

0. Povaha a úkol experimentu	5
1. Laboratorní záznam a protokol	10
Laboratorní záznam	10
Laboratorní protokol	11
2. Zpracování naměřených dat	12
Chyby naměřených dat	12
Platné číslice	14
Metoda nejmenších čtverců	14
3. Kalorimetrie	16
Rozpouštěcí kalorimetrie	17
Směšovací kalorimetrie	21
Spalovací kalorimetrie	24
4. Stanovení molární hmotnosti snadno těkavé látky metodou Viktora Meyera	33
5. Stanovení Jouleova - Thomsonova koeficientu	37
6. Povrchové napětí	40
Metoda kapilární elevace	40
Metoda odtrhávací	41
Metoda maximálního přetlaku bublin	42
Metoda stalagmometrická	42
7. Viskozita kapalin	46
Závislost viskozity na teplotě	47
Stanovení molekulové hmotnosti polymerů viskozimetricky	49
8. Tlak par kapalin	52
9. Rovnováha mezi kapalnou a parní fází v binárních systémech	56
10. Parciální molární veličiny	60
11. Rozpuštěnost solí	64
12. Fázové diagramy dvousložkových kondenzovaných systémů	67
13. Fázové diagramy kondenzovaných systémů se třemi kapalnými složkami	72
14. Kryoskopie	77
15. Ebulioskopie	82
16. Převodová čísla	87
17. Vodivost elektrolytů	92
18. Měření elektromotorických napětí	97
Stanovení aktivity vodíkových iontů ve vodných roztocích pomocí chinhydrónové elektrody	98
Disociační konstanty slabých kyselin	101
Stanovení aktivitního koeficientu uni - univalentního elektrolytu	103
Teplotní závislost elektromotorického napětí článku	105
19. Dipólový moment	109
20. Kinetika chemických reakcí	115
Reakce prvního řádu	116
Reakce druhého řádu	119
D o d a t k y	124
D.1. Určení tangent	124

D.2. Termostat	125
D.3. Refraktometr	128
D.4. Beckmannův teploměr	131
D.5. Polarimetr	133
D.6. Kompenzátor L 120	135
D.7. Laboratorní kompenzátor QLK	136
D.8. Galvanoměr DG 20	137