

УТВЕРЖДАЮ
И.о. директора ИППР
 Н. В. Гусева
« 24 » 06 2020 г.

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ
ПРИЕМ 2017 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная**

Направление подготовки/ специальность	18.03.01 Химическая технология	
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология	
Специализация	Технология нефтегазохимии и полимерных материалов	
Уровень образования	высшее образование – бакалавриат	
Заведующий кафедрой - руководитель ОХИ на правах кафедры Руководитель специализации		Е. И. Короткова
		Т. Н. Волгина

2020 г.

1. Паспорт государственного экзамена

1.1. Обобщенная структура государственного экзамена по направлению подготовки 18.03.01 «Химическая технология» (специализация: «Технология нефтегазохимии и полимерных материалов»):

Код компетенции	Наименование компетенции	Код результата освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)		Вопросы государственного экзамена
			Код	Наименование	
УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	P4	УК(У)-1.У11	Умеет осуществлять поиск, критически анализировать информацию	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
УК(У)-4	Способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(-ых) языке(-ах)	P9	УК(У)-4.В6	Владеет способностью делового общения на русском языке	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
УК(У)-6	Способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни	P8	УК(У)-6.В3	Владеет возможностями и инструментами непрерывного образования применительно к собственным интересам и потребностям с учетом условий, средств, личностных возможностей, этапов карьерного роста, временной перспективы развития деятельности и требований рынка труда	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ОПК(У)-1	Способен и готов использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	P1	ОПК(У)-1.У25	Умеет выбирать способы и методы определения основных химических свойств веществ и материалов	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ОПК(У)-2	Готов использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	P2	ОПК(У)-2.31	Знает фундаментальные законы естественно-научных дисциплин	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ОПК(У)-3	Готов использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире	P2	ОПК(У)-3.В7	Владеет опытом применения знаний о строении вещества в области определения свойств химических веществ и материалов	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ОПК(У)-5	Владеет основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией	P3	ОПК(У)-5.В7	Владеет навыками работы с литературой по заданной теме, выявляет проблематику, предлагает и обосновывает пути решения	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ПК(У)-1	Способен и готов осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса,	P2	ПК(У)-1.34	Знает основные этапы технологического процесса и технические средства измерения его основных параметров, свойств сырья и продукции	Вопросы дисциплины Д3. «Общая химическая технология»

Код компетенции	Наименование компетенции	Код результата освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)		Вопросы государственного экзамена
			Код	Наименование	
	свойств сырья и продукции				
ПК(У)-2	Готов применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования	Р3	ПК(У)-2.34	Знает аналитические и численные методы решения различных технологических и проектных задач профессиональной деятельности	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д3 «Общая химическая технология»
ПК(У)-4	Способен принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения	Р4	ПК(У)-4.33	Знает теоретические основы разработки технологических процессов	Вопросы дисциплины Д3. «Общая химическая технология»
ПК(У)-9	Способен анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования	Р6	ПК(У)-9.33	Знает физико-химические законы протекания процессов в аппаратах химических производств	Вопросы дисциплины Д3. «Общая химическая технология»
ПК(У)-10	Способен проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа	Р5	ПК(У)-10.31	Знает методы идентификации и количественного определения сырья, материалов и готовой продукции химическими и физико-химическими методами	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»
ПК(У)-11	Способен выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса	Р6	ПК(У)-11.31	Знает способы регулирования технологических параметров, влияние их изменения на технологический режим химического процесса	Вопросы дисциплины Д3. «Общая химическая технология»
ДПК(У)-1	Способен планировать и проводить химические эксперименты, проводить обработку результатов эксперимента, оценивать погрешности, применять методы математического моделирования и анализа при исследовании химико-технологических процессов	Р5	ДПК(У)-1.32	Знает физико-химические свойства основных классов органических веществ, методы их синтеза, механизмы ключевых реакций	Вопросы дисциплин Д1 «Химия 1.1», Д2 «Химия 2.1», Д4 «Органическая химия», Д5 «Углубленный курс органической химии»

1.2 Цель (назначение) государственного экзамена

Целью государственного экзамена является получение и сопоставление объективной информации о качестве подготовки выпускников бакалавриата по направлению 18.03.01 «Химическая технология»

1.3 Перечень дисциплин, обеспечивающих контролируемые результаты обучения:

- Д1 «Химия 1.1»;
- Д2 «Химия 2.1»;
- Д3 «Общая химическая технология»;
- Д4 «Органическая химия»;
- Д5 «Углубленный курс органической химии».

