**Notatka do zeszytu**

**Temat : Dysocjacja jonowa zasad**

1. Zasady w roztworze wodnym dysocjują na kationy metali i aniony wodorotlenkowe.
2. Roztwory wodne zasad przewodzą prąd elektryczny i barwią dany wskaźnik na taki sam kolor.
3. Przykłady reakcji dysocjacji jonowej str. 223 – przepisać ( tak naprawdę takich równań jest tylko 9, gdyż zasady tworzą tylko metale z gr. I od litu do cezu i metale z gr. II od wapnia do baru oraz amoniak tworzy z wodą zasadę amonową)

Dla poćwiczenia tego tematu proszę sobie zrobić ćwiczenia z podręcznika lub ćwiczeniówki

Pracy na ocenę już nie zadaję