

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2017 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная**

**Общая химическая технология**

Направление подготовки	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология		
Специализация	Химическая технология подготовки и переработки нефти и газа		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	3	<b>семестр</b>	6
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	3		
Заведующий кафедрой - руководитель научно- образовательного центра Н.М. Кижнера на правах кафедры		Краснокутская Е.А.	
Руководитель специализации		Юрьев Е.М.	
Преподаватель		Швалев Ю.Б.	

2020 г.

## 1. Роль дисциплины «Общая химическая технология» в формировании компетенций выпускника

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
<b>Общая химическая технология</b>	6	ПК(У)-1	Способность и готовность осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции	ПК(У)-1.В2	Владеет навыками расчета и определения технологических показателей процесса
				ПК(У)-1.У2	Умеет оценивать технологическую эффективность производства, рассчитывать основные характеристики химического процесса
				ПК(У)-1.32	Знает методы оценки эффективности химико-технологического процесса и всего производства в целом, структуру, организацию и технологическое оформление основных химических производств
		ПК(У)-4	Способность принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения	ПК(У)-4.В1	Владеет навыками расчета и выбора химического реактора с учетом экологических последствий его применения
				ПК(У)-4.У1	Умеет осуществлять обоснование и выбор схемы утилизации сточных вод, твердых отходов, газовых выбросов
				ПК(У)-4.31	Знает общие экологические аспекты химико-технологических процессов
		ПК(У)-11	Способность выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса	ПК(У)-11В1	Владеет методами организации оптимального технологического режима работы химического реактора и всего процесса в целом
				ПК(У)-11У1	Умеет определять оптимальный технологический режим процесса, рассчитывать оптимальные параметры химического процесса
				ПК(У)-11З1	Знает способы регулирования технологических параметров, влияние их изменения на технологический режим химического процесса

## 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	Применять знания законов, теорий, уравнений, методов общей химической технологии при изучении и разработке химико-технологических процессов	ПК(У)-1; ПК(У)-4; ПК(У)-11.	Раздел 1. Химическая технология как наука. Раздел 2. Физико-химические закономерности технологических процессов. Раздел 5. Перспективы общей химической технологии.	Реферат Защита отчета по лабораторной работе Коллоквиум Контрольная работа Экзамен
РД-2	Самостоятельно выполнять анализ эффективности работы химических производств	ПК(У)-1; ПК(У)-4; ПК(У)-11.	Раздел 2. Физико-химические закономерности технологических процессов. Раздел 3. Химико-технологические системы. Раздел 4. Примеры технологических решений в химической промышленности. Раздел 5. Перспективы общей химической технологии.	Реферат Защита отчета по лабораторной работе Коллоквиум Контрольная работа Экзамен

## 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 экзамена

% выполнения заданий экзамена	Экзамен, балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	18 ÷ 20	«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%	14 ÷ 17	«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%	11 ÷ 13	«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%	0 ÷ 10	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

#### 4. Перечень типовых заданий

№	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
1.	Коллоквиум	Вопросы: 1. Основные стадии производства серной кислоты. 2. Классификация видов коррозии металлов. Механизмы коррозии. Способы защиты от коррозии. 3. Обогащение минерального сырья. Флотация.
2.	Реферат	Тематика рефератов: 1. Технология синтетического метанола. 2. Экология в производстве аммиака. 3. Технология полиэтилена высокого давления.
3.	Контрольная работа	Вопросы: 1. На обжиг 100 кг известняка, содержащего 97 % CaCO <sub>3</sub> , расходуется 10 кг кокса,

