

OBSAH

	Str.		Str.
Rozdělení reakcí	3	Reakce Sb^{+++} a Sb^{+}	81
Způsoby provedení reakcí	6	„ Sn^{++}	84
O citlivosti reakcí	9	„ Sn^{+}	86
Rozdělení kationtů	12	„ platiny	86
Přehled rozpustnosti soli	14	„ Pd^{++}	89
		„ iridia	91
<i>Reakce skupinové</i>	15	„ Au^{+++}	92
Reakce Cl'	15	„ molybdenu	95
„ sirovodíku	15	„ wolframu	95
„ thionalidu	24	„ vanadu	95
„ $(\text{NH}_4)_2\text{S}$	25	„ Co^{++}	96
„ alkalických hydroxydů	28	„ Ni^{++}	99
„ amoniaku	37	„ Mn^{++}	102
„ šťavelanu amonného	40	„ Zn^{++}	103
„ uhličitanu amonného	41	„ Fe^{++}	105
„ SO_4''	42	„ Fe^{+++}	106
„ uhličitanu sodného	42	„ Cr^{+++}	110
„ fosforečnanu amonného	46	„ Al^{+++}	112
„ CrO_4''	49	„ Be^{++}	114
„ J'	50	„ Th^{+}	115
„ CN'	51	„ Zr^{+++}	116
		„ Ce^{+++}	118
<i>Selektivní a specifické reakce kationtů</i>	54	„ Ce^{+}	119
Reakce Ag'	54	„ Ti^{+++}	120
„ Pb^{++}	58	„ Ti^{+}	120
„ Tl'	62	„ UO_2^{++}	122
„ Hg_2^{++}	63	„ Ba^{++}	124
„ Hg^{++}	65	„ Sr^{++}	126
„ Cu^{++}	67	„ Ca^{++}	127
„ Cd^{++}	72		
„ Bi^{+++}	73	Srovnání rozpustnosti solí	
Společné reakce sloučenin		alkalických zemin	128
arsenu	77	Reakce Mg^{++}	129
Reakce As^{+++}	80	„ K'	131
„ As^{+}	81	„ Na'	134
		„ NH_4'	136
		„ Li'	137
		„ Rb' a Cs'	139
		<i>Některá činidla</i>	140
		<i>Literatura</i>	145
		<i>Abecední přehled</i>	146