióny)
- **Ionizácia hydroxidov**- vznikajú hydroxidové anióny a príslušné katióny hydroxidotvorných prvkov(vo vodnom roztoku uvoľňujú $(OH)^-$

