## ПРАКТИКУМ ПО ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

Под редакцией академика РАН Н. С. Зефирова

Допущено
Учебно-методическим объединением
по классическому университетскому образованию
в качестве учебного пособия
для студентов высших учебных заведений,
обучающихся по специальности
ВПО 020101.65 «Химия»

4-е издание, электронное



Москва Лаборатория знаний 2020

УДК 547(076) ББК 24.2я73 П69

Серия основана в 2009 г.

Авторы:

доктор хим. наук, профессор В. И. Теренин, канд. хим. наук М. В. Ливанцов, канд. хим. наук Л. И. Ливанцова,

канд. хим. наук Е. Д. Матвеева, канд. хим. наук П. В. Ивченко, доктор хим. наук. профессор И. Э. Нифантьев

Практикум по органической химии / В. И. Теренин, П69 М. В. Ливанцов, Л. И. Ливанцова [и др.]; под ред. академика РАН Н. С. Зефирова. — 4-е изд., электрон. — М. : Лаборатория знаний, 2020. — 571 с. — (Учебник для высшей школы). — Систем. требования: Adobe Reader XI; экран 10". — Загл. с титул. экрана. — Текст: электронный.

ISBN 978-5-00101-781-3

Учебное пособие по общему курсу органической химии составлено на основе многолетнего опыта работы студенческого практикума по органической химии химического факультета МГУ им. М. В. Ломоносова. Содержит методики синтеза органических соединений различных классов. Изложены общие правила и методы работы в органическом практикуме, даны общие указания по интерпретации спектров ЯМР <sup>1</sup>Н и <sup>13</sup>С синтезируемых соединений.

Для студентов, аспирантов и преподавателей химических вузов, а также научных работников.

УДК 547(076) ББК 24.2я73

**Деривативное издание на основе печатного аналога**: Практикум по органической химии / В. И. Теренин, М. В. Ливанцов, Л. И. Ливанцова [и др.]; под ред. академика РАН Н. С. Зефирова. — М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2010.-568 с. : ил. — (Учебник для высшей школы). — ISBN 978-5-94774-942-7.

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

ISBN 978-5-00101-781-3

## ОГЛАВЛЕНИЕ

	А. ВВОДНАЯ ЧАСТЬ	
A1.	ОБЩИЕ ПРАВИЛА РАБОТЫ	
	В ЛАБОРАТОРИИ ОРГАНИЧЕСКОГО СИНТЕЗА	5
A1.1.	Общие правила	5
A1.2.	Меры предосторожности при работе в лаборатории	
	Работа с ядовитыми и едкими веществами	7
	Работа с легковоспламеняющимися и взрывоопасными веществами	9
	Правила обращения со стеклом	11
A1.3.	Первая помощь при ожогах, отравлениях и других несчастных случаях	11
A1.4.	Тушение местных возгораний и горящей одежды	12
A2.	ЛАБОРАТОРНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ ПОСУДА И ПРИБОРЫ ДЛЯ	
	ПРОВЕДЕНИЯ СИНТЕЗА И ВЫДЕЛЕНИЯ ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ	13
A2.1.	Основные виды лабораторной посуды	13
A2.2.	Другое лабораторное оборудование	
A2.3.	Сборка приборов для проведения синтеза	
A2.4.	Мытье и сушка лабораторной посуды	24
A3.	ОСНОВНЫЕ ЛАБОРАТОРНЫЕ ОПЕРАЦИИ	26
A3.1.	Проведение синтеза и первичная обработка реакционных смесей	
A3.2.	Экстракция. Работа с растворами веществ. Осушители.	
	Удаление растворителей	28
	Разделение и экстракция жидкостей	
	Экстракция твердых веществ	
A3.3.	Кристаллизация и фильтрование	33
	Выбор растворителя	33
	Проведение перекристаллизации	
	Фильтрование	35
	Сушка твердых продуктов синтеза	
A3.4.	Перегонка и ректификация. Вакуумная перегонка. Возгонка	
	Зависимость температуры кипения вещества от давления	
	Равновесие жидкость – газ для смеси соединений	
	Возгонка	
A3.5.	Перегонка с водяным паром	
A3.6.	Хроматография	48
	Основные принципы и классификация хроматографических методов	48
A4.	КОНТРОЛЬ ПРОТЕКАНИЯ РЕАКЦИИ	
	и подтверждение аутентичности продуктов	50
A4.1.	Хроматографические методы контроля протекания реакции	
	и чистоты продуктов	
	Газо-жидкостная хроматография	50
	Тонкослойная хроматография	51
A4.2.	Аутентичность полученных соединений	
	и простейшие методы ее доказательства	
	Определение температуры плавления	
	Определение показателя преломления	
	Поляриметрия	54

