

1.	ŘEŠENÍ CHEMICKÝCH ROVNIC	3
1.1.	Řešení rovnic bez oxidačně-redukční změny.....	3
1.2.	Řešení oxidačně-redukčních rovnic	7
2.	LÁTKOVÉ MNOŽSTVÍ	20
2.1.	Základní pojmy - mol, relativní atomová (molekulová) hmotnost.....	20
2.2.	Stanovení obsahu prvku ve sloučenině	26
2.3.	Stanovení empirického a molekulového vzorce	28
2.4.	Látkové bilance jednoduchých syntéz	34
2.5.	Další příklady na použití látkového množství	35
3.	ROZTOKY A VYJADŘOVÁNÍ JEJICH KONCENTRACE	41
3.1.	Hmotnostní zlomek (w_i) a hmotnostní procenta (hm.%).....	41
3.2.	Molární zlomek (x_i) a molární procenta (mol.%)	45
3.3.	Látková (molární) koncentrace (c_i)	46
3.4.	Molalita (μ).....	49
3.5.	Směšování a ředění roztoků	49
3.6.	Přepočty různých způsobů vyjadřování koncentrace roztoků	52
3.7.	Rozpustnost látek a krystalizace	55
4.	STECHEIOMETRIE	60
5.	VÝPOČTY ZA POUŽITÍ ZÁKONŮ A STAVOVÉ ROVNICE PRO IDEÁLNÍ PLYN.....	76
5.1.	Pojem ideální plyn. Stavové veličiny a jejich jednotky	76
5.2.	Plynové zákony	76
5.3.	Stavové rovnice ideálního plynu	78
5.4.	Zákon Daltonův a zákon Amagatův. Parciální tlaky složek plyné směsi. Molární a objemové složení plyné směsi	80
5.5.	Molární hmotnost a hustota plynu. Relativní hustota. Použití hustoty plynu a relativní hustoty ke stanovení molární hmotnosti plynu	83
5.6.	Střední molární hmotnost plyné směsi a její použití.....	86
5.7.	Výpočty za použití Avogadrova zákona	88
6.	MODEL GEOMETRIE MOLEKUL A IONTŮ NEPŘECHODNÝCH PRVKŮ	97
7.	CHEMICKÁ ROVNOVÁHA	103
7.1.	Rovnovážná konstanta K_c	105
7.2.	Chemická rovnováha v plynných soustavách.....	111
7.3.	Posouvání chemické rovnováhy, Le Chatelierův princip	118
7.4.	Chemická rovnováha v heterogenních soustavách	123
8.	ELEKTROLYTICKÁ DISOCIACE	126
8.1.	Disociace vody a pH.....	126

8.2.	Výpočet pH roztoků silných kyselin a silných zásad.....	127
8.3.	Disociace slabé kyseliny	129
8.3.1.	Vícesytné slabé kyseliny	130
8.4.	Disociace slabé zásady	132
8.5.	Acidobazické vlastnosti roztoků solí.....	133
9.	ZÁKLADY NÁZVOSLOVÍ ANORGANICKÝCH SLOUČENIN.....	140
10.	OTÁZKY A ÚKOLY K PROCVIČOVÁNÍ ANORGANICKÉ CHEMIE I.	150
10.1.	Obecné vlastnosti nekovů.....	150
10.2.	Vzácné plyny.....	150
10.3.	Vodík.....	150
10.4.	Kyslík.....	151
10.5.	Halogeny.....	152
10.6.	Síra, selen, tellur.....	156
10.7.	Dusík, fosfor.....	159
10.8.	Uhlík, křemík.....	164
10.9.	B o r	169
	Výsledky.....	170
	Přílohy:	
	A. Relativní atomové hmotnosti prvků	177
	B. Hustoty roztoků některých kyselin a zásad	179
	C. Disociační konstanty vybraných kyselin a zásad	181