

# OBSAH

Předmluva k českému vydání .....	V
Rozvržení a struktura učebnice.....	VII
<b>Obsah .....</b>	<b>IX</b>
Seznam symbolů a zkratek.....	XXI
<b>KAPITOLA 1</b>	
Poslání a podstata analytické chemie .....	1
Poslání analytické chemie.....	1
Metody kvantitativní analýzy.....	3
Obecný postup kvantitativní analýzy.....	3
1.3.1 Volba analytické metody .....	4
1.3.2 Odběr vzorku .....	5
1.3.3 Zpracování vzorku.....	5
1.3.4 Potlačení interferencí.....	6
1.3.5 Kalibrace a měření obsahu analytu.....	7
1.3.6 Výpočet výsledků .....	7
1.3.7 Určení spolehlivosti výsledků.....	7
1.4 Integrující úloha analytické chemie, systém zpětné vazby.....	7
<b>ČÁST I</b>	
<b>NÁSTROJE ANALYTICKÉ CHEMIE .....</b>	<b>13</b>
<b>KAPITOLA 2</b>	
Chemikálie, přístroje a měření v analytické chemii .....	15
2.1 Výběr a práce s reagenty a chemikáliemi .....	15
2.1.1 Klasifikace chemikálií .....	15
2.1.2 Obecná pravidla pro zacházení s chemikáliemi a jejich roztoky	16
2.2 Označování a čištění laboratorního skla .....	17
2.3 Váhy v analytické laboratoři .....	17
2.3.1 Analytické váhy.....	17
2.3.2 Zdroje chyb při používání analytických vah.....	18
2.3.3 Laboratorní váhy (předvážky).....	20
2.4 Vybavení a postupy spojené s vážením.....	21
2.4.1 Váženky .....	21
2.4.2 Exsikátory a sušidla.....	21
2.4.3 Vážení .....	22
2.5 Filtrování, sušení a žíhání sraženin.....	22
2.5.1 Filtrace .....	23
2.5.2 Sušení.....	25
2.5.3 Žíhání .....	26
2.6 Měření objemů.....	26
2.6.1 Pipety .....	27
2.6.2 Byrety .....	29
2.6.3 Odměrné baňky .....	31
2.6.4 Kalibrace odměrných nádob .....	32
<b>KAPITOLA 3</b>	
Výpočetní technika a chemoinformatika v analytické chemii .....	35
3.1 Signál a jeho zpracování analytické chemii .....	35
3.2 Chemoinformatika v analytické chemii.....	38
<b>KAPITOLA 4</b>	
Výpočty v analytické chemii .....	41
4.1 Jednotky měření .....	41
4.1.1 Jednotky SI.....	41
4.1.2 Rozdíl mezi hmotností a tíhou.....	44

4.1.3	Látkové množství a mol.....	44
4.1.4	Výpočet látkového množství.....	48
<b>4.2</b>	<b>Roztoky a jejich složení.....</b>	48
4.2.1	Obsah látek v roztoku .....	48
4.2.3	Hustota roztoků .....	55
<b>4.3</b>	<b>Chemická stichiometrie.....</b>	56
4.3.1	Empirické, molekulové a racionální vzorce .....	56
4.3.2	Stichiometrické výpočty .....	57
	<b>Cvičení .....</b>	59

**KAPITOLA 5**

	<b>Chyby měření v analytické chemii.....</b>	63
<b>5.1</b>	<b>Důležité pojmy .....</b>	64
5.1.1	Průměr a medián .....	65
5.1.2	Preciznost.....	65
5.1.3	Přesnost.....	66
5.1.4	Druhy chyb v experimentálních datech (výsledcích).....	67
<b>5.2</b>	<b>Systematické chyby .....</b>	68
5.2.1	Zdroje systematických chyb.....	68
5.2.2	Vliv systematických chyb na výsledky analýz.....	69
5.2.3	Detekce systematických přístrojových a lidských chyb.....	70
5.2.4	Detekce systematických chyb metody .....	70
	<b>Cvičení .....</b>	72

**KAPITOLA 6**

	<b>Náhodné chyby v analytické chemii.....</b>	75
<b>6.1</b>	<b>Povaha náhodných chyb .....</b>	75
6.1.1	Zdroje náhodných chyb.....	76
6.1.2	Rozdělení četnosti výsledků experimentu .....	76
<b>6.2</b>	<b>Statistické zpracování náhodných chyb .....</b>	79
6.2.1	Statistické vzorky a soubory dat .....	80
6.2.2	Vlastnosti Gaussovy křivky .....	80
6.2.3	Směrodatná odchylka výběru: míra preciznosti .....	84
6.2.4	Spolehlivost s jako míra preciznosti .....	86
6.2.5	Rozptyl a jiné míry preciznosti .....	88
<b>6.3</b>	<b>Směrodatná odchylka vypočítaných výsledků .....</b>	89
6.3.1	Směrodatná odchylka součtu nebo rozdílu .....	89
6.3.2	Směrodatná odchylka součinu nebo podílu .....	90
6.3.3	Směrodatné odchylky v exponenciálních výpočtech .....	92
6.3.4	Směrodatné odchylky logaritmů a odlogaritmování .....	93
<b>6.4</b>	<b>Uvádění vypočítaných výsledků .....</b>	94
6.4.1	Platné číslice .....	94
6.4.2	Platné číslice při výpočtech .....	94
6.4.3	Zaokrouhlování výsledků (dat) .....	96
6.4.4	Vyjadřování výsledků chemických výpočtů .....	96
	<b>Cvičení .....</b>	96

