

Obsah

1. Úvod	1
2. Obsah složky ve směsi	3
3. Gravimetrie - vážková analýza	9
4. Titrační stechiometrie	13
A. Neutralizační reakce	13
B. Oxidačně-redukční reakce	16
C. Srážecí reakce	20
D. Komplexometrické reakce a reakce založené na vzniku nedisociovaných sloučenin	22
5. Výpočty pH	25
A. Acidobazické rovnováhy	25
B. Výpočet pH silných kyselin a zásad	26
C. Výpočet pH slabých kyselin a zásad	30
6. Součin rozpustnosti	35
Kombinace součinu rozpustnosti a pH	39
7. Potenciometrie	42
Ovlivnění redoxních potenciálů	46
Potenciál v bodě ekvivalence	48
8. Způsoby vyhodnocování měření při kvantitativní instrumentální analýze	50
9. Hodnocení analytických výsledků	54
Tabulky	60
Seznam použitých symbolů	62
Tabulka relativních molových hmotností prvků	63
Termodynamické hodnoty součinu rozpustnosti	64
Standardní redoxní potenciály E° při 25 °C	65
Střední aktivitní koeficienty γ_{\pm} při 25 °C	66
Disociační konstanty kyselin K_A	66
Disociační konstanty zásad K_B	67
Kritické hodnoty Studentova rozdělení t_{α} pro $\alpha = 0,05$	67
Koeficienty k_n a K_n pro výpočet směrodatné odchylky a intervalu spolehlivosti	67
Kritické hodnoty T_{α} , Q_{α} a u_{α} pro vylučování odlehlých výsledků a testování správnosti výsledků	67
Použitá literatura	68
Obsah	69