

Obsah

Úvod	Jihočeská vědecká knihovna v Českých Budějovicích (3)	3
✓ Z 1. Viskozimetrie		4
Z 2. Povrchové napětí kapalin		6
✓ Z 3. Kalorimetrie		8
Z 4. Parciální molární objemy		10
✓ Z 5. Rovnováha kapalina-pára v jednosložkové soustavě		13
✓ Z 6. Ebulliometrie		15
✓ Z 7. Rovnováha kapalina.pára v dvousložkových dvoufázových soustavách		17
Z 8. Termická analýza		19
✓ Z 9. Fázový diagram trísložkové soustavy		21
Z 10. Rozdělovací koeficient		24
✓ Z 11. Chemická rovnováha oxidačně-redukční reakce		26
Z 12. Adsorpční izotermy		28
L 1. Elektromotorické napětí článku		30
L 2. Skleněná elektroda		33
L 3. Molární vodivost silného elektrolytu		35
L 4. Konduktometrická titrace		37
L 5. Převodová čísla iontů		39
Reakční kinetika (obecně)		41
L 6. Inverze sacharózy jako reakce I.řádu		42
L 7. Rozpad komplexu $[\text{Mn}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]^{3-}$ jako reakce I.řádu		44
L 8. Zmýdelnění esteru v alkalickém prostředí jako reakce II.řádu		45
L 9. Stanovení reakčního řádu pro jednotlivé složky u Landoltovy reakce		47
L 10. Molární refrakce		51
L 11. Permanentní dipólmoment		55
L 12. Absorpční spektrofotometrie		57

Doporučená literatura:

A.Tockstein: Fyzikální chemie I a II (skripta)

J.Vohlídal a kol.: Chemické tabulky

V.J.Moore: Fyzikální chemie