

O b s a h

Úvod	5
1. <u>Vazby ve sloučeninách</u>	8
1.1 Iontová vazba	8
1.2 Kovalentní vazba	10
1.3 Polarita vazeb	14
1.4 Jiné typy vazeb	16
1.5 Charakteristiky vazeb	22
1.6 Násobné vazby	29
1.7 Sloučeniny s několika násobnými vazbami	38
1.8 Cyklické konjugované systémy	43
2. <u>Vlivy rozpouštědel (prostředí)</u>	56
3. <u>Isolovatelnost, resp. reaktivita produktů</u> <u>(meziproduktů) reakce</u>	63
3.1 Nestabilní intermediáty v reakcích	65
3.2 Karbokationy	66
3.3 Karbanionty	70
3.4 Radikály	74
3.5 Biradikály	79
3.6 Karbeny	79
3.7 Nitreny	82
3.8 Sextetové stavy s nábojem	84
3.9 Silyleny	84
3.10 Ionradikály	84
3.11 Aryny karbocyklické a heteroaryny	87
3.12 Látky termodynamicky nebo kineticky nestabilní v důsledku deformací úhlů a povahy vazeb	90
3.13 Fotoexcitované stavy	96

4. <u>Rovnovážné reakce</u>	104
4.1 Acidobazické rovnováhy	104
4.2 Vliv prostředí na aciditu a bazicitu	109
4.3 Rovnovážné konstanty ostatních donor-akceptorových rovnováh a vzniku komplexů	110
4.4 Polarita a polarizovatelnost reagens a reakčních center	112
4.5 Prototropní izomerní rovnováhy	116
4.6 Adičně-eliminační rovnováhy -CO-sloučenin	120
4.7 Rovnovážné elektrocyklické reakce	123
4.8 Metathese olefinů	124
4.9 Rovnováhy konformací	125
4.10 Rovnováhy E-Z	128
5. <u>Termochemické a termodynamické pohledy</u>	130
5.1 Vliv teploty na polohu rovnováhy	136
5.2 Statistická termodynamika	136
6. <u>Výpočet fyzikálně chemických vlastností</u>	140
6.1 Metody interpolační a extrapolační	142
6.2 Princip aditivního vztahu	143
6.3 Struktura a teplota tání	152
6.4 Aditivní výpočet dalších hodnot	152
6.5 Vyhodnocení substitučních efektů	154
6.6 Multivariační analýza	163