

OBSAH

Úvod	3
1. Analytická reakce	5
2. Postup při kvalitativní analýze anorganického vzorku	5
3. Popis vzorku	6
4. Rozdělení vzorku pro analýzu kationtů a aniontů	6
5. Skupinové reakce	7
5.1. Skupinové reakce kationtů	8
5.2. Skupinové reakce aniontů	22
6. Selektivní a specifické reakce vybraných iontů	27
6.1. Selektivní reakce iontů alkalických kovů (Na^+ , K^+)	28
6.2. Selektivní reakce iontů prvků II.a podskupiny (Mg^{2+} , Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+})	29
6.3. Selektivní reakce iontů prvků III.a podskupiny (Al^{3+} , Tl^+)	30
6.4. Selektivní reakce iontů prvků IV.a podskupiny (CO_3^{2-} , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$, CH_3COO^- , $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$, SiO_3^{2-} , SiF_6^{2-} , Sn^{2+} , Pb^{2+})	32
6.5. Selektivní reakce iontů prvků V.a podskupiny (NH_4^+ , NO_2^- , NO_3^- , CN^- , PO_4^{3-} , AsO_3^{3-} , AsO_4^{3-} , Sb^{3+} , Bi^{3+})	35
6.6. Selektivní reakce iontů prvků VI.a podskupiny (S^{2-} a HS^- , SO_3^{2-} a HSO_3^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, SO_4^{2-} , SCN^-)	41
6.7. Selektivní reakce iontů halových prvků (F^- , Cl^- , Br^- , I^- , ClO^- , ClO_3^- , BrO_3^- , IO_3^-)	44
6.8. Selektivní reakce iontů prvků I.b podskupiny (Cu^{2+} , Ag^+)	48
6.9. Selektivní reakce iontů prvků II.b podskupiny (Zn^{2+} , Cd^{2+} , Hg_2^{2+} , Hg^{2+})	50
6.10. Selektivní reakce iontů prvků VI.b podskupiny (Cr^{3+} , CrO_4^{2-} a $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$)	52
6.11. Selektivní reakce iontů prvků VII.b podskupiny (Mn^{2+} , MnO_4^-)	53
6.12. Selektivní reakce iontů prvků VIII. podskupiny (Fe^{2+} , Fe^{3+} , $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$, $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$, Co^{2+} , Ni^{2+})	54
7. Příklady využití kombinace skupinových a selektivních reakcí při analýze modelových vzorků	57
8. Přehled činidel pro selektivní reakce	62
Seznam použité a další doporučené literatury	64
Rejstřík selektivních reakcí podle dokazovaných iontů	65
Obsah	67