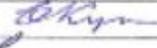


**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2020 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ заочная**

**Основные процессы и аппараты химической технологии**

Направление подготовки/ специальность	18.03.01 «Химическая технология»		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология переработки нефти и газа		
Специализация	Технология нефтегазохимии и полимерных материалов		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	4	семестр	7, 8
Трудосмкость в кредитах (зачетных единицах)	6 (3+3)		

Заведующий кафедрой - руководитель НОЦ Н.М. Кижнера		Е.А. Краснокутская
Руководитель ООП		Е.А. Кузьменко
Преподаватель		Н.В. Усольцева

2020 г.

## 1. Роль дисциплины «Основные процессы и аппараты химической технологии» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)		
				Код	Наименование	
Основные процессы и аппараты химической технологии	7, 8	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.В2	Владеет методами определения оптимальных технологических режимов работы оборудования	
				ПК(У)-4.У2	Умеет определять характер движения жидкостей и газов; характеристики процессов тепло- и массопередачи; рассчитывать параметры	
				ПК(У)-4.32	Знает основы теории переноса импульса, тепла и массы; теории тепло- и массопередачи, типовые процессы, аппараты и методы их расчета	
		ПК(У)-9		Способность анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования	ПК(У)-9.В3	Владеет навыками проектирования простейших аппаратов химической промышленности
					ПК(У)-9.У3	Умеет анализировать техническую документацию, выбирать аппаратуру для конкретного химико-технологического процесса
					ПК(У)-9.33	Знает физико-химические законы протекания процессов в аппаратах химических производств

## 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	Ставить и решать задачи производственного анализа, связанные с созданием и переработкой материалов с использованием моделирования объектов и процессов химической технологии	ПК(У)-4	<b>Раздел (модуль) 1. Основные закономерности процессов и общие принципы расчёта аппаратов</b> <b>Раздел (модуль) 2. Гидромеханические процессы и аппараты</b> <b>Раздел (модуль) 3. Теплообменные процессы и аппараты</b> <b>Раздел (модуль) 4. Массообменные процессы и аппараты</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>· Защита отчетов по лабораторным работам</li> <li>· Тест</li> <li>· Контрольная работа</li> </ul>
РД-2	Разрабатывать новые технологические процессы, проектировать и использовать новое оборудование химической технологии, проектировать объекты	ПК(У)-9	<b>Раздел (модуль) 2. Гидромеханические процессы и аппараты</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>· Защита курсового проекта</li> </ul>

	химической технологии в контексте предприятия, общества и окружающей среды		<b>Раздел (модуль) 3.</b> <b>Теплообменные процессы и аппараты</b> <b>Раздел (модуль) 4.</b> <b>Массообменные процессы и аппараты</b>	
--	--	--	--	--