• •

Α	
	561

_						
- (	121	n	Q	пο	Ήι	ıo

A5.	ФИЗИКО-	ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА		. 55
A5.1.	Основные 1	принципы, задачи и методы		. 55
A5.2.	Масс-спект	рометрия		. 56
	A5.2.1.			
	A5.2.2.	Методы ионизации		. 58
	A5.2.3.	Молекулярный ион. Общие закономерности		
	A5.2.4.			
		и определение элементного состава ионов		. 61
A5.3.	Основные 1	понятия и термины спектроскопии		. 65
A5.4.	ИК-Спектр	оскопия		. 66
A5.5.		опия в УФ и видимой областях		
	A5.5.1.			
	A5.5.2.			
	A5.5.3.			
	A5.5.4.	Основные термины электронной спектроскопии		
	A5.5.5.	Окрашенные соединения. Красители		
	A5.5.6.	Применение электронной спектроскопии		
A5.6.		ектроскопии ЯМР		
110.0.	A5.6.1.	Магнитные свойства ядер. Эффект Зеемана.	•	. , .
	110.0.1.	Основы спектроскопии ЯМР		75
	A5.6.2.	Заселенность энергетических уровней.	•	. , .
	113.0.2.	Чувствительность различных ядер		7
	A5.6.3.	Релаксационные процессы и ширина линий в спектрах ЯМР.	•	75
	A5.6.4.	Конструкция спектрометра ЯМР		
A5.7.		опия ЯМР на ядрах <sup>1</sup> H	•	. 82
113.7.	A5.7.1.	Химический сдвиг		
	A5.7.2.			. 0
	113.7.2.	Классификация спиновых систем		93
	A5.7.3.	Константы спин-спинового взаимодействия	•	. ).
	A5.7.4.	Некоторые вопросы классификации двухкомпонентных	•	. )
	A3.7.4.	спиновых систем. Определение КССВ и химических		
		сдвигов мультиплетов для спектров первого порядка		101
	A5.7.5.	Геминальная спиновая система рядом	•	. 102
	A3.7.3.	с асимметрическим центром. Диастереотопия		10/
	A5.7.6.	Трех- и многокомпонентные системы		
A5.8.		прех- и многокомпонентные системы		
A3.8.	A5.8.1.			
	A5.8.1. A5.8.2.	Некоторые основные положения	٠	117
A5.9.		опия ЯМР на ядрах других элементов.	٠	. 113
A3.9.	Спектроско	овое взаимодействие ядер <sup>1</sup> H и <sup>13</sup> C с этими ядрами		111
A 5 10	Пин-спинс	овое взаимодеиствие ядер п и с с этими ядрами	٠	120
A3.10.			٠	. 123
	A3.10.1.	Обмен протонов между положениями		12
	A 5 10 2	с различными резонансными частотами		
A 5 11		Межмолекулярный обмен		
		нтальные аспекты спектроскопии ЯМР		
A3.12.	примеры и	спользования спектроскопии ЯМР в синтезе	٠	. 131
A6.	СОСТАВЛ	ЕНИЕ ОТЧЕТА О ПРОДЕЛАННОЙ РАБОТЕ		. 135
		Б. ПРЕПАРАТИВНАЯ ЧАСТЬ		
Б1.	<b>RROЛИЬТ</b>	й концентр		137
<b>Б1.</b> Б1.1.		жных эфиров		
D1.1.	Б1.1.1.	Этилхлорацетат		
	Б1.1.2.	Этилацетат		
	D1.1.4.	Этилацотат	•	. 130

