

# OBSAH

<b>Úvod.</b>	7
<b>Seznam symbolů.</b>	9
<b>1. Popis rovnováh</b>	11
1.1 Třístožkové systémy	11
1.2 Čtyřstožkové systémy	17
1.3 Vícestožkové systémy	18
1.4 Analýza třísložkových systémů	19
<b>2. Teorie rovnováhy kapalina — kapalina.</b>	22
2.1 Termodynamické podmínky rovnováhy	22
2.2 Fugacita a aktivita	24
2.3 Gibbsova-Duhemova rovnice, směšovací a dodatková změna volné entalpie	26
2.4 Stanovení konstant integrovaných Gibbsových-Duhemových rovnic	28
2.5 Rovnováha s chemickou reakcí	31
2.6 Zobecněná extrakční reakce	36
<b>3. Předpověď rovnováh.</b>	39
3.1 Předpověď rozdělovacích součinitelů	39
3.2 Předpověď úplných rovnovážných údajů	40
3.3 Empirické korelace	43
3.4 Závislost rozdělovacích součinitelů na teplotě	46
<b>4. Volba rozpouštědla</b>	49
4.1 Vodíkové můstky	49
4.2 Vnitřní tlak	52
4.3 Vzájemná mísetelnost	52
4.4 Kritická rozpouštěcí teplota	55

4.5 Rozpouštědla a jejich vlastnosti . . . . .	56
Literatura k textové části . . . . .	57
5. Seznamy rovnováh kapalina — kapalina . . . . .	58
Literatura k seznamům rovnováh . . . . .	93