

O B S A H

	Strana
ÚVOD	1
LITERATURA	2
1. ZÁKLADNÍ POJMY	3
2. SLOŽENÍ ATOMŮ. ATOMOVÉ JÁDRO	4
3. ZÁKLADNÍ FORMY CHEMICKÉHO VYJADŘOVÁNÍ	5
Symboly prvků, vzorce sloučenin, názvosloví anorganických sloučenin	5
Chemické vzorce	10
Sestavování a řešení chemických rovnic	12
4. ZÁKLADNÍ CHEMICKÉ VÝPOČTY	15
Atomová hmotnostní jednotka, relativní atomové a molekulové hmotnosti	15
Mol jako jednotka látkového množství a některé molární veličiny	15
Určování empirického vzorce a výpočty podle empirického vzorce	18
Roztoky a koncentrace	20
Výpočty podle chemických rovnic	21
5. STRUKTURA ELEKTRONOVÉHO OBALU A JEJÍ ODRAZ V PERIODICKÉ SOUSTAVĚ PRVKŮ	24
Povaha elektronů jako mikročástic a volba aparátu k jejich popisu	24
Pojem atomový orbital. Energetické pořadí atomových orbitalů, výstavbový princip	25
Rozbor periodického systému	26
6. ZÁKLADNÍ POZNATKY Z OBLASTI CHEMICKÉ VAZBY	30
Kovalentní vazba	30
Iontová vazba	34
Kovová vazba	35
Vazba vodíkovým můstkem	36
7. CHEMICKÉ REAKCE	37
Tepelné zabarvení chemických reakcí	40
Rychlost chemických reakcí	41
Rovnováha chemických reakcí	43
8. ELEKTROLYTY	44
9. CHEMIE VYBRANÝCH PRVKŮ	47
Nekovy	47
Kovy	59
Chemie vybraných kovů hlavních podskupin	61
Obecné vlastnosti přechodných kovů	65
Chemie vybraných přechodných kovů	65