

**OBSAH**

<b>Ú V O D .....</b>	7
1. Analytická reakce .....	8
2. Postup při kvalitativní analýze anorganického vzorku .....	8
3 . Popis vzorku .....	9
4. Rozdělení vzorku pro analýzu kationtů a aniontů .....	9
5. Skupinové reakce .....	11
5.1 Skupinové reakce kationtů .....	12
Skupinová reakce kyseliny chlorovodíkové .....	12
Skupinová reakce kyseliny sírové .....	13
Skupinová reakce kyseliny šťavelové .....	13
Skupinová reakce roztoku sulfanu ve vodě .....	13
Skupinová reakce sulfidu amonného .....	14
Skupinová reakce alkalických hydroxidů .....	14
Skupinová reakce hydroxidu amonného .....	15
Skupinová reakce uhličitanu sodného a amonného .....	16
Skupinová reakce hydrogenfosforečnanu sodného .....	16
Skupinová reakce jodidu draselného .....	16
Skupinová reakce chromanu draselného .....	17
Příklad A: .....	24
Příklad B: .....	25
5.2 Skupinové reakce aniontů .....	26
Skupinová reakce barnatých solí .....	26
Skupinová reakce stříbrných solí .....	27
Skupinová reakce manganistanu draselného .....	27
Skupinová reakce jodu .....	27
Skupinová reakce kyseliny jodovodíkové .....	28
Příklad C: .....	28
Příklad D: .....	29
6. Selektivní a specifické reakce vybraných iontů .....	31
6.1 Selektivní reakce iontů alkalických kovů .....	31
Reakce $\text{Na}^+$ iontů .....	31
Reakce $\text{K}^+$ iontů .....	32
6.2 Selektivní reakce iontů prvků IIa. podskupiny .....	32
Reakce $\text{Mg}^{2+}$ iontů .....	33
Reakce $\text{Ca}^{2+}$ iontů .....	33
Reakce $\text{Sr}^{2+}$ iontů .....	33
Reakce $\text{Ba}^{2+}$ iontů .....	34

6.3 Selektivní reakce iontů prvků III.a podskupiny.....	34
Reakce $\text{BO}_2^-$ iontů.....	34
Reakce $\text{Al}^{3+}$ iontů.....	35
Reakce $\text{Ti}^+$ iontů.....	35
6.4 Selektivní reakce iontů prvků IV.a podskupiny.....	36
Reakce $\text{CO}_3^{2-}$ iontů.....	36
Reakce $\text{CH}_3\text{COO}^-$ iontů.....	36
Reakce $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ iontů.....	37
Reakce $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$ iontů.....	37
Reakce $\text{SiO}_3^{2-}$ iontů.....	37
Reakce $\text{SiF}_6^{2-}$ iontů.....	37
Reakce $\text{Sn}^{2+}$ iontů.....	38
Reakce $\text{Pb}^{2+}$ iontů.....	38
6.5 Selektivní reakce iontů prvků V.a podskupiny.....	39
Reakce $\text{NH}_4^+$ iontů.....	39
Reakce $\text{NO}_2^-$ iontů.....	40
Reakce $\text{NO}_3^-$ iontů.....	41
Reakce $\text{CN}^-$ iontů.....	42
Reakce $\text{PO}_4^{3-}$ iontů.....	42
Reakce $\text{AsO}_3^{3-}$ iontů.....	43
Reakce $\text{AsO}_4^{3-}$ iontů.....	43
Společné reakce sloučenin arsenu.....	44
Reakce $\text{Sb}^{3+}$ iontů.....	44
Reakce $\text{Bi}^{3+}$ iontů.....	45
6.6 Selektivní reakce iontů prvků VI.a podskupiny.....	46
Reakce $\text{HS}^-$ a $\text{S}^{2-}$ iontů.....	46
Reakce $\text{HSO}_3^-$ a $\text{SO}_3^{2-}$ iontů.....	47
Reakce $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ iontů.....	47
Důkaz iontů $\text{S}^{2-}$ , $\text{SO}_3^{2-}$ a $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ vedle sebe.....	48
Reakce $\text{SO}_4^{2-}$ iontů.....	48
Reakce $\text{SCN}^-$ iontů.....	48
6.7 Selektivní reakce iontů halových prvků.....	49
Reakce $\text{F}^-$ iontů.....	49
Reakce $\text{Cl}^-$ iontů.....	50
Reakce $\text{ClO}^-$ iontů.....	50
Reakce $\text{ClO}_3^-$ iontů.....	51
Reakce $\text{Br}^-$ iontů.....	51
Reakce $\text{BrO}_3^-$ iontů.....	52
Reakce $\text{I}^-$ iontů.....	52
Reakce $\text{IO}_3^-$ iontů.....	53

6.8 Selektivní reakce iontů prvků I.b podskupiny .....	53
Reakce Cu <sup>2+</sup> iontů.....	53
Reakce Ag <sup>+</sup> iontů.....	54
6.9 Selektivní reakce iontů prvků II.b podskupiny .....	55
Reakce Zn <sup>2+</sup> iontů.....	55
Reakce Cd <sup>2+</sup> iontů.....	56
Reakce iontů rtuti.....	56
Reakce Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> iontů.....	56
Reakce Hg <sup>2+</sup> iontů.....	57
Společné reakce Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> a Hg <sup>2+</sup> iontů.....	57
6.10 Reakce iontů prvků VI.b podskupiny .....	58
Reakce Cr <sup>3+</sup> iontů .....	58
Reakce CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> a Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> iontů .....	58
6.11 Reakce iontů prvků VII.b podskupiny .....	59
Reakce Mn <sup>2+</sup> iontů.....	59
Reakce MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup> iontů .....	59
6.12 Selektivní reakce iontů prvků VIII. podskupiny.....	60
Reakce Fe <sup>3+</sup> iontů.....	60
Reakce Fe <sup>2+</sup> iontů .....	61
Reakce [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>4-</sup> iontů.....	61
Reakce [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>3-</sup> iontů .....	61
Reakce Co <sup>2+</sup> iontů.....	62
Reakce Ni <sup>2+</sup> iontů .....	62
7. Příklady využití kombinace skupinových a selektivních reakcí při analýze modelových vzorků.....	63
Příklad E: .....	63
Příklad F: .....	64
8. Přehled činidel pro selektivní reakce.....	68
9. Seznam použité a další doporučené literatury.....	75
Rejstřík selektivních reakcí podle dokazovaných iontů.....	76