

И. Е. ИРОДОВ

ФИЗИКА МАКРОСИСТЕМ

основные законы

УЧЕБНОЕ ПОСОБИЕ

8-е издание, электронное



Москва
Лаборатория знаний
2020

УДК 536.7+531.19

ББК 22.317

И83

Иродов И. Е.

И83 Физика макросистем. Основные законы : учебное пособие / И. Е. Иродов. — 8-е изд., электрон. — М. : Лаборатория знаний, 2020. — 210 с. — (Технический университет. Общая физика). — Систем. требования: Adobe Reader XI ; экран 10". — Загл. с титул. экрана. — Текст : электронный.

ISBN 978-5-00101-826-1

Учебное пособие содержит теоретический материал, связанный с методами изучения свойств и поведения макросистем — систем, состоящих из очень большого числа частиц. Это термодинамика, молекулярно-кинетическая теория и статистика (как классическая, так и квантовая). Помимо довольно большого числа примеров, в конце каждой главы приведены задачи на соответствующий материал. Показано, как, по мнению автора, следует подходить к их решению. Задачи тесно связаны с основным текстом, часто являясь его дополнением и развитием.

Для студентов физических специальностей вузов.

УДК 536.7+531.19

ББК 22.317

Деривативное издание на основе печатного аналога: Физика макросистем. Основные законы : учебное пособие / И. Е. Иродов. — 7-е изд. — М. : Лаборатория знаний, 2018. — 207 с. : ил. — (Технический университет. Общая физика). — ISBN 978-5-00101-113-2.

В соответствии со ст. 1299 и 1301 ГК РФ при устраниении ограничений, установленных техническими средствами защиты авторских прав, правообладатель вправе требовать от нарушителя возмещения убытков или выплаты компенсации

ISBN 978-5-00101-826-1

© Лаборатория знаний, 2015

Содержание



| | |
|--|------------|
| Предисловие | 5 |
| Принятые обозначения | 6 |
| Введение | 7 |
| | |
| Глава 1. Первое начало термодинамики | 9 |
| § 1.1. Состояние системы. Процессы | 9 |
| § 1.2. Первое начало термодинамики | 11 |
| § 1.3. Теплоемкость идеального газа | 15 |
| § 1.4. Политропические процессы | 18 |
| § 1.5. Молекулярно-кинетическая теория | 21 |
| § 1.6. Гипотеза о равнораспределении энергии по степеням свободы | 25 |
| § 1.7. Газ Ван-дер-Ваальса | 30 |
| Задачи | 35 |
| | |
| Глава 2. Статистическая физика. Распределения Максвелла и Больцмана | 43 |
| § 2.1. Вероятность. Средние значения | 43 |
| § 2.2. Распределение Максвелла | 49 |
| § 2.3. Опытная проверка распределения Максвелла | 57 |
| § 2.4. Распределение Больцмана | 58 |
| Задачи | 68 |
| | |
| Глава 3. Второе начало термодинамики. Энтропия | 77 |
| § 3.1. Второе начало термодинамики | 77 |
| § 3.2. Энтропия | 79 |
| § 3.3. О вычислении и применении энтропии | 82 |
| § 3.4. Статистический смысл второго начала термодинамики | 88 |
| § 3.5. Энтропия и вероятность | 91 |
| § 3.6. Термодинамические соотношения | 96 |
| Задачи | 99 |
| | |
| Глава 4. Квантовые статистики и их применения | 106 |
| § 4.1. Квантовые статистики | 106 |
| § 4.2. Распределение Ферми–Дирака для электронов в металлах | 110 |
| § 4.3. О зонной теории. Электропроводность | 115 |
| § 4.4. Распределение Бозе–Эйнштейна для фотонного газа | 119 |
| § 4.5. Теплоемкость твердого тела | 124 |

| | |
|--|------------|
| Задачи | 131 |
| Глава 5. Состояния вещества | 138 |
| § 5.1. Изотермы Ван-дер-Ваальса | 138 |
| § 5.2. Фазовые переходы | 141 |
| § 5.3. Жидкое состояние | 144 |
| § 5.4. Кристаллическое состояние | 152 |
| § 5.5. Плазма | 158 |
| Задачи | 161 |
| Глава 6. Неравновесные макросистемы | 169 |
| § 6.1. Инверсная среда. Лазеры | 169 |
| § 6.2. Явления переноса | 174 |
| § 6.3. Молекулярно-кинетическая интерпретация явлений переноса | 180 |
| Задачи | 188 |
| Приложения | 196 |
| 1. Единицы физических величин в СИ и СГС | 196 |
| 2. Десятичные приставки к названиям единиц | 197 |
| 3. Греческий алфавит | 197 |
| 4. Плотности веществ | 197 |
| 5. Постоянные газов | 198 |
| 6. Постоянные жидкостей | 198 |
| 7. Постоянные твердых тел | 198 |
| 8. Фундаментальные физические константы | 199 |
| Предметный указатель | 200 |