1.4 Обобщенная структура экзаменационного билета.

Структура экзаменационного билета государственного экзамена по направлению 18.03.01 «Химическая технология»

№	Дисциплина или модуль	№ блока/темы	Содержательный блок (контролируемая тема)	Кол-во заданий в билете	Максимальный тестовый балл за 1 одно задание
1	Химия 1.1	1	Классификация и номенклатура неорганических соединений	3	1
		2	Основные понятия и законы химии	3	1
		3	Строение атома	3	1
		4	Химическая связь	3	1
		5	Термохимия	3	1
		6	Химическое равновесие	3	1
		7	Химическая кинетика	3	1
		8	Электрохимические процессы	2	1
		9	Окислительно-восстановительные реакции	3	1
		10	Способы выражения концентрации растворов	3	1
		11	Свойства растворов электролитов и неэлектролитов	2	1
		12	Ионные реакции	2	1
		13	Гидролиз солей	2	1
2	Химия 2.1	1	Химические свойства простых и сложных веществ	3	1
		2	Периодичность свойств элементов, простых и сложных веществ	2	1
3	Общая химическая технология	1	Технологические понятия и определения	3	1
		2	Формулы для расчета технологических критериев	3	1
		3	Физико-химические закономерности технологических процессов	6	1
		4	Химико-технологические системы	1	1
		5	Сырьевые ресурсы химических производств	5	1
		6	Химические реакторы	2	1
4	Органическая химия	1	Основные положения и направления развития теории химического строения органических веществ А.М. Бутлерова. Изомерия органических веществ. Гомологи углеводов	2	1
		2	Классификация органических веществ. Систематическая номенклатура	2	1
		3	Особенности химического и электронного строения алканов, алкенов, алкинов и их свойства. Виды гибридизации электронных облаков	7	1
		4	Ароматические углеводороды. Бензол, его электронное строение, свойства	4	1
		5	Реакции электрофильного замещения в аренах. Гомологи бензола	4	1
5	Углубленный курс органической химии	1	Одноатомные и многоатомные спирты. Фенолы. Номенклатура. Строение. Способы получения. Химические свойства	4	1
		2	Альдегиды и кетоны. Номенклатура. Строение. Способы получения. Химические свойства. Реакции нуклеофильного присоединения по C=O связи	4	1
		3	Одноосновные карбоновые кислоты и их производные	6	1
		4	Амины. Электронное строение. Способы получения. Химические свойства	4	1
		5	Галогенпроизводные соединения	3	1

1.5 Методика оценки

Экзаменационный билет состоит из заданий в тестовой форме, формируется по структуре согласно п. 1.4 и предоставляется тестируемому в электронном виде. Вопросы и задачи, включаемые в экзаменационный билет, отбираются в соответствии с требованиями к

результатам освоения, зафиксированным в ООП, и заданными компетенциями (п. 1.1)

В экзаменационном билете используются задания с выбором одного и нескольких правильных ответов, задания на установление последовательности, задания на установление соответствия и задания с кратким ответом в виде цифры (числа) или слова. Экзамен проводится в электронном виде в *on-line* режиме в назначенное время согласно расписанию. Длительность экзамена составляет 180 минут. Ответы экзаменуемых проверяются автоматически по эталонам, хранящимся в информационно-программном комплексе. Итоговая оценка за государственный экзамен выставляется в соответствии с критериями, приведенными в п. 1.6.

Демонстрационный вариант экзаменационного билета становится доступен на ресурсе <http://exam.tpu.ru> не менее, чем за 3 месяца до начала экзамена. Руководитель ООП проводит консультацию для студентов по вопросам подготовки к государственному экзамену не позднее, чем за месяц до начала экзамена

1.6. Критерии оценки

Верное выполнение каждого задания оценивается 1 баллом, которое умножается на весовой коэффициент субтеста. Весовой коэффициент субтеста по дисциплине «Химия 1.1» — 1,0, «Химия 2.1» — 1,0, «Общая химическая технология» — 1,0, «Органическая химия» — 1,0, «Углубленный курс органической химии» — 1,0. За отсутствие ответа выставляется 0 баллов. Для заданий с множественным выбором выполняется правило частично верного оценивания. Максимальный тестовый балл за экзамен равен 100.

