

## OBSAH

Předmluva . . . . .	13
Úvod. Historický přehled vývoje analytické chemie . . . . .	15
<b>Část první. Analytická chemie kvalitativní</b>	
I. Teoretické základy chemické analýzy . . . . .	17
1. Základní pojmy . . . . .	17
2. Význam analytické chemie . . . . .	17
3. Pracovní metodika . . . . .	18
4. Citlivost analytických reakcí . . . . .	19
5. Rozdělení analytických reakcí . . . . .	20
6. Reakce ve vodných roztocích . . . . .	22
7. Hlavní skupiny reakcí . . . . .	23
8. Organická činidla a jejich reakce . . . . .	31
II. Technika chemické analýzy . . . . .	33
1. Převádění vzorku do roztoku . . . . .	33
a) Rozměliňování vzorku . . . . .	33
b) Rozpuštění vzorku . . . . .	34
c) Tavení vzorku . . . . .	35
d) Některé speciální způsoby rozpuštění	36
e) Převádění kovů a slitin do roztoku . . . . .	36
2. Všeobecné pokyny pro analytické operace . . . . .	37
3. Kvalitativní rozbor	38
A. Orientační zkoušky na suché cestě . . . . .	38
B. Metody kvalitativního rozboru v roztocích . . . . .	41
a) Kapková analýza . . . . .	41
b) Beztřísková analýza . . . . .	42
c) Mikroskopický rozbor . . . . .	43
d) Elektrografická analýza . . . . .	46
e) Luminiscenční analýza . . . . .	49
f) Metalurgická analýza otiskem . . . . .	50
g) Chromatografická analýza . . . . .	51
h) Analýza roztírací . . . . .	53
ch) Analýza polarografická . . . . .	53
i) Spektrální analýza . . . . .	54
III. Rozdělení kationtů na analytické třídy . . . . .	55
1. Systematika analytických reakcí . . . . .	55
2. Klasický způsob sirovodíkový . . . . .	56
A. Dělení kationtů I. třídy . . . . .	58
Důkaz thalia . . . . .	58
Důkaz olova . . . . .	58
Důkaz stříbra . . . . .	59
Důkaz rtuti . . . . .	60
B. Dělení kationtů třídy II. A a II. B . . . . .	61
C. Kationty třídy II. A . . . . .	62
Důkaz rtuti . . . . .	62

Důkaz vízmutu . . . . .	63
Důkaz mědi . . . . .	64
Důkaz kadmia . . . . .	64
<b>D. Kationty třídy II. B.</b>	64
Důkaz arzénu . . . . .	64
Důkaz antimonu . . . . .	66
Důkaz cínu . . . . .	66
<b>E. Dělení některých vzácnějších kationtů třídy II. B.</b>	67
<b>F. Dělení kationtů III. třídy</b>	67
Důkaz niklu . . . . .	68
Důkaz kobaltu . . . . .	69
Důkaz železa . . . . .	69
Důkaz manganiu . . . . .	70
Důkaz hliníku . . . . .	70
Důkaz chrómu . . . . .	71
Důkaz zinku . . . . .	71
Další způsoby dělení III. třídy	72
<b>G. Dělení kationtů IV. třídy</b>	72
Důkaz barya . . . . .	73
Důkaz stroncia a vápníku . . . . .	73
<b>H. Dělení kationtů V. třídy</b>	74
Důkaz hořčíku . . . . .	74
Důkaz sodíku a drasíku . . . . .	75
Důkaz lithia . . . . .	76
Důkaz amonných solí . . . . .	76
<b>IV. Kvalitativní rozbor ocelí</b>	76
1. Jiskrové zkoušky na oceli . . . . .	76
2. Eggertzovy zkoušky rozpustnosti oceli . . . . .	77
3. Kapkové reakce na slitinové prvky v oceli . . . . .	77
Důkaz oceli . . . . .	78
Niklová ocel . . . . .	78
Manganová ocel . . . . .	78
Chrómová ocel . . . . .	78
Wolframová ocel . . . . .	79
Molybdenová ocel . . . . .	79
Vanádiová ocel . . . . .	79
Titanová ocel . . . . .	80
Kobaltová ocel . . . . .	80
Důkaz mědi v oceli . . . . .	80
Důkaz hliníku v oceli . . . . .	80
Důkaz niobu a tantalu v oceli . . . . .	80
4. Důkaz nekovů v oceli . . . . .	81
Důkaz síry v oceli . . . . .	81
Důkaz fosforu v oceli . . . . .	81
Důkaz křemíku v oceli . . . . .	81
5. Důkaz oceli kapkovou elektrografii . . . . .	82
<b>V. Reakce iontů vzácnějších kovů . . . . .</b>	82
Důkaz zlata . . . . .	82
Důkaz platiny . . . . .	83
Důkaz selenu a teluru . . . . .	83
Důkaz uranu . . . . .	83
Důkaz berylia . . . . .	84
Důkaz zirkonia . . . . .	84
Důkaz galia, india a germania . . . . .	84
Důkaz thoria, céru a lanthanidů . . . . .	85
<b>VI. Rozdělení aniontů na analytické třídy</b>	85
<b>I. Anionty I. třídy</b>	86
Důkaz sfrantu . . . . .	86
Důkaz sříčitanů . . . . .	86

