

OBSAH KVALITATIVNÍ ANALÝZA - KATIONY

1. Kvalitativní analýza - Kationty I	7
Důkazy Ag^+ (8), Pb^{2+} (9), Hg_2^{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 stanované 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 postup: K 1 ml vzorku ve zkumavce přidáváme za stálého míchání po kapkách zředěnou HCl do té doby, dokud se tvoří zraženina. Asi po 10 minutovém stání (kvůli lepšinu

6. Manganometrie a bromátometrie	OGS V A H	58
Manganometrie		58
Stanovení železa		59
Stanovení peroxidu vodíku		60
Diféryt Ag^+ , $(\text{8}) \text{Pb}^{2+}$, $(\text{9}) \text{Hg}^+$, $(\text{10}) \text{Bi}^{3+}$, $(\text{12}) \text{Cl}^-$, (13)		Diféryt Ag^+ , $(\text{8}) \text{Pb}^{2+}$, $(\text{9}) \text{Hg}^+$, $(\text{10}) \text{Bi}^{3+}$, $(\text{12}) \text{Cl}^-$, (13)
Bromátometrie		61
Stanovení antimonu		61
		Katalytická analýza - Katalytická II
7. Jodometrie		63
Stanovení mědi v mosazi		65
Stanovení formaldehydu		66
Stanovení antimonu		67
Stanovení kyseliny askorbové		67
		Katalytická analýza - Katalytická I
8. Merkurimetrie a argentometrie		68
Merkurimetrie		68
Stanovení thiokyanatanu		69
Argentometrie		69
Stanovení bromidů		71
Stanovení jodidů		72
		Katalytická analýza - Katalytická II
9. Alkalimetrie		73
Stanovení kyseliny fosforečné		75
Stanovení kyseliny octové		76
Stanovení kyseliny borité		77
		Katalytická analýza - Katalytická I
10. Alkalimetrie, acidimetrie		78
Stanovení rozpustných i nerozpustných uhličitanů		78
Stanovení směsi uhličitanu a hydroxidu		79
		Katalytická analýza - Katalytická II
11. a 12. Vážková analýza (gravimetrie)		81
Obecný postup při vážkové analýze		81
Vyučování 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
		Katalytická analýza - Katalytická II
Příloha č. 1 - Chyby analytických stanovení		90
Příloha č. 2 - Bezpečnost práce v laboratoři		94
Použitá literatura		96