

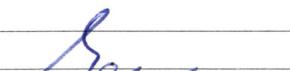
**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2018 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная**

**Органическая химия**

Направление подготовки/  
специальность  
Образовательная программа  
(направленность (профиль))  
Специализация  
Уровень образования  
Курс  
Трудоемкость в кредитах  
(зачетных единицах)

<b>19.03.01 Биотехнология</b>			
<b>Биотехнология</b>			
Биотехнология			
высшее образование - бакалавриат			
2      семестр <b>4</b>			<b>3</b>

Заведующий кафедрой -  
руководитель НОЦ Н.М.  
Кижнера (на правах кафедры)  
Руководитель ООП  
Преподаватель

	Краснокутская Е.А.
	Лесина Ю.А.
	Краснокутская Е.А.

2020 г.

## 1. Роль дисциплины «Органической химии» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Органическая химия	4	ОПК(У)-2	способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	ОПК(У)-2.В26	Способен прогнозировать физико-химические свойства органического вещества в зависимости от его молекулярной структуры
				ОПК(У)-2.У26	Способен проводить синтез, выделение и очистку органического вещества по заданной методике
				ОПК(У)-2.326	Знает теорию строения органических веществ, физико-химические свойства основных классов органических веществ

## 2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД-1	Владеть знаниями об основах строения органических соединений и связи строения с реакционной способностью.	ОПК(У)-2	Основы строения и реакционной способности органических соединений	Опрос, Контрольная работа
РД-2	Владеть знаниями об основных классах органических соединений и основах номенклатуры органических соединений.	ОПК(У)-2	Основы строения и реакционной способности органических соединений	Опрос, Контрольная работа
РД -3	Владеть знаниями о строении, основных методах получения, химических свойствах и применении алифатических и ароматических углеводородов.	ОПК(У)-2	Углеводороды	Опрос, Контрольная работа
РД-4	Владеть знаниями о строении, классификации методах получения химических свойствах и применении органических галогенидов.	ОПК(У)-2	Углеводороды	Опрос, Контрольная работа
РД-5	Владеть знаниями о безопасных правилах работы в лаборатории органического синтеза.	ОПК(У)-2	Органические галогениды	Опрос
РД-6	Уметь проводить расчет химической реакции, сбор экспериментальной установки и выполнять синтез по заданной методике.	ОПК(У)-2	Углеводороды	Защита лабораторной работы
РД-7	Уметь составлять отчет о выполнленном синтезе.	ОПК(У)-2	Углеводороды	Защита лабораторной работы
РД-8	Владеть основными методами очистки органических веществ (простая перегонка, перекристаллизация).	ОПК(У)-2	Углеводороды	Защита лабораторной работы
РД-10	Владеть экспресс-методом контроля органической реакции (качественные реакции).	ОПК(У)-2	Углеводороды	Защита лабораторной работы
РД-11	Владеть методами определения чистоты синтезируемого вещества (по температуре плавления/кипения, показателю преломления).	ОПК(У)-2	Углеводороды	Защита лабораторной работы
РД-12	Уметь пользоваться литературой по органической химии	ОПК(У)-2	Основы строения и	Опрос, Контрольная работа

	(справочники, оригинальные статьи, монографии).		реакционной способности органических соединений; Углеводороды; Органические галогениды	
--	---	--	--	--

### 3. Шкала оценивания

Порядок организации оценивания результатов обучения в университете регламентируется отдельным локальным нормативным актом – «Система оценивания результатов обучения в Томском политехническом университете (Система оценивания)» (в действующей редакции). Используется балльно-рейтинговая система оценивания результатов обучения. Итоговая оценка (традиционная и литерная) по видам учебной деятельности (изучение дисциплин, УИРС, НИРС, курсовое проектирование, практики) определяется суммой баллов по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации (итоговая рейтинговая оценка - максимум 100 баллов).

Распределение основных и дополнительных баллов за оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации устанавливается календарным рейтинг-планом дисциплины.

