

## Obsah

Předmluva .....	7
1. Obecná část .....	8
1.1. Úvod .....	8
1.2. Obecné pojmy a veličiny .....	8
2. Vyjadřování výsledků analys .....	9
2.1. Vlastnosti výsledků .....	9
2.2. Klasifikace chyb .....	9
2.3. Přesnost a správnost .....	10
2.4. Testování správnosti, shodnosti a odlehlosti výsledků .....	11
2.5. Nejmenší dokazatelné, resp. stanovitelné množství .....	13
2.6. Informace .....	13
3. Rovnováhy v roztocích .....	14
3.1. Základní pravidla .....	14
3.2. Rovnováhy při tvorbě komplexů .....	15
3.3. Protonisační rovnováhy .....	17
3.4. Pomocné veličiny .....	18
3.5. Rozpouštěcí rovnováhy .....	20
4. Chromatografie .....	21
4.1. Zkratky pro typy chromatografie .....	21
4.2. Veličiny a pojmy, jejich symboly, jednotky a definice .....	21
5. Rozdělování v soustavě kapalina—kapalina a extrakce .....	33
6. Titrace .....	36
6.1. Základní pojmy .....	36
6.2. Typy titrací .....	37
6.3. Indikace konce titrace — vizuální .....	38
6.4. Indikace konce titrace — instrumentální .....	39
7. Elektroanalytické metody .....	41
7.1. Metody spočívající na elektrodových reakcích .....	42
A. Faradický proud je nulový .....	42
B. Faradický proud není nulový .....	42
a. Metody s nestacionárním elektrodovým dějem .....	42
b. Metody s elektrodovým dějem se superponovanou periodickou složkou napětí nebo proudu .....	43
c. Metody se stacionárním elektrodovým dějem .....	44

7.2. Metody, při nichž není třeba uvažovat elektrodovou reakci .....	46
7.3. Metody spočívající na jevech v elektrické dvojvrstvě při nulovém faradickém proudu .....	46
8. Organická analýza .....	46
8.1. Metody a operace organické analýsy .....	46
8.2. Charakteristické hodnoty .....	48
8.3. Reaktivní atomy a skupiny .....	49
9. Cizojazyčné ekvivalenty důležitých pojmů .....	50