

19.05.2020 Chemia Klasa I TI8, I TBR8, I TEO8

**Temat lekcji : Dysocjacja elektrolityczna ( temat ten jest przeznaczony na dwie jednostki lekcyjne). Podręcznik strona 238.**

Temat nie jest trudny, w szkole podstawowej spotkaliście się z pojęciem dysocjacji elektrolitycznej , raczej jest to przypomnienie wiadomości.

Celem lekcji jest wyjaśnienie Wam

- pojęcia: *dysocjacji elektrolitycznej, elektrolity, nieelektrolity* oraz nauczenie Was pisania równania dysocjacji elektrolitycznej związków nieorganicznych z uwzględnieniem dysocjacji stopniowej;

Na koniec lekcji powinniście umieć wymienić przykłady elektrolitów i nieelektrolitów oraz napisać równanie dysocjacji dowolnego kwasu , zasady , soli.

1. Zapoznaj się z pojęciem elektrolitu i nieelektrolitu w podręczniku na stronie 238.
2. Przykłady elektrolitów: kwas solny, siarkowy VI, zasada sodowa, chlorek sodu.
3. Przykłady nieelektrolitów: cukier, alkohol etylowy, metan.
4. Zapoznaj się z pojęciem dysocjacji kwasów w podręczniku na stronie 238.
5. Poćwicz pisanie równań dysocjacji kwasów na podstawie przykładów z podręcznika strona 239-240.
6. Zapoznaj się z dysocjacją wodorotlenków z podręcznika na stronie 241
7. Zwróć uwagę na zasadę zachowania ładunku znajdującą się na stronie 240 w podręczniku.

**Praca domowa: zadanie 1 strona 234. Tę pracę domową ćwiczycie dla siebie .**

Pozdrawiam Marzena Rutkowska.