

Úvod	2
Seznam tabulek	4
Seznam obrázků	6
I. Základní fyzikální a kritické veličiny různých látek	10
Tabulky 1 až 5	
II. Stavové chování čistých plynů a kapalin	20
Tabulky 1 až 12	
III. Termodynamické vlastnosti tekutin	45
Tabulky 1 až 19	
Výpočet termodynamických vlastností organických sloučenin ve stavu ideálního plynu metodou skupinových příspěvků	48
Výpočet termodynamických veličin pomocí stavových rovnic	87
IV. Fázové rovnováhy	97
Tabulky 1 až 17	
Odhad aktivitních koeficientů a jejich derivací podle složení u N-složkového systému pomocí příspěvkové metody UNIFAC	119
Empirické a semiempirické vztahy pro výpočet dodatkové Gibbsovy energie a dalších odvozených veličin v binárních systémech	129
Vztahy pro Q , $\ln \mu_a$ a $\partial \ln \mu_a / \partial x_b$ Wilsonovy, NRTL a UNIQUAC rovnice	134
Vztahy pro aktivitní koeficienty a druhé derivace Gibbsovy energie podle složení u Redlichovy - Kisterovy rov. v ternárním systému ..	136
V. Transportní vlastnosti	149
Tabulky 1 až 12	
Literatura	167