

Q0956  
F62  
02/11  
rk

DEBRECENI EGYETEM  
TUDOMÁNYEGYETEMI KAROK  
FIZIKAI KÉMIAI TANSZÉK

# FIZIKAI KÉMIA LABORATÓRIUMI GYAKORLAT II.

Egyetemi jegyzet kémia BSc,  
gyógyszerész és környezettudomány BSc szakos hallgatók számára

Összeállította  
A FIZIKAI KÉMIAI TANSZÉK MUNKAKÖZÖSSÉGE

Szerkesztette:  
DR. ŐSZ KATALIN – DR. BÉNYEI ATTILA

Debreceni Egyetemi Kiadó  
Debrecen University Press  
2010

# Tartalomjegyzék

<b>Bevezetés</b>	<b>1</b>
<b>Anyagi állandók, termodinamikai mennyiségek meghatározása</b>	<b>3</b>
201. Égési entalpia meghatározása bomba vízkaloriméterben	4
202. Termodinamikai alapmennyiségek meghatározása galvánelem elektromotoros erejének mérésével	12
203. Parciális moláris térfogatok meghatározása kétkomponensű rendszerben	18
204. Folyadékok gőznyomásának mérése, párolgáshő és párolgási entrópia számítása	27
205. Redoxipotenciálok meghatározása potenciometriás titrálásból	33
206. Az ionok független vándorlására vonatkozó Kohlraush-törvény igazolása	40
207. Aktivitási együttható meghatározása koncentrációs galvánelem vizsgálatával	45
208. Diffúziós együttható meghatározása rétegződési módszerrel	52
209. A trisz(oxaláto)vas(III) komplexion fotokémiai bomlásának tanulmányozása	59
210. Indikátor $pK$ -értékeknek a meghatározása	68
211. Egyensúlyi állandó meghatározása megoszlás mérésével	76
212. Gyenge sav disszociációs állandójának meghatározása	83
213. Amfolitok disszociációs viszonyainak tanulmányozása	89
214. Komplexionok lépcsőzetes képződésének vizsgálata	95
<b>A reakciókinetikai mérésekről</b>	<b>103</b>
215. Kalmopirin bomlásának kinetikája	104
216. A szacharóz savkatalizált hidrolízisének kinetikai vizsgálata	114
217. Az észterhidrolízis kinetikájának tanulmányozása	121
218. Aktiválási energia meghatározása	127
219. A jodid-perszulfát reakció kinetikai vizsgálata	134