

TURINYS

Pratarmė	5
1. DUJOS	6
1.1. Idealsios dujos	6
1.2. Realiosios dujos	13
2. PIRMASIS TERMODINAMIKOS DĒSNIS	18
2.1. Heso dĕsnis	22
2.2. Šiluminė talpa. Reakcijos šilumos priklausomybė nuo temperatūros	27
3. ANTRASIS TERMODINAMIKOS DĒSNIS	37
3.1. Entropija	37
3.2. Gibso ir Helmholco energijos	42
3.3. Klapeirono ir Klauzijaus–Klapeirono lygtys	46
4. TIRPALAI	52
4.1. Idealiųjų ir praskiestųjų tirpalų savybės	52
4.2. Daliniai moliniai dydžiai	58
5. CHEMINĖ PUSIAUSVYRA	64
5.1. Dujinių sistemų pusiausvyros konstantos	64
5.2. Pusiausvyros konstantos priklausomybė nuo temperatūros	70
6. FAZIŲ PUSIAUSVYRA	77
7. CHEMINIŲ REAKCIJŲ KINETIKA	87
7.1. Negrįžtamosios reakcijos	87
7.2. Reakcijos laipsnio nustatymas	93

7.3. Sudėtinės reakcijos	98
7.4. Stacionariųjų koncentracijų metodas	103
7.5. Reakcijos greičio priklausomybė nuo temperatūros	108
8. ELEKTROCHEMIJA.....	115
8.1. Pusiausvyra elektrolitų tirpaluose	115
8.2. Elektrolitų laidumas	123
8.3. Elektrodiniai potencialai. Elektrocheminių celių įtampa ...	131
<i>1 priedas.</i> Kai kurių elementų atominės masės	139
<i>2 priedas.</i> Tarptautinė matavimo vienetų sistema SI	141
<i>3 priedas.</i> Fundamentaliosios konstantos	143
<i>4 priedas.</i> Vienetų perskaičiavimas	144
<i>5 priedas.</i> Kai kas iš matematikos	145
<i>6 priedas.</i> Graikų kalbos abėcėlė	148
Literatūra	149