

O B S A H :

Úvod	3
1. Chemické názvosloví	4
2. Stechiometrické výpočty	16
3. Oxidačně redukční rovnice	21
4. Reakční kinetika a rovnováha	25
a/ Reakční rychlost	25
b/ Rovnováha chemických reakcí	25
5. Tense páry roztoků	27
6. Vodíkový exponent p_H	28
7. Termochemické výpočty	30
8. Elektrochemie	31
A. Elektrochemický potenciál, galvanické články	31
B. Elektrolysa	32
Pokyny pro práci v chemické laboratoři	34
9. Acidimetrické stanovení koncentrace roztoku louhu	34
10. Manganometrické stanovení koncentrace Mohrovy soli	38
11. Stanovení molekulové hmoty	39
12. Měření koncentrace vodíkových iontů	41
13. Elektrická vodivost roztoků	44
14. Termometrická titrace	47
15. Kalorimetrie	49
Literatura	52
Obsah	53