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>содержащего 81 % С. Найти содержание <math>\text{CO}_2</math> в газе при теоретическом расходе воздуха.</p> <p>2. При конверсии оксида углерода с водяным паром значение константы равновесия <math>K</math> равно 10. Определить равновесный состав газа, если в исходной смеси на 1 моль оксида углерода приходится 2 моль водяного пара.</p> <p>3. При 400 °С скорость химической реакции в 10 раз меньше, чем при 450 °С. Какова энергия активации процесса, если движущая сила не изменилась с изменением температуры?</p>
4.	Защита лабораторной работы	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Расчет скорости коррозии металлов.</li> <li>2. Расчет основных показателей процесса флотации (выход продукта, степень извлечения, степень концентрирования).</li> <li>3. Определение общего содержания серы в исследуемом колчедане (%).</li> </ol>
5.	Экзамен	<p>Вопросы на экзамен:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Технологические критерии эффективности ХТП (степень превращения, выход продукта, селективность; их взаимосвязь).</li> <li>2. Гетерогенные процессы в системе газ-твердое. Основные стадии модели с фронтальным перемещением зоны реакции.</li> <li>3. Промышленный катализ, методы приготовления катализаторов.</li> <li>4. Элементы и связи ХТС, классификация связей ХТС.</li> <li>5. Реактор идеального смешения периодический. Характеристическое уравнение РИС-П</li> </ol>

### 5. Методические указания по процедуре оценивания

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Коллоквиум	Проводится индивидуально с каждым студентом после изучения теоретического материала и защиты отчета по лабораторной работе. Контрольные вопросы приведены в методических указаниях к выполнению лабораторных работ.
2.	Реферат	Тема реферата выбирается студентом из списка, предложенного преподавателем. Три критерия оценки (защиты) реферата: технологический, экологический и оформительский (соответствие ГОСТам).
3.	Контрольная работа	Самостоятельное решение задачи в заданный временной аудиторный интервал времени. Критерий оценки – правильность решения.
4.	Защита лабораторной работы	Проводится в виде индивидуального собеседования; включает ответы на вопросы, связанные с методикой проведения лабораторной работы, анализом и обработкой полученных результатов.
5.	Экзамен	Устный ответ (с использованием подготовленного письменного материала) на индивидуальный экзаменационный билет, содержащий два теоретических вопроса и задачу.

**МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**  
 Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования  
**«НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»**

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

ОЦЕНКИ			Дисциплина <u>«Общая химическая технология»</u>  для студентов 3 курса <i>Школы ИШНПТ, ИШПР</i>  по направлению <u>18.03.01 Химическая технология</u>  Лектор: <i>Швалев Ю.Б., доцент НОЦН.М. Кюжнера</i>	Лекции	16	час.
«Отлично»	A	90 - 100 баллов		Практ. занятия	16	час.
	B	80 – 89 баллов		Лаб. занятия	16	час.
«Хорошо»	C	70 – 79 баллов		<b>Всего ауд. работа</b>	48	<b>час.</b>
	D	65 – 69 баллов		CPC	60	час.
«Удовл.»	E	55 – 64 баллов		<b>ИТОГО</b>	<b>108</b>	<b>час.</b>
	F	0 - 54 баллов			<b>3</b>	<b>з.е.</b>
Зачтено	P	55 - 100 баллов				
Неудовлетворительно/ незачтено	F	0 - 54 баллов				

**Результаты обучения по дисциплине «Общая химическая технология»:**

РД1	Применять знания законов, теорий, уравнений, методов общей химической технологии при изучении и разработке химико-технологических процессов
РД2	Самостоятельно выполнять анализ эффективности работы химических производств

**Оценочные мероприятия**

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
<b>Текущий контроль:</b>			<b>80</b>
<b>П</b>	Посещение занятий	24	20
<b>ТК1</b>	Защита отчета по лабораторной работе	4	8
<b>ТК3</b>	Реферат	1	30
<b>ТК4</b>	Контрольная работа	1	10
<b>ТК5</b>	Коллоквиум	4	12
<b>Промежуточная аттестация:</b>			<b>20</b>
<b>ПА1</b>	Экзамен	1	20
<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	Видео-ресурсы
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1		РД1, РД2	Лекция 1. Основные продукты химической промышленности, динамика и масштабы их производства. Технологические понятия и определения в химической технологии. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: выбор индивидуальной темы.	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
2		РД2	Практическое занятие 1. Расчет термодинамических параметров химико-технологических процессов. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: литературная и патентная проработка темы.	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
3		РД1, РД2	Лекция 2. Термодинамика и кинетика химико-технологических процессов. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: литературная и патентная проработка темы.	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
4		РД2	Практическое занятие 2. Расчет термодинамических параметров химико-технологических процессов. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: литературная и патентная проработка темы.	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
5		РД1, РД2	Лекция 3. Гетерогенные процессы в системе газ-твердое. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: выбор способа производства продукта.	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
6		РД2	Практическое занятие 3. Расчет кинетики химико-технологических процессов. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: выбор технологической схемы процесса.	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
7		РД1, РД2	Лекция 4. Промышленный катализ. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: описание технологической схемы процесса.	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
8		РД2	Практическое занятие 4. Расчет кинетики химико-технологических процессов. Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: Реферат: характеристика и описание реактора.	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
9			<b>Конференц-неделя 1</b>							
			<b>Всего по контрольной точке (аттестации) 1</b>	<b>16</b>	<b>16</b>		<b>16</b>			
10		РД2	Лабораторная работа 1. Определение скорости коррозии металлов.	4	3	П	2	ОСН 1-4,	ЭР 1-7	

