

# OBSAH

		Strana
	Úvod	1
	Literatura	2
1.	Základní pojmy	3
2.	Složení atomů. Atomové jádro	4
3.	Základní pojmy chemického vyjadřování	5
	Symbody prvků, vzorce sloučenin, názvosloví anorganických sloučenin	5
	Chemické vzorce	10
	Sestavování a řešení chemických rovnic	12
4.	Základní chemické výpočty	17
	Atomová hmotnostní jednotka, relativní atomové a molekulové hmotnosti	17
	Mol jako jednotka látkového množství a některé molární veličiny	17
	Určování empirického vzorce a výpočty podle empirického vzorce	20
	Roztoky a koncentrace	22
	Výpočty podle chemických rovnic	24
5.	Struktura elektronového obalu a její odraz v periodické soustavě prvků	26
	Povaha elektronů jako mikročástic a volba aparátu k jejich popisu	26
	Pojem atomový orbital. Energetické pořadí atomových orbitalů, výstavbový princip	27
	Rozbor periodického systému	30
6.	Základní poznatky z oblasti chemické vazby	33
	Kovalentní vazba	33
	Iontová vazba	37
	Kovová vazba	38
	Vazba vodíkovým můstkem	39
7.	Chemické reakce	40
	Tepelné zabarvení chemických reakcí	44
	Rychlost chemických reakcí	44
	Rovnováha chemických reakcí	47
8.	Elektrolyty	48
9.	Chemie vybraných prvků	52
	Nekovy	52
	Kovy	64
	Chemie vybraných kovů hlavních podskupin	65
	Obecné vlastnosti přechodných kovů	69
	Chemie vybraných přechodných kovů	71
	Výsledky neřešených příkladů	76