

## Obsah

### 1. laboratorní cvičení

1.2.2 Rušená krystalizace $K_2Cr_2O_7$	8
1.4.1 Příprava dekahydrátu síranu sodného	6
1.5.1 Reakce běžných laboratorních oxidovadel	12
2.1.4 Reakce peroxidu vodíku	13
2.6.5 Redukční účinky kyseliny šťavelové	14
4.5.2 Příprava mědi cementací	10

### 2. laboratorní cvičení

2.2.4 Příprava jodičnanu draselného	16
2.2.1 Volné halogeny	20
2.2.2 Reakce halogenidů	24
2.2.3 Reakce pseudohalogenidu $SCN^-$	26
2.3.7 Reakce $S_2O_3^{2-}$	23
2.3.8 Kvalitativní reakce $SO_4^{2-}$ , $SO_3^{2-}$ , $S^{2-}$ , $S_2O_3^{2-}$	28
2.3.4 Příprava $SO_2$ a jeho redukční účinky	18

### 3. laboratorní cvičení

2.4.6 Příprava dusitanu sodného	32
4.2.9 Příprava chromanu draselného	34
3.3.6 Příprava minia	36
3.3.8 Reakce minia	40
2.5.1 Příprava fosfanu	31
2.4.7 Vytěsnění amoniaku z amonických solí	42
2.4.8 Reakce $NO_3^-$ a $NO_2^-$	38
2.4.9 Proužková reakce	41
2.5.2 Reakce $H_2PO_2^-$	43
2.5.5 Reakce fosforečnanů	44
2.6.2 Reakce oxidu uhličitého a uhličitánů	45

### 4. laboratorní cvičení

3.1.1 Zbarvení plamene	59
3.1.2 Nerozpustné soli alkalických kovů	60
3.1.8 Reakce iontů alkalických zemin	61
2.3.10 Příprava sirovodíkové vody, $(NH_4)_2S$ a $(NH_4)_2S_x$	48
4.7.2 Rozdělení kationtů do analytických tříd (I. – III.)	52
2.8.1 Příprava methylesteru kyseliny borité	47
4.7.3 Určení kationtů I. – III. třídy v neznámých vzorcích	55
2.9.2 Určení aniontů v neznámých vzorcích	49

### 5. laboratorní cvičení

3.2.2 Získání oxidu hlinitého z bauxitu	64
4.4.10 Příprava bezvodého chloridu nikelnatého	66
2.6.6 Tepelná stálost uhličitánů	63
4.5.3 Příprava oxidu měďnatého	68