

ОБЩАЯ  
ОРГАНИЧЕСКАЯ  
ХИМИЯ

10

# COMPREHENSIVE ORGANIC CHEMISTRY

## *The Synthesis and Reactions of Organic Compounds*

CHAIRMAN AND DEPUTY CHAIRMAN OF THE EDITORIAL BOARD  
SIR DEREK BARTON, F.R.S.

AND

W. DAVID OLLIS, F.R.S.

**Volume 5 Biological Compounds**

Edited by E. HASLAM  
UNIVERSITY OF SHEFFIELD



PERGAMON PRESS  
OXFORD · NEW YORK · TORONTO · SYDNEY · PARIS · FRANKFURT



# ОБЩАЯ ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 10

НУКЛЕИНОВЫЕ КИСЛОТЫ,  
АМИНОКИСЛОТЫ,  
ПЕПТИДЫ, БЕЛКИ

Перевод с английского  
канд-ов хим. наук

В. И. БЕТАНЕЛИ, А. А. КОСТА, С. Н. КОЧЕТКОВА

Под редакцией академика  
Н. К. КОЧЕТКОВА  
и канд. хим. наук М. А. ЧЛЕНОВА

**Общая органическая химия/Под ред. Д. Бартона и У. Д. Оллиса. Т. 10. Нуклеиновые кислоты, аминокислоты, пептиды, белки/Под ред. Е. Хаслама.— Пер. с англ./Под ред. Н. К. Кочеткова и М. А. Членова. — М.: Химия, 1986 — 704 с., ил.**

Десятый том перевода настоящего многотомного издания посвящен важнейшим классам природных соединений — нуклеиновым кислотам и их компонентам, аминокислотам, пептидам, белкам.

Издание предназначено для научных работников, инженеров-химиков, работающих на предприятиях химической, нефтехимической и других отраслей промышленности, для преподавателей и аспирантов химических и химико-технологических вузов, для биохимиков и биологов.

704 с., 33 табл., 72 рис., 1556 литературных ссылок.

①  $\frac{1803000000-141}{050(01)-86}$  свод. пл. подписных изд. 1986 г.

© 1979 Pergamon Press Ltd.

© Перевод на русский язык. Издательство «Химия», 1986 г.

# СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие к тому 5	11
<b>ЧАСТЬ 21. БИОЛОГИЧЕСКАЯ ХИМИЯ. ВВЕДЕНИЕ. Е. Хаслем</b>	<b>13</b>
21.1. Вступление	13
21.2. Синтезы по биогенетическому образцу	16
21.3. Стереоспецифичность ферментативных реакций	24
<i>Литература</i>	30
<b>ЧАСТЬ 22. НУКЛЕИНОВЫЕ КИСЛОТЫ</b>	<b>32</b>
22.1. <b>Введение Г. М. Блэкборн</b>	<b>32</b>
22.1.1. Ранние структурные исследования нуклеиновых кислот	33
22.1.2. Структура ДНК	35
22.1.2.1. Выделение и характеристика ДНК	35
22.1.2.2. Первичная структура ДНК	36
22.1.2.3. Вторичная структура ДНК	42
22.1.2.4. Третичная структура ДНК	47
22.1.3. Структура РНК	53
22.1.3.1. Выделение и характеристика РНК	53
22.1.3.2. Первичная структура РНК	55
22.1.3.3. Вторичная структура РНК	60
22.1.3.4. Третичная структура РНК	63
<i>Литература</i>	66
22.2. <b>Нуклеозиды. Р. Т. Уокер</b>	<b>68</b>
22.2.1. Распространение, выделение и разделение нуклеозидов	70
22.2.1.1. Бумажная и тонкослойная хроматография	72
22.2.1.2. Ионнообменная хроматография	73
22.2.1.3. Электрофорез	74
22.2.1.4. Гель-фильтрация	74
22.2.1.5. Газожидкостная хроматография	74
22.2.1.6. Жидкостная хроматография высокого давления	75
22.2.2. Физико-химические свойства	76
22.2.3. Химический синтез нуклеозидов	76
22.2.3.1. Реакции конденсации	77
22.2.3.2. Трансгликозилирование и другие реакции	86
22.2.3.3. Создание гетероциклического основания после гликозилирования	89
22.2.3.4. Взаимопревращения природных нуклеозидов	95
22.2.3.5. Циклонуклеозиды	98
22.2.3.6. С-Нуклеозиды	101
22.2.3.7. Нуклеозиды с разветвленными углеводными остатками	104
22.2.3.8. Нуклеозиды с ненасыщенными и эпоксиуглеводными остатками	106
22.2.3.9. Нуклеозиды с ациклическими углеводными остатками и L-нуклеозиды	108
22.2.4. Химические реакции нуклеозидов	110
22.2.4.1. Гидролиз гликозидной связи	110
22.2.4.2. Окисление	111
22.2.4.3. Ацилирование	114
22.2.4.4. Алкилирование	116
22.2.4.5. Образование ацеталей	117
22.2.4.6. Синтез и свойства некоторых пиримидиновых (в частности, 5-замещенных) нуклеозидов	119
<i>Литература</i>	126