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	Видео-ресурсы
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: описание экологии выбранного процесса.</i>		2			ДОП 1-6		
11		РД1, РД2	Лекция 5. <i>Общие представления о химико-технологической системе.</i>	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
			Практическое занятие 5. <i>Расчет расходных коэффициентов в химической технологии.</i>	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата.</i>		2			ДОП 1-6		
12		РД2	Лабораторная работа 2. <i>Обогащение минерального сырья. Флотация.</i>	4	3	П	2	ОСН 1-4, ДОП 1	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата.</i>		2			ДОП 1-6		
13		РД1, РД2	Лекция 6. <i>Сырье, вода и воздух в химической промышленности.</i>	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
			Практическое занятие 6. <i>Расчет расходных коэффициентов в химической технологии.</i>	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата.</i>		2			ДОП 1-6		
14		РД2	Лабораторная работа 3. <i>Обогащение минерального сырья. Электромагнитная сепарация.</i>	4	3	П	2	ОСН 1-4, ДОП 1	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата.</i>		10			ДОП 1-6		
15		РД1, РД2	Лекция 7. <i>Технология связанного азота, серной кислоты и минеральных удобрений.</i>	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	
			Практическое занятие 7. <i>Расчет химико-технологических систем.</i>	2		П	1	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата и презентации.</i>		2			ДОП 1-6		
16		РД2, РД3	Лабораторная работа 4. <i>Обжиг серного колчедана.</i>	4	3	П	2	ОСН 1-4, ДОП 1	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: оформление реферата и подготовка презентации.</i>		10			ДОП 1-6		
17		РД1, РД2	Лекция 8. <i>Новые химико-технологические процессы.</i>	2		П	0,5	ОСН 1-4, ДОП 2-5	ЭР 1-7	

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	Видео-ресурсы
			Практическое занятие 8. <i>Расчет химико-технологических систем.</i>	2		П ТК4	1 10	ОСН 1-4, ДОП 2-6	ЭР 1-7	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: <i>Реферат: презентация и защита реферата.</i>		2	ТК3	20	ДОП 1-6		
18			<b>Конференц-неделя 2</b>							
			<b>Всего по контрольной точке (аттестации) 2</b>	<b>32</b>	<b>44</b>		<b>64</b>			
			<b>Экзамен</b>			ПА1	20			
			<b>Общий объем работы по дисциплине</b>	<b>48</b>	<b>96</b>		<b>100</b>			

#### Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)
ОСН 1	Общая химическая технология: учебное пособие / под ред. А. Г. Амелина. – Екатеринбург: АТП, 2015. – 400 с. – ISBN 5-6307-0462-4. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C326752">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C326752</a>
ОСН 2	Расчеты химико-технологических процессов / Под ред. И.П. Мухленова – М.: Альянс, 2015. – 248с. – ISBN 978-5-91872-079-0. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C293958">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C293958</a>
ОСН 3	Общая химическая технология. Основные концепции проектирования химико-технологических систем: учебник / И. М. Кузнецова [и др.]; под ред. Х. Э. Харлампиди. – 2-е изд., перераб. – Санкт-Петербург: Лань, 2014. – 381 с. – ISBN 978-5-8114-1479-6. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C270750">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C270750</a> <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C293958">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C293958</a>
ОСН 4	Швалев Юрий Борисович. Общая химическая технология. Промышленные химико-технологические процессы: учебное пособие / Ю. Б. Швалев; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). – Томск: Изд-во ТПУ, 2010. – 192 с. Схема доступа: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m228.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m228.pdf</a>
№	Дополнительная учебная литература (ДОП)