Důkaz thiosiranů . . . . .	87
Důkaz fosforečnanů . . . . .	87
Důkaz boritanů . . . . .	88
Důkaz křemičitanů . . . . .	88
Důkaz uhlíčitanů . . . . .	88
Důkaz fluoridů a fluorokřemičitanů . . . . .	88
2. Anionty II. třídy . . . . .	89
Důkaz chloridů, bromidů a jodidů . . . . .	89
Důkaz kyanidů a rodanidů . . . . .	90
Důkaz síninsků . . . . .	90
3. Anionty III. třídy . . . . .	91
Důkaz dusičnanů . . . . .	91
Důkaz dusitanů . . . . .	91
<b>VII. Literatura ke kvalitativní analýze . . . . .</b>	<b>92</b>
<b>VIII. Přehled některých organických a anorganických činidel používaných v kvalitativní analýze . . . . .</b>	<b>94</b>
<b>IX. Analytické tabulky systematického dělení kationtů . . . . .</b>	<b>96</b>
 Část druhá. Analytická chemie kvantitativní	
I. Přehled metod kvantitativní analytické chemie a její principy . . . . .	102
1. Principy vážkových metod . . . . .	103
2. Principy odměrných metod . . . . .	104
3. Principy fyzikálně chemických metod . . . . .	105
4. Vzorkování rud . . . . .	105
5. Příprava vzorku v laboratoři . . . . .	107
6. Vážení vzorku . . . . .	107
7. Rozpuštění vzorku . . . . .	109
8. Úprava roztoku k rozboru . . . . .	109
9. Srážení, filtrace, promývání, sušení, spalování a vážení sraženin . . . . .	110
10. Zdroje chyb při analýze . . . . .	115
11. Stanovení vlhkosti . . . . .	116
<b>II. Vážková analýza — gravimetrie . . . . .</b>	<b>117</b>
A. Stanovení kationtů . . . . .	117
1. Kationty prvé analytické skupiny . . . . .	117
Sříbro . . . . .	117
Rtuť . . . . .	118
Olovo . . . . .	120
Měd . . . . .	122
Viznut . . . . .	124
Kadmium . . . . .	125
2. Kationty druhé analytické skupiny . . . . .	127
Arzén . . . . .	127
Antimon . . . . .	128
Cín . . . . .	130
Dělení kationtů prvé a druhé analytické skupiny . . . . .	131
Molybden . . . . .	132
Wolfram . . . . .	132
Vanád . . . . .	134
Niob a tantal . . . . .	134
Zlato . . . . .	135
3. Kationty třetí analytické skupiny . . . . .	135
Železo . . . . .	135
Hliník . . . . .	135
Chróm . . . . .	137
Titan . . . . .	138
Mangan . . . . .	139
Zinek . . . . .	140
Berylium . . . . .	141