•

	Б1.1.3.	Бутилацетат
	Б1.1.4.	Синтез высших алкилацетатов (общая методика)
	Б1.1.5.	Этилформиат
	Б1.1.6.	Диэтилсукцинат (диэтиловый эфир янтарной кислоты)
	Б1.1.7.	Фенилбензоат
	Б1.1.8.	2-(Ацетилокси)бензойная кислота
	E1 1 0	(ацетилсалициловая кислота, аспирин)
	Б1.1.9.	1,2,3,4,6-Пента-О-ацетил-α-D-глюкопираноза
	E1 1 10	(пентаацетил-α-D-глюкоза)
		4-(Ацетилокси)фенилацетат (гидрохинондиацетат)
	Ы.І.ІІ.	3-Метилбутилсалицилат (изоамиловый эфир салициловой
	E1 1 10	кислоты, коммерческое название – орхидея, трефоль) 146
	Ы.1.12.	Этилглицинатгидрохлорид
F1 2	C	(этиловый эфир глицина, гидрохлорид)
Б1.2.		идов органических кислот
	Б1.2.1.	Бензамид
	Б1.2.2.	Хлорацетамид
	Б1.2.3.	(Бензоиламино)уксусная кислота
F1 2	C	(гиппуровая кислота, N-бензоилглицин)
Б1.3.		плидов
	Б1.3.1.	N-Фенилацетамид (ацетанилид)
	Б1.3.2	N-(4-Гидроксифенил)ацетамид
F1 4		(п-гидроксиацетанилид, парацетамол)
Б1.4.		аллизация органических веществ
	Б1.4.1.	Перекристаллизация полумикроколичеств ацетанилида
	E1 4 2	из воды с применением ампулы
	Б1.4.2.	Перекристаллизация бензойной кислоты из толуола
	Б1.4.3.	Кристаллизация легкоплавких веществ
F1 5		из органических растворителей
Б1.5.		ская и препаративная хроматография
	Б1.5.1.	Анализ смеси динитрофенилгидразонов (ДНФГ)
	E1.5.2	на пластинке «Silufol»
	Б1.5.2.	Разделение смеси ферроцена и ацетилферроцена
	Б1.5.3.	r
Б2.	непреді	Е <b>ЛЬНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ</b>
	Б2.1.	Циклогексен
	Б2.2.	(E)-1,2-Дифенилэтилен ( <i>транс</i> -стильбен)
	Б2.3.	<i>транс</i> -1,2-Дибромциклогексан
	Б2.4.	2,3-Дибром-3-фенилпропановая кислота
		(дибромкоричная кислота)
	Б2.5.	2,3-Дибром-3-(4-хлорфенил)пропановая кислота
		(дибром-п-хлоркоричная кислота)
	Б2.6.	[(E)-2-Бромэтенил]бензол и $[(Z)-2$ -бромэтенил]бензол
		(ω-бромстирол)
	Б2.7.	(1-Бромвинил)бензол (α-бромстирол)
	Б2.8.	2,3-Дибром-1,3-дифенил-1-пропанон
		(дибромид бензилиденацетофенона)
	Б2.9.	(1,2-Дибром-2-фенилэтил)бензол (мезо-дибромстильбен) 160
	Б2.10.	1,1-Дихлор-2-фенилциклопропан
	Б2.11.	7-Оксабицикло[4.1.0] гептан (циклогексеноксид,
		1,2-эпоксициклогексан)

Б3.		<b>РИЛЬНОЕ ЗАМЕЩЕНИЕ</b>
	В АЛКИЛ	ГАЛОГЕНИДАХ И СПИРТАХ
Б3.1.	Синтез алк	илгалогенидов
	Б3.1.1.	2-Хлорпропан (изопропилхлорид)
	Б3.1.2.	Хлорциклогексан (циклогексилхлорид)
	Б3.1.3.	<b>2-</b> Хлор- <b>2</b> -метилпропан ( <i>трет</i> -бутилхлорид)
	Б3.1.4.	[Хлор(дифенил)метил]бензол
		(трифенилхлорметан, тритилхлорид)
	Б3.1.5.	Бромэтан (этилбромид)
	Б3.1.6.	Алкилбромиды
	Б3.1.7.	1-Бром-2,2-диметилпропан (неопентилбромид)
	Б3.1.8.	Иодметан (метилиодид)
	Б3.1.9.	Алкилиодиды
	Б3.1.10.	1,4-Дииодбутан
	Б3.1.11.	Иодуксусная кислота
Б3.2.		остых эфиров
	Б3.2.1.	Метилфениловый эфир (анизол)
	Б3.2.2.	Фенилэтиловый эфир (фенетол)
	Б3.2.3.	Феноксиуксусная кислота
	Б3.2.4.	<i>н</i> -Бутилэтиловый эфир
	Б3.2.5.	Ди-н-бутиловый эфир
	Б3.2.6.	Бензилэтиловый эфир
	Б3.2.7.	1-Метил-4-метоксибензол (метиловый эфир $n$ -крезола,
		метил-4-метилфениловый эфир)
	Б3.2.8.	1-(Изопентилокси)-3-метилбутан
		(диизопентиловый эфир, диизоамиловый эфир)
	Б3.2.9.	1,4-Диоксан
		2,3-Дигидро-1,4-бензодиоксин (бензодиоксан)
		[Этокси(дифенил)метил]бензол
		(этилтрифенилметиловый эфир)
Б3.3.	Синтез эфи	пров борной и фосфористой кислот
	Б3.3.1.	Трибутилборат
	Б3.3.2.	Диэтилфосфонат (диэтилфосфит)
Б3.4.		инов и их произволных
<b>D</b> 3.1.	63 4 1	лнов и их производных
	Б3.4.2.	N,N-Диэтиланилин
	Б3.4.3.	N-Бензил-N-этилэтанамин (диэтилбензиламин)
	Б3.4.4.	2-Бром-N,N-диметиланилин ( <i>o</i> -бром-N,N-диметиланилин) 183
	Б3.4.5.	1-Фенилэтанамин (α-фенилэтиламин)
		* *
Б4.	АЛЬДЕГИ	ды и кетоны
Б4.1.	Получение	альдегидов и кетонов из органических соединений
	других кла	ссов
	Б4.1.1.	Пропаналь (пропионовый альдегид)
	Б4.1.2.	2-Метилпропаналь (изомасляный альдегид)
	Б4.1.3.	Циклогексанон
	Б4.1.4.	1,4-Бензохинон ( <i>n</i> -бензохинон)
	Б4.1.5.	Бензил (дибензоил)
	Б4.1.6.	3,3-Диметилбутанон-2 (пинаколин)
	Б4.1.7.	1,3-Дифенилацетон (дибензилкетон)
	Б4.1.8.	Антра-9,10-хинон (антрахинон)
	Б4.1.9.	Флуоренон
	Б4.1.10.	1,3-Дифенил-1,3-пропандион (дибензоилметан)
		4-Фенипбутанон-2 (метип-β-фенипэтипкетон) 194

