

OBSAH

Předmluva	5
Kryoskopie	6
Určení relativní molekulové hmotnosti Rastovou metodou	7
Fázové rovnováhy dvou omezeně mísitelných kapalin	9
Konstrukce fázového diagramu systému fenol-voda	10
Fázové rovnováhy dvou neomezeně mísitelných kapalin	13
Stanovení t-x křivky binárních směsí kapalin Sivolobovovou metodou	14
Stanovení t-y a t-x křivek neomezeně mísitelných binárních systémů	16
Fázové rovnováhy tříslučkových soustav	18
Určení rozdělovacího koeficientu	19
Stanovení fázového diagramu pro systém ethanol-toluen-voda	20
Chemické rovnováhy	23
Stanovení rovnovážné konstanty esterifikační reakce	24
Reakční kinetika	26
Studium autokatalytické reakce mezi manganistanem draselným a kyselinou šťavelovou	30
Studium hydrolytického rozkladu kyseliny acetylsalicylové	32
Studium rozkladu ethylacetátu v alkalickém prostředí	34
Roztoky elektrolytů	37
Stanovení disociační konstanty slabé kyseliny potenciometricky	41
Stanovení disociační konstanty slabé kyseliny nebo zásady z vodivostních měření	42
Elektroodový potenciál	44
Měření elektromotorického napětí galvanických článků	46
Oxidačně-redukční potenciál soustav	47
Určení formálních oxidačně-redukčních potenciálů elektrody z průběhu potenciometrické titrace	49
Měření formálního oxidačně-redukčního potenciálu v systému železnatých a železitých iontů	51
Základy polarografické metody	53
Studie polarografických vln rozpuštěného kyslíku	55
Určení půlvlnového potenciálu iontů kadmia a thalia	56
Určení půlvlnových potenciálů iontů ve směsi	56
Absorpce světla	58
Stanovení koncentrace manganistanu draselného a dvojjchromanu draselného z fotometrických měření	62
Určení disociační konstanty acidobazického indikátoru z fotometrických měření	62
Příklady	64
Literatura	69