<b>22.3.</b>	<b>Нуклеотиды и родственные органические фосфаты. Д. В. Хатчинсон</b>	<b>131</b>
22.3.1.	Общие свойства природных фосфатов	131
22.3.2.	Нуклеофильные реакции фосфорных эфиров и ангидридов	140
22.3.3.	Получение фосфорных кислот, амидов, ангидридов и эфиров	153
22.3.4.	Биосинтез нуклеотидов	171
	<i>Литература</i>	174
<b>22.4.</b>	<b>Нуклеиновые кислоты: структура, определение и синтез. Г. М. Блекборн</b>	<b>177</b>
22.4.1.	Химический синтез дезоксирибоолигонуклеотидов	177
22.4.1.1.	Синтез через фосфодизфиры	177
22.4.1.2.	Синтез через фосфотриэфиры	182
22.4.1.3.	Синтез с использованием твердофазной подложки	183
22.4.2.	Химический синтез рибоолигонуклеотидов	184
22.4.2.1.	Синтез через фосфодизфиры	185
22.4.2.2.	Синтез через фосфотриэфиры	185
22.4.2.3.	Синтез с использованием ферментативно-катализируемого фосфорилирования	187
22.4.3.	Определение последовательности ДНК	188
22.4.4.	Определение последовательности РНК	193
	<i>Литература</i>	196
<b>22.5.</b>	<b>Нуклеиновые кислоты: структура и функция. Г. М. Блекборн</b>	<b>197</b>
22.5.1.	Репликация нуклеиновых кислот	198
22.5.1.1.	Репликация двуцепочечных ДНК	198
22.5.1.2.	Репликация вирусных нуклеиновых кислот	200
22.5.2.	Транскрипция ДНК в РНК	201
22.5.2.1.	Биосинтез мРНК: транскрипция	201
22.5.2.2.	Контроль транскрипции	203
22.5.3.	Трансляция мРНК в белок	206
22.5.3.1.	Функция транспортной РНК и генетический код	206
22.5.3.2.	Роль рибосомы	208
22.5.3.3.	Генетический код в работе	210
22.5.4.	Генная инженерия	213
	<i>Литература</i>	215
<b>ЧАСТЬ 23. БЕЛКИ: АМИНОКИСЛОТЫ И ПЕПТИДЫ</b>		<b>216</b>
<b>23.1.</b>	<b>Введение. Е. Хаслем</b>	<b>216</b>
23.1.1.	Природа белков	216
23.1.2.	Классификация, функция и структура	220
	<i>Литература</i>	224
<b>23.2.</b>	<b>Аминокислоты, найденные в белках. П. М. Харди</b>	<b>225</b>
23.2.1.	Структурные данные	225
23.2.1.1.	Генетически кодируемые аминокислоты	225
23.2.1.2.	Другие аминокислоты, найденные в кислотных гидролизатах белков	227
23.2.2.	Гидролиз белков и пептидов до аминокислот	231
23.2.3.	Общие методы синтеза рацемических С-алкил- $\alpha$ -аминокислот	233
23.2.3.1.	Аминирование карбоксильных компонент	234
23.2.3.2.	С-алкилирование производных $\alpha$ -аминокислот	237
23.2.3.3.	Карбоксилирование аминокомпонент	239
23.2.3.4.	Методы, основанные на перегруппировках	240
23.2.4.	Получение энантиомеров С-алкил- $\alpha$ -аминокислот	240
23.2.4.1.	Асимметрический синтез	244
23.2.4.2.	Разделение рацематов	247
23.2.5.	Аминокислоты, меченные изотопами	

