

Оглавление

Введение	5
1. Межчастичные взаимодействия в конденсированных средах	7
1.1. Химическая связь	11
1.2. Кулоновские силы	12
1.2.1. Ион-ионные взаимодействия	12
1.2.2. Ион-дипольные взаимодействия	16
1.2.3. Диполь-дипольные взаимодействия	19
1.2.4. Мультипольные взаимодействия	21
1.2.5. Свободно вращающийся диполь	22
1.2.6. Электростатическая связь в диэлектрической среде	25
1.3. Силы, вызванные поляризацией атомов и молекул	25
1.3.1. Поляризация неполярных молекул	26
1.3.2. Поляризация полярных молекул	28
1.3.3. Взаимодействие ионов с незаряженными молекулами	29
1.3.4. Взаимодействие диполя с индуцированным диполем	31
1.3.5. Дисперсионные взаимодействия между нейтральными молекулами	32
1.3.6. Силы Ван-дер-Ваальса между полярными молекулами	35
1.4. Силы отталкивания	38
1.5. Полные парные потенциалы взаимодействия	39
1.6. Вода, водородная связь	41
1.6.1. Гидрофобные взаимодействия	42
1.6.2. Гидрофильность	44

2. Фазовые переходы.....	45
2.1. Условие равновесия фаз	47
2.2. Уравнение Клаузиуса–Клапейрона	49
2.3. Критическая точка.....	51
2.3.1. Жидкие системы.....	51
2.3.2. Магнитные системы.....	54
2.4. Теория среднего поля.....	56
2.4.1. Реальные газы	56
2.4.2. Модель Изинга.....	61
2.4.3. Решеточный газ	63
2.4.4. Бинарные сплавы.....	65
2.5. Энтропийные фазовые переходы.....	66
2.5.1. Свободная энергия раствора невзаимодействующих частиц ...	68
2.5.2. Свободная энергия раствора твердых сферических частиц	70
2.5.3. Свободная энергия раствора жестких стержней.....	72
2.6. Расслоение жидкость–жидкость	78
2.6.1. Теория регулярных растворов	78
2.6.2. Фазовое разделение.....	81
Список цитируемой литературы.....	87