

	strana
ÚVOD	3
1 pH ROZTOKŮ SOLÍ, TLUMIVÉ ROZTOKY	5
1.1. Acidobazické chování roztoků solí	5
1.2. Tlumivé roztoky (pufry)	11
2. ROVNOVÁHY SRÁŽECÍCH REAKCÍ	19
2.1. Vztah mezi součinem rozpustnosti a rozpustností látky	19
2.2. Ovlivnění rozpustnosti společným iontem	21
2.3. Konverze málo rozpustných solí	24
2.4. Vliv hydrolyzy na rozpustnost solí	25
2.5. Kombinované rovnováhy	28
3. ROVNOVÁHY S ÚČASTÍ KOMPLEXŮ	32
3.1. Tvorba komplexů v roztocích a jejich stabilita	32
3.2. Rovnovážné složení roztoků komplexů	35
3.3. Vliv hydrolyzy ligandu na rozpustnost komplexu	38
3.4. Vliv tvorby komplexů na rozpustnost málo rozpustných solí	39
3.5. Využití komplexů v analytické praxi	42
4. ELEKTROLÝZA	45
5. TERMOCHEMIE	51
6. KOORDINAČNÍ SLOUČENINY	57
6.1. Základní pojmy	57
6.2. Základy názvosloví koordinačních sloučenin	58
6.3. Příklady k procvičení názvosloví koordinačních sloučenin	61
6.4. Otázky a úlohy k procvičení tématu „Koordinační sloučeniny“	62
7. OTÁZKY A ÚKOLY K PROCVIČOVÁNÍ ANORGANICKÉ CHEMIE II	63
7.1. Kovy	63
7.2. Kovy hlavních podskupin	64
7.3. Přechodné kovy	69
8. VÝSLEDKY	79
9. PŘÍLOHY	82
A. Relativní atomové hmotnosti prvků	82
B. Hustoty roztoků některých kyselin a zásad	84
C. Disociační konstanty vybraných kyselin a zásad	86
D. Součiny rozpustnosti vybraných sloučenin při 25°C	87
E. Konstanty stability vybraných komplexů	88
OBSAH	89