

# OBSAH

<b>1 Úvod – význam, cíle a potřeby současné analytické chemie</b>	15
<i>Prof. Ing. Jaroslav Churáček, DrSc., VŠCHT, Pardubice</i>	
1.1 Některé nové směry vývoje	16
1.2 Literatura	21
<b>2 Současné vývojové směry v analytické chemii</b>	22
<i>Prof. Ing. Jaroslav Janák, DrSc., člen koresp. ČSAV, Ústav analytické chemie ČSAV, Brno</i>	
2.1 Vymezení oboru	22
2.2 Charakterizace vývoje a náplně oboru	24
2.3 Charakterizace těžisek analytického výzkumu podle metodického kritéria	27
2.3.1 Analytická spektrometrie	27
2.3.2 Analytická separace látek	30
2.3.3 Elektroanalytická chemie	32
2.3.4 Nukleární analytická chemie	32
2.3.5 Roztoková analýza	33
2.3.6 Analytická instrumentace a chemometrie	33
2.4 Charakteristika cílů a optimální metodologie problémových směrů analytického výzkumu	33
2.4.1 Stopová až ultrastopová analýza	34
2.4.2 Analýza vysokých obsahů	34
2.4.3 Selektivní analýza vícesložkových směsí	35
2.4.4 Lokální analýza	35
2.4.5 Strukturní analýza	35
2.5 Hlavní oblasti analytického výzkumu u nás	36
2.6 Literatura	36
<b>3 Odběry vzorků a jejich příprava k analýze – koncentrační techniky</b>	38
<i>Prof. Ing. Jaroslav Churáček, DrSc., VŠCHT, Pardubice</i>	
3.1 Úvod	38
3.2 Obecná kritéria pro odebírání vzorků	40
3.3 Některé zásady odběru vzorků emisí a imisí	40
3.3.1 Aerosoly	40
3.3.2 Plyny a páry	41
3.4 Obohacovací postupy a úprava vzorků	41
3.4.1 Extrakce složek z plynných a kapalných vzorků	42
3.4.2 Zkoncentrování složek z plynných a kapalných vzorků s využitím chemické reakce	52