**KAPITOLA 7**

	<b>Statistické zpracování a vyhodnocení dat .....</b>	101
<b>7.1</b>	<b>Konfidenční intervaly .....</b>	102
7.1.1	Hledání konfidenčního intervalu, je-li $\sigma$ známé nebo je $s$ dobrým odhadem $\sigma$ .....	102
7.1.2	Hledání konfidenčního intervalu, je-li $\sigma$ neznámé .....	104
<b>7.2</b>	<b>Statistické nástroje pro testování hypotéz .....</b>	106
7.2.1	Porovnání střední hodnoty se vztažnou hodnotou .....	106
7.2.2	Porovnání dvou středních hodnot (průměrů) .....	110
7.2.3	Chyby při testování hypotéz .....	113
7.2.4	Porovnání rozptylů .....	114
<b>7.3</b>	<b>Analýza rozptylu .....</b>	116
7.3.1	Koncepce ANOVA .....	116

7.3.2	Jednofaktoriální ANOVA.....	117
7.3.3	Identifikace odlišných výsledků .....	121
<b>7.4</b>	<b>Detekce hrubých chyb .....</b>	122
	<i>Q</i> -Test .....	122
	Jiné statistické testy .....	123
	Doporučení pro zacházení s odlehlymi výsledky .....	123
	<b>Cvičení .....</b>	124

**KAPITOLA 8**

	<b>Vzorkování, standardizace a kalibrace .....</b>	129
<b>8.1</b>	<b>Analytické vzorky a metody .....</b>	130
8.1.1	Třídění metod podle velikosti vzorků a zastoupení analytů .....	130
8.1.2	Skutečné vzorky .....	132
<b>8.2</b>	<b>Odběr vzorků (vzorkování) .....</b>	137
8.2.1	Získání reprezentativního vzorku .....	137
8.2.2	Nejistota vzorkování .....	138
8.2.3	Hrubý vzorek .....	138
8.2.4	Příprava laboratorního vzorku .....	142
8.2.5	Počet laboratorních vzorků .....	147
<b>8.3</b>	<b>Rozklad a rozpuštění vzorku .....</b>	148
8.3.1	Rozpuštění v anorganických kyselinách .....	148
8.3.2	Rozpuštění v alkalických hydroxidech .....	149
8.3.3	Tlakový a mikrovlnný rozklad .....	149
8.3.4	Rozklad tavením .....	150
8.3.5	Rozklad organických látek .....	151
<b>8.4</b>	<b>Automatické zpracování vzorků .....</b>	152
8.4.1	Diskrétní metody .....	152
8.4.2	Průtokové metody .....	152
<b>8.5</b>	<b>Standardizace a kalibrace .....</b>	155
8.5.1	Porovnání se standardy .....	155
8.5.2	Kalibrace vnějšími standardy .....	156
8.5.3	Metoda nejmenších čtverců .....	158
8.5.4	Chyby při kalibraci vnějšími standardy .....	164
<b>8.6</b>	<b>Minimalizace chyb analytických postupů .....</b>	166
8.6.1	Separace .....	166
8.6.2	Saturace, modifikování matrice a maskování .....	167
8.6.3	Ředění vzorku a napodobování matrice .....	167
8.6.4	Metody vnitřního standardu .....	167
8.6.5	Metody přidavku standardu .....	170
<b>8.7</b>	<b>Výkonostní parametry analytických metod .....</b>	171
8.7.1	Citlivost a mez detekce .....	171
8.7.2	Lineární dynamický rozsah .....	172
8.7.3	Zabezpečování kvality analytických výsledků .....	172
	<b>Cvičení .....</b>	175

**ČÁST II**  
**CHEMICKÉ ROVNOVÁHY .....**

	181	
<b>KAPITOLA 9</b>		
	<b>Vodné roztoky a chemické rovnováhy .....</b>	183
<b>9.1</b>	<b>Chemické složení vodních roztoků .....</b>	183
9.1.1	Klasifikace roztoků elektrolytů .....	183
9.1.2	Kyseliny a zásady .....	184
9.1.3	Amfiprotiní částice .....	185
9.1.4	Autoprotolýza .....	186
9.1.5	Síla kyselin a zásad .....	187
<b>9.2</b>	<b>Chemická rovnováha .....</b>	187
9.2.1	Rovnovážný stav .....	188
9.2.2	Vztahy pro rovnovážnou konstantu .....	189
9.2.3	Druhy rovnovážných konstant v analytické chemii .....	190