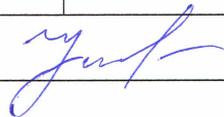
№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ЭР 1	Электронный курс «Общая химическая технология»	<a href="https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2691">https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2691</a>
ЭР 2	Электронный курс «Катализ и технология катализаторов»	<a href="https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=158">https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=158</a>
ЭР 3	Электронная библиотека по химии	<a href="http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary/">http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary/</a>
ЭР 4	Химия в московском университете	<a href="http://www.chem.msu.ru/rus/weldept.html">http://www.chem.msu.ru/rus/weldept.html</a>
ЭР 5	Образовательный сервер ХимХелп - полный курс химии	<a href="http://www.himhelp.ru/">www.himhelp.ru/</a>
ЭР 6	Образовательные ресурсы Интернета по химии	<a href="http://sc.adm-edu.spb.ru/vmk/Fiz_Mat/Him.pdf">http://sc.adm-edu.spb.ru/vmk/Fiz_Mat/Him.pdf</a>
ЭР 7	Основы теоретической химии. Неорганическая химия	<a href="http://bobyeh.ru/lecture/himiya/">http://bobyeh.ru/lecture/himiya/</a>
№	Видеоресурсы (ВР)	Адрес ресурса

(код)	
ДОП 1	Лабораторный практикум по общей химической технологии: учебное пособие / В. А. Аверьянов [и др.]; под ред. В. С. Бескова. – 3-е изд.. – Москва: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2014. – 279 с.: ил.. – Учебник для высшей школы. – Библиография в конце глав.. – ISBN 978-5-9963-1377-8. <a href="http://www.lib.tpu.ru/res_col.html">http://www.lib.tpu.ru/res_col.html</a>
ДОП 2	В.С. Бесков. Общая химическая технология. – М.: Академкнига, 2006. – 452с. – ISBN 5-94628-149-6. <a href="http://www.lib.tpu.ru/res_col.html">http://www.lib.tpu.ru/res_col.html</a>
ДОП 3	Общая химическая технология в 2 т.: / под ред. И. П. Мухленова . – 5-е изд., стер. – М.: Альянс, 2009/ – Т. 1: Теоретические основы химической технологии . – 2009. – 256 с.: ил.. – Библиогр.: с. 255.. – ISBN 978-5903034-78-9. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C185132">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C185132</a>
ДОП 4	Общая химическая технология в 2 т.: / под ред. И. П. Мухленова . – 5-е изд., стер. – М.: Альянс, 2009 / – Т. 2: Важнейшие химические производства . – 2009. – 263 с.: ил.. – Библиогр.: с. 262.. – ISBN 978-5-903034-79-6/ <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C185146">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C185146</a>
ДОП 5	Кутепов, Алексей Митрофанович. Общая химическая технология: учебник для вузов / А. М. Кутепов, Т. И. Бондарева, М. Г. Беренгартен. – 3-е изд., перераб.. – Москва: Академкнига, 2004. – 528 с.: ил.. – Учебники для вузов. – Библиогр.: с. 524.. – ISBN 5-94628-079-1. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C98779">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C98779</a> <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C36620">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C36620</a>
ДОП 6	Игнатенков, Владимир Иванович. Примеры и задачи по общей химической технологии: учебное пособие для вузов / В. И. Игнатенков, В. С. Бесков. – Москва: Академкнига, 2006. – 198 с.: ил.. – Учебное пособие для вузов. – Условные обозначения: с. 5-6. – Список использованной литературы: с. 195.. – ISBN 5-94628-148-8. <a href="http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C105067">http://catalog.lib.tpu.ru/catalogue/simple/document/RU%5CTPU%5Cbook%5C105067</a>

(код)		
ВР 1		
ВР 2	...	

Составил:

«23» 06 2020 г.

 Швалев Ю.Б.

Согласовано:

Заведующий кафедрой - руководитель научно-образовательного центра Н.М. Кижнера на правах кафедры, д.х.н., профессор

«25» 10.08 2020 г.

 Краснокутская Е.А.