Рекомендуемая шкала для отдельных оценочных мероприятий входного и текущего контроля

% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

Шкала для оценочных мероприятий зачета

Степень сформированности результатов обучения	Балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90% ÷ 100%	90 ÷ 100	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% ÷ 89%	70 ÷ 89	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% ÷ 69%	55 ÷ 69	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
55% ÷ 100%	55 ÷ 100	«Зачтено»	Результаты обучения соответствуют минимально достаточным требованиям
0% ÷ 54%	0 ÷ 54	«Неудовл.»/ «Не зачтено»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

#### 4. Перечень типовых заданий

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
1.	Опрос	<p>1. Классифицируйте представленные ниже органические соединения:</p> <p>(а) </p> <p>(б) </p> <p>(в) </p> <p>(г) </p> <p>(д) </p> <p>2. Расположите в ряд по увеличению устойчивости представленные ниже интермедиаты:</p> <p>1 </p> <p>2 </p> <p>3 </p> <p>Ответ необходимо обосновать</p> <p>3. Из представленных ниже соединений укажите те, которые могут в определенных условиях реагировать как Бренстедовские кислоты:</p> <p>1 </p> <p>2 </p> <p>3 </p> <p>4 </p> <p>5 </p> <p>4. Меры по оказанию первой помощи при попадании кислот в глаза.</p> <p>5. Чем объясняется пониженная реакционная способность ароматических галогенидов по сравнению с алифатическими галогенидами в реакциях SN?</p> <p>6. Перечислите известные Вам информационные источники для поиска методики синтеза органического вещества.</p>
2.	Контрольная работа	<p>Вопросы:</p> <p>1. Напишите структурную формулу углеводорода состава <math>C_6H_{12}</math>, если известно, что он обесцвечивает бромную воду, при гидратации образует третичный спирт <math>C_6H_{13}OH</math>, а при окислении хромовой смесью – ацетон и пропионовую кислоту. Напишите уравнения этих реакций.</p> <p>2. Расположите в ряд по увеличению реакционной способности в реакциях АЕ следующие алкены:</p> <p></p> <p></p> <p></p>

Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий		
	(а)	(б)	(в) Ответ необходимо обосновать
	3. Закончить уравнение реакции, привести механизм процесса:		
	4. Осуществите превращения:		
	Продукты А, В, Д назовите по систематической номенклатуре ИЮПАК.		
	5. Укажите реагенты, обладающие электрофильным характером:		
	$\text{H}_2\text{SO}_4$ (1) $\text{KI}$ (2), $\text{FeBr}_3$ (3), $\text{ZnCl}_2$ (4), $\text{H}_2\text{S}$ (5)		
	6. Классифицируйте следующие реакции:		
			(2)
			(4)
	7. Представленные ниже органические галогениды расположите в ряд по увеличению реакционной способности в реакциях $\text{S}_{\text{N}}$ 1:		
	Ответ необходимо обосновать		
	8. Какой продукт будет основным при взаимодействии бензола с хлористым иодом ( $\text{ICl}$ ): хлорбензол или иодбензол? Приведите механизм протекающей реакции и обоснуйте свой выбор.		
	9. Осуществите превращения:		

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<p>Продукты А,В,С,Д назовите по систематической номенклатуре ИЮПАК. Напишите механизм реакции, приводящей к образованию продукта А.</p>
3.	Защита лабораторной работы	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Чем определяется выбор теплоносителя при перегонке жидкостей?</li> <li>Что называется качественной реакцией?</li> <li>Можно ли с помощью качественных реакций различить гексан, фенилацетилен, стирол? Для иллюстрации ответа приведите все необходимые реакции.</li> <li>Перечислите известные Вам методы, с помощью которых можно определить индивидуальность (чистоту) жидкого органического вещества.</li> <li>Чем конструкционно отличаются прямой и обратный холодильники? Для каких экспериментальных задач они используются?</li> <li>Что такое аллонж? Исходя из своего опыта, приведите примеры использования аллонжа в лабораторной практике.</li> </ol>

