

OBSAH

PŘEDMLUVA	7	1.8.4 Redoxní reakce	40
1 OBECNÁ CHEMIE	9	1.8.5 Další typy redoxních reakcí	42
1.1 Chemie a chemická výroba	9	1.8.6 Srážecí reakce	44
1.1.1 Chemie – experimentální přírodní věda	9	2 ANORGANICKÁ CHEMIE	45
1.1.2 Význam chemie	10	2.1 Třídění chemických prvků	45
1.2 Složení a vlastnosti látek	11	2.2 Vodík, kyslík a jejich vzájemné sloučeniny	46
1.2.1 Třídění a vlastnosti látek	11	2.2.1 Vodík	46
1.2.2 Roztoky	12	2.2.2 Kyslík	47
1.3 Atom – jeho složení a struktura	14	2.2.3 Voda, peroxid vodíku	50
1.3.1 Elementární částice atomu	14	2.3 Nepřechodné prvky nekovového charakteru	51
1.3.2 Jádro atomu, radioaktivita	15	2.3.1 Charakteristika nepřechodných prvků	51
1.3.3 Stavba elektronového obalu atomů	16	2.3.2 Vzácné plyny	52
1.3.4 Pravidla výstavby elektronových obalů atomů	18	2.3.3 Halogeny	53
1.3.5 Periodický zákon	19	2.3.4 Prvky VI.A skupiny	55
1.4 Chemická vazba	21	2.3.5 Prvky V.A skupiny	57
1.4.1 Vznik chemické vazby	21	2.3.6 Prvky IV.A skupiny	59
1.4.2 Prostorové uspořádání atomů v molekule	23	2.3.7 Sklo a keramika	62
1.4.3 Další typy vazeb	24	2.4 Nepřechodné prvky kovového charakteru	63
1.4.4 Vliv chemické vazby na vlastnosti látek	25	2.4.1 Charakteristické vlastnosti kovů	63
1.5 Chemické názvosloví a symbolika	26	2.4.2 Výroba kovů	65
1.6 Chemické výpočty	27	2.4.3 Alkalické kovy	66
1.6.1 Látkové množství	27	2.4.4 Prvky II.A skupiny	67
1.6.2 Výpočty z chemického vzorce	28	2.4.5 Prvky III.A skupiny	69
1.6.3 Látková koncentrace	28	2.4.6 Kovové prvky IV.A skupiny	71
1.6.4 Výpočty z chemické rovnice	29	2.5 Přechodné prvky	72
1.7 Chemický děj	30	2.5.1 Charakteristika přechodných prvků	72
1.7.1 Tepelné změny při chemických reakcích	32	2.5.2 Koordinační sloučeniny	72
1.7.2 Rychlosť chemických reakcí	33	2.5.3 Sloučeniny d prvků	73
1.7.3 Chemická rovnováha	35	2.5.4 Použití některých kovů	74
1.8 Typy chemických reakcí	37	3 ORGANICKÁ CHEMIE	77
1.8.1 Acidobazické reakce	37	3.1 Úvod do organické chemie	77
1.8.2 Kyselost a zásaditost roztoků	38	3.1.1 Organická chemie jako vědní obor	77
1.8.3 Neutralizace a hydrolýza	39	3.1.2 Složení a vlastnosti organických sloučenin	78

3.1.3	Vazby v molekulách organických sloučenin	79	4	BIOCHEMIE	114
3.1.4	Typy vzorců organických sloučenin, konstituce a izomerie	80	4.1	Biochemie jako vědní obor	114
3.1.5	Charakteristika reakcí organických sloučenin	82	4.1.1	Vznik a vývoj biochemie	114
3.1.6	Rozdělení organických sloučenin	83	4.1.2	Význam biochemie a její členění	115
3.2	Uhlovodíky	83	4.2	Chemické složení živých organismů	116
3.2.1	Rozdělení uhlovodíků	83	4.2.1	Bílkoviny	116
3.2.2	Základy systematického názvosloví uhlovodíků	84	4.2.2	Sacharidy	119
3.2.3	Alkany a cykloalkany	85	4.2.3	Lipidy	122
3.2.4	Alkeny a cykloalkeny	88	4.2.4	Nukleové kyseliny	123
3.2.5	Alkadieny	89	4.3	Biochemické děje	125
3.2.6	Alkiny	90	4.3.1	Enzymy	125
3.2.7	Areny	91	4.3.2	Energetika biochemických dějů	126
3.2.8	Přírodní zdroje uhlovodíků	93	4.4	Vznik života na Zemi	127
3.3	Deriváty uhlovodíků	95	5	ANALYTICKÁ CHEMIE	129
3.3.1	Názvosloví derivátů uhlovodíků	95	5.1	Analytická chemie v životě lidí	129
3.3.2	Halogenderiváty uhlovodíků	96	5.2	Postup při chemické analýze	130
3.3.3	Dusíkaté deriváty uhlovodíků	97	5.3	Analytické reakce	131
3.3.4	Kyslíkaté deriváty uhlovodíků a jejich rozdělení	99	5.4	Chemické metody využívané při kvantitativní analýze	131
3.3.5	Hydroxylsloučeniny	99	5.5	Instrumentální metody	132
3.3.6	Ethery	102	5.6	Příklady některých speciálních metod chemické analýzy	133
3.3.7	Karbonylové sloučeniny	102	5.7	Vyjadřování výsledků analýz a jejich věrohodnost	134
3.3.8	Karboxylové kyseliny	103	6	LABORATORNÍ PRÁCE	135
3.3.9	Deriváty karboxylových kyselin	105	PŘÍLOHA 1	Některé pojmy k tématu Složení a vlastnosti látek	153
3.3.10	Organické deriváty kyseliny uhličité	106	PŘÍLOHA 2	Chemické názvosloví (prvky a anorganické sloučeniny)	156
3.3.11	Heterocyklické sloučeniny	107			
3.3.12	Alkaloidy	107			
3.4	Organická chemie kolem nás	109			
3.4.1	Makromolekulární látky	109			
3.4.2	Detergenty	111			
3.4.3	Léčiva	112			
3.4.4	Pesticidy	113			