

O B S A H

strana

Úvodní kapitola	3
Poznámky k termodynamice anal. reakcí	5
Analytická koncentrace a aktivita	11
Acidobazické rovnováhy	15
Acidobazické rovnováhy v nevodném prostředí	25
Interpretace acidobazických rovnováh ve vodných roztocích	32
Komplexy a komplexní rovnováhy	46
Kovové cheláty s organickými ligandy	66
Ternární komplexy	73
Koordinační polymery organických činidel	77
Vedlejší rovnováhy při hlavní komplexotvorné reakci v roztoku; podmíněné konstanty stability	78
Rovnováhy za vzniku sraženin	81
Analytické aspekty redoxních rovnováh	109
Některá oxidovadla a redukovadla	126
Extrakční rovnováhy v systému kapalina - kapalina	136
Rovnováhy na iontoměničích	146
Kinetika analytických reakcí	152
Katalytické reakce	155
Indukované reakce	159
Barevné produkty analytické reakce	161
Luminiscenční reakce	169
Chemiluminiscenční reakce	173
Analytické aspekty fotochemických reakcí	175
Problémy analytické selektivity činidla	177
Stínění rušicích iontů; selektivní analytické reakce	191
Zrušení stínícího vlivu	201
Meze analytické reakce	202
Chemicke důkazy iontů a prvků	204
Sirovodíková soustava dělení	205
Předběžná orientace v neznámém vzorku pomocí většího počtu skupinových činidel	212
Analytické vlastnosti iontů a periodická soustava prvků; výběr vhodné analytické reakce	219
Racionální výběr analytických reakcí pro ionty prvků	222
Li, Ni, K	222
NH ₄ (I), Be	225
Mg	226
Ba, Sr, Ca	227
Al	232
Ti	232

	strana
Zr	233
V	235
Cr	236
Mo, W, U	237
Mn	239
Fe	240
Co	241
Ni	241
Cu	242
Ag	243
Zn a Cd	243
Hg, Tl	246
Sn, Pb, Sb	248
Bi	250
B	251
CO_3^{2-} , HCO_3^- , CO_2 , CN^-	252
SiO_3^{2-}	253
NO_2^-	256
NO_3^-	258
PO_4^{3-} , H_3PO_4	259
As(III), As(V)	260
S^{2-} , SH^- , H_2S	261
SO_3^{2-} , HSO_3^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, SO_2 , SO_4^{2-}	262
SCN ⁻ , Se(IV), Se(VI), Te(IV), Te(VI)	264
F ⁻	267
Cl ⁻	269
Br ⁻ , I ⁻	269
Metodika chemické kvalitativní analýzy	272
Literatura	281
Obsah	283