564 Оглавление

Б4.2.	Реакции ал	ъдегидов и кетонов по карбонильной группе
	Б4.2.1.	2-Фенил-1,3-диоксолан (этиленацеталь бензальдегида) 19
	Б4.2.2.	1,3-Диоксаспиро[4.5] декан (этиленкеталь циклогексанона) 19
	Б4.2.3.	(Е)-Оксим бензальдегида (анти-бензальдоксим)
	Б4.2.4.	(Z)-Оксим бензальдегида (син-бензальдоксим)
	Б4.2.5.	Оксим циклогексанона
	Б4.2.6.	2,4-Динитрофенилгидразон циклогексанона
	Б4.2.7.	Фенилметанимин (бензальметиламин)
	Б4.2.7.	$N-[(E)-\Phi$ енилметилен]анилин
	D4.2.0.	(N-бензилиденанилин, бензальанилин)
	Б4.2.9.	4-(1-Циклогексен-1-ил)морфолин (1-морфолиноциклогексен-1)
	Б4.2.10.	N,N,N,N-Тетраметилметандиамин
	E4011	(бис(диметиламино)метан, тетраметилметилендиамин) 20
	Ь4.2.11.	N,N,N-Тетраэтилметандиамин
		(бис(диэтиламино)метан, тетраэтилметилендиамин)20
	Б4.2.12.	N-(Этоксиметил)-N-этилэтанамин
		(диэтиламинометилэтиловый эфир)
	Б4.2.13.	1,3,5-Триметил-1,3,5-триазинан
		(1,3,5-триметилгексагидро-1,3,5-триазин)
	Б4.2.14.	1-Фенилэтанол (метилфенилкарбинол)
		Бензгидрол (дифенилкарбинол, дифенилметанол)
		4-[1-Метил-1-(4-гилроксифенил)этил]фенол
		(бисфенол А, 2,2-бис( <i>n</i> -гидроксифенил)пропан)
Б4.3.	Реакции ап	пъдегидов и кетонов по атому углерода,
D 1.5.	соселнему	с карбонильной группой
	Б4.3.1.	(3E)-4-Фенил-3-бутен-2-он (бензилиденацетон)
	Б4.3.2.	(3E)-4- $(2$ -Фурил)-3-бутен-2-он (2-фурфурилиденацетон)
	Б4.3.2.	(3E)-4-(2-Фурил)-3-оутен-2-он (2-фурфурилиденацетон) 20 $(1E,4E)$ -1,5-Дифенил-1,4-пентадиен-3-он
	Б4.3.3.	(12,42)-1,3-дифенил-1,4-пентадиен-3-он (дибензальацетон, дибензилиденацетон)
	E424	
	Б4.3.4.	(2Е)-1,3-Дифенил-2-пропен-1-он
		(халкон, бензилиденацетофенон)
	Б4.3.5.	2-Ацетилциклопентанон
	Б4.3.6.	[(1E)-2-Нитро-1-пропенил]бензол (2-нитро-1-фенилпропен) 21
	Б4.3.7.	3-Диметиламино-1-фенилпропанон-1-гидрохлорид
		(β-диметиламинопропиофенон солянокислый)
	Б4.3.8.	Тетрафенилциклопентадиенон (циклон)
	Б4.3.9.	1,2,4,5-Тетрафенилпентандион-1,5
	Б4.3.10.	Трииодметан (иодоформ)
		2-Бром-1-фенилэтанон (фенацилбромид, бромацетофенон) 21
		4-Метоксибензойная кислота
		(анисовая кислота, <i>п</i> -метоксибензойная кислота)
Б5.		ОВЫЕ КИСЛОТЫ
Б5.1.	Получение	карбоновых кислот из органических соединений других классов 21
	Б5.1.1.	$(\hat{2}E)$ -3-Фенил-2-пропеновая кислота (коричная кислота) 21
	Б5.1.2.	(2Е)-3-(2-Фурил)-2-пропеновая кислота
		(3-(2-фурил)акриловая кислота)
	Б5.1.3.	(2E)-3-(4-Метоксифенил)-2-пропеновая кислота
	<b>D</b> 0.1.5.	(п-метоксикоричная кислота)
	Б5.1.4.	(2E)-3-(4-Хлорфенил)-2-пропеновая кислота
	DJ.1. <b>⊤</b> .	(n-хлоркоричная кислота)
	E5 1 5	2-Фуранкарбоновая кислота (пирослизевая кислота)
	Б5.1.5.	
	Б5.1.6.	Гександиовая кислота (адипиновая кислота)
	Б5.1.7.	Бензойная кислота
	Б5.1.8.	Бензойная кислота и бензиловый спирт