9.2.4	Použití iontového součinu vody.....	190
9.2.5	Použití součinu rozpustnosti .....	193
9.2.6	Použití acidobazických disociačních konstant.....	196
9.3	<b>Tlumivé roztoky.....</b>	203
9.3.1	Výpočet pH tlumivých roztoků.....	203
9.3.2	Vlastnosti tlumivých roztoků .....	206
	<b>Cvičení .....</b>	211
 <b>KAPITOLA 10</b>		
	<b>Vliv elektrolytů na chemickou rovnováhu .....</b>	215
10.1	<b>Vliv elektrolytů na chemickou rovnováhu .....</b>	215
10.1.1	Vliv iontového náboje na rovnováhu .....	217
10.1.2	Vliv iontové síly.....	217
10.1.3	Solný lив .....	218
10.2	<b>Aktivitní koeficienty .....</b>	219
10.2.1	Vlastnosti aktivitních koeficientů.....	219
10.2.2	Debyeova–Hückelova rovnice.....	220
10.2.3	Výpočty chemických rovnováh s užitím aktivitních koeficientů .....	223
10.2.4	Zanedbání aktivitních koeficientů ve výpočtech chemických rovnováh.....	225
	<b>Cvičení .....</b>	225
 <b>KAPITOLA 11</b>		
	<b>Řešení chemických rovnováh ve složitých systémech .....</b>	227
11.1	<b>Metoda pro řešení chemických rovnováh ve složitých systémech.....</b>	228
11.1.1	Látková bilance částic .....	228
11.1.2	Nábojová bilance .....	230
11.1.3	Postup pro výpočty v systému obsahujícím vícenásobné chemické rovnováhy.....	232
11.2	<b>Výpočet rozpustnosti systematickou metodou .....</b>	233
11.2.1	Rozpustnost hydroxidů kovů.....	233
11.2.2	Vliv pH roztoku na rozpustnost.....	236
11.2.3	Vliv nedisociovaných látek na srážecí rovnováhy .....	238
11.2.4	Rozpustnost sraženin v přítomnosti komplexačních činidel .....	239
11.3	<b>Separace iontů pomocí řízené koncentrace srážecího činidla .....</b>	242
11.3.1	Výpočet možnosti separace iontů .....	243
11.3.2	Ovlivňování koncentrace sulfidových aniontů .....	244
	<b>Cvičení .....</b>	250
 <b>ČÁST III</b>		
	<b>CHEMICKÉ METODY ANALÝZY .....</b>	253
 <b>KAPITOLA 12</b>		
	<b>Vážková stanovení.....</b>	255
12.1	<b>Vážková stanovení založená na vylučování málo rozpustných sloučenin .....</b>	255
12.1.1	Vlastnosti sraženin a srážecích činidel .....	256
12.1.2	Velikost částic a filtratelnost sraženin .....	256
12.1.3	Koloidní sraženiny .....	258
12.1.4	Krystalické sraženiny .....	260
12.1.5	Spolusrážení .....	261
12.1.6	Srážení z homogenního prostředí .....	263
12.1.7	Sušení žíhání sraženin .....	264
12.2	<b>Výpočty ve vážkových stanoveních .....</b>	265
12.3	<b>Použití vážkových stanovení .....</b>	268
12.3.1	Anorganická srážecí činidla .....	268
12.3.2	Redukční činidla .....	268
12.3.3	Organická srážecí činidla .....	269

12.3.4	Vážková stanovení funkčních skupin organických sloučenin.....	271
12.4	<b>Vážková stanovení založená na využití těkavých látek .....</b>	272
	<b>Cvičení .....</b>	273

**KAPITOLA 13**

	<b>Odměrná stanovení .....</b>	277
	<b>Základní pojmy používané při odměrných stanoveních .....</b>	278
13.1	Bod ekvivalence a bod konce titrace. Indikátory .....	278
13.1.1	Primární standardy .....	279
13.1.2	<b>Odměrné roztoky .....</b>	280
13.2	Výpočty v odměrných stanoveních .....	281
13.3	Výpočty koncentrace odměrných roztoků .....	281
13.3.1	Výpočty množství analytu ve vzorku .....	283
13.3.2	<b>Titrační křivky .....</b>	287
13.4	Typy titračních křivek .....	287
13.4.1	Koncentrační změny v průběhu titrace .....	287
13.4.2	<b>Gravimetrické titrace .....</b>	289
13.5	<b>Cvičení .....</b>	290

**KAPITOLA 14**

	<b>Základy neutralizačních titrací .....</b>	293
14.1	<b>Odměrné roztoky a indikátory v neutralizačních titracích .....</b>	293
14.1.1	Odměrné roztoky .....	294
14.1.2	Acidobazické indikátory .....	294
14.2	<b>Titrace silných kyselin a silných zásad .....</b>	297
14.2.1	Titrace silné kyseliny odměrným roztokem silné zásady .....	297
14.2.2	Titrace silné zásady odměrným roztokem silné kyseliny .....	300
14.3	<b>Titrace slabých kyselin .....</b>	303
14.3.1	Výpočet průběhu titrační křivky .....	303
14.3.2	Vliv koncentrace na titrační křivku .....	307
14.3.3	Vliv úplnosti reakce na titrační křivku .....	308
14.3.4	Výběr indikátoru .....	308
14.4	<b>Titrace slabých zásad .....</b>	310
14.5	Změny složení titrovaného roztoku během neutralizační titrace .....	313
	<b>Cvičení .....</b>	317

