

Dysocjacja jonowa zasad

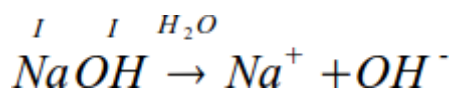
Dysocjacja elektrolityczna (jonowa) - to rozpad cząsteczek elektrolitów na jony pod wpływem wody.

Jony – cząstki mające ładunek elektryczny. Wyróżniamy jony:

- **Kationy** – to jony dodatnie.
- **Aniony** – to jony ujemne.

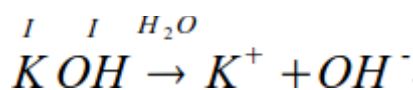
Zasady są wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. **Zasady** są to substancje, które w roztworze wodnym dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe. Przykłady:

a)



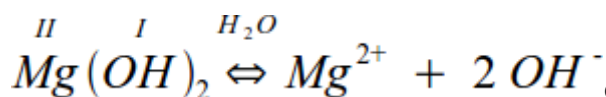
opis: wodorotlenek sodu dysocjuje na kation sodu i anion wodorotlenkowy.

b)



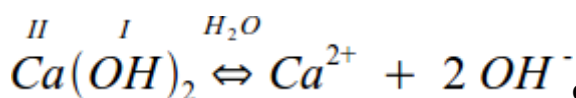
opis: wodorotlenek potasu dysocjuje na kation sodu i anion wodorotlenkowy

c)



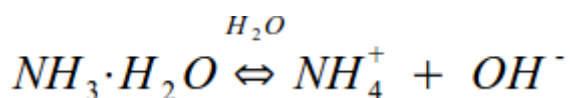
opis: wodorotlenek magnezu dysocjuje na kation magnezu i dwa aniony wodorotlenkowe

d)



opis: wodorotlenek wapnia dysocjuje na kation wapnia i dwa aniony wodorotlenkowe

*e)



opis: cząsteczka amoniaku w roztworze wodnym dysocjuje na kation amonowy i anion wodorotlenkowy