**3 prvkové sloučeniny**

**1) HYDROXIDY**

sloučeniny, které ve vodném prostředí odštěpují hydroxidový anion OH

obecný vzorec **X(OH).......................OH... - I**

**OH........hydroxylová skupina**

**X..............kation kovu**

**!!!!! žíraviny !!!!!**

**Zástupci:**

**a) NaOH-** hydroxid sodný - bílá látka( pecičky), rozpustný ve vodě

použití: rozkládá tuky- výroba pevných mýdel

čistič odpadů, lahví

**b) KOH-** hydroxid draselný- bílá pevná látka

použití: výroba tekutých mýdel( dezinfekčních)

**c) Ca(OH)2-** hydroxid vápenatý= **hašené vápno** !!!

**Hygroskopický= odvádí vlhkost**

vzniká z CaO+ H2O

(CaO- oxid vápenatý= pálené vápno)

použití: bílení sklepů, chlévů, kravínů- dezinfekce

příprava malty

vápnění půdy- zahrady, pole( při překyselení půdy)

při výrobě cukru

**d) NH4OH-** hydroxid amonný

příprava: rozpouštěním amoniaku- ( čpavku- NH3) ve vodě

( dráždí dýchací cesty)

použití: výroba hnojiv

**Úkol!!! 1) Vytvoř vzorce: 2) Vytvoř názvy:**

oxid manganičitý..................................... PCl5...........................................

oxid chromitý......................................... K2O............................................

sulfid sodný............................................ BaO............................................

sulfid olovnatý....................................... Hg( OH)2......................................

chlorid hlinitý........................................ LiOH.............................................

fluorid jodistý.......................................

hydroxid stříbrný....................................

hydroxid zlatitý......................................