3.4.3 Vymrazovací (kryogenní) techniky využívané při analýze ovzduší . . . . .	52
3.5 Literatura . . . . .	53
<b>4 Zpracování analogových signálů z čidel v analytické chemii . . . . .</b>	<b>54</b>
<i>Doc. dr. Robert Kalvoda, DrSc., Ústav fyzikální chemie a elektrochemie J. Heyrovského ČSAV, Praha</i>	
4.1 Úvod . . . . .	54
4.2 Obecné úvahy o blokovém schématu měřicího záření . . . . .	55
4.2.1 Detekční člen . . . . .	55
4.2.2 Člen pro zpracování signálu z čidla . . . . .	58
4.2.3 Člen pro vyhodnocení elektrické veličiny (vyhodnocovací člen) . . . . .	59
4.3 Zpracování analogových signálů . . . . .	61
4.3.1 Základní zapojení operačního zesilovače . . . . .	61
4.3.1.1 Proudový sledovač . . . . .	63
4.3.1.2 Zesilovače napětí – invertující zapojení . . . . .	63
4.3.1.3 Zesilovače napětí – neinvertující zapojení . . . . .	64
4.3.1.4 Diferenciální (rozdílový) zesilovač . . . . .	65
4.3.1.5 Sčítací a komparační obvody . . . . .	65
4.3.1.6 Integrační obvod . . . . .	67
4.3.1.7 Derivační obvod . . . . .	68
4.3.2 Příklady použití operačních zesilovačů v chemické instrumentaci . . . . .	68
4.3.2.1 Automatické potenciometrické titrace . . . . .	69
4.3.2.2 Elektrolýza při kontrolovaném potenciálu – potenciosvat . . . . .	70
4.3.2.3 Polarografická měření . . . . .	71
4.3.2.4 Jednoduchý model dvojelektrodového polarografa . . . . .	72
4.3.3 Zpracování napěťových a proudových signálů převodníkem napětí – číslo . . . . .	72
4.4 Integrovaná a inteligentní čidla . . . . .	74
4.5 Vývojové trendy . . . . .	75
4.6 Literatura . . . . .	75
<b>5 Moderní polarografické metody v chemické analýze . . . . .</b>	<b>76</b>
<i>Dr. Miloslav Kopanica, CSc., Ústav fyzikální chemie a elektrochemie J. Heyrovského ČSAV, Praha</i>	
5.1 Úvod . . . . .	76
5.2 Kapacitní proud . . . . .	76
5.2.1 Eliminace kapacitního proudu . . . . .	77
5.3.1 Normální pulsní polarografie NPP . . . . .	79
5.3.2 Diferenční pulsní polarografie DPP . . . . .	80
5.3.3 Modifikace pulsních metod . . . . .	85
5.3.4 Rychlá diferenční pulsní polarografie se rtuťovou kapkovou elektrodou . . . . .	86
5.3.5 Pulsní voltametrie . . . . .	87
5.3.6 Typy mechanismů elektrodrových dějů a jejich vliv na pulsní polarografické stanovení . . . . .	87
5.3.6.1 Předfázéná reakce . . . . .	87
5.3.6.2 Následná reakce . . . . .	88
5.3.6.3 Regenerativní mechanismus . . . . .	89
5.3.6.4 Adsorpční děje . . . . .	90
5.4 Elektrochemická rozpouštěcí analýza . . . . .	91
5.4.1 Elektrody . . . . .	93
5.5 Polarografická instrumentace . . . . .	95
5.6 Analytické využití . . . . .	95
5.6.1 Stanovení anorganických látok . . . . .	96
5.6.2 Stanovení organických látok . . . . .	97
5.6.3 Polarografické a voltametrické detektory . . . . .	98
5.7 Literatura . . . . .	99
<b>6 Analytická kapilární elektroforéza . . . . .</b>	<b>100</b>
<i>RNDr. Petr Boček, DrSc., Ústav analytické chemie ČSAV, Brno</i>	
6.1 Úvod . . . . .	100
6.2 Teoretické základy . . . . .	101
6.2.1 Silné elektrolyty . . . . .	101
6.2.2 Slabé elektrolyty . . . . .	105
6.2.3 Souvislost přenosu hmoty s elektrickým proudem . . . . .	108
6.2.4 Rovnice pohyblivého rozhraní . . . . .	109
6.2.5 Kohlrauschova regulační funkce . . . . .	111
6.2.6 Samozaostřující efekt, ustálené rozhraní a difuzní rozhraní . . . . .	116
6.3 Praktické aspekty analytické kapilární elektroforézy . . . . .	117
6.3.1 Úvod . . . . .	117
6.3.2 Jouleovo teplo . . . . .	118
6.3.3 Elektroosmóza . . . . .	119
6.3.4 Difúze . . . . .	121
6.3.5 Gravitace . . . . .	121
6.3.6 Adsorpce v kapilární elektroforéze . . . . .	122
6.4 Kapilární zónová elektroforeza . . . . .	123
6.4.1 Základní popis metody . . . . .	122
6.4.2 Instrumentace . . . . .	127
6.4.3 Kvalitativní a kvantitativní analýza . . . . .	129
6.4.4 Aplikace . . . . .	130
6.5 Analytická kapilární izotachoforéza . . . . .	131
6.5.1 Základní popis metody . . . . .	131
6.5.2 Instrumentace . . . . .	133
6.5.3 Kvalitativní a kvantitativní analýza . . . . .	135
6.5.4 Aplikace . . . . .	139
6.6 Literatura . . . . .	143
<b>7 Současné směry využití iontově selektivních elektrod v analýze organických látok . . . . .</b>	<b>146</b>
<i>Prof. Ing. Karel Vytaš, DrSc., VŠCHT, Pardubice</i>	
7.1 Úvod . . . . .	146
7.2 Stanovení prvků v organických látách . . . . .	146
7.3 Stanovení organických látok na základě reakci jejich funkčních skupin . . . . .	147
7.4 Potenciometrické biosenzory . . . . .	149
7.5 Literatura . . . . .	149
<b>8 Principy a teorie chromatografie . . . . .</b>	<b>151</b>
<i>Ing. Josef Novák, DrSc., Ústav analytické chemie ČSAV, Brno</i>	
8.1 Základní pojmy . . . . .	151
8.2 Klasifikace chromatografických systémů a postupů . . . . .	152
8.2.1 Skupenství koexistujících fazí . . . . .	152
8.2.2 Fyzický uspořádání systému a způsob provedení chromatografického pokusu . . . . .	153
8.2.3 Způsob vyvýjení chromatogramu . . . . .	153

