

# ОГЛАВЛЕНИЕ

<b>Предисловие .....</b>	7
<b>Предисловие авторов .....</b>	8
<b>Глава 1. УГЛЕВОДОРОДЫ НЕФТИ И ГАЗОВЫХ КОНДЕНСАТОВ .....</b>	13
1.1. Основные группы углеводородов нефти и газовых конденсатов .....	13
1.1.1. Алканы .....	13
1.1.2. Циклоалканы (нафтены) .....	15
1.1.3. Ароматические углеводороды (арены) .....	16
1.2. Основные физико-химические свойства углеводородов и методы их определения .....	17
1.2.1. Молярная масса .....	17
1.2.2. Нормальная температура кипения .....	17
1.2.3. Относительная плотность .....	18
1.2.4. Оптические свойства .....	19
1.2.5. Кинематическая вязкость .....	20
1.2.6. Критические свойства .....	21
Список литературы .....	25
<b>Глава 2. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ МЕТОДЫ, УСТАНОВКИ И РЕЗУЛЬТАТЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ СВОЙСТВ УГЛЕРОДОВ НЕФТИ И ГАЗОВЫХ КОНДЕНСАТОВ .....</b>	26
2.1. Погрешности измерений .....	29
2.1.1. Классификация измерений .....	29
2.1.2. Классификация погрешностей .....	31
2.1.3. Принципы оценивания погрешностей измерений .....	32
2.1.4. Расчет погрешностей .....	33
2.2. Термические свойства .....	36
2.2.1. Установка для исследования плотности жидких углеводородов при атмосферном давлении .....	36
2.2.2. Установка для измерения плотности и давления насыщенных паров углеводородов .....	39
2.2.3. Экспериментальная установка для исследования кривой плавления углеводородов .....	47
2.2.4. Установка для исследования $p, v, T$ -зависимости углеводородов в жидком состоянии .....	50
2.2.5. Установка для исследования $p, v, T$ -зависимости углеводородов в жидкой и газовой фазах .....	67
2.2.6. Результаты экспериментальных $p, v, T$ -исследований .....	75
2.3. Изобарная теплоемкость .....	158
2.3.1. Установка для исследования $c_p$ жидкостей при атмосферном давлении в диапазоне температуры 270—450 К .....	158
2.3.2. Установка для исследования $c_p$ жидкостей в диапазонах температуры 300—470 К и давления 0,1—6,0 МПа .....	166
2.3.3. Низкотемпературная калориметрическая установка .....	169
2.3.4. Проточная калориметрическая установка .....	173

2.3.5. Результаты экспериментальных исследований изобарной теплоемкости углеводородов в жидкой фазе .....	193
2.3.6. Результаты исследования изобарной теплоемкости в широких диапазонах параметров состояния .....	202
2.3.7. Калорические свойства углеводородов в широких диапазонах параметров состояния .....	219
2.3.8. Методы расчета изобарной теплоемкости.....	221
2.4. Изохорная теплоемкость .....	235
2.4.1. Конструкция калориметра .....	236
2.4.2. Приготовление оксида меди .....	242
2.4.3. Определение рабочего объема калориметра .....	242
2.4.4. Определение теплоемкости калориметра .....	245
2.4.5. Заполнение калориметра исследуемым веществом .....	247
2.4.6. Экспериментальное измерение изохорной теплоемкости.....	248
2.4.7. Учет поправок и оценка погрешности экспериментального определения изохорной теплоемкости .....	250
2.4.8. Результаты экспериментального исследования изохорной теплоемкости углеводородов .....	255
2.5. Скорость распространения звука .....	256
2.5.1. Основы импульсно-фазового метода измерения скорости звука.....	256
2.5.2. Система погрешностей измерений скорости звука импульсно-фазовым методом .....	259
2.5.3. Дифракционные поправки при акустических измерениях .....	261
2.5.4. Акустическая ячейка .....	262
2.5.5. Система создания и измерения давления и температуры .....	263
2.5.6. Результаты экспериментального исследования скорости распространения звука в углеводородах .....	267
2.6. Поверхностное натяжение .....	267
2.6.1. Описание экспериментальной установки .....	270
2.6.2. Подготовка измерительных капилляров .....	273
2.6.3. Методика проведения эксперимента .....	277
2.6.4. Оценка погрешности определения экспериментальных данных .....	279
2.6.5. Результаты измерений поверхностного натяжения углеводородов.....	286
2.6.6. Анализ и обсуждение данных.....	288
2.7. Выводы и рекомендации.....	292
<i>Список литературы.....</i>	293
<b>Глава 3. ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА НА ЛИНИЯХ РАВНОВЕСИЯ ФАЗ .....</b>	<b>317</b>
3.1. Линия равновесия «кристалл — газ» .....	317
3.1.1. Структура молекулярных кристаллов, полиморфизм .....	318
3.1.2. Термодинамические свойства в области сублимации .....	321
3.2. Линия равновесия «кристалл — жидкость» .....	326
3.3. Термические свойства на линии равновесия «жидкость — газ» .....	329
3.3.1. Локальные уравнения состояния на граничной кривой «жидкость — газ» .....	338
3.3.2. Обобщенные зависимости для расчета давления насыщенных паров .....	365