**KAPITOLA 15**

	<b>Titrace směsích systémů kyselin a zásad .....</b>	321
15.1	Směsi silné a slabé kyseliny nebo silné a slabé zásady .....	321
15.2	Vícesytné kyseliny a zásady .....	325
15.3	<b>Tlumivé roztoky obsahující vícesytné kyseliny .....</b>	328
15.4	Výpočet pH roztoků hydrogensolí NaHA .....	330
15.5	Titrační křivky pro vícesytné kyseliny .....	333
15.6	Titrační křivky pro vícesytné zásady .....	343
15.7	Titrační křivky pro amfiprotin látky .....	345
15.8	Složení roztoků vícesytných kyselin jako funkce pH .....	347
15.8.1	Distribuční diagramy závislosti $\alpha$ -hodnot na pH .....	347
15.8.2	Logaritmické koncentrační diagramy .....	349
	<b>Cvičení .....</b>	353

**KAPITOLA 16**

	<b>Použití neutralizačních titrací .....</b>	357
16.1	<b>Odměrné roztoky pro neutralizační titrace .....</b>	357
16.1.1	Příprava odměrných roztoků kyselin .....	357
16.1.2	Standardizace odměrných roztoků kyselin .....	358
16.1.3	Příprava odměrných roztoků zásad .....	360
16.1.4	Standardizace odměrných roztoků zásad .....	361
16.2	<b>Typická stanovení neutralizačními titracemi .....</b>	362
16.2.1	Elementární analýza .....	362

16.2.2	Stanovení anorganických látek .....	364
16.2.3	Stanovení organických funkčních skupin .....	367
	Cvičení .....	369
 <b>KAPITOLA 17</b>		
	<b>Komplexotvorné a srážecí titrace .....</b>	<b>373</b>
17.1	Rovnováha komplexotvorných reakcí .....	373
17.1.1	Vznik komplexů kov-chelát .....	373
17.1.2	Konstanta stability .....	375
17.1.3	Podmíněná konstanta stability .....	376
17.2	Organická komplexační činidla .....	379
17.3	Komplexotvorné titrace .....	380
17.3.1	Ethylenediamintetraoctová kyselina .....	382
17.3.2	Komplexy EDTA s ionty kovů .....	383
17.3.3	Výpočty chemických rovnováh systémů s EDTA .....	386
17.3.4	Titrační křivky titrací s EDTA .....	389
17.3.5	Vliv přítomnosti dalších komplexačních činidel na titrační křivku titrací s EDTA .....	393
17.3.6	Indikátor titrací s EDTA .....	396
17.3.7	Metody odměrných stanovení využívajících EDTA .....	399
17.4	Srážecí titrace .....	401
17.4.1	Titrační křivky srážecích titrací .....	402
17.4.2	Titrační křivky pro titraci směsi aniontů .....	404
17.4.3	Využití srážecích titrací, indikace bodu konce titrace .....	407
	Cvičení .....	409
 <b>ČÁST III</b>		
	<b>ELEKTROANALYTICKÉ METODY .....</b>	<b>413</b>
 <b>KAPITOLA 18</b>		
	<b>Úvod do elektroanalytické chemie .....</b>	<b>415</b>
18.1	Charakteristika oxidačně-redukčních reakcí .....	415
18.1.1	Porovnání redoxních a acidobazických reakcí .....	416
18.1.2	Redoxní reakce v elektrochemických článcích .....	417
18.2	Elektrochemické články .....	418
18.2.1	Katody a anody .....	420
18.2.2	Typy elektrochemických článků .....	420
18.2.3	Schematický zápis článků .....	421
18.2.4	Proudy elektrochemických článcích .....	422
18.3	Elektrodové potenciály .....	423
18.3.1	Konvence při volbě znamének pro potenciály článků .....	424
18.3.2	Standardní vodíková elektroda jako referentní elektroda .....	427
18.3.3	Elektrodové potenciály a standardní elektrodové potenciály .....	428
18.3.4	Další důsledky znaménkové konvence IUPAC .....	430
18.3.5	Vliv koncentrace na elektrodový potenciál: Nernstova rovnice ..	430
18.3.6	Standardní elektrodové potenciály .....	433
18.3.7	Omezení při používání standardních elektrodových potenciálů ..	436
18.4	Konduktometrie a dielektrimetrie .....	439
18.4.1	Konduktometrie .....	442
18.4.2	Dielektrimetrie .....	442
	Cvičení .....	442
 <b>KAPITOLA 19</b>		
	<b>Využití standardních elektrodových potenciálů .....</b>	<b>445</b>
19.1	Výpočty napětí elektrochemických článků .....	445
19.2	Experimentální stanovení standardních potenciálů .....	451
19.3	Výpočet rovnováh redoxních reakcí .....	454
19.4	Oxidačně-redukční titrační křivky .....	458
19.4.1	Elektrodový potenciál během oxidačně-redukční titrace .....	458
19.4.2	Výpočet průběhu oxidačně-redukční titrační křivky .....	460