8.2.3.1	Frontální chromatografie	153
8.2.3.2	Eluční chromatografie	154
8.2.3.3	Vyšetřovací chromatografie	155
8.2.4	Mechanismus distribuce chromatografované látky mezi fáze systému	156
8.3	Přehled vývoje chromatografie	157
8.4	Teoretické modely chromatografie	157
8.5	Popis modelů lineární chromatografie s nestlačitelnou mobilní fází	158
8.5.1	Lineární neideální nerovnovážná chromatografie	158
8.5.2	Lineární neideální kvazirovnovážná chromatografie	163
8.5.3	Lineární ideální chromatografie	164
8.6	Zjednodušený popis lineární neideální chromatografie	165
8.6.1	Retenční rovnice	165
8.6.2	Rozmývání chromatografické zóny	167
8.6.2.1	Neuniformita toku mobilní fáze (A)	168
8.6.2.2	Podélná difúze solutu v mobilní fázi ( $B_M$ )	168
8.6.2.3	Podélná difúze solutu ve stacionární fázi ( $B_S$ )	169
8.6.2.4	Nerovnováha v důsledku konečných rychlosťí adsorpce a desorpce solutu při chromatografii v systémech s tuhým sorbentem ( $C_{sa,d}$ )	169
8.6.2.5	Nerovnováha v důsledku konečné rychlosti laterální difúze solutu filmem kapalného sorbantu ( $C_{SI}$ )	170
8.6.2.6	Nerovnováha v důsledku konečné rychlosti laterální difúze solutu v mezičásticové (proudící) mobilní fázi ( $C_M$ )	171
8.6.2.7	Nerovnováha v důsledku konečné rychlosti difúze solutu v mobilní (stagnantní) fázi v pórach častic ( $C_M^*$ ) a v kapalném sorbantu v pórach častic ( $C_{SI}^*$ ) chromatografického lože	171
8.6.2.8	Kombinace dílčích rozptylů	172
8.6.3	Představa teoretického patra	174
8.7	Tok mobilní fáze	178
8.8	Sorpcí rovnováha a distribuční konstanta	180
8.8.1	Problém sorpcí rovnováhy v migrující chromatografické eluční zóně	180
8.8.2	Vztahy mezi chromatografickou distribuční konstantou a termodynamickými vlastnostmi chromatografického systému	181
8.8.3	Závislost standardní diferenciální molární sorpcní Gibbsovy funkce a chromatografické distribuční konstanty na teplotě a tlaku	185
8.9	Chromatografické rozlišení	187
8.10	Vývoj teorie chromatografie	190
8.11	Literatura	191
9	Teorie kolonové kapalinové chromatografie v systémech s obrácenými fázemi	192
Prof. Ing. Pavel Jandera, DrSc., VŠCHT, Pardubice		
9.1	Podstata a obecná charakteristika metody	192
9.2	Stacionární fáze a sorbenty	193
9.2.1	Stacionární fáze chemicky vázané či imobilizované na anorganických nosičích	193
9.2.2	Uhlík jako stacionární fáze	199
9.2.3	Stacionární fáze typu organických polymerů	200
9.3	Mechanismus retence a teoretické modely	200
9.4	Vliv experimentálních podmínek na retenci	204
9.4.1	Vliv teploty	204
9.4.2	Vliv složení binárních a vícesložkových mobilních fází	205
9.4.3	Gradientová eluce	210

