**Hydroxidy (= louhy)**

- tříprvkové sloučeniny

- obsahují skupinu (OH)-I

- názvosloví obdobné jako u halogenidů

- hydroxidy kovů jsou často barevné

Důležité hydoxidy

NaOH, KOH – hydroxid sodný, hydroxid draselný

- žíravé, rozpustné, při poleptání potřít octem, prodej - pecičky

- použití: výroba mýdla, papíru, čištění pivních lahví, na ucpané vodovodních potrubí

NH4OH – hydroxid amonný (čpavek)

- roztok plynu amoniaku NH3 ve vodě

NH3 + H2O --- NH4OH

Ca(OH)2 - hydroxid vápenatý

- málo rozpustný

- vápenná kaše, vápenné mléko – suspenze

- vápenná voda – roztok

- použití: cukrovary, stavebnictví

pálené vápno reaguje s vodou CaO + H2O --- Ca(OH)2

 (vzniká hašené vápno)

malta = písek + voda + hašené vápno

tuhnutí malty: Ca(OH)2 + CO2  --- CaCO3 + H2O

==============================================================================

A) Přepiš nebo vytiskni a nalep zápis do sešitu

B) Vytvoř vzorce hydroxidů a napiš je do sešitu

(Př. Hydroxid hlinitý - je to jednoduché. Postupuj jako by to byl chlorid hlinitý = AlCl3, to už umíte. Místo halogenu dáte skupinu (OH), oxidační číslo je stejně jako u halogenu -I.

Tedy hydroxid hlinitý je: Al(OH)3 (á el ó há třikrát)1) hydroxid lithný

2) hydroxid zinečnatý

3) hydroxid hořečatý

4) hydroxid železitý

5) hydroxid vápenatý