**Prepísať poznámky do zošita + napísať vzorce na známku!!!(do 27.3.)**

**Významné hydroxidy**

**Hydroxid sodný – NaOH a Hydroxid draselný – KOH**

* biele, tuhé látky
* pohlcujú vlhkosť a CO2 zo vzduchu
* rozpustné vo vode
* predávajú sa vo forme granuliek

 *použitie:*

* výroba mydla a papiera
* čistenie nádob, odtokov

Vo vode ionizujú na sodné a draselné katióny a hydroxidové anióny

 NaOH → Na+ + OH-

 KOH → K+ + OH-

**Hydroxid vápenatý – Ca(OH)2**

* nazýva sa aj hasené vápno
* je biela, tuhá látka
* pripravuje sa hasením páleného vápna
* je to reakcia páleného vápna s vodou

 CaO + H2O → Ca(OH)2

*použitie:*

* príprava malty
* výroba cukru (čírenie cukrovej šťavy)
* výroba sódy
* bielenie a dezinfekcia stien

Vo vode ionizuje na vápenaté katióny a hydroxidové anióny

 Ca(OH)2 → Ca2+ + 2 OH-

Reakcia s oxidom uhličitým CO2:

 - reakcia prebieha pri tvrdnutí malty

Ca(OH)2 + CO2 → CaCO3 + H2O

 - reakciou vzniká uhličitan vápenatý a voda

**Vzorce + názvy – prosím spraviť – budem to známkovať!!!**

1. chlorid vápenatý
2. bromid meďnatý
3. jodid kremičitý
4. oxid strieborný
5. fluorid zinočnatý
6. MnF5
7. SiF4
8. H2CO3
9. AgI
10. kyselina chlórovodíková
11. kyselina chlorečná
12. SO2
13. Mn2O5
14. HIO4
15. H2CrO4
16. oxid horečnatý
17. kyselina uhličitá
18. oxid lítny
19. HI
20. SnO2