

SPIS TREŚCI

Przedmowa	5
Wstęp - (Andrzej Staronka)	7
Ćwiczenie 1. Napięcie powierzchniowe - (Jadwiga Orewczyk)	14
Ćwiczenie 2. Lepkość cieczy i gazów - (Lucjan Krywak)	23
Ćwiczenie 3. Temperatura przejścia - (Ewa Choma)	40
Ćwiczenie 4. Wyznaczanie punktów wrzenia w podwójnym układzie cieczy, wykazującym minimum punktu wrzenia (alkohol metylowy + benzen) - (Ewa Ciembronowicz)	48
Ćwiczenie 5. Badania równowagi fazowej w układzie trójskład- nikowym - (Lucjan Krywak)	62
Ćwiczenie 6. Prawo podziału Nernsta - (Ewa Ciembronowicz)	80
Ćwiczenie 7. Wyznaczanie p_H roztworów metodą koloryme- tryczną - (Małgorzata Szalkowicz)	88
Ćwiczenie 8. Wyznaczanie przewodnictwa równoważnikowego i stopnia dysocjacji słabych kwasów - (Kazimierz Zięba)	103
Ćwiczenie 9. Siła elektromotoryczna ogniw galwa- nicznych (Szczepan Chudoba)	112
Ćwiczenie 10. Wyznaczanie równoważnika elektrochemicznego miedzi oraz stałej Faradaya - (Jadwiga Orewczyk)	124
Ćwiczenie 11. Analiza konduktometryczna - (Ewa Choma)	129
Ćwiczenie 12. Korozja metali - (Krzysztof Pytel)	140
Ćwiczenie 13. Adsorpcja - (Ewa Ciembronowicz)	158
Ćwiczenie 14. Kinetyka reakcji chemicznej - (Krzysztof Pytel)	166
Ćwiczenie 15. Kolorymetria - (Wojciech Bosnowski)	180
Ćwiczenie 16. Chromatografia - (Małgorzata Szalkowicz)	187