

Zagadnienia teoretyczne

Alkacymetria (ćwiczenie 1 i 2)

Prawo działania mas. Stała równowagi reakcji chemicznej.

Stała dysocjacji, stopień dysocjacji, zależności między nimi. Prawo rozcieńczeń Ostwalda.

Teoria Brønsteda, para sprzężona kwas-zasada.

Podział kwasów i zasad ze względu na moc.

W jaki sposób określa się moc kwasów i zasad? Wpływ rozpuszczalnika – efekt wyrównujący i różnicujący moc.

Krzywe miareczkowania.

Roztwory buforowe – pH, zasada działania, pojemność buforowa.

Wskaźniki alkacymetryczne – podział, zasada działania.

Mianowanie roztworów kwasów i zasad.