Níkl . . . . .	141
Kobalt . . . . .	142
Uran . . . . .	142
Dělení kationtů třetí analytické skupiny . . . . .	143
4. Kationty čtvrté analytické skupiny . . . . .	143
Vápník . . . . .	143
Stroncium . . . . .	144
Baryum . . . . .	144
Hořčík . . . . .	145
Dělení kationtů čtvrté skupiny . . . . .	147
5. Kationty páté analytické skupiny . . . . .	147
Alkalie . . . . .	147
Draslík . . . . .	148
Sodík . . . . .	149
Lithium . . . . .	149
Amonné soli . . . . .	150
B. Stanovení důležitých aniontů . . . . .	150
Křemičitany . . . . .	150
Sírany . . . . .	151
Fosforečnany . . . . .	152
Uhličitany . . . . .	153
Chloridy, bromidy, jodidy . . . . .	155
Fluoridy . . . . .	155
III. Elektroanalýza . . . . .	156
1. Základy elektroanalýzy . . . . .	156
2. Zařízení pro elektrolyzu a pracovní postup . . . . .	158
3. Vnitřní elektrolýza . . . . .	159
4. Elektrolýza se rtufovou katodou . . . . .	160
IV. Pruběřské metody v hutní analytice . . . . .	161
1. Úvod . . . . .	161
2. Zařízení pro pruběřské práce . . . . .	163
3. Pruběřské přísady . . . . .	164
4. Pruběřské stanovení stříbra a zlata . . . . .	164
5. Struskovací zkouška na zlato a stříbro . . . . .	167
V. Odměrná analýza . . . . .	168
1. Definice a rozdělení . . . . .	168
2. Odměrné nádoby . . . . .	169
3. Praktické provádění odměrných rozborů . . . . .	171
4. Ionizace vody, koncentrace vodíkových iontů a exponent vodíkových iontů . . . . .	171
5. Indikátory . . . . .	172
6. Odměrné roztoky. Ekvivalent . . . . .	174
7. Příprava odměrných roztoků . . . . .	176
8. Základní látky odměrné analýzy. Standardy . . . . .	177
9. Stanovení titru roztoků. Faktory. Normalita . . . . .	178
A. Metody neutralizační . . . . .	179
1. Teorie neutralizační analýzy. Ekvivalenční bod. Titrační exponent . . . . .	179
2. Příprava normálních acidimetrických roztoků (kyseliny) . . . . .	180
3. Příprava normálních alkalimetrických roztoků (louhy) . . . . .	183
B. Metody oxidační a redukční . . . . .	188
1. Permanganátometrie . . . . .	189
Příprava roztoků . . . . .	190
Stanovení železa . . . . .	191
Stanovení mangani . . . . .	194
Stanovení vápníku . . . . .	196
Stanovení chrómu . . . . .	196
2. Jodometrie . . . . .	197
Příprava roztoků . . . . .	197
Jodometrické stanovení mědi . . . . .	200

Jodometrické stanovení chrómu . . . . .	200
3. Bromátometrie a jodátometrie . . . . .	201
Bromátometrické stanovení arzénu, antimonu a cínu . . . . .	201
4. Bichromátometrie . . . . .	203
Stanovení železa . . . . .	203
5. Círimetrie . . . . .	204
Círimetrické stanovení železnatých solíf . . . . .	204
Redukční metody . . . . .	205
1. Metody ferosulfátové . . . . .	205
2. Stanometrie . . . . .	205
3. Titanometrie . . . . .	206
C. Odměrné metody srážecí . . . . .	206
1. Argentometrie . . . . .	207
a) Příprava roztoků . . . . .	208
b) Rozbor stříbrné slitiny . . . . .	209
c) Použití adsorpčního indikátoru v argentometrii . . . . .	211
d) Stanovení chloridů, bromidů a rodanidů . . . . .	211
2. Odměrné srážecí metody stanovení zinku . . . . .	212
3. Odměrná srážecí metoda stanovení olova . . . . .	213
D. Metody založené na vzniku rozpustných, nedisociovaných a komplexních iontů . . . . .	214
1. Merkurimetrie . . . . .	214
2. Kyanometrie (titrace kyanidem draselným) . . . . .	215
E. Komplexometrie (chelátometrie) . . . . .	216
F. Radiometrické titrace . . . . .	217
<b>VI. Rozbory nejdůležitějších surovin . . . . .</b>	<b>219</b>
Plán rozboru . . . . .	219
1. Rozbor vápence, dolomitu a magnezitu . . . . .	219
2. Rozbor ocelí a dialogitu . . . . .	220
3. Stanovení kysličníku železnatého . . . . .	220
4. Celková analýza železné rudy nebo strusky . . . . .	220
5. Rozbor krémicitanu . . . . .	222
6. Rozbor strusky . . . . .	222
7. Stanovení FeO ve struskách a horninách . . . . .	222
8. Rozbor pyritu a kyzových výpražků . . . . .	223
9. Rozbor sírňkových rud . . . . .	223
10. Rozbor feroslitin . . . . .	223
<b>VII. Technická analýza plynů . . . . .</b>	<b>224</b>
1. Přehled a vývoj metod plynové analytiky . . . . .	224
2. Orsatův přístroj . . . . .	225
<b>VIII. Literatura ke kvantitativní analýze . . . . .</b>	<b>229</b>