19.4.3	Vliv proměnných na oxidačně-redukční titrační křivky .....	467
19.5	Indikátory oxidačně-redukčních titrací .....	468
19.5.1	Oxidačně-redukční indikátory .....	468
19.5.2	Specifické oxidačně-redukční indikátory .....	471
19.5.3	Autoindikace .....	471
19.6	Potenciometrická detekce bodu ekvivalence oxidačně-redukční titrace .....	471
	Cvičení .....	471
 <b>KAPITOLA 20</b>		
	<b>Oxidačně-redukční titrace .....</b>	<b>475</b>
20.1	Pomocná oxidační a redukční činidla .....	475
20.1.1	Pomocná redukční činidla .....	476
20.1.2	Pomocná oxidační činidla .....	477
20.2	Použití redukčních činidel v odměrné analýze .....	477
20.2.1	Odměrné roztoky železnatých iontů .....	477
20.2.2	Thiosíran sodný .....	478
20.3	Použití oxidačních činidel v odměrné analýze .....	480
20.3.1	Silná oxidační činidla: manganistan draselný a ceričitá sůl .....	480
20.3.2	Dichromian draselný .....	486
20.3.3	Jod .....	487
20.3.4	Bromičnan draselný jako zdroj bromu .....	489
20.3.5	Stanovení vody podle Karl Fischera .....	491
	Cvičení .....	492
 <b>KAPITOLA 21</b>		
	<b>Potenciometrie .....</b>	<b>495</b>
21.1	Obecný princip potenciometrického měření .....	495
21.2	Typy elektrod používaných v potenciometrii .....	497
21.3	Referentní (srovnávací) elektrody .....	498
21.3.1	Kalomelová a merkurosfátová elektroda .....	499
21.3.2	Argentchloridová elektroda .....	501
21.4	Potenciál kapalinového rozhraní .....	501
21.5	Indikační elektrody .....	502
21.5.1	Kovové indikační elektrody prvního druhu .....	502
21.5.2	Inertní elektrody pro redoxní systémy .....	503
21.5.3	Membránové indikační elektrody .....	503
21.5.4	Detektory plynů .....	512
21.6	Přístroje pro měření napětí .....	516
21.7	Přímá potenciometrie .....	516
21.7.1	Vztahy pro přímou potenciometrii .....	516
21.7.2	Kalibrační měření s vnějším standardem .....	518
21.7.3	Aktivity, nebo koncentrace? .....	520
21.7.4	Metoda přídavku standardu .....	521
21.7.5	Potenciometrické měření pH se skleněnou elektrodou .....	521
21.8	Potenciometrické titrace .....	523
21.8.1	Určení bodu konce titrace .....	525
21.8.2	Neutralizační titrace .....	525
21.8.3	Oxidačně-redukční titrace .....	525
21.9	Potenciometrické určení rovnovážných konstant .....	525
21.9.1	Určení disociačních konstant .....	525
21.9.2	Určení konstant stability .....	527
	Cvičení .....	528
 <b>KAPITOLA 22</b>		
	<b>Metody založené na úplné elektrolýze: elektrogravimetrie a coulometrie .....</b>	<b>533</b>
22.1	Vliv proudu na napětí článku .....	533
22.1.1	Ohmická polarizace neboli ohmický spád .....	535
22.1.2	Polarizační efekty .....	536

<b>22.2</b>	<b>Selektivita elektrolytických metod.....</b>	539
<b>22.3</b>	<b>Elektrogravimetrické metody.....</b>	541
22.3.1	Galvanostatická elektrogravimetrie.....	542
22.3.2	Potenciostatická elektrogravimetrie .....	544
<b>22.4</b>	<b>Coulometrické metody.....</b>	546
22.4.1	Elektrický náboj a zákony elektrolýzy .....	547
22.4.2	Typy coulometrických měření.....	548
22.4.3	Potenciostatická coulometrie.....	548
22.4.4	Coulometrické titrace .....	550
	<b>Cvičení .....</b>	555

**KAPITOLA 23**

<b>Voltametrie .....</b>	559	
<b>Potenciálové programy ve voltametrii .....</b>	560	
<b>Voltametrická instrumentace .....</b>	561	
23.2.1	Pracovní elektrody.....	563
23.2.2	Voltametrická křivka .....	565
<b>23.3</b>	<b>Voltametrie v míchaných roztocích .....</b>	566
23.3.1	Koncentrační profily u povrchu elektrody.....	567
23.3.2	Voltametrické proudy .....	570
23.3.3	Kysliková vlna.....	573
23.3.4	Využití voltametrie a amperometrie v míchaných roztocích .....	573
<b>23.4</b>	<b>Polarografie .....</b>	579
23.4.1	Polarografické proudy .....	579
23.4.2	Polarogramy.....	580
23.4.3	Difuzní proud na kapající rtuťové elektrodě .....	580
23.4.4	Zbytkový proud .....	580
<b>23.5</b>	<b>Pulsní voltametrie .....</b>	581
23.5.1	Diferenční pulsní voltametrie.....	581
23.5.2	Square-wave voltametrie .....	582
<b>23.6</b>	<b>Rozpuštěcí voltametrie .....</b>	583
23.6.1	Elektrolytické nahromadění analytu .....	584
23.6.2	Doba klidu .....	584
23.6.3	Voltametrické stanovení .....	584
23.6.4	Adsorpční rozpuštěcí voltametrie .....	585
<b>23.7</b>	<b>Cyklická voltametrie .....</b>	585
<b>23.8</b>	<b>Voltametrie na mikroelektrodách .....</b>	589
<b>23.9</b>	<b>Analytické využití voltametrie .....</b>	589
23.9.1	Stanovení anorganických sloučenin .....	590
23.9.2	Stanovení organických sloučenin.....	590
	<b>Cvičení .....</b>	591

