

	strana
ÚVOD.....	3
pH ROZTOKŮ SOLÍ, TLUMIVÉ ROZTOKY.....	5
1.1. Acidobazické chování roztoků solí.....	5
1.2. Tlumivé roztoky (pufrů).....	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.....	33
3.1. Tvorba komplexů v roztocích a jejich stabilita.....	33
3.2. Rovnovážné složení roztoků komplexů.....	36
3.3. Vliv hydrolyzy ligandu na rozpustnost komplexu.....	39
3.4. Vliv tvorby komplexů na rozpustnost málo rozpustných solí.....	41
3.5. Využití komplexů v analytické praxi.....	43
4. ELEKTROLÝZA.....	46
5. TERMOCHEMIE.....	52
6. KOORDINAČNÍ SLOUČENINY.....	58
6.1. Základní pojmy.....	58
6.2. Základy názvosloví koordinačních sloučenin.....	59
6.3. Příklady k procvičení názvosloví koordinačních sloučenin.....	62
6.4. Otázky a úlohy k procvičení tématu „Koordinační sloučeniny“.....	63
7. OTÁZKY A ÚKOLY K PROCVIČOVÁNÍ ANORGANICKÉ CHEMIE II.....	64
7.1. Kovy.....	64
7.2. Kovy hlavních podskupin.....	65
7.3. Přechnodné kovy.....	69
8. VÝSLEDKY.....	80
9. PŘÍLOHY.....	83
A. Relativní atomové hmotnosti prvků.....	83
B. Hustoty roztoků některých kyselin a zásad.....	85
C. Disociační konstanty vybraných kyselin a zásad.....	87
D. Součiny rozpustnosti vybraných sloučenin při 25°C.....	88
E. Konstanty stability vybraných komplexů.....	89
OBSAH.....	90