

Úvod

| | | |
|-------|---|----|
| 1. | Povrchové napětí | 1 |
| 1. 1. | Povrchové napětí tavenin metodou maximálního tlaku v bublince | 2 |
| 1. 2. | Povrchové napětí tavenin metodou odtržení kroužku | 6 |
| 2. | Viskozita | 9 |
| 2. 1. | Měření viskozity Höpplerovým viskozimetrem | 10 |
| 2. 2. | Měření viskozity tavenin torzním viskozimetrem | 13 |
| 3. | Hustota | 18 |
| 3. 1. | Teplotní závislost hustoty tavenin | 19 |
| 4. | Termochemická měření | 22 |
| 4. 1. | Stanovení tepelné kapacity kalorimetru | 22 |
| 4. 2. | Stanovení spalného tepla paliv | 26 |
| 4. 3. | Stanovení bazicity strusky měřením reakční entalpie | 28 |
| 5. | Fázové rovnováhy | 30 |
| 5. 1. | Stanovení teplotní závislosti tlaku nasycených par kapaliny a její molární výparné entalpie | 30 |
| 5. 2. | Stanovení rozdělovacího koeficientu | 33 |
| 5. 3. | Fázový diagram tříložkové soustavy | 36 |
| 5. 4. | Stanovení osmotického koeficientu ebullioskopicky | 38 |
| 6. | Chemické rovnováhy | 43 |
| 6. 1. | Termický rozklad uhličitanů | 44 |
| 6. 2. | Rovnovážná konstanta Boudouardovy reakce | 48 |
| 6. 3. | Stanovení rovnovážné konstanty elektrolytické disociace slabých elektrolytů | 52 |

| | | |
|-------|--|----|
| 6. 4. | Pražení sulfidů | 56 |
| 7. | Parciální molární veličiny | 61 |
| 7. 1. | Stanovení parciálních molárních objemů v tuhých binárních slitinách kovů | 62 |
| 8. | Chemická kinetika | 67 |
| 8. 1. | Stanovení rychlostní konstanty zásadité hydrolýzy octanu etylnatého | 68 |
| 8. 2. | Studium kinetiky oxidace kovů | 71 |
| 9. | Dodatky | 75 |
| 9. 1. | Bezpečnostní předpisy pro práci v laboratoři | 75 |
| 9. 2. | Tabulky | 80 |

Literatura