

Spis treści

Od Autorów	5
Regulamin pracowni chemicznej	6
Podstawowe zasady bezpieczeństwa i higieny pracy w laboratorium chemicznym ..	7
Szkło i technika pracy laboratoryjnej	8
I. TEORETYCZNE PODSTAWY ANALIZY CHEMICZNEJ	15
1.1. CHEMICZNE JEDNOSTKI MASY I STĘŻEŃ	15
1.2. PODSTAWOWE PRAWA CHEMICZNE	17
1.2.1. Skład procentowy i wagowy związków chemicznych	19
1.2.2. Obliczenia w oparciu o równania reakcji chemicznych	19
1.2.3. Obliczenia w oparciu o prawa gazowe	20
1.2.4. Zadania kontrolne	21
1.3. STĘŻENIA ROZTWORÓW	25
1.3.1. Charakterystyka roztworów	25
1.3.2. Sposoby wyrażania stężeń roztworów	25
1.3.3. Zadania kontrolne	30
1.4. DYSOCJACJA ELEKTROLITYCZNA	33
1.5. HYDROLIZA WODNYCH ROZTWORÓW SOLI	38
II. ANALIZA JAKOŚCIOWA ZWIĄZKÓW NIEORGANICZNYCH	39
2.1. REAKCJE CHARAKTERYSTYCZNE WYBRANYCH KATIONÓW	40
2.1.1. Reakcje charakterystyczne wybranych kationów I grupy analitycznej	41
2.1.2. Reakcje charakterystyczne wybranych kationów II grupy analitycznej	43
2.1.3. Reakcje charakterystyczne wybranych kationów III grupy analitycznej	45
2.1.4. Reakcje charakterystyczne wybranych kationów IV grupy analitycznej	48
2.1.5. Reakcje charakterystyczne wybranych kationów V grupy analitycznej	49
2.2. REAKCJE CHARAKTERYSTYCZNE WYBRANYCH ANIONÓW	50

III. ANALIZA ILOŚCIOWA ZWIĄZKÓW NIEORGANICZNYCH.....	53
3.1. ANALIZA WAGOWA.....	54
3.2. ANALIZA OBJĘTOŚCIOWA (MIARECZKOWA)	56
3.2.1. Alkacymetria	59
3.2.2. Argentometria	62
3.2.3. Kompleksometria.....	63
3.2.4. Manganometria.....	64
3.2.5. Jodometria	67
 IV. NORMY SPOŻYCIA WYBRANYCH SKŁADNIKÓW NIEORGANICZNYCH	 69
 Literatura.....	 74