**ČÁST V****SPEKTROCHEMICKÁ ANALÝZA .....**

593

<b>KAPITOLA 24</b>		
<b>Úvod do spektrochemických metod .....</b>	595	
<b>24.1</b>	<b>Vlastnosti elektromagnetického záření .....</b>	596
24.1.1	Vlnový charakter elektromagnetického záření .....	596
24.1.2	Částicový charakter záření: foton .....	598
<b>24.2</b>	<b>Interakce záření s hmotou .....</b>	599
24.2.1	Spektrum elektromagnetického záření .....	599
24.2.2	Spektroskopická měření .....	601
<b>24.3</b>	<b>Absorpcie záření .....</b>	601
24.3.1	Lambertův–Beerův zákon .....	603
24.3.2	Absorpční spektra .....	607
24.3.3	Odhylky od Lambertova–Beerova zákona .....	610
<b>24.4</b>	<b>Emise elektromagnetického záření .....</b>	615
24.4.1	Atomová emisní spektra .....	616
24.4.2	Emise záření fluorescencí a fosorescencí .....	619
	<b>Cvičení .....</b>	621

**KAPITOLA 25**

<b>Instrumentace v optické spektrometrii .....</b>	625	
<b>Součásti přístrojů .....</b>	625	
25.1.1	Optické materiály .....	626
25.1.2	Zdroje záření .....	627
25.1.3	Selektory vlnových délek .....	631
25.1.4	Detekce a měření zářivého toku .....	639
25.1.5	Zpracování a čtení signálu .....	646
25.1.6	Kvety .....	647
<b>25.2</b>	<b>Absorpční spektrometry v oblasti UV/VIS .....</b>	648
25.2.1	Jednopalovskové přístroje .....	648
25.2.2	Dvoupalovskové přístroje .....	648
25.2.3	Multikanálové přístroje .....	649
<b>25.3</b>	<b>Absorpční spektrometry v infračervené oblasti .....</b>	650
25.3.1	Disperzní infračervené spektrometry .....	650
25.3.2	Infračervené spektrometry s Fourierovou transformací .....	650
	<b>Cvičení .....</b>	656

**KAPITOLA 26**

<b>Molekulová absorpční spektroskopie .....</b>	659	
<b>Molekulová absorpční spektroskopie v ultrafialové a viditelné oblasti .....</b>	659	
26.1.1	Absorbující specie .....	659
26.1.2	Aplikace spektroskopie UV/VIS v kvalitativní analýze .....	662
26.1.3	Aplikace spektroskopie UV/VIS v kvantitativní analýze .....	664
26.1.4	Odměrná stanovení se spektrometrickou indikací konce titrace .....	673
26.1.5	Spektrometrické studium složení komplexů .....	676
<b>26.2</b>	<b>Spektrometrická stanovení v průtokovém uspořádání .....</b>	678
26.2.1	Instrumentace v průtokové injekční analýze .....	679
26.2.2	Pokročilé techniky průtokové analýzy .....	680
26.2.3	Typické aplikace průtokové injekční analýzy .....	680
<b>26.3</b>	<b>Infračervená absorpční spektroskopie .....</b>	681
26.3.1	Infračervená spektra .....	682
26.3.2	Instrumentace v infračervené spektrometrii .....	683
26.3.3	Využití infračervené spektroskopie v kvalitativní analýze .....	685
26.3.4	Využití infračervené spektroskopie v kvantitativní analýze .....	686
	<b>Cvičení .....</b>	687

**KAPITOLA 27**

<b>Molekulová fluorescenční spektroskopie .....</b>	693	
<b>Teorie molekulové fluorescence .....</b>	693	
27.1.1	Relaxační procesy .....	694
27.1.2	Fluoreskující specie .....	695
<b>27.2</b>	<b>Vztah mezi koncentrací analytu a intenzitou fluorescence .....</b>	696
<b>27.3</b>	<b>Instrumentace ve fluorescenční spektroskopii .....</b>	697
27.4	Aplikace molekulových fluorescenčních metod .....	699
27.4.1	Stanovení anorganických analytů .....	699
27.4.2	Stanovení organických analytů .....	699
<b>27.5</b>	<b>Molekulová fosorescenční spektroskopie .....</b>	700
27.6	Chemiluminiscence .....	702
	<b>Cvičení .....</b>	703

**KAPITOLA 28**

<b>Atomová spektroskopie .....</b>	705	
<b>Vznik atomových spekter .....</b>	706	
28.1.1	Atomová emisní spektra .....	706
28.1.2	Atomová absorpční spektra .....	707
28.1.3	Atomová fluorescenční spektra .....	707
28.1.4	Šířka atomových spektrálních čar .....	707