23.2.5.1.	Изотопы водорода	247
23.2.5.2.	Изотопы углерода и азота	250
	<i>Литература</i>	253
<b>23.3.</b>	<b>Пептиды и первичная структура белков. Д. Т. Элмор</b>	256
23.3.1.	Общая стратегия определения первичной структуры белков	256
23.3.2.	Аминокислотный анализ белков	269
23.3.3.	Расщепление дисульфидных связей	262
23.3.4.	Определение концевых групп	264
23.3.4.1.	Определение N-концевых групп	264
23.3.4.2.	Определение C-концевых групп	272
23.3.5.	Селективные химические методы расщепления пептидных связей	273
23.3.6.	Ферментативные методы расщепления пептидных связей	274
23.3.7.	Определение аминокислотной последовательности с помощью масс-спектрометрии	278
23.3.8.	Локализация дисульфидных связей	279
23.3.9.	Первичная структура и эволюция белков	280
23.3.10.	Корреляция между структурой и биологической активностью белков	282
	<i>Литература</i>	284
<b>23.4.</b>	<b>Низкомолекулярные пептиды, встречающиеся в природе. Б. В. Бикрофт</b>	285
23.4.1.	Низкомолекулярные пептиды с типично белковой структурой	286
23.4.1.1.	Пептидные гормоны	288
23.4.1.2.	Вазоактивные пептиды	293
23.4.1.3.	Пептиды, действующие на нервную систему	294
23.4.2.	Низкомолекулярные пептиды с нетипичными для белков структурными особенностями	295
23.4.2.1.	Небольшие линейные пептиды	298
23.4.2.2.	2,5-Диоксопиперазины (циклические дипептиды)	304
23.4.2.3.	Циклические гомодетные пептиды	312
23.4.2.4.	Циклические гетеродетные пептиды (депсипептиды)	321
23.4.2.5.	Циклопептидные алкалоиды	328
23.4.2.6.	Крупные модифицированные пептиды	329
	<i>Литература</i>	332
<b>23.5.</b>	<b>Антибиотики с <math>\beta</math>-лактамной группировкой. Г. Лоу</b>	336
23.5.1.	Введение	336
23.5.2.	Биосинтез пенициллинов и цефалоспоринов	337
23.5.3.	Характер действия пенициллинов и цефалоспоринов	339
23.5.4.	Полусинтетические пенициллины	342
23.5.5.	Полусинтетические цефалоспорины	344
23.5.5.1.	Модификации цефалоспоринов по C-7	344
23.5.5.2.	Модификации цефалоспоринов по C-3	346
23.5.6.	Синтез пенициллинов	348
23.5.7.	Синтез цефалоспоринов	350
23.5.8.	Превращение пенициллинов в цефалоспорины	353
23.5.9.	Аналоги пенициллинов и цефалоспоринов по структуре циклов	358
23.5.10.	Новые антибиотики с $\beta$ -лактамной группировкой	363
	<i>Литература</i>	366
<b>23.6.</b>	<b>Пептидный синтез. Р. С. Шенард</b>	368
23.6.1.	Введение	368
23.6.2.	Защитные группы	371
23.6.2.1.	Защита аминогруппы	371
23.6.2.2.	Защита карбоксильной группы	380
23.6.2.3.	Защитные группы для боковых радикалов	382
23.6.3.	Образование пептидной связи	389
23.6.3.1.	Использование карбодимидов	391