## 5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Опрос	Перед началом занятия обучающимся выдаются вопросы по теме занятия (темы всех занятий представлены в рейтинг-листе, который размещен на персональном сайте преподавателя). Выполнение задания рассчитано на 5-7 мин. Проверка правильности выполнения задания осуществляется на текущем занятии.
2.	Контрольная работа	Банк заданий для контрольных работ включает в себя задания, из которых формируются пять вариантов контрольной работы. Контрольная работа выполняется письменно. Бальная оценка приводится в рейтинг-листе.
3.	Защита лабораторной работы	Для защиты лабораторной работы представляется отчет, выполненный по установленной форме. Преподаватель проверяет правильность оформление отчета и задает вопросы, связанные с выполнением конкретной лабораторной работы.

**КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН ДИСЦИПЛИНЫ**  
**2019/2020 учебный год**

ОЦЕНКИ		Дисциплина <i>Органическая химия</i>		Лекции	8	час.
				Практические занятия	-	
				Лаб. занятия	32	час.
«Хорошо»	B	80 – 89 баллов		<b>Всего ауд. работа</b>	40	<b>час.</b>
	C	70 – 79 баллов		СРС	68	час.
«Удовл.»	D	65 – 69 баллов		<b>ИТОГО</b>		<b>108 час.</b>
	E	55 – 64 баллов		<b>3 з.е.</b>		
Зачтено	P	55 – 100 баллов				
Неудовлетворительно/незачтено	F	0 – 54 баллов				

**Результаты обучения по дисциплине (сформулировать для конкретной дисциплины):**

РД-1	Владеть знаниями об основах строения органических соединений и связи строения с реакционной способностью.
РД-2	Владеть знаниями об основных классах органических соединений и основах номенклатуры органических соединений.
РД - 3	Владеть знаниями о строении, основных методах получения, химических свойствах и применении алифатических и ароматических углеводородов.
РД-4	Владеть знаниями о строении, классификации методах получения химических свойствах и применении органических галогенидов.
РД-5	Владеть знаниями о безопасных правилах работы в лаборатории органического синтеза.
РД-6	Уметь проводить расчет химической реакции, сбор экспериментальной установки и выполнять синтез по заданной методике.
РД-7	Уметь составлять отчет о выполнленном синтезе.
РД-8	Владеть основными методами очистки органических веществ (простая перегонка, перекристаллизация).
РД-10	Владеть экспресс-методом контроля органической реакции (ТСХ, качественные реакции).
РД-11	Владеть методами определения чистоты синтезируемого вещества (по температуре плавления/кипения, показателю преломления).
РД-12	Уметь пользоваться литературой по органической химии (справочники, оригинальные статьи, монографии).

**Оценочные мероприятия (оставить необходимое):**

Для дисциплин с формой контроля - экзамен

Для дисциплин с формой контроля – зачет  
(дифференцированный зачет)

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
<b>Текущий контроль:</b>			<b>80</b>
<b>П</b>			
<b>ТК1</b>			
<b>ТК2</b>			
<b>ТК3</b>			
<b>ТК4</b>			
<b>НК</b>			
<b>ЭК</b>			
<b>Промежуточная аттестация:</b>			<b>20</b>
<b>ПА1</b>			
<b>ПА2</b>			
<b>ПА2</b>			
<b>ИТОГО</b>			<b>100</b>

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
<b>Текущий контроль:</b>			
<b>П</b>	Посещение занятий	11	23
<b>ТК1</b>	Защита отчета по лабораторной работе	2	15
<b>ТК2</b>	Защита ИДЗ	6	35
<b>ТК5</b>	Контрольная работа	3	27
<b>ТК6</b>			
<b>ТК7</b>			
<b>НК</b>			
<b>ЭК</b>			
<b>ИТОГО</b>			<b>100</b>

