**Zásady, hydroxidy (při tvorbě zápisu kombinujte učebnici a prezentaci *název-vzorec*)**

Pojem zásady je pojmem nadřazeným pojmu hydroxidy. (Je to jako s pojmem osobní automobil (je nadřazený) pro různé značky Škoda, Mercedes, ….) Znamená to, že do pojmu zásady patří kromě hydroxidů i látky jiného druhu.

Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny, jejichž molekula se skládá z kationtu kovu nebo amonného aniontu NH4+ a jedné či více hydroxidových skupin.

Z prezentace (název-vzorec) zjistíte, hydroxidová skupina má vzoreček OH s oxidačním číslem -I

Názvosloví hydroxidů je velmi podobné názvosloví halogenidů (stejné ox. číslo). Je zde ale jedna odlišnost. Pokud vám vznikne křížovým pravidlem u skupiny OH stechiometrický koeficient vyšší než 1, pak je třeba dát skupinu OH do závorky, protože vzniklý stechiometrický koeficient platí jak pro O, tak i pro H. Zdá se to možná složité, po nahlédnutí do prezentace *název-vzorec* zjistíte, že to nic není.

Důležité jsou hydroxidy (název, vzorec): NaOH

 KOH

 Ca(OH)2

 NH4OH

Roztoky hydroxidů uzavíráme v baňkách či lahvích korkovými zátkami (skleněné se „zapékají“, nelze bezpečně otevřít)

První pomoc při potřísnění pokožky: 1. proud studené vody (delší dobu)

2. neutralizace roztokem slabé kyseliny (ocet, kysel. citronové)

 při požití: 1. vypláchnout ústa vodou,

 2. po malých dávkách podávat málo vody

 3. vždy k lékaři

Vzorečky si můžete zkontrolovat podle papíru, dva chybějící nejsou uvedeny proto, že kationtem není kov ale nekov, což odporuje uvedenému složení molekuly hydroxidu