

## OBSAH

	strana
1. ŘEŠENÍ CHEMICKÝCH ROVNIC (Doc. Ing. M. Nádvorník, CSc.)	3
1.1. Řešení rovnic bez oxidačně-redukční změny	3
1.2. Řešení oxidačně-redukčních rovnic	7
2. LÁTKOVÉ MNOŽSTVÍ (Ing. M. Vlček, CSc.)	22
2.1. Základní pojmy - mol, relativní atomová (molekulová) hmotnost	22
2.2. Stanovení obsahu prvku ve sloučenině	29
2.3. Stanovení empirického a molekulového vzorce	30
3. KONCENTRACE ROZTOKŮ (Ing. L. Koudelka, CSc.)	40
3.1. Hmotnostní zlomek a hmotnostní procenta	41
3.2. Molární zlomek a molární procenta	43
3.3. Látková (molární) koncentrace	44
3.4. Molalita	46
3.5. Směšování a ředění roztoků	46
3.6. Přepočty různých způsobů vyjadřování koncentrace roztoků	49
3.7. Rozpustnost látek a krystalizace	51
4. STECHIOMETRIE (Ing. M. Kozáková, CSc.)	58
5. CHEMICKÁ ROVNOVÁHA (Ing. H. Tichá, CSc.)	76
5.1. Rychlost chemické reakce, rovnovážná konstanta	76
5.2. Posouvání chemické rovnováhy, Le Chatelierův princip	85
5.3. Chemická rovnováha v heterogenních systémech	89
6. ELEKTROLYTICKÁ DISOCIACE (Ing. J. Kalousová, CSc.)	92
6.1. Disociace vody	93
6.2. Výpočet pH roztoků silných kyselin a silných zásad	93
6.3. Disociace slabé kyseliny	95
6.4. Disociace slabé zásady	99
6.5. Disociace a hydrolýza solí	102
6.6. Součin rozpustnosti	103
Výsledky	110
Přílohy: A. Relativní atomové hmotnosti prvků	116
B. Hustoty roztoků některých kyselin a zásad	118
C. Disociační konstanty některých kyselin a zásad	119