

Na úvod.....	4
1. O co jde v elektrochemii?.....	5
2. Základní pojmy – elektrolyt, elektrolytická disociace, elektrolýza.....	5
3. Vedení proudu elektrolyty – vodivost, měrná a molární vodivost.....	6
4. Silné a slabé elektrolyty, Kohlrauschův zákon.....	8
5. Disociační konstanta slabých elektrolytů.....	10
6. Aktivitní koeficienty roztoků elektrolytů.....	11
7. Autodisociace a iontový součin vody.....	12
8. Hydrolyza solí.....	13
9. Vedení proudu elektrolyty – pohyblivost iontů.....	14
10. Způsob vedení proudu elektrolyty; převodová čísla.....	16
11. Debyeova-Hückelova teorie meziiontového působení.....	17
12. Elektrochemické články – základní pojmy; elektrolýza.....	20
13. Elektrochemické články – podstata fungování.....	22
14. Elektrochemické články – elektromotorické napětí.....	24
15. Nernstova rovnice.....	25
16. Standardizace elektrodoých potenciálů.....	27
17. Termodynamika a elektrochemické články.....	29
18. Elektrochemický potenciál.....	30
19. Typy elektrod, článků.....	31
20. Difúzní potenciál v článku s převodem.....	32
21. Potlačení difúzního potenciálu, solný můstek.....	34
22. Využití článků v chemii.....	35
23. Další aspekty pracujících článků.....	36
24. Praktická elektrochemie; koroze.....	39
Příloha. Přehled obsahu elektrochemie.....	41
Použitá a doporučená literatura.....	42