

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. Vzorové příklady	11
1.4. Další příklady k procvičení	14
2. Vzorce	17
2.1. Typy vzorců, stechiometrický vzorec	17
2.2. Stechiometrické výpočty – vzorové příklady	19
2.3. Další příklady k procvičení	20
3. Úpravy rovnic	23
3.1. Úvod do problematiky úpravy rovnic	23
3.2. Vzorové příklady	24
3.3. Další příklady k procvičení	26
4. Výpočty z chemických rovnic	30
4.1. Úvod do problematiky výpočtů z chemických rovnic	30
4.2. Vzorové příklady	30
4.3. Další příklady k procvičení	31
5. Roztoky	34
5.1. Co je roztok a způsoby vyjadřování obsahu složky v roztoku	34
5.2. Vzorové příklady	35
5.3. Další příklady k procvičení	37
6. Směšování roztoků	43
6.1. Výpočet koncentrace při smísení dvou a více roztoků	43
6.2. Vzorové příklady	43
6.3. Další příklady k procvičení	44
7. Výpočet pH	48
7.1. Jak vypočítat pH roztoku	48
7.2. Vzorové příklady	49

7.3.	Další příklady k procvičení	50
8.	Chemické názvosloví	53
8.1.	Teorie názvosloví	53
8.2.	Příklady k procvičení	67
	Použitá literatura	75
	Periodická soustava prvků	76