23.6.3.2.	Использование активированных сложных эфиров	395
23.6.3.3.	Использование смешанных и симметричных ангидридов	397
23.6.3.4.	Использование азидов кислот	401
23.6.3.5.	Другие методы получения пептидной связи	402
23.6.4.	Твердофазный пептидный синтез	405
23.6.5.	Стратегия и тактика пептидного синтеза	408
23.6.5.1.	Последовательное наращивание и конденсация фрагментов	408
23.6.5.2.	Выбор защитных групп и способов активации	410
	<i>Литература</i>	417
23.7.	<b>Конформации полипептидов. Дж. С. Баррет</b>	422
23.7.1.	Введение и номенклатура	422
23.7.1.1.	Введение	422
23.7.1.2.	Первичные структуры и номенклатура	423
23.7.1.3.	Обозначение атомов и торзионных углов	423
23.7.2.	Упорядоченные конформации полипептидов	425
23.7.2.1.	Общие конформационные свойства полипептидов	425
23.7.2.2.	Регулярные конформации полипептидов с длинной цепью. Иллюстрирующие примеры	428
23.7.2.3.	Полипептиды, включающие иминокислоты	429
23.7.2.4.	Полипептиды, включающие трифункциональные остатки	429
23.7.2.5.	Влияние длины цепи олигопептида на принятие упорядоченной конформации	430
23.7.2.6.	Конформации диастереомерных пептидов	431
23.7.2.7.	Конформационные взаимопревращения. Денатурация	431
23.7.2.8.	Влияние дисульфидных мостиков на конформации полипептидов	433
23.7.3.	Физические методы определения конформаций полипептидов	434
23.7.3.1.	Общие замечания	434
23.7.3.2.	Инфракрасные спектры	435
23.7.3.3.	Оптическое вращение и круговой дихроизм	435
23.7.3.4.	Спектроскопия ядерного магнитного резонанса	438
23.7.3.5.	Флуоресцентная спектроскопия	441
23.7.3.6.	Конформационные зонды: флуоресцентная спектроскопия и электронный парамагнитный резонанс	442
23.7.3.7.	Комплексное использование спектроскопических методов при исследовании конформаций пептидов	443
23.7.3.8.	Другие (неспектральные) методы	443
23.7.4.	Конформационные расчеты пептидов	444
23.7.4.1.	Общие принципы	444
23.7.4.2.	Энергетические карты	444
23.7.4.3.	Объекты конформационных расчетов	445
	<i>Литература</i>	446
<b>ЧАСТЬ 24. БЕЛКИ: ФЕРМЕНТАТИВНЫЙ КАТАЛИЗ И ФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ БЕЛКИ</b>		449
24.1.	<b>Ферментативный катализ. А. Дж. Кирби</b>	449
24.1.1.	Основные черты ферментативного катализа	449
24.1.1.1.	Ферменты как белки	450
24.1.1.2.	Ферменты как катализаторы	452
24.1.1.3.	Кинетика ферментативных процессов	453
24.1.2.	Катализ в водном растворе	456
24.1.2.1.	Каталитические группы ферментов	456
24.1.2.2.	Каталитические механизмы действия ферментов	458
24.1.2.3.	Внутримолекулярный катализ	465
24.1.2.4.	Бифункциональный катализ	471
24.1.2.5.	Катализ металлами	474
24.1.3.	Каталитические механизмы, используемые ферментами	477

