

OBSAH

Úvod	5
1. Odměrování objemu, roztoky	7
2. Stanovení molární hmotnosti	11
3. Fázové rovnováhy	15
4. Rovnováhy v roztocích tenzidů	24
5. Reakční kinetika	28
6. Roztoky elektrolytů	36
7. Elektroodový potenciál	41
8. Oxidačně-redukční potenciál soustav	43
9. Základy polarografické metody	46
10. Absorpce světla	50
D1. Dodatek 1. Návod na měření teploty tání s bodotávkem Büchi B-540	54
D2. Dodatek 2. Beckmannův teploměr	55
D3. Dodatek 3. Návod na měření pH pomocí pH-metru inoLab 720	57
D4. Dodatek 4. Postup při měření vodivosti konduktometrem inoLab 720	58

Je tento učební text bude poskytnut na praktických cvičeních z fyzikální chemie vřelostní pomůckou. Skriptum obsahuje jak úlohy, které jsou během praktických cvičení běžně prováděny, tak úlohy, které si někteří studenti neřeší, ale považují za vhodné, že se s nimi seznámí, například během vypracování diplomové práce. Jakýkoli příklad tohoto druhu může být pro některé studenty obtížnější a méně zajímavý než řešení. Při zpracování jednotlivých úloh jsem se snažil, aby jejich řešení byla čitelná a přehledná, aby byla vhodná pro všechny úrovně potřebné pro řešení experimentů. Základní poznatky se vyjadřují jednoduchými rovnicemi a vztahy. V praktických částech úloh jsou sepsány stručné poznámky ze své osobní zkušenosti s měřeními praktických cvičení z fyzikální chemie se snahou být co nejvíce přesnými a srozumitelnými.

Přesto, že jsem se snažil o maximální přesnost a věrohodnost poskytnutých údajů, nelze si být jistí jejich úplností a neomylností. Bude proto p. t. (příjem študent) čtenářům raději ze svého přehledu a názoru, které tyto skriptum mohou jakožto vylepšit.

Vladimír Kubíček