**Stała dysocjacji.**

**Stała dysocjacji opisuje dysocjację słabych elektrolitów, jest to**

- stała równowagi między jonami a cząsteczkami niezdysocjowanymi

- określa stosunek iloczynu jonów do stężenia cząsteczek niezdysocjowanych

-podaje się ja jako wielkość bezwymiarową

Stała dysocjacji dla równania reakcji AB↔ A+ + B-



[A+, B-] –stężenia molowe produktów w stanie równowagi

[AB] –stężenie molowe substratów w stanie równowagi, czyli cząsteczek niezdysocjowanych

**Stężenia molowe podnosi się do potęg równym liczbowo współczynnikom stechiometrycznym w równaniu reakcji.**

**Stała dysocjacji nie zależy od stężenia elektrolitu, ale od temperatury.**

**Przykłady**

HClO ↔ H+ + Cl-



Ca(OH)2↔Ca2+ + 2OH-



Ogólne wyrażenia na stałą dysocjacji słabego kwasu i słabej zasady



**Dla elektrolitów mocnych, które są prawie w całości zdysocjowane nie podaje się wartości stałych dysocjacji (mianownik w równaniu na stała dysocjacji jest równy zero).**

**Im wyższa jest wartość stałej dysocjacji tym bardziej zdysocjowany (mocniejszy) jest elektrolit.**