

Obsah

1.	ZÁKLADNÍ ZÁKONY (J. Lipták)	3
1.1.	Historický úvod	3
1.2.	Vznik kvantové teorie	5
2.	STAVBA ATOMU (J. Lipták)	7
2.1.	Popis atomu	7
2.2.	Kvantově mechanický model elektronového obalu	9
2.2.1.	Popis mikročastic	9
2.2.2.	Atomové orbitály	10
2.3.	Periodická tabulka prvků	18
3.	CHEMICKÉ VAZBY (J. Lipták)	22
3.1.	Základní typy	22
3.1.1.	Iontová vazba	22
3.1.2.	Kovalentní vazba	23
3.1.3.	Vazba donor akceptorová	24
3.1.4.	Kovová vazba	25
3.1.5.	Vazba vodíková	25
3.2.	Kvantově mechanický model chemické vazby	26
3.3.	Některé další vlastnosti atomů a molekul	28
3.3.1.	Elektronegativita	28
3.3.2.	Hybridizace	29
3.3.3.	Ionty	30
3.3.4.	Optická spektra	32
3.3.5.	Rentgenová spektra	34
3.3.6.	Mocenství	34
3.3.7.	Magnetické vlastnosti	36
3.3.8.	Polarizace atomů a molekul	37
4.	FORMY EXISTENCE LÁTEK (J. Lipták)	39
4.1.	Skupenství plynné	39
4.2.	Skupenství kapalné	42
4.2.1.	Viskozita	42
4.2.2.	Tlak nasycených par	44
4.2.3.	Povrchové napětí kapalin	44
4.3.	Skupenství pevné	45
4.3.1.	Popis krystalů	46
4.3.2.	Základní typy krystalů	50
4.3.3.	Poruchy krystalů	52
4.3.4.	Látky amorfni a krystalicko-amorfni	54
5.	SMĚSI (M. Matuchová)	60
5.1.	Vlastnosti roztoků	60
5.1.1.	Faktory ovlivňující rozpustnost	60
5.2.	Složení vícesložkových soustav	61
5.3.	Parciální molární vlastnosti	63
5.4.	Typy roztoků	65

5.4.1.	Roztoky plynů v plynech	65
5.4.2.	Rozpustnost plynů v kapalinách, Henryho zákon	65
5.4.3.	Rozpustnost plynů a kapalin v pevných látkách	66
5.4.4.	Rozpustnost kapalin a pevných látek v plynech	66
5.4.5.	Rozpustnost kapalin v kapalinách	66
5.4.6.	Roztoky tuhých látek v kapalinách	68
5.4.7.	Roztoky tuhých látek v tuhých látkách	68
5.5.	Koligativní vlastnosti	68
6.	TERMODYNAMIKA (M. Matuchová)	71
6.1.	Základní pojmy a definice	72
6.1.1.	Stav a vlastnosti systému	72
6.1.2.	Termodynamický děj a termodynamická rovnováha	73
6.2.	Stručný přehled termodynamických zákonů	73
6.3.	Nulý termodynamický zákon a teplota	74
6.4.	První termodynamický zákon	74
6.5.	Práce	75
6.6.	Teplo	76
6.7.	Entalpie H	78
6.8.	Termochemie	79
6.8.1.	Druhy tepel	79
6.8.2.	Hessův zákon	82
6.8.3.	Kirchhoffův zákon	82
6.8.4.	Vztah mezi ΔH a ΔU	82
6.8.5.	Kalorimetrie	83
6.8.6.	Aplikace prvního termodynamického zákona na ideální plyn	83
6.8.7.	Práce plynu při adiabatickém ději (adiabatická expanze)	84
6.9.	Tepelné stroje	85
6.9.1.	Carnotův cyklus	86
6.10.	Entropie S	87
6.11.	Další termodynamické funkce G a F	89
6.12.	Podmínky termodynamické rovnováhy	91
7.	FÁZOVÉ ROVNOVÁHY (M. Matuchová)	94
7.1.	Kritéria rovnováhy a definice chemického potenciálu	94
7.2.	Gibbsův fázový zákon	96
7.3.	Clausius-Clapeyronova rovnice	97
7.4.	Fázový (stavový) diagram	99
7.5.	Jednosložková soustava	100
7.6.	Dvosložkové soustavy	100
7.6.1.	Systémy kapalina-pára o dvou složkách	102
7.6.2.	Kondenzované systémy (s-l)	104
7.7.	Třísložkové diagramy	106
7.8.	Definice pomocných termodynamických funkcí fugacity a aktivity	107
7.8.1.	Fugacita	107
7.8.2.	Aktivita a aktivitní koeficient	108
7.9.	Rozdělovací zákon	108
8.	ELEKTROLYTY (M. Matuchová)	110
8.1.	Elektrolytická disociace	110

8.2.	Disociace vody. Iontový součin vody	113
8.3.	Součin rozpustnosti	115
8.4.	Teorie kyselin a zásad	117
9.	ELEKTROCHEMIE (J. Lipták).	121
9.1.	Vodivost elektrolytů	121
9.2.	Jevy na elektrodách	125
9.2.1.	Elektrická dvojvrstva	125
9.2.2.	Elektrodový potenciál	126
9.2.3.	Galvanické články	127
9.2.4.	Druhy elektrod	130
9.2.5.	Polarizace elektrod	131
9.2.6.	Elektrolýza	133
9.2.7.	Polarografie	135
10.	REAKČNÍ KINETIKA (M. Matuchová)	137
10.1.	Základní pojmy	137
10.2.	Rychlost reakce	139
10.3.	Guldberg-Waageův zákon (zákon o působení aktivních hmotností)	144
	Seznam symbolů	148
	Seznam literatury	150