

OBSAH

	strana
<u>1. IDEÁLNÍ PLYN</u>	
1.1. Základní vlastnosti plynů	5
1.2. Rychlost, hybnost a kinetická energie molekul	9
1.3. Mezimolekulární srážky	13
1.4. Transportní jevy	14
<u>2. ZÁKLADY TERMODYNAMIKY</u>	
2.1. Základní pojmy a definice	20
2.2. První věta termodynamická	23
2.3. Druhá věta termodynamická	47
<u>3. STAVY HMOTY</u>	
3.1. Plyn	61
3.2. Kapalina	73
3.3. Tuhé látky	82
<u>4. FÁZOVÉ ROVNOVÁHY</u>	
4.1. Soustava o jedné složce	90
4.2. Fázové rovnováhy ve vícesložkových soustavách	96
<u>5. CHEMICKÉ ROVNOVÁHY</u>	
5.1. Rovnováha v chemicky reagující soustavě	137
5.2. Výpočet rovnovážné konstanty z rovnovážného složení	141
5.3. Výpočet rovnovážného složení	144
5.4. Vliv reakčních podmínek na stupeň přeměny	150
5.5. Závislost rovnovážné konstanty na teplotě	153
5.6. Třetí věta termodynamická	156
5.7. Výpočet rovnovážné konstanty z termických dat	162
<u>SPRÁVNÉ ODPOVĚDI</u>	164