

Obsah

Seznam důležitých symbolů a zkratek	9
Úvod	11
<i>Kapitola 1. Stopová analýza a elektrochemické rozpouštěcí metody</i>	12
1.1 Problémy a metody stopové analýzy	12
1.2 Elektrochemický přístup ke stopové analýze	13
1.3 Princip elektrochemických rozpouštěcích metod	14
1.4 Reakce využívané pro elektrolytické nahromadění	16
1.5 Typy pracovních elektrod	19
1.6 Metody sledování rozpouštěcí fáze	20
1.7 Selektivita stanovení	22
1.8 Úloha předběžných separací při elektrochemických rozpouštěcích stanoveních	23
1.9 Aplikace metody v současné době a výhled do budoucnosti	23
Literatura	24
<i>Kapitola 2. Vylučování stop látok na elektrodách a vlastnosti vyloučených látok</i>	26
2.1 Elektrochemický proces	26
2.1.1 Elektrochemický proces kontrolovaný rychlosí reakce přenosu náboje	28
2.1.2 Elektrochemický proces kontrolovaný rychlosí látkového transportu	29
2.1.3 Elektrochemický proces kontrolovaný kinetikou chemické reakce	33
2.1.4 Elektrochemický proces, na jehož řízení se podílí tvorba látky vylučované na elektrodě	34
2.2 Účinnost předběžného nahromadění	39
2.2.1 Hmotnostní bilance předběžného nahromadění	39
2.2.2 Rozdělení koncentrace vyloučené látky ve rtuťových elektrodách	45
2.3 Vlastnosti amalgamů	52
2.3.1 Vznik a fyzikálně chemické vlastnosti amalgamů	52
2.3.2 Elektrochemické vlastnosti amalgamů	56
2.4 Vznik a vlastnosti filmů na rtuťových a tuhých elektrodách	59
2.4.1 Vlastnosti tuhých elektrod	60
2.4.2 Vznik kovových filmů a povlaků nerozpustných sloučenin na povrchu elektrod	62
2.4.2.1 Vznik nerozpustných filmů na elektrodách při rozpouštění kovové elektrody nebo při oxidaci či redukcí iontů proměnné valence	62
2.4.2.2 Vznik kovových povlaků na inertních elektrodách	64

2.5	Předběžné nahromadění konstantním proudem	74
	<i>Literatura</i>	74
Kapitola 3.	Rozpouštěcí proces a metody jeho sledování	78
3.1	Polarografie a voltametrie s lineární změnou potenciálu	79
3.1.1	Rozpouštění kovů ze stacionárních rtufových kapkových a filmových elektrod	86
3.1.1.1	Závislost I_p na podmínkách předběžného nahromadění	93
3.1.2	Rozpouštění filmů z povrchu elektrod	95
3.1.2.1	Rozpouštění kovového povlaku z povrchu rovinné inertní elektrody v nemichaném roztoku	95
3.1.2.2	Rozpouštění filmů málo rozpustných kovových sloučenin z povrchu inertních elektrod	98
3.1.2.3	Rozpouštění filmů málo rozpustných sloučenin vznikajících reakci s ionty elektrodového materiálu	99
3.1.2.4	Rozpouštění kovových filmů z povrchu elektrod za podmínek konvektivní difuze	99
3.1.3	Derivační a diferenciální zapojení při rozpouštěcí polarografií a voltametrii s lineárním posunem potenciálu	103
3.2	Chronopotenciometrické a chronoamperometrické metody; coulovické stanovení množství látky	104
3.3	Metody se střídavým napětím superponovaným na lineárně se měnící stejnosměrné napětí	114
3.3.1	Využití technik se střídavým signálem v elektrochemické rozpouštěcí analýze	116
3.4	Jiné metody sledování rozpouštěcího procesu	119
	<i>Literatura</i>	121
Kapitola 4.	Aparatura a metodika	125
4.1	Aparatura	125
4.1.1	Indikační elektrody	125
4.1.1.1	Rtufové stacionární elektrody	125
4.1.1.2	Rtufové filmové elektrody	134
4.1.1.3	Tuhé elektrody	136
4.1.2	Referentní a pomocné elektrody	145
4.1.3	Elektrolytické nádobky	146
4.1.4	Měřicí přístroje pro rozpouštěcí stanovení	150
4.1.4.1	Polarografie a voltametrie s lineární změnou potenciálu	154
4.1.4.2	Polarografie a voltametrie se střídavou složkou napětí	156
4.1.4.3	Galvanostatické metody	156
4.1.4.4	Derivační techniky	157
4.1.4.5	Automatizace	157
4.2	Předběžné operace při rozpouštěcích stanoveních	160
4.2.1	Vliv nečistot a čištění chemikalií, charakter velmi zředěných roztoků	160
4.2.2	Příprava vzorku a předběžná separace	163
4.3	Pracovní postup při rozpouštěcí analýze	164
4.3.1	Volba typu elektrody	164
4.3.2	Volba složení základního elektrolytu	165
4.3.3	Volba potenciálu předběžného nahromadění	167
4.3.4	Volba doby předběžného nahromadění	167
4.3.5	Volba metody sledování rozpouštěcího procesu	168

