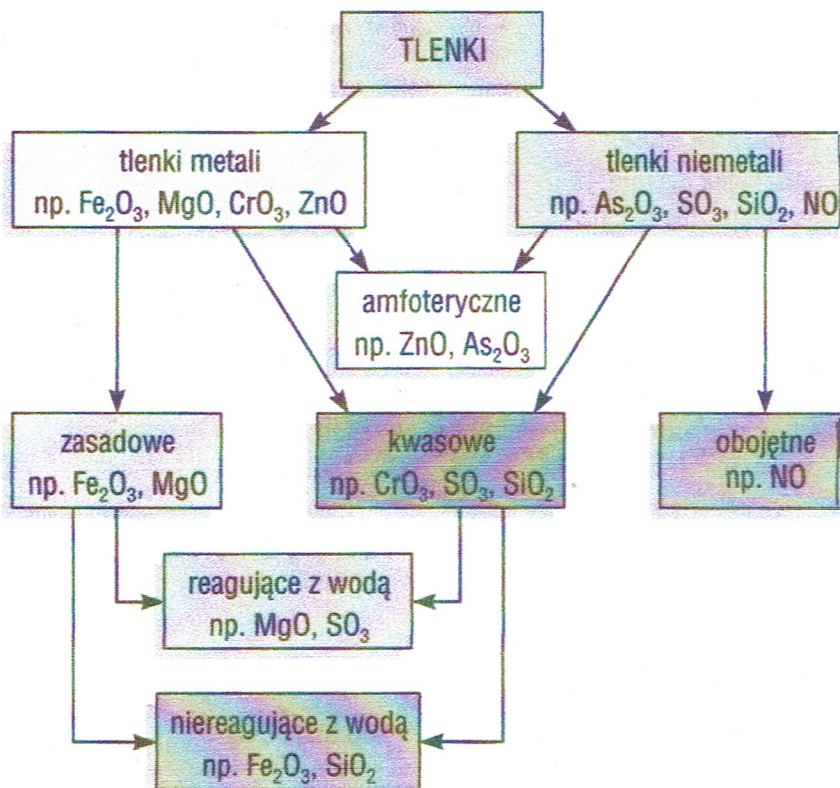


Temat lekcji: Charakter chemiczny tlenków.

Temat jest opracowany w podręczniku (to jest ten sam temat co na ostatniej lekcji)- przeczytajcie.

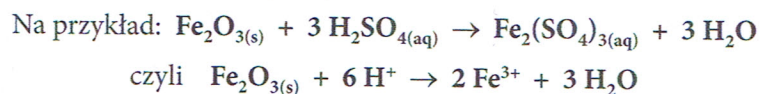
Pod tematem lekcji przepiszcie następujący podział i 6 punktów, które przedstawiają reakcje tlenków.



Tlenki :

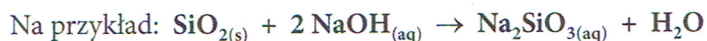
1. Reagują z kwasami, jeśli są to tlenki zasadowe lub amfoteryczne

**tlenek zasadowy
lub amfoteryczny** + kwas → sól + woda

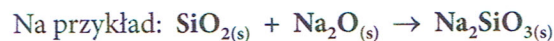


2. Reagują z zasadami, jeśli są to tlenki kwasowe lub amfoteryczne

**tlenek kwasowy
lub amfoteryczny** + wodorotlenek → sól + woda

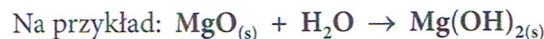


tlenek kwasowy + tlenek zasadowy → sól

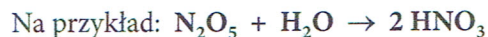


3. Reagują z wodą, dając wodorotlenki lub kwasy, albo nie reagują z wodą

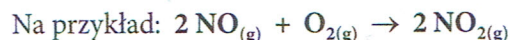
tlenek + woda → wodorotlenek



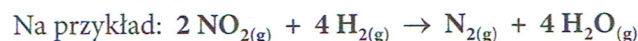
tlenek + woda → oksokwas



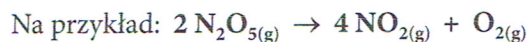
4. Niższe tlenki utleniają się do wyższych tlenków



5. Wyższe tlenki redukują się do niższych tlenków lub do wolnych pierwiastków

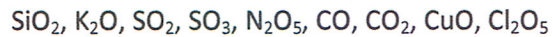


6. Ulegają rozkładowi termicznemu



Praca domowa:

1) Wskaż tlenki, które z wodą tworzą kwasy, napisz odpowiednie równania reakcji chemicznych:



2) Ułóż równania reakcji następujących pierwiastków z tlenem (w nawiasie podano wartościowość pierwiastka w stosunku do tlenu): Mg(II), Cu(I), P(III), P(V), Al(III), S(IV).

3) Ułóż równania redukcji wodorem podanych tlenków: Cu_2O , MnO_2 , FeO , Fe_2O_3 .
Jednym z produktów reakcji jest metal.

Na prace domową 1,2,3, czekam do soboty 02.05.2020.

Pozdrawiam

ecedro48@gmail.com