24.1.3.1.	Идентификация каталитических групп	477
24.1.3.2.	Активный центр химотрипсина	482
24.1.3.3.	Данные рентгеноструктурного анализа	485
24.1.3.4.	Каталитический механизм действия сериновых протсиназ	490
24.1.3.5.	Механизмы действия других протеолитических ферментов	498
24.1.4.	Механизмы связывания	503
24.1.4.1.	Силы, действующие в водном растворе	504
24.1.4.2.	Катализ как результат ассоциации	505
24.1.4.3.	Связывание специфических субстратов ферментами	510
24.1.4.4.	Теория индуцированного соответствия	515
24.1.5.	Источники каталитической активности ферментов	519
24.1.5.1.	Энтропийные факторы	522
24.1.5.2.	Напряжения	524
24.1.5.3.	Связывание специфических субстратов лизоцимом	528
24.1.6.	Регуляция и контроль ферментов	534
24.1.6.1.	Регуляция концентрации ферментов	535
24.1.6.2.	Регуляция активности ферментов	536
	<i>Литература</i>	539
24.2.	<b>Химия других белков. Д. Т. Илмор</b>	543
24.2.1.	Посттрансляционные модификации белков	543
24.2.1.1.	Модификация белков без деградации	543
24.2.1.2.	Модификация белков с деградацией	551
24.2.2.	Белки, взаимодействующие с малыми молекулами	556
24.2.3.	Белки, взаимодействующие с другими белками	562
24.2.4.	Белки, взаимодействующие с нуклеиновыми кислотами	567
24.2.5.	Токсичные белки	570
24.2.6.	Структурные и сократительные белки	572
24.2.7.	Заключение	579
	<i>Литература</i>	579
24.3.	<b>Коферменты. Г. К. С. Вуд</b>	580
24.3.1.	Введение	580
24.3.2.	Коферменты, участвующие преимущественно в окислительно-восстановительных процессах	581
24.3.2.1.	Пиридиннуклеотидные коферменты	581
24.3.2.2.	Флавиновые коферменты	588
24.3.2.3.	Убихиноны	596
24.3.2.4.	Дигидробиоптерин	599
24.3.3.	Коферменты, участвующие преимущественно в трансферазных реакциях	602
24.3.3.1.	Фолиевые коферменты	603
24.3.3.2.	Кофермент А	610
24.3.3.3.	Биотин	615
24.3.3.4.	Аденозиндифосфат и -трифосфат	622
24.3.4.	Коферменты, участвующие преимущественно в стабилизации карбанионов	626
24.3.4.1.	Тиаминдифосфат	627
24.3.4.2.	Пиридоксальфосфат	634
24.3.5.	Коферменты как специфические лиганды в афинной хроматографии	642
	<i>Литература</i>	644
24.4.	<b>Витамин В<sub>12</sub>. Б. Т. Голдинг</b>	648
24.4.1.	Введение	648
24.4.1.1.	Номенклатура	648
24.4.1.2.	Выделение и определение структуры природных корриноидов	650
24.4.1.3.	Спектроскопия корриноидов	654
24.4.1.4.	Модельные соединения	657
24.4.2.	Синтез корриноидов	658

24.4.3.	Биосинтез корриноидов	663
24.4.3.1.	Корриноидная система (кобириновая кислота)	663
24.4.3.2.	(R)-1-Аминопропанс-2	664
24.4.3.3.	5,6-Диметилбензимидазол	665
24.4.4.	Реакции корриноидов и модельных соединений	665
24.4.4.1.	Термическая стабильность	665
24.4.4.2.	Протонирование и обмен лигандов	666
24.4.4.3.	Гидролиз амидных функций	666
24.4.4.4.	Гидролиз фосфатной группировки	667
24.4.4.5.	Электрофильное замещение в корриновом хромофоре	667
24.4.4.6.	Окисление метильных групп при C-5 и C-15	669
24.4.4.7.	Эпимеризации у C-13 и C-8	669
24.4.4.8.	Cbl <sup>III</sup> , Cbl <sup>I</sup> , H-Cbl (гидридокобаламин) и близкие модельные соединения	670
24.4.4.9.	Электрофильная атака связей Co—C	672
24.4.4.10.	л-комплексы кобаламинов и кобалококсимов	674
24.4.4.11.	Фотохимия алкилкорриноидов и модельных соединений	674
24.4.5.	Корриноид-зависимые ферментативные реакции	675
24.4.5.1.	N <sup>5</sup> -метилтетрагидрофолат: гомоцистеинметилтрансфераза	677
24.4.5.2.	Метилмалонил-CoA-мутаза	679
24.4.5.3.	Диолдегидраза	683
24.4.5.4.	Рибонуклеотидредуктазы	688
24.4.5.5.	Внутренний фактор и транскобаламины	689
24.4.5.6.	Кобаламины в питании	690
	<i>Литература</i>	690
	<i>Предметный указатель</i>	695