Для пересчета в систему оценок: “отлично”, “хорошо”, “удовлетворительно” и “неудовлетворительно” используется шкала:

Итоговая оценка, баллы	0-54	55-64	65-69	70-79	80-89	90-95	96-100
Традиционная оценка	Неудовлетворительно	Удовлетворительно		Хорошо		Отлично	
Литерная оценка	F	C	C+	B	B+	A	A+

Информация о материально-техническом обеспечении экзамена, литературе для подготовки к госэкзамену, составителях содержится в Спецификации государственного экзамена по направлению «Химическая технология».

1.7. Примеры экзаменационных вопросов

1. Дидактические единицы дисциплины «Химия 1.1»:

- а. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Основные понятия и законы химии»

Количество газообразного кислорода, масса которого 48 г, равно _____ моль.

Ответ округлите до 1 знака после запятой

Впишите свой вариант ответа:

- б. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Химическая связь»

Молекула с наибольшей энергией связи:

— HBr

— HCl

— HF

— HI

Выберите один правильный ответ:

- с. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Химическое равновесие»

Факторы обратимой реакции, приводящие к смещению равновесия вправо:



- повышение концентрации NOCl
- повышение температуры
- повышение давления
- повышение концентрации хлора

Выберите несколько правильных ответов:

2. Дидактические единицы дисциплины «Химия 2.1»:

- а. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы)
«Периодичность свойств элементов, простых и сложных веществ»

Плотность металлов увеличивается в ряду

Mn, Re, Tc

Re, Tc, Mn

Mn, Tc, Re

Tc, Re, Mn

Выберите один правильный ответ:

3. Дидактические единицы дисциплины «Общая химическая технология»:

- а. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы)
«Технологические понятия и определения»

Химико-технологическим процессом называют

- совокупность процессов переработки сырья в нужные продукты с использованием химических превращений, осуществляемых в предназначенных для этого машинах и аппаратах
- последовательность химических и физико-химических процессов целенаправленной переработки исходных веществ в продукт
- совокупность параметров, определяющих условия работы аппарата или системы аппаратов

Выберите один правильный ответ:

- б. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Физико-химические закономерности технологических процессов»

Повысить скорость стадии поверхностной химической реакции гетерогенного процесса в системе газ-твердое можно

- повысив линейную скорость газового потока
- понизив температуру
- увеличив движущую силу процесса
- уменьшив размер твердых частиц
- повысив давление
- применив аппараты с псевдооживленным слоем
- повысив температуру
- применяя катализатор

Выберите несколько правильных ответов:

- с. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Химические реакторы»

Допущения об идеальности для каскада реакторов

- отсутствие обратного влияния
- равенство параметров во всех точках секции и в потоке, выходящем из нее
- отсутствие перемешивания в направлении оси потока, обусловленное любыми причинами
- движущийся поток имеет плоский профиль линейных скоростей
- мгновенное изменение параметров процесса

Выберите несколько правильных ответов:

4. Дидактические единицы дисциплины «Органическая химия»:

- а. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Основные положения и направления развития теории химического строения органических веществ А.М. Бутлерова. Изомерия органических веществ. Гомологи углеводов»

Соединения одинакового количественного и качественного состава называют

- углеводородами
- гомологами
- веществами одного класса соединений
- изомерами

Выберите один правильный ответ:

- б. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Ароматические углеводороды. Бензол, его электронное строение, свойства»

Число σ -связей в бензоле равно _____.