3.3.3. Обобщенная зависимость расчета плотности жидких <i>n</i> -алканов на линии насыщения .....	373
3.3.4. Обобщенное уравнение для прогнозного расчета плотности насыщенной газовой фазы углеводородов .....	376
3.4. Поверхностное натяжение .....	376
3.5. Калорические свойства на пограничной кривой «жидкость — газ» .....	380
3.5.1. Изобарная теплоемкость на линии насыщения жидкой фазы.....	380
3.5.2. Изобарная теплоемкость на линии насыщения газовой фазы.....	382
3.5.3. Энталпия и энтропия на пограничной кривой «жидкость — газ» .....	383
3.6. Выводы и рекомендации .....	386
<i>Список литературы</i> .....	386
<b>Глава 4. ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ ФУНКЦИИ УГЛЕВОДОРОДОВ В СОСТОЯНИИ ИДЕАЛЬНОГО ГАЗА .....</b>	<b>404</b>
4.1. Методы определения термодинамических свойств в состоянии идеального газа .....	404
4.2. Эмпирические соотношения для расчета термодинамических функций в состоянии идеального газа .....	408
4.3. Прогнозные методы расчета идеально-газовых функций углеводородов .....	416
<i>Список литературы</i> .....	417
<b>Глава 5. ФУНДАМЕНТАЛЬНЫЕ УРАВНЕНИЯ СОСТОЯНИЯ ИНДИВИДУАЛЬНЫХ ВЕЩЕСТВ .....</b>	<b>419</b>
5.1. Обзор фундаментальных уравнений состояния .....	419
5.1.1. Кубические уравнения состояния .....	419
5.1.2. Уравнения вириального типа .....	423
5.1.3. Уравнения, полученные на основе статистической теории ассоциированных флюидов .....	426
5.1.4. Расширенная модель уравнения Бенедикта—Вебба—Рубина .....	433
5.1.5. Современные фундаментальные уравнения состояния .....	436
5.1.6. Методика аналитического расчета термодинамических величин по фундаментальному уравнению состояния .....	442
5.2. Методы построения фундаментальных уравнений состояния на базе разнородных экспериментальных данных .....	447
5.2.1. Анализ структуры и экстраполяционное поведение уравнений состояния .....	449
5.2.2. Структура функционала .....	454
5.2.3. Алгоритмы определения коэффициентов и функциональной формы уравнения состояния .....	462
5.3. Фундаментальные уравнения состояния в критической точке .....	481
5.3.1. Кроссоверные уравнения состояния .....	483
5.3.2. Подход Киселева—Френда .....	487
5.4. Выводы и рекомендации .....	489
<i>Список литературы</i> .....	489

<b>Глава 6. СОВРЕМЕННЫЕ ФУНДАМЕНТАЛЬНЫЕ УРАВНЕНИЯ СОСТОЯНИЯ ВАЖНЕЙШИХ УГЛЕВОДОРОДОВ НЕФТИ, ГАЗОВЫХ КОНДЕНСАТОВ И СОПУТСТВУЮЩИХ ГАЗОВ.....</b>	495
6.1. Обзор опубликованных уравнений состояния .....	495
6.1.1. Углеводородные и сопутствующие газы .....	497
6.1.2. Жидкие алканы .....	524
6.1.3. Циклоалканы.....	568
6.1.4. Ароматические углеводороды .....	577
6.1.5. Современные обобщенные уравнения состояния .....	599
6.2. Критическая область .....	619
6.2.1. Обобщенное кроссоверное уравнение состояния .....	631
6.3. Выводы и рекомендации.....	637
Список литературы.....	637
<b>Приложение 1. Экспериментальные данные о плотности углеводородов .....</b>	663
<b>Приложение 2. Экспериментальные данные о изобарной теплоемкости .....</b>	705
<b>Приложение 3. Экспериментальные данные о капиллярной постоянной и поверхностном натяжении .....</b>	731