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видеоресурсы
2	3		4	5	6	7	8	9	10	11
1		РД-1 РД-2	Лекция 1. Проблемы химической связи. Энергетика органических реакций. Интермедиаты органических реакций	2						ЭРЗ
			Лабораторная работа 1. Классификация органических соединений. Основы номенклатуры органических веществ.	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Выполнение ИДЗ №1 (задачи 1.1-1.3)		4	ТК2	4	ОСН3, ДОП1		
			Подготовка к лабораторной работе 1, проработка лекционного материала.		2	П		ОСН1, ОСН2, ДОП1		
2		РД-1 РД-2	Лабораторная работа2. Контрольная работа №1. Решение комплексных задач	2		ТК5	7			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к контрольной работе №1		2			ДОП1		
3		РД-1 РД-2	Лекция 2. Факторы, влияющие на устойчивость интермедиатов (электронные эффекты заместителей)	2						ЭРЗ
			Лабораторная работа 3. Электронные эффекты заместителей.	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 3		2			ОСН1, ОСН2		
4		РД-5, РД-6, РД-7, РД-8, РД-11, Рд-12	Лабораторная работа 4. Простая перегонка. Определение чистоты вещества по температуре кипения и показателю преломления	2		ТК1	8			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 4.		2				ЭРЗ	
5		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лекция 3. Общая характеристика алифатических углеводородов	2		П				ЭРЗ
			Лабораторная работа 5. Реакции S <sub>R</sub> в ряду алканов.	2	2	П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Выполнение ИДЗ №2 Химические свойства алканов (задачи 1.5,1.6)		4	ТК2	5	ОСН3		
			Подготовка к лабораторной работе 5		2			ОСН1, ОСН2		
6		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 6. Реакции A <sub>E</sub> в ряду алkenов.	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 6		2			ОСН1, ОСН2		
7		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лекция 4. Общая характеристика ароматических углеводородов	2						ЭРЗ
			Лабораторная работа 7. Сравнительный анализ реакционной способности алkenов и алкинов в реакциях A <sub>E</sub> .	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 7		2			ОСН1, ОСН2		
			ИДЗ №3 Алкены (задачи 2.3-2.8)		4	ТК2	6	ОСН3		
8		РД-2, РД-3, РД-5, РД-6, РД-7, РД-10, РД-12	Лабораторная работа 8. Качественные реакции на кратные C=C- и C≡C-связи.	2		ТК2	7			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка отчета по лабораторной работе 8		2					
9			Конференц-неделя 1							
			Ликвидация задолженностей							

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видеоресурсы
			<b>Всего по контрольной точке (аттестации) 1</b>				<b>43</b>			
10		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 9. Алкины – СН-кислоты.	2			2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 9.		2			OCH1, OCH2		
			Выполнение ИДЗ №4 Алкины (задачи 5.3-5.7)		4		6	OCH3		
11		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 10. Контрольная работа №2 «Алифатические углеводороды»	2		TK5	10			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к контрольной работе №2		3			OCH1, OCH2, OCH3		
12		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 11. Реакции SE в ароматическом ряду.	2			2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 11.		3			OCH1, OCH2		
13		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 12. Решение комплексных задач по теме «Арены».	2			2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 12.		2			OCH1, OCH2	ЭР1, ЭР2	
			Выполнение ИДЗ №5 Арены (задачи 6.5-6.11)		5	TK2	7	OCH3		
14		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 13. Контрольная работа №3 Арены	2		TK5	10			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к контрольной работе №3		3			OCH1, OCH2		
15		РД-1, РД-2, РД-3, РД-12	Лабораторная работа 14. Общая характеристика класса «Органические галогениды»	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Подготовка к лабораторной работе 14.		4			OCH1, OCH2	ЭР1, ЭР2	
16		РД-1, РД-2, РД-4, РД-12	Лабораторная работа 15. Реакции S <sub>N</sub> и E в ряду алифатических органических галогенидов.	2		П	2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной:							
			Подготовка к лабораторной работе 15.		4			OCH1, OCH2	ЭР1, ЭР2	
			Выполнение ИДЗ №6 Галогениды (задачи 7.16 7.2, 7.5)		5	TK2	7	OCH4		
17			Лабораторная работа 16. Решение комплексных задач.	2			2			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной:							
			Подготовка к лабораторной работе 16.		3			OCH1, OCH2	ЭР1, ЭР2	
18			<b>Конференц-неделя 2</b>							
			<b>Всего по контрольной точке (аттестации) 2</b>				<b>57 / 100</b>			
			<b>Экзамен (при наличии)</b>				20 / 0			
			<b>Общий объем работы по дисциплине</b>	40	68		<b>100</b>			

#### Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)	№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ОСН 1	Березин Д.Б. Органическая химия. Базовый курс: учебное пособие / Д. Б. Березин, О.В. Шухто, С.А. Сырбу, О.И. Кофман. — 2-е изд. испр. и доп. — Санкт-Петербург: Лань, 2014. — 238 с.	ЭР 1	Образовательный портал по органической химии, где приведены последние достижения в области органического синтеза	<a href="http://www.organic-chemistry.org">http://www.organic-chemistry.org</a>

OCH 2	Краснокутская Е.А., Филимонов В.Д. Основы теории реакционной способности органических соединений: учебное пособие [Электронный ресурс] / Е. А. Краснокутская, В. Д. Филимонов. — Томск: Изд-во ТПУ, 2016. — 81 с. — Режим доступа: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2017/m028.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2017/m028.pdf</a> (контент). — Загл. с экрана.	ЭР 2	Программный продукт издательства «Elsevier» «Reaxys»	<a href="http://www.reaxys.com">http://www.reaxys.com</a> .	
OCH3	Сарычева Т.А., Тимошенко Л.В., Чайковский В.К. Сборник задач по органической химии с решениями. Ч. 1 «Алифатические и ароматические углеводороды»: учебное пособие [Электронный ресурс] / Т.А. Сарычева, Л.В. Тимошенко, В.К. Чайковский. — Томск: Изд-во ТПУ, 2012. — 160 с. — Режим доступа: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m424.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m424.pdf</a> (контент). — Загл. с экрана.	ЭР3	Персональный сайт Е.А. Краснокутской:	<a href="http://portal.tpu.ru:7777/SHARED/e/EAK">http://portal.tpu.ru:7777/SHARED/e/EAK</a>	
OCH4	Сарычева Т.А., Тимошенко Л.В., Штыркова В.В., Юсубова Р.Я. Сборник задач по органической химии с решениями. Часть 2 «Галоген- и кислородсодержащие соединения»: учебное пособие [Электронный ресурс] / Т.А. Сарычева, Л.В. Тимошенко, В.В. Штыркова, Р.Я. Юсубова. — Томск : Изд-во ТП , 2012. — 196 с. — Режим доступа: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m425.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m425.pdf</a> (контент). — Загл. с экрана	ЭР4	Профессиональные базы данных и информационно-справочные системы	<a href="https://www.lib.tpu.ru/html/irs-and-pdb">https://www.lib.tpu.ru/html/irs-and-pdb</a>	
№ (код)	Дополнительная учебная литература (ДОП)				
ДОП 1	Хельвинкель Д. Систематическая номенклатура органических соединений: пер. с англ. / Д. Хельвинкель. — Москва: Бином. Лаборатория знаний, 2012. — 232 с.: ил.. — Химия. — Библиогр.: с. 227-228. — Режим доступа: <a href="http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=50533">http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=50533</a> . — Загл. с экрана.	BP 1			
ДОП 2	Боровлев И.В. Органическая химия: термины и основные реакции: учебное пособие / И. В. Боровлев. — Москва: Бином ЛЗ, 2010. — 359 с.: ил.. — Химия. — Библиогр.: с. 347-348. — Предметный указатель: с. 349-359.. — Режим доступа: <a href="http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=4362">http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=4362</a> . — Загл. с экрана.	BP 2	...		

Составил:  
*Е.А.Краснокутская* Краснокутская Е.А.  
 «18» 06 2018 г.

Согласовано:  
 Заведующий кафедрой-руководитель  
 НОЦ Н.М. Кижнера (на правах кафедры) *Е.А.Краснокутская* Краснокутская Е.А.  
 «18» 06 2018 г.