Впишите свой вариант ответа:

5. Дидактические единицы дисциплины «Углубленный курс органической химии»:

- а. Пример вопроса содержательного блока (контролируемой темы) «Одноосновные карбоновые кислоты и их производные»

Установите соответствие между структурой соединения и его названием

Структура соединения	Название соединения
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{O} \\ \\ \text{O} \end{array}$	хлорангид пропановой кислоты
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{NH}_2 \end{array}$	амид пропановой кислоты
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{Cl} \end{array}$	этиловый эфир уксусной кислоты
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH} \\ \quad \nearrow \text{O} \\ \text{Cl} \quad \searrow \text{OH} \end{array}$	2-хлорпропановая кислота
	ангидрид уксусной кислоты

Установите соответствие путём перетаскивания маркеров элементов правого списка к маркерам левого списка:

2. Паспорт выпускной квалификационной работы

Обобщенная структура защиты ВКР по направлению 18.03.01 «Химическая технология» (специализация: «Технология нефтегазохимии и полимерных материалов»):

Код компетенции	Наименование компетенции	Код результата освоения ООП	Разделы и этапы ВКР
УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	Р4	Выполнение ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
УК(У)-2	Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений	Р7	Выполнение ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
УК(У)-3	Способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде	Р10	Доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
УК(У)-4	Способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(-ых) языке(-ах)	Р9	Пояснительная записка к ВКР, доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР

Код компетенции	Наименование компетенции	Код результата освоения ООП	Разделы и этапы ВКР
УК(У)-5	Способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах	P7	Доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
УК(У)-6	Способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни	P8	Выполнение ВКР, подготовка к защите, доклад на защите ВКР
УК(У)-7	Способен поддерживать должный уровень физической подготовленности для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности	P8	Выполнение ВКР, подготовка к защите
УК(У)-8	Способен создавать и поддерживать безопасные условия жизнедеятельности, в том числе при возникновении чрезвычайных ситуаций	P4	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Социальная ответственность»), ответы на вопросы при защите ВКР
ОПК(У)-1	Способность и готовность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	P1	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть» и «Инженерные расчеты»), ответы на вопросы
ОПК(У)-2	Готовность использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	P2	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть»), ответы на вопросы при защите ВКР
ОПК(У)-3	Готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире	P2	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Теоретическая часть»), доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
ОПК(У)-4	Владение пониманием сущности и значения информации в развитии современного информационного общества, осознания опасности и угрозы, возникающих в этом процессе, способность соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны	P1	Выполнение ВКР, доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
ОПК(У)-5	Владение основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией	P3	Выполнение ВКР, графический материал, доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
ОПК(У)-6	Владение основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий	P4	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Социальная ответственность»), ответы на вопросы при защите ВКР
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	P2	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Теоретическая часть»), графический материал, доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-2	Готовность применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования	P3	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Инженерные расчеты»), графический материал, ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-3	Готовность использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности	P1	Пояснительная записка к ВКР, графический материал, доклад на защите ВКР
ПК(У)-4	Способность принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения	P4	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Инженерные расчеты»), графический материал, ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-5	Способность использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест	P6	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Социальная ответственность»), ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-6	Способность налаживать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств	P6	Выполнение графической части ВКР, проведение инженерных расчетов
ПК(У)-7	Способность проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта	P6	Графический материал, ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-8	Готовность к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования	P6	Графический материал, ответы на вопросы при защите ВКР
ПК(У)-9	Способность анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования	P6	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть» и «Инженерные расчеты»), графический материал, доклад на защите ВКР

Код компетенции	Наименование компетенции	Код результата освоения ООП	Разделы и этапы ВКР
ПК(У)-10	Способность проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа	Р3	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть» и «Инженерные расчеты»), графический материал, доклад на защите ВКР
ПК(У)-11	Способность выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса	Р6	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Инженерные расчеты»), графический материал, доклад на защите ВКР
ДПК(У)-1	Способность планировать и проводить химические эксперименты, проводить обработку результатов эксперимента, оценивать погрешности, применять методы математического моделирования и анализа при исследовании химико-технологических процессов	Р3	Пояснительная записка к ВКР (раздел «Инженерные расчеты»), заключение
ДПК(У)-2	Готовность изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования	Р8	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть», «Обзор литературы», «Аналитический обзор»), доклад на защите ВКР
ДПК(У)-3	Готовность разрабатывать проекты индивидуально и в составе авторского коллектива	Р4	Пояснительная записка к ВКР (разделы «Теоретическая часть» и «Инженерные расчеты»), графический материал, доклад на защите ВКР, ответы на вопросы при защите ВКР

2.1. Структура выпускной квалификационной работы

ВКР имеет следующую структуру:

- Титульный лист,
- Запланированные результаты обучения по программе,
- Задание на выполнение ВКР,
- Реферат,
- Определения, обозначения, сокращения, нормативные ссылки,
- Оглавление,
- Введение,
- Обзор литературы / теоретическая часть,
- Объект и методы исследования / характеристика продуктов, сырья, материалов
- Расчеты и аналитика / инженерные расчеты (аналитический обзор, теоретический анализ, инженерные расчеты, разработка конструкции, технологическое, организационное, эргономическое проектирование и др.),
- Раздел «Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и ресурсосбережение»,
- Раздел «Социальная ответственность»,
- Заключение (выводы),
- Список использованных источников,
- Приложения.

