

OBSAH

	Předmluva	9
1	Úvod	11
1.1	Obsah a úkoly fyzikální chemie	11
1.2	Fyzikální veličiny	11
1.3	Některé základní pojmy a definice	13
2	Stavba atomů	17
2.1	Jádro atomu	17
2.1.1	Základní stavební částice jádra	17
2.1.2	Radioaktivita atomů	20
2.1.3	Jaderné reakce	22
2.2	Elektronový obal atomu	25
2.2.1	Vlnově korpuskulární charakter záření	25
2.2.2	Modely atomu	27
2.2.3	Výstavba elektronového obalu	34
3	Stavba molekul	41
3.1	Vlnově mechanický výklad chemické vazby	41
3.2	Kovalentní vazba	46
3.2.1	Dvouatomové molekuly. Vazby σ a π	46
3.2.2	Víceatomové molekuly. Vazby lokalizované	51
3.2.3	Hybridizace	53
3.2.4	Delokalizované vazby	61
3.2.5	Polarita kovalentních vazeb	63
3.3	Iontová vazba	68
3.4	Vazba v koordinačních sloučeninách	69
3.5	Vazba vodíková	73
3.6	Vazba v krystalech	74
4	Struktura a vlastnosti látek	77
4.1	Elektrické a magnetické vlastnosti látek	78
4.1.1	Dipólový moment a koeficient polarizovatelnosti	78
4.1.2	Magnetické vlastnosti látek	80

4.2	Optické vlastnosti látek	81
4.2.1	Lom světla	81
4.2.2	Optická aktivita	83
4.2.3	Rozptyl světla	85
4.2.4	Absorpce světla	87
4.3	Spektroskopické vlastnosti látek	88
4.3.1	Atomová spektra	89
4.3.2	Molekulová spektra	92
4.3.3	Luminiscenční spektra	98
4.3.4	Ramanova spektra	99
4.3.5	Spektra nukleární magnetické rezonance a elektronové paramagnetické rezonance	99
4.3.6	Barevnost látek	102
5	Skupenské stavy látek	104
5.1	Skupenství plynné	105
5.1.1	Ideální plyn	105
5.1.2	Stavová rovnice ideálního plynu	107
5.1.3	Směs ideálních plynů	108
5.1.4	Kinetická teorie ideálního plynu	109
5.1.5	Reálné plyny a jejich stavová rovnice	113
5.1.6	Zkapalňování plynů a kritický stav	115
5.2	Skupenství kapalné	117
5.2.1	Tlak páry nad kapalinou	118
5.2.2	Povrchové napětí kapalin	119
5.2.3	Viskozita kapalin	124
5.3	Skupenství tuhé	126
5.3.1	Krystalová struktura látek	127
5.3.2	Krystalografie	129
5.3.3	Izomorfie a polymorfie	131
5.3.4	Tání a sublimace tuhých látek	132
6	Reakční kinetika	134
6.1	Rozdělení reakcí z kinetického hlediska	134
6.2	Reakční rychlost a její závislost na koncentraci	137
6.3	Závislost reakční rychlosti na teplotě	147
6.4	Katalýza	150
7	Termodynamika	152
7.1	Obor termodynamiky a základní pojmy	152
7.2	První věta termodynamiky	154
7.3	Aplikace první věty termodynamiky	159
7.3.1	Tepelné kapacity. Entalpie	159

7.3.2	Termochemie	161
7.4	Druhá věta termodynamiky	168
7.4.1	Entropie	171
7.4.2	Helmholtzova a Gibbsova energie	175
7.4.3	Chemický potenciál. Afinita chemických reakcí	178
7.5	Třetí věta termodynamiky	181
8	Fázové rovnováhy	182
8.1	Jednosložkové soustavy	183
8.2	Dvosložkové soustavy	185
8.2.1	Soustava kapalina—plyn	185
8.2.2	Soustava dvou kapalin	186
8.2.3	Soustava tuhá látka—kapalina	194
8.3	Třísložkové soustavy	202
8.4	Adsorpční rovnováhy	203
8.4.1	Podstata adsorpce	203
8.4.2	Adsorpční izotermy	204
8.4.3	Využití adsorpčních jevů	206
9	Chemické rovnováhy	209
9.1	Princip mobilní rovnováhy	209
9.2	Zákon Guldbergův—Waagův. Rovnovážná konstanta	210
9.3	Výpočet rovnovážného složení. Stupeň konverze	214
9.4	Vliv reakčních podmínek na stupeň konverze	216
10	Rovnováhy v roztocích elektrolytů	219
10.1	Silné elektrolyty	221
10.1.1	Základní představy teorie silných elektrolytů. Aktivitní koeficient a iontová síla roztoků	222
10.1.2	Součin rozpustnosti málo rozpustných solí	224
10.2	Slabé elektrolyty	227
10.2.1	Rovnováha v roztocích slabých elektrolytů	227
10.2.2	Kyseliny a zásady	228
10.2.3	Disociace kyselin a zásad	234
10.2.4	Disociace vody a pH	239
10.2.5	Hydrolyza solí	241
10.2.6	Pufry	244
11	Elektrochemie	247
11.1	Elektrolýza	248
11.2	Transportní jevy v roztocích elektrolytů	252
11.2.1	Konduktance elektrolytů	252
11.2.2	Konduktometrie a její praktické využití	258

11.3	Elektrodové rovnováhy	261
11.3.1	Rovnovážné napětí elektrod a článků	261
11.3.2	Měření rovnovážného napětí článků	263
11.3.3	Elektrodový potenciál	264
11.3.4	Typy elektrod	265
11.3.5	Potenciometrie a její praktické využití	271
11.3.6	Galvanické články	274
11.3.7	Polarizace elektrod	278
11.3.8	Koroze kovů	281
12	Koloidní soustavy	282
12.1	Rozdělení disperzních soustav	282
12.2	Struktura koloidů	283
12.3	Vlastnosti koloidních soustav	285
	Rejstřík	291