## ПРЕДИСЛОВИЕ К ТОМУ 5

Цепь открытий последних двух столетий — лимонная кислота (фон Шееле, 1784), хинная кислота (Гофманн, 1790), морфин (Сетернер, 1805), глицин (Браконнет, 1820), гераниол (Якобсен, 1871), пельтогинол (Робинсон, 1935), цефалоспорин С (Абрахам, 1955) и мевалонолактон (Фолкерс, 1956) — это блестящая демонстрация развития органической химии как самостоятельной научной дисциплины. Исследования по химии природных соединений продиктованы желанием человека разгадать тайны живого мира, одновременно они послужили важнейшим стимулом обогащения и обновления самого содержания органической химии, вызывая возникновение новых идей и новых разделов этой науки. Сила органической химии лежит в ее широком разнообразии. Тем, кого эта наука привлекает главным образом перспективами ее использования, наиболее важным представляется возможность раздвинуть ее границы. Многих это стремление приводит в область биологии, где множество явлений и проблем ожидают объяснения и описания на молекулярном уровне. Все это полностью объясняет, почему том, посвященный органической химии биологически активных соединений, должен быть включен в серию томов «Общей органической химии».

Вопреки общему названию всей серии, назначение этого тома (томов 10, 11 русского перевода) не в том, чтобы он был всеобъемлющим и содержал данные о структуре и химических свойствах всех известных природных соединений. Его назначение скорее в том, чтобы дать достаточную основную информацию, обрисовать перспективы и обсудить наиболее интересные и важные моменты современной биоорганической химии, помочь читателю немного почувствовать особенность новейших достижений в этой области исследований. Понятно, что за последние два десятилетия обозначались новые горизонты в изучении природных объектов, которые подчеркивали достоинства органической химии и углубили представления о ее родстве с биологической химией. При этом

основной акцент сделан преимущественно на связях, которые существуют между структурой соединений — краеугольным камнем органической химии и их биологическими функциями.

Представленный материал отражает именно эти корреляции. Если мы преуспели в осуществлении этой задачи, то редактор должен быть всецело благодарен многим авторам не только за те главы, которые они создали, но также за их полезные идеи и предложения по улучшению построения и содержания этого тома.

Редактор выражает благодарность всем членам редакционного совета за их комментарии и критические замечания, а также д-ру Колину Драйтону (Пергамон Пресс) за значительную помощь и советы в ходе издания этого материала.

Шеффилд

*Е. Хаслем*

---

**БИОЛОГИЧЕСКАЯ ХИМИЯ. ВВЕДЕНИЕ**

---

*Е. Хаслем (University of Sheffield)*

**21.1. ВСТУПЛЕНИЕ**

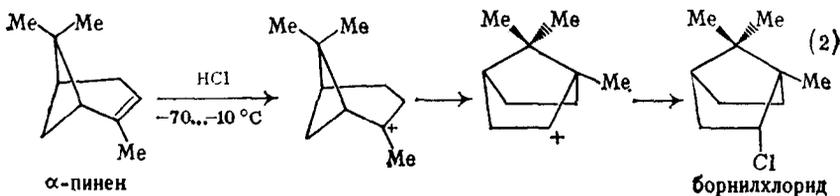
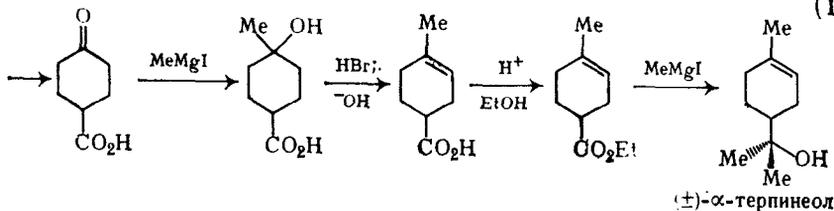
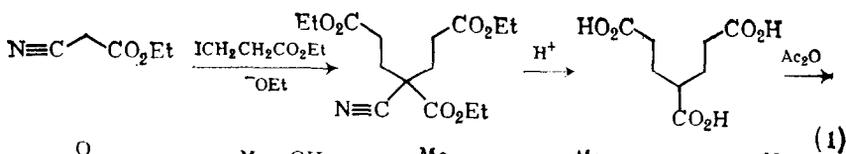
Процесс изменения значений слов происходит непрерывно, неизбежно и незаметно. Когда в начале 19 века Берцелиус впервые использовал прилагательное «*органическая*» для определения специфической области химии, оно совершенно очевидно подчеркивало изучение соединений, существующих в природе как составная часть живой материи. К концу века термин «органический», используемый в химическом контексте, давно перестал обозначать вещества, которые образуются только в живых системах, и когда возник вопрос об определении понятия «органическая химия» Роско (1871 г.) определил ее как «химия углеродных соединений», а Шорлеммер (1894 г.) — как «химия углеводов и их производных» — определения, применимые сегодня, как и тогда, когда они были впервые сформулированы. Это изменение отразило огромные достижения, происшедшие в течение 19 века в нашем понимании химии такого элемента как углерод. Кроме того, это было признанием явно неограниченной широты предмета. С тех пор изменение содержания, вкладываемого в выражение «природный продукт», иллюстрировало изменение взглядов химиков на роль изучения таких веществ в развитии органической химии. Эти исследования продолжались несмотря ни на что, с неослабевающей энергией как в прошлом веке, так и в первой половине этого. Для большинства, если не для всех, они являются основной частью всего предмета и подчеркивают внутреннюю взаимосвязь органической химии и биологии.