9.4.4	Ovlivnění retence přísadami k mobilním fázím	211
9.5	Vliv struktury solutu na retenci	213
9.5.1	Látky v homologických a oligomerních řadách	213
9.5.2	Korelace retenčních dat se strukturálnimi parametry solutu	215
9.5.3	Kalibrace stupnice retence a selektivity	217
9.6	Literatura	219
10	Pokroky v instrumentaci kapalinové chromatografie	223
Prof. Ing. Pavel Jandera, DrSc., VŠCHT, Pardubice		
10.1	Úvod	223
10.2	Jednotlivé prvky a součásti kapalinového chromatografu	224
10.2.1	Čerpadla mobilní fáze	226
10.2.2	Systémy pro tvorbu gradientu mobilní fáze	227
10.2.3	Zařízení pro dávkování vzorků	228
10.2.4	Chromatografické kolony a jejich náplň	230
10.2.5	Detektory	233
10.2.6	Zařízení pro zpracování dat	241
10.3	Některé trendy ve vývoji instrumentace pro vysokoúčinnou kapalinovou chromatografii	243
10.3.1	Automatizace	243
10.3.2	Optimalizace podmínek separace	244
10.3.3	Miniaturizace v kapalinové chromatografii	248
10.3.4	Přímé spojení kapalinové chromatografie s jinými technikami	249
10.4	Literatura	254
11	Kapalinová chromatografie s kolonami malých průměrů	256
Ing. Miloš Krejčí, DrSc., Ústav analytické chemie ČSAV, Brno		
11.1	Role miniaturizace v kapalinové chromatografii	256
11.2	Třídění kolon malých průměrů	258
11.3	Vliv průměru kolony na základní chromatografické parametry	258
11.4	Rychlosť mobilní fáze	260
11.5	Retenční objem	261
11.6.1	Mikrokolony	262
11.6.2	Kapilární kolony	264
11.7	Mimokolonové prostory	266
11.8	Objem dávkovaného vzorku	267
11.9	Detektory vhodné pro mikrokolonovou chromatografii	273
11.10	Stopová analýza mikrokolonovou kapalinovou chromatografii	275
11.11	Závěr	279
11.12	Literatura	279
12	Pokroky v přípravě skleněných a křemenných kapilárních kolon pro plynovou chromatografii	281
Doc. Ing. Karel Komárek, CSc., VŠCHT, Pardubice		
12.1	Materiál na výrobu kolon a způsob zařízení kapilár	281
12.2	Vlastnosti vnitřního povrchu kapilár, jeho úprava a nanášení stacionární fáze	283
12.3	Kolony s imobilizovanými stacionárními fázemi	284
12.4	Literatura	285

