**16.06 i 17.06**

**Temat : Proces dysocjacji jonowej zasad. (** 2 jednostki lekcyjna**)**

Przeczytać z podręcznika od str. 222 do 224.

1. Właściwości wodnych roztworów zasad.
2. Przewodzą prąd elektryczny.
3. Barwią dany wskaźnik na taki sam kolor.

2 . Na czym polega dysocjacja jonowa zasad ? – przeczytać str. 222.

3.Zapis równania reakcji dysocjacji jonowej zasad- przykłady.

a) NaOH H2O→ Na+ + OH-

b) KOH H2O→ K+ + OH-

c) Ba(OH) 2 H2O→Ba2+ + 2 OH-

4. Ogólny wzór do zapisywania dysocjacji zasad w podręczniku str. 223.

5. Wniosek : **Zasady w roztworach wodnych dysocjują na kation metalu ( wyjątek zasada amonowa ) i aniony wodorotlenkowe** – zapisać w zeszycie.

6. Wykorzystanie właściwości dysocjacji zasad str. 224

7. Rozwiazywanie zadań ; **1, 2,3 str. 224** – na lekcji a pozostałe w domu. Dla chętnych zad **4 str. 224**. Zapraszam na lekcje on- line o godz13, a zadania przesłać na **email-pocztę lub menedżer .**