### Část třetí. Fyzikálně chemické metody

<b>I. Elektrometrické odměrné metody . . . . .</b>	<b>231</b>
A. Potenciometrie . . . . .	232
1. Teoretický základ potenciometrických titrací . . . . .	232
2. Zařízení pro potenciometrické titrace . . . . .	237
3. Způsoby provedení titrace . . . . .	239
a) Titrace do změny skoku potenciálu . . . . .	239
b) Titrace k známému potenciálu inflexe . . . . .	239
c) Titrace s diferenčními indikačními elektrodami . . . . .	240
d) Titrace k nulovému bodu . . . . .	240
4. Použití potenciometrických titrací v hutnictví . . . . .	240
a) Současné určování chrómu a vanádu v oceli . . . . .	241
b) Stanovení vanádu na zvratnou elektrodu . . . . .	242
c) Titrace niklu v oceli . . . . .	242
d) Potenciometrické určování stříbra ve sfaleritových a galenitových koncentrátech . . . . .	242

e) Fotometrická titrační metoda Havemanova . . . . .	242
Literatura k potenciometrii . . . . .	243
B. Konduktometrie . . . . .	243
a) Titrační zařízení . . . . .	245
b) Provedení titrace . . . . .	245
Literatura ke konduktometrii . . . . .	245
C. Polarografie . . . . .	245
1. Základní pojmy a princip . . . . .	245
2. Podmínky polarografické analýzy . . . . .	248
3. Vyhodnocování polarografických vln . . . . .	250
4. Přístroje pro polarografickou analýzu . . . . .	251
5. Některé příklady polarografické analýzy v hutnické praxi . . . . .	254
Literatura k polarografii . . . . .	255
D. Polarometrická titrace (ampérometrie) . . . . .	255
Literatura k polarimetrickým titracím . . . . .	257
E. Coulombometrická analýza . . . . .	258
Literatura ke coulombometrické analýze . . . . .	259
<b>II. Optické metody . . . . .</b>	<b>259</b>
A. Kolorimetrie . . . . .	259
1. Teoretické základy kolorimetrie . . . . .	260
2. Způsoby kolorimetrických měření . . . . .	261
3. Fotoelektrické metody kolorimetrické analýzy . . . . .	264
B. Fotometrie . . . . .	266
C. Nefelometrie a turbidimetrie . . . . .	268
D. Fluorometrie . . . . .	268
E. Kapičková kolorimetrie na papíru . . . . .	269
F. Některé příklady kolorimetrických a fotometrických stanovení . . . . .	270
a) Kolorimetrické stanovení mědi . . . . .	270
b) Kolorimetrické stanovení titanu . . . . .	270
c) Nefelometrické stanovení síranu . . . . .	270
d) Stanovení manganiu v oceli fotometrickou metodou . . . . .	270
e) Fotometrické stanovení železa ve slitinách . . . . .	271
f) Fotometrické stanovení niklu v oceli kapičkovou kolorimetrií na papíru . . . . .	271
g) Stanovení vanádu v oceli fotometricky . . . . .	271
h) Stanovení křemíku v oceli fotometricky . . . . .	272
Literatura ke kolorimetrii . . . . .	272
G. Spektrální analýza . . . . .	273
a) Stiloskop SLP-I . . . . .	273
b) Spektrografy . . . . .	276
c) Kvantometr . . . . .	278
d) Rentgenový kvantometr . . . . .	279
e) Plamenný fotometr . . . . .	280
Literatura ke spektrální analýze . . . . .	281
<b>III. Radiometrické metody . . . . .</b>	<b>281</b>
A. Aktivační analýza . . . . .	282
B. Metoda absorpcie záření gama . . . . .	284
C. Metoda odrazu záření beta . . . . .	284
D. Metoda alfa-ionizační . . . . .	285
E. Metody radioaktivních indikátorů . . . . .	285
F. Metody měření přirozené radioaktivity . . . . .	286
G. Neutronová absorpční spektrometrie . . . . .	287
Literatura k radiometrickým metodám . . . . .	288
<b>IV. Základní literatura k fyzikálně chemickým metodám . . . . .</b>	<b>288</b>
<b>Část čtvrtá. Rozbory ocelí</b>	
I. Všeobecné zásady a vzorkování . . . . .	289
1. Úloha analytické chemie při kontrole hutních provozů . . . . .	289
2. Organizace chemické provozní laboratoře . . . . .	289