	Б5.1.9.	3-Фенилпропановая кислота (гидрокоричная кислота)	222
Б5.2.	Получение	сложных эфиров и других производных карбоновых кислот.	
	Б5.2.1.	Этил-2-фуранкарбоксилат	
		(этил-2-фуроат, этиловый эфир пирослизевой кислоты)	
	Б5.2.2.	Этилбензоат	
	Б5.2.3.	трет-Бутилацетат	
	Б5.2.4.	Диэтилгександиоат (диэтиловый эфир адипиновой кислоты) .	
	Б5.2.5.	2-Фенилацетамид (амид фенилуксусной кислоты)	
Б5.3.		нолятов сложных эфиров (алкилирование, конденсации)	227
	Б5.3.1.	Диэтил-2-бензилмалонат	
	5500	(диэтиловый эфир бензилмалоновой кислоты)	227
	Б5.3.2.	Диэтил-2-бензилиденмалонат	
	E5.0.0	(диэтиловый эфир бензилиденмалоновой кислоты)	228
	Б5.3.3.	Этил-3-оксобутаноат (ацетоуксусный эфир)	228
	Б5.3.4.	Этил-2-оксоциклопентанкарбоксилат	226
	F5 2 5	(2-карбэтоксициклопентанон)	229
	Б5.3.5.	Этил-(2E)-3-фенил-2-пропеноат (этиловый эфир коричной кислоты)	220
	E5 2 6		230
	Б5.3.6.	Диэтил-2-фенилмалонат	221
	E5 2 7	(диэтиловый эфир фенилмалоновой кислоты)	231
	Б5.3.7.	1-Фенил-1,3-бутандион (бензоилацетон)	
	Б5.3.8.	1,3-Дифенил-1,3-пропандион (дибензоилметан)	
	Б5.3.9.	Этил-2-бензил-3-оксобутаноат (бензилацетоуксусный эфир) .	233
	БЗ.З.10.	Этил-(2E)-3-фенил-2-пропеноат (этиловый эфир коричной кислоты)	227
		(этиловый эфир коричной кислоты)	230
Б6.		І С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ МАГНИЙОРГАНИЧЕСКИХ	
	СОЕДИНЕ	ЕНИЙ (РЕАКТИВОВ ГРИНЬЯРА)	
	Б6.1.	Получение реактивов Гриньяра	
	Б6.2.	1-Фенилэтанол (метилфенилкарбинол)	
	Б6.3.	Бензгидрол (дифенилкарбинол, дифенилметанол)	
	Б6.4.	1,2-Дифенилэтанол (бензилфенилкарбинол)	241
	Б6.5.	1-(2-Фурил)пропанол-1 (этил- $\alpha$ -фурилкарбинол)	
	Б6.6.	2-Метилбутанол-2 (диметилэтилкарбинол)	243
	Б6.7.	3-Метилгексанол-3 (метилэтилпропилкарбинол)	244
	Б6.8.	2-Фенилбутанол-2 (метилэтилфенилкарбинол)	245
	Б6.9.	2-Фенилпропанол-2 (диметилфенилкарбинол)	
	Б6.10.	Изопропенилбензол (α-метилстирол)	246
	Б6.12.	Трифенилметанол (трифенилкарбинол)	
	Б6.13.	1-Метилциклогексен-1	
	Б6.14.	1-Циклогексен-1-илбензол (1-фенилциклогексен-1)	
	Б6.15.	Бензойная кислота	
	Б6.16.	Пентановая кислота (н-валериановая кислота)	251
Б7.	ЭЛЕКТРО	ФИЛЬНОЕ ЗАМЕЩЕНИЕ В АРОМАТИЧЕСКОМ РЯДУ	252
Б7.1.		e	
	Б7.1.1.	1-Бром-2-нитробензол и 1-бром-4-нитробензол	
		(o-бромнитробензол и $n-бромнитробензол)$	252
	Б7.1.2.	3-Нитробензойная кислота	
	Б7.1.3.	4-Метокси-2-нитроанилин	
	Б7.1.4.	N-(4-Нитрофенил)ацетамид ( <i>n</i> -нитроацетанилид)	
	Б7.1.5.	N-(2-Нитрофенил)ацетамид (о-нитроацетанилид)	
	Б7.1.6.	N-(4-Бром-2-нитрофенил)ацетамид (4-бром-2-нитроацетанилид) .	
	Б7.1.7.	2-Амино-5-нитробензойная кислота	
		(5-нитроантраниловая кислота)	2.59

