

OBSAH

Předmluva	9
Seznam použitych symbolů	13
1. POČÍTÁNÍ S PŘIBLIŽNÝMI ČÍSLY	17
2. KALIBRACE ODMĚRNÝCH NÁDOB	20
2.1 Kalibrace pipet, byret a odměrných baněk	22
3. VÝPOČTY KONCENTRACÍ	24
4. TITRAČNÍ STECHIOMETRIE	30
5. GRAVIMETRICKÁ STECHIOMETRIE	50
5.1 Výpočty pomocí přepočítacích (stechiometrických) faktorů	50
5.2 Přepočty složení na vysušený (popř. vyžíhaný) vzorek	53
6. VÝPOČTY pH	59
6.1 Silné protolyty	62
6.1.1 Silné kyseliny	62
6.1.2 Silné zásady	64
6.2 Slabé protolyty	66
6.2.1 Slabé jednosytné kyseliny	66
6.2.2 Slabé jednosytné zásady	70
6.2.3 Hydrolyzované soli	72
6.3 Amfolity	73
6.4 Směs slabé jednosytné kyseliny a konjugované zásady	75
6.5 Směs několika slabých protolytů	79
6.5.1 Vícesytné kyseliny a zásady	79
6.5.2 Směs několika slabých kyselin nebo zásad	81
6.5.3 Směs slabých kyselin a zasad (nikoliv konjugovaných)	83
6.6 Kapacita tlumivých roztoků	85
6.7 Titrační chyba acidobazických titrací	87
7. SOUČIN ROZPUSTNOSTI	92
8. VÝPOČTY pM PŘI KOMPLEXOTVORNÝCH REAKCÍCH	100
8.1 Výpočet pM pro jednu komplexotvornou rovnováhu	101
8.2 Titrační chyba při komplexometrických titracích	102
9. ANALÝZA PLYNU	105
9.1 Voluminometrické a manometrické metody	105
9.1.1 Voluminometrické metody	106
9.1.2 Manometrické metody	108
9.2 Tepelná vodivost plynu	109
9.3 Efuziometrické metody	111
10. VÝPOČET EMPIRICKÉHO VZORCE	112
10.1 Výpočet empirického vzorce ze zjištěného složení látky	113
10.2 Výpočet empirického vzorce sloučenin s izomorfní záměnou	115
11. OBECNÉ VÝPOČTY Z ELEKTROANALYTICKÝCH METOD	117
11.1 Základní jednotky	117
11.2 Měření elektrických veličin při elektroanalytických metodách	117
11.2.1 Základní vlastnosti měřicích přístrojů	117
11.2.2 Měřicí rozsah přístroje	118
11.2.3 Měření elektromotorických (rovnovážných) napětí	120
11.2.4 Měření odporu	121
12. VÝPOČTY Z POTENCIOMETRIE	123
12.1 Základní pojmy a konvence	123
12.2 Výpočty potenciálů elektrod a standardních potenciálů	126

12.3	Výpočty rovnovážných napětí (U_e) článků	128
12.4	Výpočty pH z rovnovážných napětí (U_e) článků	129
12.5	Výpočty analyticky významných údajů z napětí článků (U_e) a jiných hodnot	130
12.5.1	Výpočty potenciálu v bodu ekvivalence	132
12.5.2	Zjištování bodu ekvivalence početními a grafickými metodami	134
12.6	Výpočet průběhu titrační křivky	136
13.	VÝPOČTY Z VOLTAMPEROMETRIE	138
13.1	Rozkladné napětí	139
13.2	Potenciál pracovní elektrody	140
13.3	Závislost proudu na času	141
13.4	Proudový výtěžek elektrodové reakce	143
13.5	Coulometrická analýza za konstantního potenciálu . .	144
13.6	Coulometrická analýza za konstantního proudu . .	147
14.	VÝPOČTY Z POLAROGRAFIE	149
14.1	Rtufová kapková elektroda	149
14.2	Difúzní proud	150
14.3	Kapacitní proud	152
14.4	Analytické využití polarografické vlny	152
14.5	Analytické využití difúzního proudu (limitního) . .	154
15.	VÝPOČTY Z KONDUKTOMETRIE	157
15.1	Přímá konduktometrie	158
15.2	Konduktometrická titrace	161
15.2.1	Konduktometrická titrace silných kyselin silnou zásadou	161
15.2.2	Konduktometrická titrace středně silných a slabých kyselin	162
15.2.3	Konduktometrická titrace srážecí	168
16.	VÝPOČTY Z DIELEKTRIMETRIE	169
16.1	Výpočty kapacitních konstant měrných nádobek a výpočty dielektrické konstanty	170
16.2	Výpočty dielektrických konstant směsí	173
17.	OBECNÉ VÝPOČTY Z OPTICKÝCH METOD	175
17.1	Vyjadřování a přepočet jednotek	175
17.2	Výpočet charakteristik přístrojů	177
18.	VÝPOČTY Z EMISNÍ SPEKTRÁLNÍ ANALÝZY	185
19.	VÝPOČTY Z ABSORPČNÍ FOTOMETRIE	194
19.1	Základní pojmy a vztahy	194
19.1.1	Spektrální propustnost	194
19.1.2	Bouguerův-Lambertův-Beerův zákon	194
19.1.3	Extinkční koeficient	196
19.2	Volba optimálních podmínek pro měření propustnosti s minimální chybou	196
19.3	Analýza jedné složky	198
19.3.1	Volba vlnové délky z absorpčního spektra	198
19.3.2	Stanovení koncentrace látky z extinkce nebo transmise změřené proti slepému pokusu	199
19.3.3	Stanovení koncentrace látky metodami zpřesněné fotometrie (diferenčními metodami)	203
19.3.4	Spektrofotometrická titrace	205
19.4	Současné stanovení dvou nebo více složek	205
19.5	Použití spektrofotometrie při studiu chemických rovinových	208
19.5.1	Stanovení disociační konstanty kyseliny nebo zásady .	208
19.5.2	Určení stechiometrického složení komplexních sloučenin	211
19.5.3	Stanovení konstanty stability (popř. asociace) a konstanty nestability (popř. disociace) komplexu	214

20.	INTERPRETACE INFRAČERVENÝCH A RAMANOVÝCH SPEKTER A SPEKTER NMR	216
20.1	Interpretace infračervených a Ramanových spekter	216
20.2	Interpretace spekter NMR	225
21.	VÝPOČTY Z POLARIMETRIE	244
21.1	Základní pojmy a vztahy	244
21.2	Analýza jedné opticky aktivní látky	246
21.3	Analýza směsi dvou opticky aktivních látek	247
22.	VÝPOČTY Z REFRAKTOMETRIE	249
23.	HODNOCENÍ ANALYTICKÝCH VÝSLEDKŮ	254
23.1	Chyby chemických rozborů	254
23.2	Náhodné chyby	255
23.3	Soustavné chyby	260
23.4	Hrubé chyby	262
23.5	Závislost dvou proměnných	265
24.	TABULKY	269
	Rejstřík	284