

O B S A H

| | |
|--|----|
| 1. Kvalitativní analýza - Kationty I | 7 |
| Důkazy Ag ⁺ (8), Pb ²⁺ (9), Hg ²⁺ (10), Bi ³⁺ (12), Cu ²⁺ (12) | 7 |
| 2. Kvalitativní analýza - Kationty II | 14 |
| Kvalitativní analýza anorganických látek | 14 |
| Provedení analytických reakcí | 14 |
| Obecný postup při kvalitativní analýze | 15 |
| Kvalitativní analýza kationtů | 17 |
| Skupinové reakce kationtů | 17 |
| Dělení kationtů do analytických tříd | 19 |
| Důkazy Fe ³⁺ (20), Cr ³⁺ (21), Ni ²⁺ (23), Co ²⁺ (23), Mn ²⁺ (24), Ca ²⁺ (25), Sr ²⁺ (26), Ba ²⁺ (26), Mg ²⁺ (27), NH ₄ ⁺ (27), K ⁺ (28), Na ⁺ (28) | 20 |
| 3. Kvalitativní analýza - Anionty | 29 |
| Obecný postup při kvalitativní analýze aniontů | 29 |
| Skupinové reakce aniontů | 30 |
| Důkazy jodidů (31), bromidů (32), chloridů (33), thiokyanatanů (34), hexakyanoželeznatanů (34), hexakyanoželezitanů (35), síranů (36), chromanů (36), fosforečnanů (36), uhličitanů (37), siřičitanů (38), boritanů (38), dusitanů (39), dusičnanů (40) | 31 |
| 4. Chelatometrie I | 41 |
| Odměrná analýza (volumetrie) | 41 |
| Princip a základní pojmy | 41 |
| Základní laboratorní operace ve volumetrii | 42 |
| Vážení | 42 |
| Odměrování kapalin | 43 |
| Čištění laboratorního nádobí | 46 |
| Obecný postup při odměrných stanoveních | 47 |
| Příprava odměrných roztoků a jejich standardizace | 47 |
| Výpočet obsahu stanovované látky | 49 |
| Chelatometrie | 52 |
| Stanovení hořčíku | 53 |
| Stanovení mědi | 54 |
| Stanovení bismutu a olova ve směsi | 54 |
| 5. Chelatometrie II | 56 |
| Stanovení hořčíku a vápníku ve směsi | 56 |
| Stanovení hliníku zpětnou titrací | 57 |

Pracovní posudek: Když mi vznikne ve zkoumavce prudkého zvuku po kapišení zkrámenou HCl do té doby, dokud se svorí sražecina. Až po zkrámení zvuk (kvíč) je vymazán.

| | |
|---|-----------|
| 6. Manganometrie a bromátometrie | 58 |
| Manganometrie | 58 |
| Stanovení železa | 59 |
| Stanovení peroxidu vodíku | 60 |
| Bromátometrie | 61 |
| Stanovení antimonu | 61 |
| 7. Jodometrie | 63 |
| Stanovení mědi v mosazi | 65 |
| Stanovení formaldehydu | 66 |
| Stanovení antimonu | 67 |
| Stanovení kyseliny askorbové | 67 |
| 8. Merkurimetrie a argentometrie | 68 |
| Merkurimetrie | 68 |
| Stanovení thiokyanatanů | 69 |
| Argentometrie | 69 |
| Stanovení bromidů | 71 |
| Stanovení jodidů | 72 |
| 9. Alkalimetrie | 73 |
| Stanovení kyseliny fosforečné | 75 |
| Stanovení kyseliny octové | 76 |
| Stanovení kyseliny borité | 77 |
| 10. Alkalimetrie, acidimetrie | 78 |
| Stanovení rozpustných i nerozpustných uhličitanů | 78 |
| Stanovení směsi uhličitanu a hydroxidu | 79 |
| 11. a 12. Vážková analýza (gravimetrie) | 81 |
| Obecný postup při vážkové analýze | 81 |
| Vylučování sraženin | 81 |
| Izolace sraženin | 83 |
| Sušení a odpařování | 85 |
| Spalování a žíhání | 86 |
| Gravimetrické výpočty | 87 |
| Stanovení železa jako Fe_2O_3 | 88 |
| Stanovení niklu ve formě dimethylglyoximátu nikelnatého | 89 |
| Příloha č. 1 - Chyby analytických stanovení | 90 |
| Příloha č. 2 - Bezpečnost práce v laboratoři | 94 |
| Použitá literatura | 96 |