Возросший за последние 150 лет объем исследований в области органической химии позволил накопить обширную информацию, и для того, кто стремится быть на уровне всех этих открытий, существует постоянная проблема, заключающаяся в том, чтобы рассмотреть отдельные открытия в соответствующем контексте и перспективе и правильно оценить их реальную значимость для всего предмета в целом. Поэтому при составлении этого тома мы

стремились не к тому, чтобы его содержание было всеобъемлющим, а к тому, чтобы доходчиво отразить то, что действительно является важными вехами современного состояния биологической органической химии. Для химика очень важно знание структуры вещества. Опыт показал, что только знание структуры является надежным фундаментом, на котором могут строиться достижения биологической химии. В соответствии с этим положением, особо важное значение уделялось структуре, синтезу и реакционной способности органических соединений, характерных для всех живых систем — «первичных метаболитов», таких как углеводы, липиды, аминокислоты, пептиды и белки, нуклеозиды, нуклеотиды и нуклеиновые кислоты. Однако изучение структуры не должно быть самоцелью и важность привлечения химиков к дальнейшим исследованиям в этих областях еще более возрастает, а использование этой химической информации должно являться исходной позицией для изучения проблем, лежащих глубоко в сфере биологии. Так, например, значительный расцвет молекулярной биологии в шестидесятых годах 20-го века заключается в том, что многие феноменологические проблемы биологии в настоящее время стали более ясно определяться как проблемы для исследователей поведенческой науки и молекулярных исследований. Типичным случаем являются ферменты. Можно изучать эти соединения просто как биологическую субстанцию с точки зрения выяснения их влияния на процессы, в которых они служат промежуточным звеном. Однако в этой книге развивается гораздо более глубокий химический подход с тем, чтобы проиллюстрировать уровень современных знаний в отношении представлений о механизме каталитического действия ферментов. Аналогичный подход использован и при рассмотрении других примеров.

Одной из наиболее богатых загадками для химика-органика областей исследования традиционно была химия так называемых «вторичных метаболитов», таких как фенолы, хиноны, терпены, алкалоиды и различные пигменты, которые продуцируются организмами, в частности растениями и микроорганизмами, но четкие биологические функции которых не идентифицированы. Изучение химии терпенов, например, послужило толчком для раннего развития синтетических методов {схема (1), синтез Перкинсом ( $\pm$ )- $\alpha$ -терпинеола, 1904 г.} и открытия одной из наиболее часто встречающихся молекулярных перегруппировок в органической химии {схема (2), перегруппировка Вагнера-Меервейна}.

Принципы конформационного анализа, сформулированные в 1950 г. Бартоном [1], которые изменили все основы подхода к стереохимическому анализу углеродных соединений, были основаны на идеях химической физики. Нет необходимости напоминать серьезным людям, изучающим предмет, что автор выбрал примеры для иллюстраций этих новых концепций в их наиболее ключевых местах из химии терпенов и стероидов, не озаглавливая при этом раздел — «конформация стероидного ядра»!



