Zápis si vlepte do sešitu – přečtěte a naučte. Víc vám toho nezadám.....zkuste si opakovat

**směsi, výpočet – hmotnostní zlomek, stavba atomu**

**Všichni poslali úkol z min. týdne- chválím :-)**

**Tříprvkové sloučeniny**

**a) Hydroxidy**

**b) Kyslíkaté kyseliny**

**c) Soli kyslíkatých kyselin**

**Hydroxidy**

**-** tříprvkové sloučeniny prvek+ hydroxidová skupina (OH)-1

- jsou žíraviny (leptají)

- ve vodě odštěpují hydroxidový anion OH-

NaOH--------- Na++ OH-

**Hydroxid sodný - NaOH, hydroxid draselný – KOH**

**- louhy**

- pevné bílé látky, rozpustné ve vodě – při rozpouštění se uvolňuje teplo

- pohlcují vlhkost ze vzduchu a oxid uhličitý (musí být uloženy v době uzavřených lahvích)

**Použití:** výroba mýdla, čištění odpadů

**Hydroxid vápenatý Ca(OH)2 – hašené vápno**

- bílá pevná látka

- vzniká při reakci páleného vápna vodou (uvolňuje se hodně tepla)

CaO + H2O --------------- Ca(OH)2

**Využití:** ve stavebnictví – hašené vápno

 vápnění překyselené půdy (snížení kyselosti půdy)

 dezinfekce stěn