

<b>1</b>	<b>ÚVOD .....</b>	<b>4</b>
<b>2</b>	<b>ROZDĚLENÍ CHEMIE .....</b>	<b>5</b>
2.1	Základní pojmy obecné chemie .....	5
2.2	Sloučeniny anorganického původu.....	6
2.2.1	Oxidy .....	7
2.2.2	Hydroxidy .....	8
2.2.3	Kyseliny .....	8
2.2.4	Izopolykyseliny.....	9
2.2.5	Thiokyseliny .....	9
2.2.6	Peroxokyseliny.....	9
2.2.7	Názvosloví iontů .....	9
2.2.8	Soli .....	10
2.2.9	Sloučeniny nekovů s vodíkem .....	11
2.2.10	Nevalenční sloučeniny .....	11
2.2.11	Organokovové sloučeniny .....	11
2.2.12	Koordinační sloučeniny .....	11
2.3	Chemické reakce.....	12
2.3.1	Kriteria pro třídění chemických reakcí: .....	13
2.3.2	Reakce oxidačně – redukční .....	14
2.4	Hmotnosti atomů a molekul.....	15
2.4.1	Látkové množství.....	16
2.4.2	Hustota, molární objem a molární hmotnost .....	17
2.4.3	Změny složení roztoků.....	18
2.4.4	Základní stechiometrické výpočty .....	19
<b>3</b>	<b>CHEMICKÁ ROVNOVÁHA .....</b>	<b>20</b>
3.1	Rovnováhy v roztocích elektrolytů.....	22
3.1.1	Protolytické rovnováhy .....	22
3.1.2	Autoprotolýza vody .....	23
3.2	Neutralizace, hydrolýza solí .....	26
3.3	Tlumivé roztoky (pufry, ústojné roztoky).....	27
3.4	Redukčně oxidační rovnováhy.....	28
3.5	Srážecí rovnováhy.....	30
3.6	Rozpustnost plynů ve vodě .....	32
<b>4</b>	<b>ENERGETIKA CHEMICKÝCH REAKCÍ .....</b>	<b>34</b>
4.1	První termodynamický zákon, vnitřní energie.....	34
4.2	Termochemie .....	35
4.3	Druhý termodynamický zákon, entropie.....	37

<b>5 DISPERSNÍ SOUSTAVY .....</b>	<b>38</b>
5.1 Koloidní soustavy .....	39
5.2 Hrubé disperse .....	43
5.3 Emulze .....	43
5.4 Aerodispersní soustavy .....	44
5.5 Pěny .....	44
<b>6 KOROZE STAVEBNÍCH MATERIÁLŮ .....</b>	<b>45</b>
6.1 Koroze kovů.....	45
6.1.1 Koroze chemická .....	45
6.1.2 Koroze elektrochemická .....	47
6.1.3 Koroze kovů v atmosféře.....	48
6.1.4 Koroze kovů v půdě .....	49
6.1.5 Koncentrační články s kyslíkovou depolarizací .....	50
6.1.6 Galvanická koroze .....	50
6.1.7 Koroze mikrobiologická .....	51
6.2 Ochrana proti korozi .....	52
6.2.1 Způsoby aktivní ochrany .....	52
6.2.2 Způsoby pasivní ochrany .....	54
6.3 Koroze nekovových stavebních materiálů .....	56
6.3.1 Koroze betonu.....	57
6.3.2 Ochrana betonu proti korozi .....	61
6.3.3 Koroze plastů .....	62
<b>7 CHEMIE VODY .....</b>	<b>62</b>
7.1 Koloběh vody v přírodě .....	62
7.2 Vlastnosti vody .....	63
7.2.1 Hustota vody .....	64
7.2.2 Povrchové napětí.....	65
7.2.3 Konduktivita .....	65
7.2.4 pH.....	65
7.3 Chemické složení vody .....	66
7.3.1 Anorganické látky .....	66
7.3.2 Neelektryolyty .....	79
7.3.3 Radioaktivní látky .....	80
7.3.4 Organické látky .....	80
<b>8 CHEMIE ORGANICKÝCH LÁTEK .....</b>	<b>85</b>
8.1 Základní klasifikace organických sloučenin .....	85
8.1.1 Uhlovodíky .....	86
8.2 Deriváty uhlovodíků .....	92

8.2.1	Halogenové deriváty .....	92
8.2.2	Hydroxysloučeniny .....	93
8.2.3	Ethery .....	93
8.2.4	Aldehydy a ketony (karbonylové sloučeniny, oxosloučeniny).....	94
8.2.5	Karboxylové kyseliny .....	94
8.2.6	Estery karboxylových kyselin.....	98
8.2.7	Deriváty kyseliny uhličité .....	98
8.2.8	Dusíkaté deriváty uhlovodíků .....	99
8.2.9	Heterocyklické sloučeniny.....	100
<b>9</b>	<b>MAKROMOLEKULÁRNÍ LÁTKY.....</b>	<b>100</b>
9.1	Mechanismus polymerací .....	102
9.2	Stavba a struktura makromolekul .....	103
9.3	Technicky důležité polymery.....	104
9.4	Technicky důležité polykondenzační produkty (polykondenzáty).....	107
9.5	Technicky důležité polyadiční produkty.....	109
<b>10</b>	<b>CHEMIE OVZDUŠÍ.....</b>	<b>110</b>
10.1	Atmosféra a její složení .....	112
10.1.1	Charakteristika přirozených složek vzduchu .....	113
10.2	Znečišťování ovzduší.....	117
10.3	Rozptyl a šíření znečišťujících látek v ovzduší .....	120
10.3.1	Chemické a fyzikální transformace škodlivin v ovzduší .....	120
10.3.2	Fotochemické reakce v troposféře .....	121
10.3.3	Oxidační reakce .....	123
10.3.4	Hydrolytické reakce .....	123
10.4	Základní složky znečištění atmosféry .....	124
10.4.1	Sloučeniny síry .....	124
10.4.2	Sloučeniny dusíku .....	125
10.4.3	Sloučeniny uhlíku .....	126
10.4.4	Halogeny a anorganické látky obsahující halogen .....	126
10.4.5	Těžké kovy .....	127
10.4.6	Radioaktivní látky .....	127
10.4.7	Uhlovodíky .....	128
10.4.8	Ostatní organické látky .....	130
<b>11</b>	<b>LITERATURA.....</b>	<b>131</b>

Sloučenina – chemický číslo. Jde o řetězec stejných molekulárních bloků spojený za dvou nebo více různých atomů. Řada povětří může tvořit různé sloučeniny. Jako příklad lze uvést sloučeniny dusíku a uhlíku  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{CO}$  a  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ . Různé sloučeniny se původem využívají k založení懸浮微粒 (suspensních prvků nebul).

Krytal – látka v tuhému stáru, charakteristická pravidelným uspořádáním svých vnitřních struktur (atomů, iontů, molekul).