

	strana
Předmluva	5
Úvod	7
Analytické reakce, obecné poznámky	11
Acidobazické reakce	17
Komplexní rovnováhy v roztocích	35
Cheláty kovů a nekovů s organickými ligandy	49
Vedlejší rovnováhy při komplexotvorných reakcích	55
Vznik iontových párů	59
Ternární komplexy	61
Srážecí reakce	63
Analytické aspekty redoxních rovnováh	75
Přehled některých redukčních a oxidačních činidel	89
Extrakční rovnováhy v systému kapalina - kapalina	95
Kinetika analytické reakce	103
Katalytické reakce	105
Indukované reakce	109
Barevné produkty analytické reakce (absorpce záření ve vid. oblasti spektra)	111
Emise záření	119
Luminiscenční reakce	121
Chemiluminiscenční reakce	125
Analytické aspekty fotochemických reakcí	127
Kvalitativní chemická analýza	129
Přehled některých skupinových reakcí	131
Původ analytické selektivity	149
Chemické důkazy prvků a jejich iontů v roztoku	165
Analytická charakteristika běžných prvků	171
Lithium, sodík, draslík, NH_4^+	173
Hořčík	177
Vápník, stroncium, baryum	179
Hliník	183
Titan	185
Vanad	187
Chrom	189
Mangan	192
Železo	193
Kobalt	196
Nikl	198
Měď	200
Stříbro	203
Zinek	204
Kadmium	206
Rtuť	208

Cín	210
Olovo	212
Antimon	214
Vismut	217
Bor (B(OH)_3)	219
Uhlík (CO_2 , HCO_3^- , CO_3^{2-})	222
Křemík (SiO_3^{2-})	224
Dusík (NO_3^- , NO_2^- , NH_3 , NH_4^+)	227
Fosfor (PO_4^{3-})	231
Arsen (AsO_2^- , AsO_4^{3-})	233
Síra (S^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, SO_3^{2-} , SO_4^{2-} , SCN^-)	235
Fluor (F^-)	241
Chlor (Cl^-)	243
Brom (Br^-)	244
Iod (I^-)	245
Některé technické principy chemické kvalitativní analýzy	247