

OBSAH

Str.	Str.
Rozdělení reakcí 3	— Sn 102
Způsoby provedení reakcí ... 6	— platiny 103
O citlivosti reakcí 9	— Pd ⁺⁺ 105
Rozdělení kationtů 13	— iridia 109
Přehled rozpustnosti solí ... 16	— Au ⁺⁺⁺ 110
<i>Reakce skupinové</i> 17	— molybdenu 114
Reakce Cl' 17	— wolframu 114
— sirovodíku 17	— vanadu 115
— (NH ₄) ₂ S 26	— Co ⁺⁺ 115
— alkalických hydroxydů .. 29	— Ni ⁺⁺ 118
— amoniaku 39	— Mn ⁺⁺ 122
— šťavelanu amonného 43	— Zn ⁺⁺ 124
— uhličitanu amonného ... 44	— Fe ⁺⁺ 125
— SO ₄ ²⁻ 45	— Fe ⁺⁺⁺ 127
— uhličitanu sodného 46	— Cr ⁺⁺⁺ 131
— fosforečnanu sodného ... 49	— Al ⁺⁺⁺ 134
— CrO ₄ ²⁻ 52	— Be ⁺ 137
— J' 53	— Th ⁺ 139
— CN' 55	— Zr ⁺ 140
— octanu sodného 57	— Ce ⁺ 143
Dělení skupin 58	— Ce ⁺⁺⁺ 144
<i>Selektivní a specifické reakce kationtů</i> 64	— Ti ⁺ 145
Reakce Ag ⁺ 64	— Ti ⁺⁺⁺ 145
— Pb ⁺⁺ 68	— UO ₂ ⁺⁺ 148
— Tl ⁺ 72	— Ba ⁺⁺ 150
— Hg ₂ ⁺⁺ 74	— Sr ⁺⁺ 153
— Hg ⁺⁺ 76	— Ca ⁺⁺ 154
— Cu ⁺⁺ 78	Srovnání rozpustnosti solí
— Cd ⁺⁺ 84	alkalických zemin 157
— Bi ⁺⁺⁺ 86	Reakce Mg ⁺⁺ 157
Společné reakce sloučenin	— K ⁺ 160
arsenu 90	— Na ⁺ 163
Reakce As ^{...} 94	— NH ₄ ⁺ 166
— As ^{...} 95	— Li ⁺ 168
— Sb ^{...} a Sb ^{...} 95	— Rb ⁺ a Cs ⁺ 170
Reakce Sn ⁺⁺ 100	Některá činidla 172
	Literatura 179
	Abecední přehled 181