3. Volba metod technické analýzy . . . . .	292
4. Význam standardizace analytických metod . . . . .	293
5. Vzorkování železa a oceli . . . . .	293
6. Kvalitativní zkoušky ocelí . . . . .	299
7. Kvantitativní zkoušky ocelí . . . . .	299
<b>II. Kvantitativní stanovení uhlíku . . . . .</b>	<b>299</b>
1. Výskyt a vazba uhlíku v oceli . . . . .	299
2. Stanovení celkového uhlíku . . . . .	299
a) Vážkové stanovení uhlíku podle Ortheye . . . . .	300
b) Volumetrické stanovení uhlíku . . . . .	301
c) Stanovení uhlíku diferenčním měřením vodivosti . . . . .	302
d) Kolorimetrické stanovení uhlíku podle Eggertze . . . . .	303
e) Magnetometrické stanovení uhlíku karbometrem . . . . .	303
f) Stanovení volného uhlíku . . . . .	304
g) Stanovení vázaného (karbidového) uhlíku . . . . .	305
<b>III. Stanovení síry . . . . .</b>	<b>305</b>
1. Stanovení síry spálením v kyslíku . . . . .	306
a) Jodometrické stanovení síry . . . . .	306
b) Acidimetrické stanovení síry podle Holthause . . . . .	306
c) Potenciometrické stanovení síry . . . . .	307
d) Alkalimetrické stanovení síry . . . . .	307
2. Stanovení síry sirovodíkovými (evolučními) metodami . . . . .	308
<b>IV. Stanovení křemíku . . . . .</b>	<b>310</b>
1. Vážkové stanovení křemíku . . . . .	310
2. Rychlé provozní metody stanovení křemíku . . . . .	311
3. Ostatní metody stanovení křemíku . . . . .	312
<b>V. Stanovení fosforu v oceli . . . . .</b>	<b>313</b>
1. Stanovení molybdenanovou metodou . . . . .	313
2. Stanovení hořečnatou metodou . . . . .	314
3. Fotometrické stanovení fosforu . . . . .	315
<b>VI. Stanovení manganiu v oceli . . . . .</b>	<b>315</b>
1. Titrační stanovení persfranovou metodou . . . . .	315
2. Další metody stanovení manganiu . . . . .	316
<b>VII. Stanovení plynů v oceli . . . . .</b>	<b>317</b>
1. Vazba a obsah plynů v oceli . . . . .	317
2. Stanovení volných plynů v oceli . . . . .	318
3. Stanovení dusíku v oceli . . . . .	319
4. Stanovení kyslíku v oceli . . . . .	321
5. Stanovení vodíku v oceli . . . . .	325
<b>VIII. Stanovení nekovových vměstek v oceli . . . . .</b>	<b>326</b>
1. Chemické složení nekovových vměstek . . . . .	326
2. Chemická preparace (izolace) nekovových vměstek . . . . .	327
a) Izolace vměstek . . . . .	328
b) Metody studia nekovových vměstek . . . . .	331
c) Chemický rozbor izolovaných vměstek . . . . .	332
<b>IX. Literatura k rozborům ocelí . . . . .</b>	<b>334</b>
<b>Rejstřík . . . . .</b>	<b>336</b>