

KAZALO

UVODNO POJASNILO	3
1 VLOGA IN POMEN ANALIZNE KEMIJE	7
1.1. Faze kemijske analize	8
1.2. Razdelitev tehnik kvantitativne analize	12
1.3. Podajanje sestave snovi	15
2 KEMIJA RAZTOPIN	19
2.1. Kisline in baze	20
2.2. Kemijsko ravnotežje	21
2.3. Pregled pomembnejših ravnotežij	28
2.4. Sistematična obravnava ravnotežij	34
2.5. Porazdelitveni diagrami	38
3 TOPNOST OBORIN	43
3.1. Vpliv pH na topnost	44
3.2. Topnost kovinskih hidroksidov	52
3.3. Vpliv nastanka koordinacijskih spojin na topnost	59
3.4. Vpliv elektrolita na topnost	61
3.5. Vpliv topila na topnost.	64
3.6. Vpliv temperature na topnost	66
4 GRAVIMETRIJSKA ANALIZA	67
4.1. Proces nastanka oborin	68
4.2. Izračun rezultatov pri gravimetriji	74
4.3. Uporaba gravimetrijske analize	75
4.4. Gravimetrijska določitev hlapnih komponent	78
4.5. Prednosti in slabosti gravimetrijske analize	80
5 TITRIMETRIJSKA ANALIZA	81
5.1. Priprava standardnih raztopin	82
5.2. Določitev končne točke titracije	83
5.3. Izračun rezultatov pri titracijah	84
5.4. Razdelitev titracijskih metod	85
6 OBARJALNE TITRACIJE	87
6.1. Titracijska krivulja	87
6.2. Indikatorji pri obarjalnih titracijah	90
6.3. Uporaba obarjalnih titracij	95
7 NEVTRALIZACIJSKE TITRACIJE	97
7.1. Indikatorji pri nevtralizacijskih titracijah	97
7.2. Titracija močnih kislin in baz	99
7.3. Pufri in pH konjugiranega kislinsko-baznega para	100
7.4. Titracija šibkih kislin in baz	103
7.5. Titracija mešanice močne in šibke kisline.	107
7.6 Titracija večprotonskih kislin in baz	109
7.7 Titracije v nevodnih medijih	116
7.8. Uporaba nevtralizacijskih titracij	118
8 KOMPLEKSOMETRIJSKE TITRACIJE	121
8.1. Značilnosti koordinacijskih spojin	121
8.2. Titracije z EDTA.	128
8.3. Indikatorji pri kompleksometrijskih titracijah	133
8.4. Vrste titracij z EDTA	134
8.5. Uporaba ligandov na drugih področjih	137
9 LITERATURA	139
10 STVARNO KAZALO	141
11 KAZALO PRIMEROV	144
12 KAZALO SLIK	145
13 KAZALO TABEL	147