<b>28.2</b>	<b>Vznik atomů a iontů</b>	708
28.2.1	Zavádění vzorku.....	709
28.2.2	Plazmové zdroje .....	710
28.2.3	Plamenové atomizátory .....	714
28.2.4	Elektrotermické atomizátory .....	717
28.2.5	Další typy atomizátorů .....	718
<b>28.3</b>	<b>Atomová emisní spektrometrie</b>	719
28.3.1	Instrumentace v ICP-OES .....	719
28.3.2	Zdroje nelinearity kalibračních závislostí v atomové emisní spektrometrii .....	720
28.3.3	Interference v atomové emisní spektrometrii .....	721
28.3.4	Aplikace .....	722
<b>28.4</b>	<b>Atomová absorpcní spektrometrie</b>	723
28.4.1	Šířka čáry v AAS .....	723
28.4.2	Instrumentace v AAS .....	723
28.4.3	Atomová absorpcní spektrometrie s plamenovou atomizací.....	727
28.4.4	Atomová absorpcní spektrometrie s elektrotermickou atomizací.....	728
28.4.5	Technika generování těkavých specií .....	729
28.4.6	Interference v atomové absorpcní spektrometrii .....	732
<b>28.5</b>	<b>Atomová fluorescenční spektrometrie</b>	732
	<b>Cvičení</b> .....	733

**KAPITOLA 29**

	<b>Hmotnostní spektrometrie</b> .....	735
<b>29.1</b>	<b>Principy hmotnostní spektrometrie</b> .....	735
29.1.1	Hmotnost atomů a molekul.....	736
29.1.2	Poměr hmotnosti a náboje.....	737
<b>29.2</b>	<b>Hmotnostní spektrometry</b> .....	737
29.2.1	Součásti hmotnostního spektrometru .....	737
29.2.2	Hmotnostní analyzátory .....	738
29.2.3	Detectory iontů .....	740
<b>29.3</b>	<b>Atomová hmotnostní spektrometrie</b> .....	741
29.3.1	Iontové zdroje v atomové hmotnostní spektrometrii.....	741
29.3.2	Interference v atomové hmotnostní spektrometrii.....	743
29.3.3	Aplikace atomové hmotnostní spektrometrie .....	744
<b>29.4</b>	<b>Molekulová hmotnostní spektrometrie</b> .....	744
29.4.1	Molekulová hmotnostní spektra .....	745
29.4.2	Instrumentace v molekulové hmotnostní spektrometrii .....	745
29.4.3	Aplikace molekulové hmotnostní spektrometrie .....	748
	<b>Cvičení</b> .....	750

**ČÁST IV****KINETICKÉ A SEPARAČNÍ METODY** ..... 751**KAPITOLA 30**

	<b>Kinetické analytické metody</b> .....	753
<b>30.1</b>	<b>Rychlosť chemické reakcie</b> .....	754
30.1.1	Mechanismy reakcí a rychlostní rovnice .....	754
30.1.2	Rychlostní rovnice reakcí prvního řádu.....	755
30.1.3	Rychlostní rovnice pro reakce druhého a pseudoprvního řádu....	758
30.1.4	Katalyzované reakce .....	759
<b>30.2</b>	<b>Stanovení rychlosti reakce</b> .....	763
30.2.1	Experimentální metody .....	764
30.2.2	Typy kinetických metod .....	764
<b>30.3</b>	<b>Aplikace kinetických metod</b> .....	769
30.3.1	Katalytické metody .....	769
30.3.2	Nekatalytické metody .....	772
30.3.3	Kinetická stanovení složek směsí .....	772
	<b>Cvičení</b> .....	773

**KAPITOLA 31**

	<b>Úvod do analytických separačních metod</b> .....	775
<b>31.1</b>	<b>Srážení</b> .....	776
31.1.1	Srážení založené na kontrole kyselosti .....	777
31.1.2	Srážení sulfidem .....	777
31.1.3	Srážení dalšími anorganickými činidly .....	778
31.1.4	Srážení organickými činidly .....	778
31.1.5	Srážení látek přítomných ve stopovém množství .....	778
31.1.6	Elektrolytické srážení .....	779
31.1.7	Vysolování a vsolování proteinů .....	779
<b>31.2</b>	<b>Destilace</b> .....	779
<b>31.3</b>	<b>Extrakce</b> .....	780
31.3.1	Principy .....	780
31.3.2	Extrakce anorganických látek .....	782
31.3.3	Extrakce na pevné fázi .....	783
<b>31.4</b>	<b>Iontová výměna</b> .....	784
31.4.1	Iontově výměnné pryskyřice .....	784
31.4.2	Iontově výměnné rovnováhy .....	784
31.4.3	Aplikace iontově výměnných metod .....	785
<b>31.5</b>	<b>Chromatografické separace</b> .....	786
31.5.1	Obecný popis chromatografie .....	787
31.5.2	Klasifikace chromatografických metod .....	787
31.5.3	Eluce v kolonové chromatografii .....	787
31.5.4	Rychlosť pohybu látek kolonou .....	790
31.5.5	Rozmývání zón a účinnost kolony .....	793
31.5.6	Proměnné ovlivňující účinnost kolony .....	796
31.5.7	Rozlišení .....	800
31.5.8	Využití chromatografie .....	805
	<b>Cvičení</b> .....	805