566 Оглавление

	Б7.1.8.	9-Нитроантрацен		. 26
	Б7.1.9.	2-Нитрофенол и 4-нитрофенол		. 26
	Б7.1.10.	Нитробензол		
	Б7.1.11.	1,3-Динитробензол (м-динитробензол)		
	Б7.1.12.			
Б7.2.	Бромирова	ние		
	Б7.2.1.	Бромбензол		
	Б7.2.2.	1,4-Дибромбензол ( <i>n</i> -дибромбензол)		
	Б7.2.3.	4-Бром <i>-трет</i> -бутилбензол		
	Б7.2.4.	1-Метокси-4-бромбензол ( <i>n</i> -броманизол)		
	Б7.2.5.	N-(4-Бромфенил)ацетамид ( <i>n</i> -бромацетанилид)		
	Б7.2.6.	4-Броманилин ( <i>n</i> -броманилин)		
	Б7.2.7.	4-Бром-N,N-диметиланилин ( <i>n</i> -бром-N,N-диметиланилин)		
	Б7.2.7.	<b>2</b> , <b>4</b> , <b>6</b> -Триброманилин		
	Б7.2.8. Б7.2.9.	2,4,0-1 риороманилин		
		3-Бромбензальдегид (м-бромбензальдегид)		
	Б7.2.11.	1 1 1		
F. 7. 0	Б7.2.12.	2 7 1 1 1 1		
Б7.3.		ие		
	Б7.3.1.	3-Иодбензойная кислота (м-иодбензойная кислота)		
	Б7.3.2.	1,4-Дииод-2,5-диметилбензол (2,5-дииод- <i>n</i> -ксилол)		
	Б7.3.3.	2-Иод-1,3,5-триметилбензол (иодмезитилен)		
	Б7.3.4.	2,4-Дииод-1,3,5-триметилбензол (дииодмезитилен)		
	Б7.3.5.	4-Иод-1,1'-бифенил (4-иодбифенил)		
	Б7.3.6.	4,4'-Дииод- $1,1'$ -бифенил ( $4,4'$ -дииодбифенил)		
	Б7.3.7.	2,7-Дииод-9 <i>H</i> -флуоренон-9 (2,7-дииодфлуоренон)		. 27
Б7.4.	Нитрозиро	вание		
	Б7.4.1.	N,N-Диметил-4-нитрозоанилин ( <i>n</i> -нитрозодиметиланилин).		. 279
	Б7.4.2.	4-Нитрозофенол (п-нитрозофенол)		. 280
Б7.5.	Сульфиров	ание		. 28
	Б7.5.1.	4-Метилбензолсульфокислота, гидрат		
		(п-толуолсульфокислота, моногидрат)		. 28
	Б7.5.2.	2,5-Диметилбензолсульфокислота, дигидрат		
		(п-ксилолсульфокислота, дигидрат)		. 28
Б7.6.	Ацилирова			. 282
	Б7.6.1.	1-(4-Метоксифенил)этанон		
		(п-ацетиланизол, п-метоксиацетофенон)		. 282
	Б7.6.2.	1-(2-Гидрокси-5-метилфенил)этанон		
		(2-гидрокси-5-метилацетофенон)		. 28
	Б7.6.3.	Ацетилферроцен		284
	Б7.6.4.	1-(9-Антрил)этанон (9-ацетилантрацен)		
	Б7.6.5.	1-(2,4-Дигидроксифенил)этанон (2,4-дигидроксиацетофенон) .		
	Б7.6.6.	2-(4-Метилбензоил)бензойная кислота		. 20
	D7.0.0.	2-(и-толуил)бензойная кислота (2-(и-толуил)бензойная кислота)		28'
Б7.7.	Формилира	рвание		
D/./.	Б7.7.1.	2-Гидрокси-1-нафтальдегид (2-гидроксинафтойный альдегид)	• •	200
		9-Антраценкарбальдегид (9-антральдегид)		
E7 0	Б7.7.2.			
Б7.8.		ание		
	Б7.8.1.	Изопропилбензол		
	Б7.8.2.	трет-Бутилбензол		
	Б7.8.3.	Бензилбензол (дифенилметан)		. 29
	Б7.8.4.	Бензгидрилбензол (трифенилметан)		
	Б7.8.5.	Циклогексилбензол		
	Б7 8 6	2. 6-Ли- <i>трет</i> -бутипантрацен		2.9

