

М. Я. Кордон
Н. Н. Вершинин
Е. О. Гравшенкова

ТЕПЛОФИЗИКА

Учебное пособие

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РФ

**Федеральное государственное бюджетное
образовательное учреждение высшего образования
«Пензенский государственный университет» (ПГУ)**

**М. Я. Кордон, Н. Н. Вершинин,
Е. О. Гравшенкова**

Теплофизика

Учебное пособие

**Под общей редакцией
доктора технических наук, профессора
Н. Н. Вершинина**

Пенза

Издательство ПГУ

2017

УДК 532.5 (075.8)
К66

Р е ц е н з е н т ы :

кандидат технических наук,
профессор кафедры «Прикладная информатика»
Пензенского государственного технологического университета
В. В. Бурлов;
кандидат технических наук,
доцент кафедры «Инженерная экология»
Пензенского государственного университета
архитектуры и строительства
Э. А. Овчаренков

Кордон, М. Я.
К66 Теплофизика : учеб. пособие / М. Я. Кордон, Н. Н. Вершинин, Е. О. Гравшенкова ; под общ. ред. д.т.н., проф. Н. Н. Вершинина. – Пенза : Изд-во ПГУ, 2017. – 200 с.

ISBN 978-5-906975-08-9

Изложены основы теплофизики, включающие термодинамические вопросы теплофизики, теплообмен и массообмен. Рассмотрены основные законы, уравнения и расчетные зависимости стационарной и нестационарной теплопроводности, конвективного теплообмена и теплообмена излучением; основы теории массообмена; массообменные процессы с подвижной и неподвижной поверхностью контакта фаз – абсорбционные и адсорбционные процессы. Приведены основные законы и расчетные зависимости массообменных процессов для двухкомпонентных и многокомпонентных систем; мембранные процессы разделения жидкости и газа, применяемые при решении проблем защиты окружающей среды от загрязнений.

Издание подготовлено на кафедре «Техносферная безопасность» ПГУ и предназначено для бакалавров, обучающихся по направлению подготовки 20.03.01 «Техносферная безопасность» (профиль «Инженерная защита окружающей среды»).

УДК 532.5 (075.8)

ISBN 978-5-906975-08-9

© Пензенский государственный
университет, 2017

СОДЕРЖАНИЕ

ВВЕДЕНИЕ	6
1. ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ТЕПЛОФИЗИКИ	8
1.1. Основные параметры физического состояния газа	8
1.2. Смесь идеальных газов. Закон Дальтона	11
1.3. Теплоемкость идеального газа. Уравнение Майера	14
1.4. Основные термодинамические процессы. Энталпия газа. Закон Клайперона. Уравнение Менделеева. Первый закон термодинамики	18
2. ОСНОВЫ ТЕПЛОПЕРЕДАЧИ	22
2.1. Виды теплообмена	22
2.2. Температурное поле	23
2.3. Закон Фурье. Теплопроводность	25
2.4. Стационарная теплопроводность	27
2.5. Теплопроводность в цилиндрической стенке	32
2.6. Нестационарная теплопроводность	36
2.6.1. Основные понятия и определения	36
2.6.2. Методы решения дифференциального уравнения нестационарной теплопроводности	41
2.7. Основы конвективного теплообмена	47
2.7.1. Основные положения	47
2.7.2. Система дифференциальных уравнений конвективного теплообмена. Безразмерные переменные	50
2.7.3. Определяющий размер, определяющая температура	58
2.7.4. Теплоотдача при течении жидкости (газа) в трубах	58
2.7.5. Вязкостный режим	60
2.7.6. Вязкостно-гравитационный режим	61
2.7.7. Тurbulentный режим	62
2.7.8. Общий коэффициент теплоотдачи	63
2.8. Теплообмен излучением	65
2.8.1. Основные понятия и определения	65
2.8.2. Теплообмен излучением между телами, разделенными прозрачной средой	69
2.8.3. Особенности излучения газов и паров. Сложный теплообмен	70
2.8.4. Теплообменные аппараты	74
Классификация теплообменных аппаратов	74

3. ОСНОВЫ ТЕОРИИ МАССООБМЕНА	76	3.7.10. Влияние жидкой (газовой) фазы на скорость диффузии.....	143
3.1. Общие понятия и определения	76	3.7.11. Определение скорости реакции для процессов ионообмена или обменной адсорбции	146
3.2. Уравнение массообмена для бинарной смеси.....	78	3.7.12. Методы расчета адсорбции	148
3.3. Аналогия тепло- и массообмена.....	84	3.7.13. Применение адсорбции для очистки газов и жидкости	152
3.3.1. Умеренная интенсивность массообмена	84	3.8. Сушка твердых материалов термообработкой.....	155
3.3.2. Высокая интенсивность массообмена	87	3.8.1. Общие понятия и определения	155
3.4. Массообменные процессы и аппараты со свободной поверхностью раздела фаз	89	3.8.2. Теоретические основы сушки термообработкой	158
3.4.1. Адсорбция газов. Основные положения	89	3.9. Сушка вымораживанием	165
3.4.2. Общий порядок расчета адсорбционной установки.....	93	3.9.1. Основные сведения	165
3.4.3. Использование уравнений скорости массопередачи для насадочных колонн	94	3.9.2. Теоретические основы сушки	166
3.4.4. Использование материального баланса для расчета движущей силы	97	3.10. Растворимость газов в воде	171
3.4.5. Массопередача между фазами	98	3.11. Кристаллизация	173
3.5. Жидкостная экстракция	103	3.11.1. Равновесные соотношения	173
3.5.1. Сущность, основные понятия и определения	103	3.11.2. Механизм образования кристаллов в растворах.....	178
3.5.2. Методы экстракции	108	3.12. Мембранные процессы разделения жидкости и газа	179
3.6. Процессы перегонки. Дистилляция и ректификация	112	3.12.1. Основы переноса в жидкости и газе	179
3.6.1. Основные понятия и определения	112	3.12.2. Условия равновесия при разделении газов через перегородку	181
3.6.2. Простая периодическая дистилляция	113	3.12.3. Разделение веществ термодиффузией	184
3.6.3. Простая непрерывная дистилляция	114	3.12.4. Теоретические основы термодиффузии	186
3.6.4. Уравнения рабочих линий ректификационной колонны	116	3.12.5. Разделение растворенных веществ методом диализа	188
3.6.5. Применение адсорбционных методов для очистки вредных веществ отходящих газов	126	3.12.6. Мембранные технологии в решении проблемы охраны природной среды.....	197
3.7. Массообменные процессы с неподвижной поверхностью контакта фаз	127	БИБЛИОГРАФИЧЕСКИЙ СПИСОК	199
3.7.1. Адсорбция и ионообмен. Статика сорбционных процессов. Природа сорбентов	127		
3.7.2. Адсорбционный и экстракционный методы разделения	130		
3.7.3. Межфазовое равновесие	131		
3.7.4. Безразмерная форма уравнений изотермы адсорбции ..	133		
3.7.5. Уравнения ионообмена и фактора разделения ..	135		
3.7.6. Ионообмен бинарной смеси	138		
3.7.7. Равновесие многокомпонентных систем при адсорбции и ионообмене. Расчет изотермы.....	138		
3.7.8. Особенности кинетики сорбционных процессов	141		
3.7.9. Диффузия в твердой фазе сорбента	141		