**KAPITOLA 32**

	<b>Plynová chromatografie</b> .....	809
<b>32.1</b>	<b>Instrumentace pro rozdělovací plynovou chromatografii</b> .....	810
32.1.1	Zdroj a regulace nosného plynu .....	810
32.1.2	Dávkování vzorku .....	811
32.1.3	Typy kolon a kolonové termostaty .....	812
32.1.4	Chromatografické detektory .....	814
<b>32.2</b>	<b>Kolony a stacionární fáze v plynové chromatografii</b> .....	819
32.2.1	Kapilární kolony .....	819
32.2.2	Náplňové kolony .....	820
32.2.3	Kapalné stacionární fáze .....	821
<b>32.3</b>	<b>Aplikace rozdělovací plynové chromatografie</b> .....	823
32.3.1	Kvalitativní analýza .....	823
32.3.2	Kvantitativní analýza .....	826
32.3.3	Pokroky v plynové chromatografii .....	827
<b>32.4</b>	<b>Adsorpční plynová chromatografie</b> .....	829
	<b>Cvičení</b> .....	829

**KAPITOLA 33**

	<b>Vysokoúčinná kapalinová chromatografie</b> .....	833
<b>33.1</b>	<b>Instrumentace</b> .....	834
33.1.1	Zásobníky mobilní fáze a systémy pro její úpravu .....	835
33.1.2	Čerpadla .....	837
33.1.3	Systémy pro dávkování vzorku .....	837
33.1.4	Kolony pro HPLC .....	838
33.1.5	Detektory v HPLC .....	839
<b>33.2</b>	<b>Rozdělovací chromatografie</b> .....	840
33.2.1	Vázané stacionární fáze .....	840
33.2.2	Normální a reverzní fáze .....	842
33.2.3	Výběr mobilní a stacionární fáze .....	843

33.2.4	Aplikace.....	843
<b>33.3</b>	<b>Adsorpční chromatografie .....</b>	<b>843</b>
<b>33.4</b>	<b>Iontová chromatografie.....</b>	<b>844</b>
33.4.1	Iontová chromatografie založená na supresorech.....	845
33.4.2	Jednokolonová iontová chromatografie .....	846
<b>33.5</b>	<b>Vylučovací chromatografie .....</b>	<b>846</b>
33.5.1	Náplně kolon .....	847
33.5.2	Aplikace.....	847
<b>33.6</b>	<b>Afinitní chromatografie.....</b>	<b>849</b>
<b>33.7</b>	<b>Chirální chromatografie .....</b>	<b>850</b>
<b>33.8</b>	<b>Srovnání vysokoúčinné kapalinové chromatografie a plynové chromatografie .....</b>	<b>850</b>
	<b>Cvičení .....</b>	<b>851</b>
 <b>KAPITOLA 34</b>		
	<b>Další separační metody .....</b>	<b>853</b>
<b>34.1</b>	<b>Separace superkritickou tekutinou .....</b>	<b>853</b>
34.1.1	Vlastnosti superkritických tekutin.....	854
34.1.2	Přístrojové vybavení a vliv experimentálních podmínek.....	854
34.1.3	Srovnání superkritické fluidní chromatografie s ostatními kolonovými metodami.....	856
34.1.4	Aplikace.....	856
<b>34.2</b>	<b>Planární chromatografie .....</b>	<b>857</b>
34.2.1	Aplikace tenkovrstvé chromatografie .....	857
34.2.2	Principy tenkovrstvé chromatografie .....	858
34.2.3	Papírová chromatografie.....	859
<b>34.3</b>	<b>Kapilární elektroforéza .....</b>	<b>860</b>
34.3.1	Přístrojové vybavení pro kapilární elektroforézu .....	860
34.3.2	Elektroosmotický tok .....	861
34.3.3	Principy elektroforetických separací.....	862
34.3.4	Aplikace kapilární elektroforézy .....	863
<b>34.4</b>	<b>Kapilární elektrochromatografie .....</b>	<b>865</b>
34.4.1	Elektrochromatografie s náplňovými kolonami.....	866
34.4.2	Micelární elektrokinetická kapilární chromatografie.....	866
<b>34.5</b>	<b>Frakcionace tokem v poli .....</b>	<b>868</b>
34.5.1	Separační mechanismy .....	868
34.5.2	Metody frakcionace tokem v poli.....	870
34.5.3	Výhody frakcionace tokem v poli ve srovnání s chromatografickými metodami.....	871
	<b>Cvičení .....</b>	<b>872</b>
 <b>DODATKY .....</b>		
	<b>Dodatek 1</b> Doporučená literatura .....	<b>877</b>
	<b>Dodatek 2</b> Součiny rozpustnosti při 25 °C .....	<b>881</b>
	<b>Dodatek 3</b> Disociační konstanty ve vodě při 25 °C .....	<b>885</b>
	<b>Dodatek 4</b> Konstanty stability komplexů při 25 °C .....	<b>890</b>
	<b>Dodatek 5</b> Oxidačně-redukční potenciály .....	<b>893</b>
	<b>Dodatek 6</b> Použití exponentů a logaritmů .....	<b>900</b>
	<b>Dodatek 7</b> Chemický ekvivalent, normalita.....	<b>903</b>
	<b>Dodatek 8</b> Látky používané pro přípravu standardních roztoků....	<b>904</b>
	<b>Dodatek 9</b> Systém managementu kvality a nejistotní přístup.....	<b>906</b>
	<b>Dodatek 10</b> Odpovědi na vybraná cvičení.....	<b>911</b>
 <b>BAREVNÁ PŘÍLOHA.....</b>		
		929
 <b>REJSTŘÍK .....</b>		
		939