Б8.	нуклео	<b>РИЛЬНОЕ ЗАМЕЩЕНИЕ В АРОМАТИЧЕСКОМ РЯДУ</b> .	294
	Б8.1.	1-(2,4-Динитрофенил)гидразин (2,4-динитрофенилгидразин).	
	Б8.2.	4,4'-Динитродифениловый эфир	
	Б8.3.	2,4-Динитрофенол	296
	Б8.4.	1-(2,4-Динитрофенил)пиперидин	
		(N-2,4-динитрофенилпиперидин)	297
Б9.	BOCCTAE	ЮВЛЕНИЕ АРОМАТИЧЕСКИХ НИТРОСОЕДИНЕНИЙ.	297
2,,	Б9.1.	(Z)-1,2-Дифенилдиазен-1-оксид (азоксибензол)	
	Б9.2.	1-Нитрозо-4-хлорбензол ( <i>n</i> -хлорнитрозобензол)	298
	Б9.3.	4-Аминобензойная кислота ( <i>n</i> -аминобензойная кислота)	
	Б9.4.	1,2-Бензолдиамин (о-фенилендиамин)	
	Б9.5.	2-Аминометилфуран	
	Б9.6.	Бензгидриламин	
Г10	DE AIGHIAL	•	
Б10.	РЕАКЦИИ Б10.1.	I АРОМАТИЧЕСКИХ ДИАЗОСОЕДИНЕНИЙ Иодбензол	
	Б10.1.	2-Иодбезойная кислота (о-иодбензойная кислота)	
	Б10.2. Б10.3.	4-Бромтолуол ( <i>n</i> -бромтолуол)	
	Б10.3.	2-Хлорбромбензол ( <i>о</i> -бромхлорбензол)	
	Б10.4. Б10.5.	4-Нитроиодбензол ( <i>n</i> -нитроиодбензол)	
	Б10.5.	4-(4-Диметиламинофенил) азобензосульфонат натрия	500
	<b>D</b> 10.0.	(метиловый оранжевый, гелиантин)	308
	Б10.7.	n-Нитробензолазонафтол-2 (краситель паракрасный)	309
Б11.		ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ	310
	Б11.1.	Хинолин	
	Б11.2.	2,3-Диметилиндол	
	Б11.3.	2-Фенилиндол	
	Б11.4. Б11.5.	2-Фенилбензимидазол	
	Б11.5. Б11.6.	2-Метилбензоксазол	
	Б11.0.	Бензотриазол	
	Б11.7.	2-Метилбензимидазол	
	Б11.0.	4,5-Дифенилимидазол	
	Б11.10.	3,5-Диметилпиразол	
	Б11.11.	4(5)-Фенилимидазол	
	Б11.12.	Метил-2-амино-4,5,6,7-тетрагидро-1-бензотиофен-3-карбоксилат .	
	Б11.13.	5-Нитрофуран-2-карбальдегид (5-нитрофурфурол)	318
	Б11.14.	2-Бромтиофен	
	Б11.15.	5-Бромфуран-2-карбальдегид (5-бромфурфурол)	
	Б11.16.	5-Иодфуран-2-карбальдегид (5-иодфурфурол)	321
	Б11.17.	2-Тиофенкарбальдегид (2-тиенилальдегид)	
	Б11.18.	1Н-Индол-3-карбальдегид (3-формилиндол)	
	Б11.19.		
	Б11.20.	Изоникотиновая кислота	
	Б11.21.	Метилизоникотинат	
	Б11.22.	1-Этилкарбометоксипиридинийиодид	
	Б11.23.	2-Феноксипиридин	326
	Б11.24.	1Н-Индол-2,3-дион-3-гидразон (изатин-3-гидразон)	
	Б11.25.	1,3-Дигидро-2 <i>H</i> -индол-2-он (индолинон-2, оксиндол)	
	Б11.26.	1-(5-Метил-2-фурил)этанон (2-метил-5-ацетилфуран)	
	Б11.27.	1-(2-Тиенил)этанон (2-ацетилтиофен)	
	Б11.28. Б11.29.	Ацилфураны	
	Б11.29.	2-Фурил(фенил)метанон (2-оензоилфуран)	
	D11.5U.	- 2 · vonm 2-inchini micranon (2-inchin-2-wvonjikolon)	1

