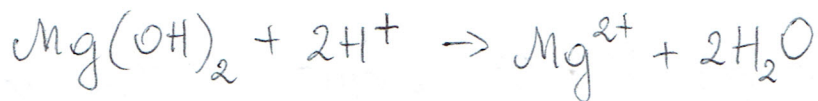
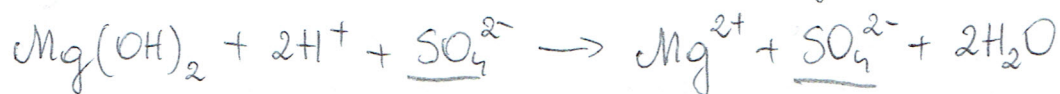
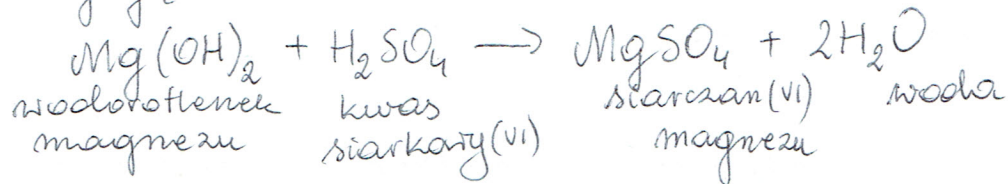


Temat: Właściwości chemiczne wodorotlenków.

Pod tematem lekcji przepiszcie informacje, które podaję poniżej.

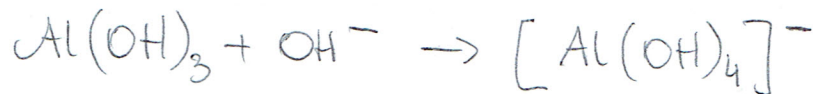
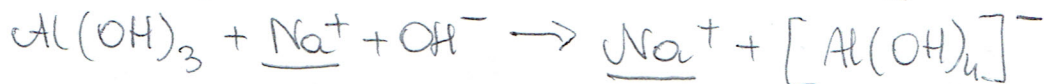
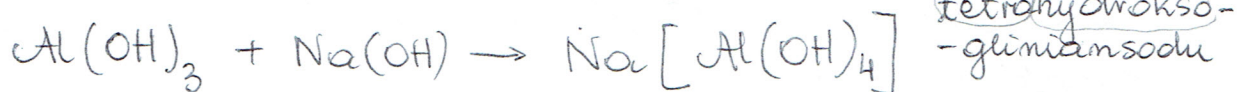
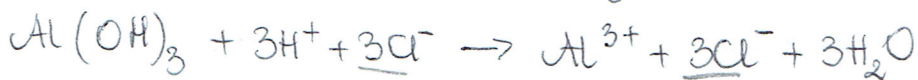
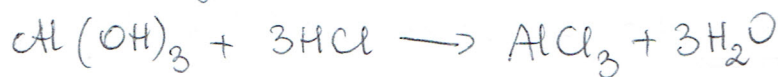
1) Podział wodorotlenków:

a) wodorotlenki zasadowe - reagujące z kwasami, a nieragujące z zasadami.



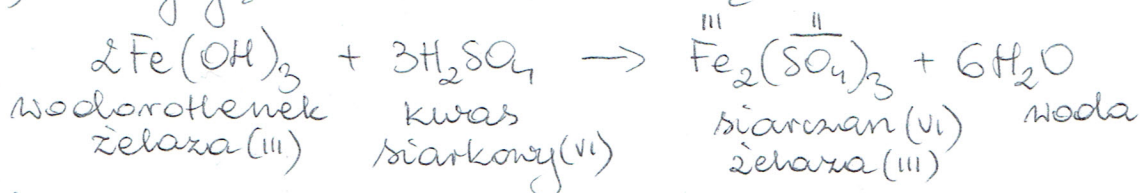
b) wodorotlenki amfoteryczne - reagujące zarówno z kwasami, jak i z zasadami, np. $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Cr}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$

Produktem każdej z tych reakcji jest sól, ale różna dla każdego z tych przypadków

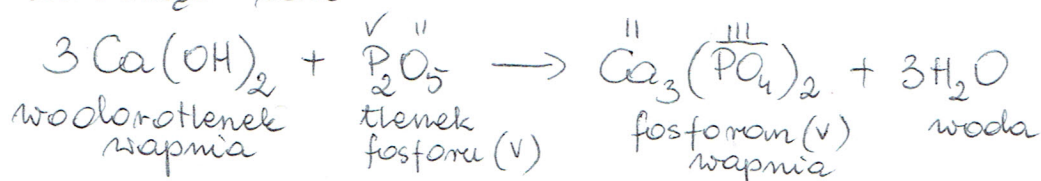


2) Właściwości chemiczne wodorotlenków

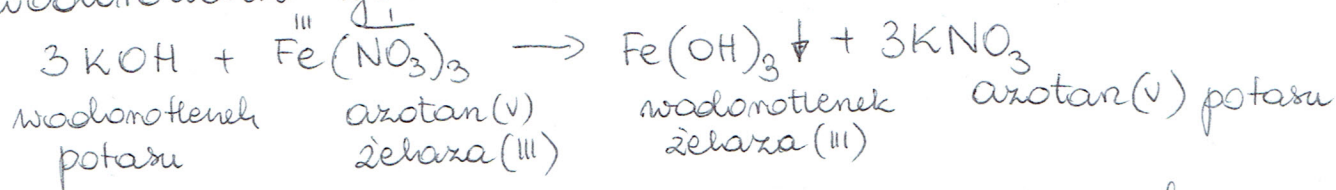
a) reagują z kwasami tworząc sole:



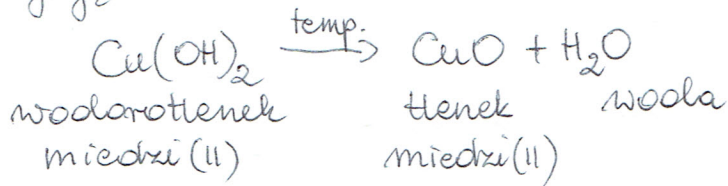
b) reagują z tlenkami kwasowymi (SO_2 , SO_3 , CO_2 , N_2O_5 itd) tworząc sole



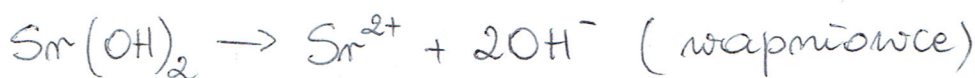
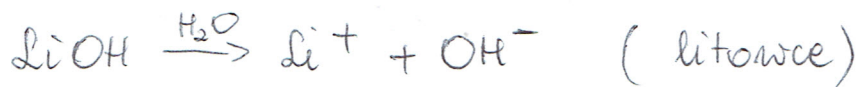
c) wodorotlenki metali lekkich reagują w roztworach z solami metali ciężkich, tworząc słabo rozpuszczalne wodorotlenki tych metali.



d) ulegają termicznemu rozkładowi na tlenek i wodę



e) wodorotlenki ulegają w wodzie dysocjacji jonowej, ale tylko wodorotlenki litowców i wapniowców są mocnymi elektrolitami i dobrze rozpuszczają się w wodzie



MOC wodorotlenków rośnie w grupach i maleje w okresach w miarę wzrostu liczby atomowej.

Praca domowa (termin do soboty 30.05.2020r)

Napisz pięć równań reakcji chemicznych przedstawiających na schemacie. Określ typ każdej reakcji (synteza, analiza, wymiana)