Остается, однако, фундаментальная и так и не решенная до сих пор проблема, касающаяся этих широко распространенных вторичных метаболитов. Попросту говоря, каковы их биологические функции? В связи с этим некоторые исследователи полагают, что эти вещества являются отходами метаболизма, хотя многие из них токсичны для организма, который продуцирует их до тех пор, пока они не выбрасываются в окружающую среду (например, летучие монотерпены, образуемые многими растениями) или не превращаются в безвредные вещества в самом организме. Другие исследователи считают вторичные метаболиты и в особенности те, которые обнаруживаются в растениях, важными факторами совместной эволюции растений, животных и насекомых. Эта точка зрения заключается в том, что выборочное стремление некоторых животных и насекомых к опустошению фауны определяется качеством производимой растениями химической продукции. Это, в свою очередь, приводит к выработке растениями таких соединений, которые отталкивают животных и других травоядных и тем самым смягчают процесс истребления растений. В настоящий момент взгляды биологов по вопросу о том, какая из этих двух гипотез верна, четко разделяются, и первым шагом на пути к пониманию функции вторичных метаболитов в организме является выяснение их биологического происхождения. Химики-органики достигли существенного прогресса в этой области за последние два десятилетия, и в результате сейчас можно вычислить пути, по которым происходит биосинтез многих вторичных метаболитов. Эти исследования, обобщенные в конце тома 11 русского издания (в заключительных главах тома в английского издания),

обеспечивают прочную основу для дальнейших исследований затронутой проблемы.

Исторически органическая химия берет свое начало с изучения веществ, полученных из живой материи. Что же касается ее взаимоотношений с биологией в настоящее время, то можно сказать, что колесо истории совершило почти полный оборот. Явная очевидность путей, по которым в настоящее время развиваются исследования фундаментальных проблем биологии, которых мы здесь кратко коснулись, не оставляет ни малейших сомнений в том, что влияние такой отрасли науки, как органическая химия, на биологию в будущем будет только возрастать, но не ослабевать. Органическая химия таким образом, будет питать и обогащать ту почву, на которой она сама возникла.

## 21.2. СИНТЕЗЫ ПО БИОГЕНЕТИЧЕСКОМУ ОБРАЗЦУ

Подавляющая часть исследований, проводимых в настоящее время во всех областях органической химии, связана с синтезом, поэтому здесь уместно кратко остановиться на том влиянии, которое оказывает на синтез химия природных соединений. В особенности заслуживает дальнейшего развития концепция синтеза по биогенетическому типу или синтеза по биогенетическому образцу. Для химика-органика, если за начало отсчета в этой области взять работы Робинсона по синтезу тропинона [2] в качестве чистой идеи, то последующий период «созревания», если можно так выразиться, был сравнительно долгим и небогатым событиями, поскольку идеи ранних лет лишь сравнительно недавно стали приносить ожидаемые плоды.

Когда Перкин [3] в 1904 г. описал синтез  $(\pm)$ - $\alpha$ -терпинеола, он объяснил причины проведения синтеза так: «это исследование было предпринято с такими веществами как терпин, терпинеол и дипентен не только из интереса, который всегда возникает к синтезам такого рода, но также в надежде устранить сомнения по поводу строения этих важных веществ». В этом высказывании Перкин сформулировал то, что является одной из принципиальных основ синтеза в химии природных соединений — а именно, доказательство структуры.

Можно с уверенностью сказать, что после 1930 г. интерес к полному синтезу природных соединений как к методу доказательства структуры постепенно уменьшался [4] по ряду причин. Справедливо также и то, что по мере того как усложнялись новые природные соединения, все возрастали требования к мастерству и изобретательности химика-синтетика. Поэтому синтез заведомо сложных природных соединений все чаще и чаще предпринимался не столько с целью доказательства их структуры, сколько для проверки основ новых методов и новых идей. За последнюю четверть века достижения в области синтеза природных соединений, если их рас-