568 Оглавление

	Б11.31.	2-Фуральдегида оксим (оксим фурфурола)
	Б11.32.	2-Цианофуран
	Б11.33.	Бензил-2-фурилкетон
	Б11.34.	Пирроло $[1,2-a]$ пиразины
Б12.	<b>ДРУГИЕ</b> 1 Б12.1.	<b>РЕАКЦИИ АРОМАТИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ</b>
Б13.	«УГАДАЙ	KA»
ы.	Б13.1.	Реакция трифенилметанола с иодистоводородной кислотой
	Б13.2.	Окисление ацетофенона гипохлоритом натрия
	Б13.3.	Восстановление α,β-непредельной ароматической кислоты 340
	Б13.4.	Взаимодействие салицилового альдегида с диэтилмалонатом 341
	Б13.5.	Взаимодействие <i>п</i> -хлорбензальдегида с гидроксидом калия 342
	Б13.6.	Реакция 3-фенилпропановой кислоты с полифосфорной кислотой
	Б13.7.	Реакция ацетоуксусного эфира с гидразином
	Б13.7.	Взаимодействие ароматических альдегидов
	<b>D</b> 13.0.	с гидроксиламином в муравьиной кислоте
	Б13.9.	Реакция бензонитрила с трет-бутиловым спиртом
	Б13.10.	Реакция бензамида с бромом в щелочной среде
	Б13.11.	Определение структуры аддукта гидрохлорида цистеина
	F10.10	с ацетоном ( $C_6H_{12}CINO_2S$ )
	Б13.12.	Нитрование фенилацетонитрила
Б14.	СПИСОК	СОКРАЩЕНИЙ
		В. ПРИЛОЖЕНИЯ
B1.	ХАРАКТЕ	РИСТИЧЕСКИЕ ЧАСТОТЫ ПОГЛОЩЕНИЯ
	в ик-спі	ЕКТРАХ ДЛЯ РАЗЛИЧНЫХ СТРУКТУРНЫХ
	ЭЛЕМЕНТ	ГОВ МОЛЕКУЛ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ351
B2.	ХАРАКТЕ	РНЫЕ ВЕЛИЧИНЫ ХИМИЧЕСКИХ
D2.		в ПРОТОНОВ РАЗЛИЧНЫХ ГРУПП (в м.д.)
В3.	диапазо	РАХ ЯМР <sup>13</sup> С НЕКОТОРЫХ ГРУППИРОВОК
B4.	ФОРМЫ	ВЕДЕНИЯ ЛАБОРАТОРНОГО ЖУРНАЛА
B5.		<b>І ЯМР НЕКОТОРЫХ СОЕДИНЕНИЙ</b>
D.		
B6	B6.1.	<b>НДУЕМАЯ ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ЛИТЕРАТУРА</b>
	B6.2.	и методы работы в лаборатории органического синтеза
		•
ПРЕД	<b>ІМЕТНЫЙ</b>	УКАЗАТЕЛЬ

Ä

• • •