

OBSAH

	Strana
Úvod	1
Literatura	2
1. Základní pojmy	3
2. Složení atomů. Atomové jádro	4
3. Základní pojmy chemického vyjadřování	5
Symboly 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