

SPIS TREŚCI

	Str.
Wstęp	5
1. REGULAMIN OBOWIĄZUJĄCY W PRACOWNI ANALIZY IŁOŚCIO- WEJ	7
2. UWAGI OGÓLNE DO ĆWICZEŃ Z ANALIZY IŁOŚCIOWEJ	9
2.1. Organizacja ćwiczeń w pracowni analizy ilościowej	9
2.2. Przebieg ćwiczeń w pracowni analizy ilościowej	9
2.3. Zaliczanie ćwiczeń	10
3. TEMATYKA SPRAWDZIANÓW Z ANALIZY IŁOŚCIOWEJ W SEMES- TRZE ZIMOWYM	12
4. TEMATYKA SPRAWDZIANÓW RACHUNKOWYCH Z ANALIZY IŁOŚ- CIOWEJ W SEMESTRZE ZIMOWYM	14
5. TEMATYKA ĆWICZEŃ LABORATORYJNYCH W SEMESTRZE ZIMO- WYM	15
5.1. Oznaczanie wagowe wilgoci w chlorku barowym	15
5.2. Wyznaczanie współmierności kolby i pipety	16
5.3. Oznaczanie wagowe siarczanów w postaci BaSO_4	18
5.4. Oznaczanie wagowe glinu za pomocą 8-hydroksychinoliny	19
5.5. Oznaczanie alkalimetryczne kwasu octowego wobec fenoloftaleiny	20
5.6. Oznaczanie acydymetryczne NaOH i Na_2CO_3 obok siebie metodą Winklera	23
5.7. Oznaczanie alkalimetryczne H_2SO_4 wobec wskaźnika mieszanego (zieleń bromokrezolowa + czerwień metylowa)	25
5.8. Oznaczanie amoniaku w solach amonowych	26
5.9. Argentometryczne oznaczanie chlorków metodą Mohra	28
5.10. Oznaczanie srebra metodą Volharda	30
5.11. Argentometryczne oznaczanie rodanków metodą Volharda	32
5.12. Merkuryometryczne oznaczanie chlorków wobec nitroprusydki sodo- wego	33
6. TEMATYKA SPRAWDZIANÓW Z ANALIZY IŁOŚCIOWEJ W SEMES- TRZE LETNIM	35
7. TEMATYKA ĆWICZEŃ RACHUNKOWYCH Z ANALIZY IŁOŚCIOWEJ W SEMESTRZE LETNIM	37
8. TEMATYKA ĆWICZEŃ LABORATORYJNYCH W SEMESTRZE LETNIM	38
8.1. Manganometryczne oznaczanie kwasu szczawiowego	38
8.2. Pośrednie manganometryczne oznaczanie wapnia	39
8.3. Jodometryczne oznaczanie dwuchromianów	41
8.4. Jodometryczne oznaczanie miedzi	43
8.5. Chromianometryczne oznaczanie żelaza (II) wobec dwufenyloaminy	44
8.6. Bromianometryczne oznaczanie antymonu wobec oranżu metylowego	45

8.7. Kompleksometryczne oznaczanie magnezu wobec czerni eriochromowej T	47
8.8. Pośrednie kompleksometryczne oznaczanie siarczanów	49
8.9. Oznaczanie całkowitej twardości wody oraz wapnia i magnezu metodą wersenianową	50
8.10. Oznaczanie całkowitej twardości wody metodą Warthy-Pfeifera	52
8.11. Oznaczanie zawartości jonów H^+ , Na^+ i Zn^{++} obok siebie w roztworze	53
8.12. Wagowe oznaczanie żelaza i niklu obok siebie z zastosowaniem strącania homogenicznego	55
9. LITERATURA	58
10. MATERIAŁY POMOCNICZE	59
10.1. Przykłady do układania równań reakcji utleniania i redukcji	59
10.2. Masy atomowe pierwiastków chemicznych (przy założeniu $12_{C=12}$)	63
10.3. Wybrane mnożniki analityczne i ich logarytmy	64
10.4. Gęstość roztworów kwasu siarkowego	65
10.5. Gęstość roztworów kwasu solnego	67
10.6. Gęstość roztworów wodorotlenku sodu	67
10.7. Gęstość roztworów amoniaku	68
10.8. Arkusze do sprawdzianów pisemnych	
10.9. Arkusze sprawozdawcze do laboratoryjnych zadań kontrolnych	
10.10. Rewers	