

Temat: Teorie kwasowo-zasadowe

1. Teoria Arrheniusa

Pojęcie kwasów i zasad Arrhenius wprowadził na podstawie teorii dysocjacji elektrolitycznej.

Wg tej teorii **kwasami są związki chemiczne, które w roztworach wodnych dysocjują na kationy wodoru H^+ i aniony reszt kwasowych**. Kationy wodoru uwolnione w czasie dysocjacji natychmiast przyłączają się do cząsteczki wody, tworząc jon oksoniowy H_3O^+ .

Podobnie **zasady czyli związki, które w roztworach wodnych dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe OH^-** .

Obecność jonów H^+ w roztworze decyduje o tym, że roztwór ma odczyn kwasowy a obecność jonów wodorotlenowych OH^- w roztworze decyduje o tym, że roztwór ma odczyn kwasowy.

Teoria Arrheniusa wyjaśniała mechanizm dysocjacji, ale nie potrafiła wyjaśnić dlaczego takie substancje jak amoniak NH_3 czy aminy wykazują w roztworze odczyn zasadowy, pomimo że nie posiadają w swojej budowie grupy OH^- . Niedostatki tej teorii usuwa bardziej ogólna i obecnie powszechnie stosowana protonowa teoria kwasów i zasad czyli :

2. Teoria Bronsteda

W związku z tym, że znalazłam bardzo ciekawe opracowanie tej teorii w artykule „*Teoria kwasów i zasad Bronsteda - Lowry,ego*”, do którego podaję poniższy link:

<https://pl.khanacademy.org/science/ap-chemistry/acids-and-bases-ap/acids-bases-and-ph-ap/a/bronsted-lowry-acid-base-theory>

Proszę zapoznać się z tym artykułem.