<b>13 Field-flow frakcionace</b>	286	341
<i>Ing. Josef Janča, DrSc., Ústav analytické chemie ČSAV, Brno</i>		
13.1 Úvod	286	343
13.2 Klasifikace metod a technik FFF	286	346
13.3 Principy klasické a fokusační FFF	287	346
13.4 Teoretické základy FFF	289	347
13.4.1 Retence v klasických metodách FFF	289	348
13.4.2 Retence ve fokusačních metodách FFF	291	348
13.4.3 Disperze v klasických metodách FFF	295	349
13.4.4 Disperze ve fokusačních metodách FFF	296	352
13.5 Rozsah použití FFF	297	354
13.6 Techniky FFF	299	357
13.6.1 Techniky klasické FFF	299	358
13.6.2 Techniky fokusační FFF	305	360
13.7 Přístrojová technika pro FFF	307	361
13.8 Metodologie FFF	307	362
13.9 Praktické použití metod a technik FFF	309	363
13.10 Správnost, přesnost, opakovatelnost, reprodukovatelnost	310	364
13.11 Srovnání FFF a příbuzných metod	311	
13.12 Perspektivy budoucího rozvoje FFF	312	
13.13 Literatura	312	
<b>14 Hmotnostní spektrometrie s chemickou ionizací a její využití pro analýzu organických látek</b>	314	366
<i>Ing. Aleš Horna, CSc., Výzkumný ústav průmyslové chemie, Pardubice-Semín</i>		
14.1 Úvod	314	366
14.2 Teoretické základy chemické ionizace	315	366
14.2.1 Iontové molekulové reakce	315	367
14.2.2 Termodynamické vlastnosti iontů	317	367
14.2.3 Systémy reakčních plynů	320	368
14.2.4 Citlivost v chemické ionizaci	323	369
14.3 Instrumentace v hmotnostní spektrometrii s chemickou ionizací	323	370
14.3.1 Iontový zdroj	323	370
14.3.2 Spojení plynové chromatografie a hmotnostní spektrometrie	325	371
14.3.3 Spojení kapalinové chromatografie a hmotnostní spektrometrie	325	371
14.4 Hmotnostní spektra některých nejdůležitějších skupin organických látek vyvolaná chemickou ionizací	327	372
14.5 Vybrané příklady využití chemické ionizace pro analýzu organických látek	334	372
14.5.1 Stopová organická analýza	334	373
14.5.2 Strukturální organická analýza	334	373
14.5.3 Analýza polymerů	336	373
14.6 Literatura	337	374
<b>15 Aplikace moderních chromatografických a elektromigračních metod v biochemické analýze</b>	339	375
<i>Doc. Dr. Zdeněk Deyl, DrSc., Fyziologický ústav ČSAV, Praha 4</i>		
15.1 Úvod	339	375
15.2 Příprava vzorku	339	376
15.3 Analýza nízkomolekulárních látek	341	376
15.3.1 Obecné chromatografické postupy	341	377
15.3.2 Viceúčelové kapalinové chromatografy	341	377
15.3.3 Jednoúčelové chromatografy	341	378
15.4 Analýza biopolymerů	346	378
15.4.1 Chromatografické techniky	346	379
15.4.1.1 Obrácené fáze a hydrofobní chromatografie	347	379
15.4.1.2 Iontové párová chromatografie	348	380
15.4.1.3 Bioafinitní chromatografie	348	380
15.4.2 Elektromigrační techniky	349	381
15.5 Dělení opticky aktívnych látek	352	381
15.6 Identifikace látek ve vzorcích biologického materiálu	354	381
15.7 Metabolické profilování	357	381
15.7.1 Profilování za použití plynové chromatografie	357	381
15.7.1.1 Kombinace GC-datasystém	358	381
15.7.1.2 Kombinace GC-MS-datasystém	360	381
15.7.2 Profilování za použití planární chromatografie	361	381
15.7.3 Profilování za použití sloupové kapalinové chromatografie	362	381
15.7.4 Profilování za použití elektroforezy	363	381
15.8 Literatura	364	381
<b>16 Některé důležité aspekty strategie volby analytické metodiky a optimalizace analytických postupů</b>	366	381
<i>Prof. Ing. Jaroslav Churáček, DrSc., VŠCHT, Pardubice</i>		
16.1 Úvod	366	381
16.2 Strategie volby analytické metodiky	366	381
16.2.1 Kritéria optimalizace	367	381
16.3 Optimalizace analytické metodiky – obecný přístup	372	381
16.3.1 Optimalizace analytické metodiky – příklad	373	381
16.4 Literatura	376	381

současné změny v celém národním hospodarství dají za pravou temu nazorem, které tvrdí, že jediné důslednou, promyslenou a na vysoké technické úrovni provedenou kontrolou výroby je možno dosáhnout požadovaných výsledků vysoké kvality, vysoké produktivity práce a dobré konkurenční schopnosti na světových trzích.

Dnešní analytická chemie je samostatná vědní disciplína, pojednávající jak kvantitativních, tak i kvantitativních aspektech analýzy látek. Je to aplikovaná věda, jež se zabývá obecným studiem dějů, jichž lze v analýze využít, a dále důležitým přičítaných souviselostí mezi složením látek a jejich vlastnostmi. Používá přitom poznatky nejen chemie, zvláště fyzikální, ale i fyziky, matematiky, elektroniky, kybernetiky, biologie, informatiky a v neposlední řadě i výpočetní techniky.

Vyopodstatněné zcelné a nanejvýše škodlivé se jeví v tomto světle právě ty výpočetní techniky, které přípravují analytickou chemii k jednotlivým technologiím a odstraňují v nich mnoho základních problémů, které je třeba v rámci samostatné vědní disciplíny řešit. Výpočetní technika je významným prostředkem pro studium základních otázek analytické chemie, jako je např. vztah mezi strukturou a složením látek a jejich vlastnostmi, nebo vztah mezi jejich identifikací či stanovení, zjištěním citlivosti