

05.06.2020 piątek

Temat: Poznajemy proces dysocjacji zasad.

1. Proces dysocjacji

2. Elektrolity

3. Na czym polega dysocjacja jonowa zasad?

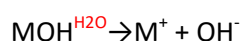
3.1 Poznanie pojęć; jon, kation, anion

4. Ćwiczenia w zapisywaniu równań dysocjacji zasad i ich interpretacja.

Ad.1 **Dysocjacja** – to proces rozpadu związku chemicznego na jony pod wpływem wody. Powstają 2

Ad.2 Dysocjacji ulegają: kwasy, zasady i sole. Te grupy związków należą do znanych nam już elektrolitów.

Ad.3 Dysocjacja jonowa zasad to rozpad wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie na **kationy metali** i **aniony wodorotlenkowe**

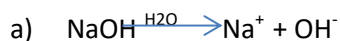


gdzie: M^+ - kation metalu

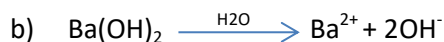
OH^- - anion wodorotlenkowy

Uwaga! Nad strzałką należy napisać: H_2O . Proces dysocjacji zachodzi właśnie pod wpływem wody!

Ad. 4 Przykłady równań dysocjacji zasad.



Cząsteczka wodorotlenku sodu dysocjuje pod wpływem wody na: jeden kation sodu i jeden anion wodorotlenkowy.



Cząsteczka wodorotlenku baru dysocjuje pod wpływem wody na: kation baru i dwa aniony wodorotlenkowe.

Zadanie

- Przepisz temat i notatkę do zeszytu
- Zapoznaj się z lekcją w podręczniku str. 222-224
- Rozwiąż zad.1 , 4 str. 224 podręcznik, a dla chętnych:2,3 str. 224

Odsyłacie do sprawdzenia: termin - 08.06.20