

OBSAH

Úvod	3
Obsah	4
1. Základní pojmy, složení a struktura chemických látek	6
1.1. Základní chemické pojmy, relativní atomová a molekulová hmotnost	6
1.2. Základní chemické zákony	9
1.3. Ukázkové příklady	11
1.4. Další příklady k procvičení	14
2. Vzorce	18
2.1. Typy vzorců, stechiometrický vzorec	18
2.2. Stechiometrické výpočty – vzorové příklady	20
2.3. Další příklady k procvičení	21
3. Výpočty z chemických rovnic	24
3.1. Úvod do problematiky výpočtů z chemických rovnic	24
3.2. Vzorové příklady	24
3.3. Další příklady k procvičení	26
4. Úpravy rovnic	29
4.1. Úvod do problematiky úpravy rovnic	29
4.2. Vzorové příklady	30
4.3. Další příklady k procvičení	32
5. Stavba elektronového obalu	36
5.1. Kvantová čísla - teorie	36
5.2. Příklady k procvičení	38
6. Roztoky	40
6.1. Co je roztok a způsoby vyjadřování obsahu složky v roztoku	40
6.2. Vzorové příklady	41
6.3. Další příklady k procvičení	43
7. Směšování roztoků	49
7.1. Výpočet koncentrace při smísení dvou a více roztoků	49
7.2. Vzorové příklady	49
7.3. Další příklady k procvičení	50
8. Výpočet pH	53
8.1. Jak vypočítat pH roztoku	53
8.2. Vzorové příklady	54
8.3. Další příklady k procvičení	55
9. Chemické názvosloví	58

9.1.	Teorie názvosloví	58
9.2.	Příklady k procvičení	72
10.	Statistika	80
10.1.	Základní pojmy statistiky	80
10.2.	Vzorový příklad	82
10.3.	Příklady k procvičení	83
	Použitá literatura	84