4.3.6	Vyhodnocení rozpouštěcích křivek	170
	<i>Literatura</i>	172
Kapitola 5.	Praktické aplikace	176
5.1	Úvod	176
	<i>Literatura</i>	177
5.2	Stanovení prvků a jejich sloučenin	177
5.2.1	Stanovení alkalických kovů a NH_4^+	177
	<i>Literatura</i>	178
5.2.2	Stanovení kovů alkalických zemin	178
	<i>Literatura</i>	180
5.2.3	III. hlavní podskupina	180
5.2.3.1	Stanovení hliníku	180
	<i>Literatura</i>	181
5.2.3.2	Stanovení gallia	181
	<i>Literatura</i>	183
5.2.3.3	Stanovení india	183
	<i>Literatura</i>	185
5.2.3.4	Stanovení thallia	185
	<i>Literatura</i>	188
5.2.4	IV. hlavní podskupina	190
5.2.4.1	Stanovení uhlikatých sloučenin	190
	<i>Literatura</i>	190
5.2.4.2	Stanovení germania	192
	<i>Literatura</i>	192
5.2.4.3	Stanovení cínu	192
	<i>Literatura</i>	193
5.2.5	V. hlavní podskupina	194
5.2.5.1	Stanovení arsenu	194
	<i>Literatura</i>	194
5.2.5.2	Stanovení antimonu	194
	<i>Literatura</i>	196
5.2.5.3	Stanovení bismutu	197
	<i>Literatura</i>	198
5.2.6	VI. hlavní podskupina	198
5.2.6.1	Stanovení kyslíku	198
	<i>Literatura</i>	198
5.2.6.2	Stanovení síných sloučenin	198
	<i>Literatura</i>	199
5.2.6.3	Stanovení selenu a telluru	199
	<i>Literatura</i>	200
5.2.7	VII. hlavní podskupina. Stanovení halogenů	201
	<i>Literatura</i>	204
5.2.8	I. a II. vedlejší podskupina a olovo. Stanovení mědi, kadmia, zinku a olova	205
	<i>Literatura</i>	216
5.2.9	I. a II. vedlejší podskupina. Stanovení stříbra, zlata a rtuti	218
5.2.9.1	Stříbro	218
	<i>Literatura</i>	222
5.2.9.2	Zlato	223
	<i>Literatura</i>	225
5.2.9.3	Rtut	225
	<i>Literatura</i>	227

5.2.10	Stanovení vzácných zemin	227
	<i>Literatura</i>	229
5.2.11	IV. vedlejší podskupina. Stanovení titanu, zirkonia, hafnia a thoria	229
	<i>Literatura</i>	230
5.2.12	V. vedlejší podskupina	230
5.2.13	Stanovení chromu, molybdenu, wolframu, vanadu a uranu	230
	<i>Literatura</i>	233
5.2.14	Stanovení rhenia a technecia	233
	<i>Literatura</i>	234
5.2.15	VIII. vedlejší podskupina a mangan. Stanovení železa, kobaltu, niklu a mangantu	234
5.2.15.1	Železo	234
	<i>Literatura</i>	238
5.2.15.2	Kobalt	238
	<i>Literatura</i>	240
5.2.15.3	Nikl	240
	<i>Literatura</i>	241
5.2.15.4	Mangan	241
	<i>Literatura</i>	243
5.2.16	VIII. vedlejší podskupina. Stanovení vzácných kovů	243
	<i>Literatura</i>	244
5.3	Příklady rozborů	244
5.3.1	Stanovení olova v geologických vzorcích	244
5.3.2	Stanovení kadmia, india a zinku jako nečistot v olově	245
5.3.3	Stanovení olova v tepelně odolných slitinách	245
5.3.4	Stanovení mikromnožství thallia v čistém indiu	246
5.3.5	Stanovení stop mědi, olova, kadmia a zinku v kovovém indiu a jeho solích	247
5.3.6	Stanovení selenu v polovodičových materiálech	247
5.3.7	Stanovení olova, mědi, kadmia a zinku ve slitině obsahující hliník	248
5.3.8	Stanovení stříbra v rudách a produktech po jejich úpravě	249
5.3.9	Stanovení zinku v silikátech	251
5.3.10	Stanovení olova, mědi a kadmia jako nečistot ve vzduchu	251
5.3.11	Stanovení olova v krvi	252
	<i>Literatura</i>	252
5.4	Použití elektrochemických rozpouštěcích metod pro fyzikálně chemické studium	253
	<i>Literatura</i>	253
	Rejstřík	254