2.2. Методика оценки выпускной квалификационной работы

3.1. ВКР оценивается на заседании ГЭК. Члены ГЭК оценивают содержание работы и ее защиту, включающую доклад и ответы на вопросы, по критериям, приведенным в разделе 4.

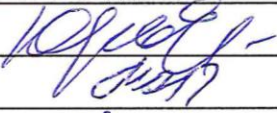
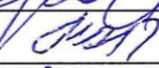
3.2. Согласованная итоговая оценка выставляется на основании оценок членов ГЭК с учетом оценки руководителя ВКР. Итоговая оценка по результатам защиты ВКР выставляется в традиционной форме (в соответствии с действующим Положением о балльно-рейтинговой системе оценивания ТПУ).

2.3. Критерии оценки выпускной квалификационной работы

На основании приведенных критериев при оценке ВКР делается вывод о сформированности соответствующих компетенций:

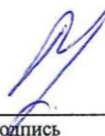
Критерии оценки ВКР	Соответствие традиционной оценке
– Структура и оформление ВКР соответствует предъявляемым требованиям, не имеет существенных недостатков – В работе решается достаточно сложная исследовательская задача – Глубокая степень проработки теоретического и практического материала, качество разработанных чертежей соответствует заданию, а оформление – соответствует требованиям ЕСТД и ЕСКД – Отзыв руководителя и рецензента не содержит замечаний – Ответы на вопросы комиссии сформулированы четко и аргументированно, свидетельствуют о полном владении материалом выпускной работы	«Отлично»
– Структура и оформление ВКР соответствует большинству предъявленных требований – В работе решается исследовательская задача умеренного уровня сложности – Умеренная степень проработки теоретического и практического материала, качество разработанных чертежей соответствует заданию при наличии небольших замечаний, оформление имеет незначительные отклонения от требований ЕСТД и ЕСКД – Отзыв руководителя и рецензента не содержит существенных замечаний – Ответы на вопросы комиссии сформулированы недостаточно четко и/или недостаточно аргументированно, свидетельствуют о неполном владении материалом выпускной работы	«Хорошо»
– Структура и оформление ВКР соответствует большинству предъявленных требований, но содержит некоторые недостатки – В работе решается исследовательская задача невысокого уровня сложности – Невысокая степень проработки теоретического и практического материала, качество разработанных чертежей соответствует заданию, но имеет значительные отклонения от требований ЕСТД и ЕСКД – Отзыв руководителя и рецензента содержит замечания, но они не касаются полноты выполнения работы – Ответы на вопросы комиссии содержат некоторые ошибки и заблуждения, свидетельствуют о слабом владении материалом выпускной работы	«Удовл.»
– Структура и оформление ВКР не соответствует большинству предъявленных требований, – В работе исследовательская задача не решена, либо решена с существенными ошибками – Низкая степень проработки теоретического и практического материала, качество разработанных чертежей не соответствует заданию при наличии больших замечаний, оформление имеет значительные отклонения от требований ЕСТД и ЕСКД – Отзыв руководителя и рецензента содержит большое количество существенных замечаний – Ответы на вопросы комиссии содержат существенные ошибки и заблуждения, свидетельствуют о полном незнании материалов выпускной работы	«Неудовл.»

Разработчики:

Должность	Подпись	ФИО
Доцент		Е. М. Юрьев
Доцент		О.Е. Мойзес
Доцент		Т. Н. Волгина

Программа одобрена на заседании кафедры Технологии органических веществ и полимерных материалов (протокол № 20 от «24» мая 2017 г.).

Заведующий кафедрой - руководитель
ОХИ на правах кафедры,
д.х.н, профессор


подпись /Е. И. Короткова/