### 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.	Тестирование	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Характеристика турбулентного режима течения жидкости:               <ol style="list-style-type: none"> <li>а) <math>2330 &lt; Re &lt; 10000</math>, продольное и поперечное движение частиц</li> <li>б) <math>Re \geq 10000</math>, продольное и поперечное движение частиц</li> <li>в) <math>Re \geq 10000</math>, продольное движение частиц</li> <li>г) <math>Re \leq 2320</math>, продольное и поперечное движение частиц</li> </ol> </li> <li>2. Работу, требуемую для образования единицы новой поверхности, называют:               <ol style="list-style-type: none"> <li>а) давлением</li> <li>б) поверхностным натяжением</li> <li>в) теплотой</li> <li>г) вязкостью</li> </ol> </li> <li>3. Выберите все процессы, которые относятся к тепловым процессам.               <ol style="list-style-type: none"> <li>а) экстракция</li> <li>б) кипение</li> <li>в) выпаривание</li> <li>г) сушка</li> </ol> </li> <li>4. Укажите уравнения скорости фильтрования:               <ol style="list-style-type: none"> <li>а) <math display="block">dW = \frac{dM}{S \cdot d\tau} = \frac{\Delta p}{\mu(R_{oc} + R_{ф.н.})}</math></li> <li>б) <math display="block">dW = \frac{dV}{S \cdot d\tau} = \frac{\Delta p}{\mu(R_{oc} + R_{ф.н.})}</math></li> <li>в) <math display="block">dW = \frac{dV}{S \cdot d\tau} = \frac{p}{\mu(R_{oc} + R_{ф.н.})}</math></li> </ol> </li> </ol>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p data-bbox="808 199 1142 287">г) <math display="block">dW = \frac{dV}{S \cdot d\tau} = \frac{\Delta p}{\rho \cdot r}</math></p> <p data-bbox="775 331 1512 363">5. Запишите тепловой баланс процесса теплообмена.</p> <div data-bbox="743 379 1142 678" style="text-align: center;"> <p>The graph shows temperature <math>t, ^\circ\text{C}</math> on the vertical axis and height <math>H, \text{m}</math> on the horizontal axis. A horizontal line is drawn at <math>T_{\text{конд}}</math>. A diagonal line starts at <math>t_n</math> on the y-axis and ends at <math>t_k</math> on the y-axis.</p> </div> <p data-bbox="775 735 2027 767">6. Укажите основное уравнение массопередачи процесса ректификации для газовой фазы:</p> <p data-bbox="808 774 1153 813">а) <math>Q = K_y \cdot F \cdot (y^* - y)</math></p> <p data-bbox="808 829 1153 869">б) <math>Q = K_y \cdot F \cdot (y - y^*)</math></p> <p data-bbox="808 885 1153 925">в) <math>Q = K_x \cdot F \cdot (y - x^*)</math></p> <p data-bbox="808 941 1153 981">г) <math>Q = K_y \cdot F \cdot (x - x^*)</math></p> <p data-bbox="775 1037 2072 1109">7. Как называется процесс извлечения вещества, растворенного в жидкости, другой жидкостью, которая практически не смешивается или частично смешивается в первой жидкость?</p> <p data-bbox="808 1114 1052 1145">а) ректификация</p> <p data-bbox="808 1150 1008 1182">б) экстракция</p> <p data-bbox="808 1187 996 1219">в) абсорбция</p> <p data-bbox="808 1224 940 1256">г) сушка</p> <p data-bbox="775 1295 2072 1367">8. Укажите, какое влияние оказывает флегмовое число на основные геометрические размеры аппарата и расход теплоносителя.</p> <p data-bbox="808 1372 2072 1436">а) с увеличением флегмового числа высота аппарата не изменяется, расход греющего пара увеличивается</p>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>б) с увеличением флегмового числа высота аппарата уменьшается, расход греющего пара увеличивается</p> <p>в) с уменьшением флегмового числа высота аппарата уменьшается, расход греющего пара увеличивается</p> <p>г) с увеличением флегмового числа высота аппарата увеличивается, расход греющего пара уменьшается</p> <p>9. Какой закон описывает молекулярную диффузию?</p> <p>а) <math>\frac{dw}{d\tau} = f(w)</math></p> <p>б) <math>I = f(x)</math></p> <p>в) <math>w = f(\tau)</math></p> <p>г) <math>\varphi = f(w)</math></p> <p>10. Укажите наиболее эффективный режим работы тарельчатых аппаратов.</p> <p>а) пленочный режим</p> <p>б) режим эмульгирования</p> <p>в) пенный режим</p> <p>г) пузырьковый режим</p>
11.	Защита лабораторной работы	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Цель лабораторной работы.</li> <li>2. Описание порядка выполнения работы.</li> <li>3. Описание результатов работы.</li> </ol>
12.	Контрольная работа	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Определите коэффициент теплопередачи для процесса теплообмена между водой с температурой 95 °С (коэффициент теплоотдачи 1540 Вт/(м<sup>2</sup>·К)), протекающей в межтрубном пространстве кожухотрубного теплообменника и холодной водой с температурой 16 °С (коэффициент теплоотдачи 985 Вт/(м<sup>2</sup>·К)), движущейся в бронзовых трубах 38×2,5 мм (коэффициент теплопроводности 64 Вт/(м·К)), покрытых снаружи слоем накипи толщиной 0,1 мм, коэффициент теплопроводности которой составляет 2,5 Вт/(м·К).</li> <li>2. Определить влагосодержание и энтальпию влажного воздуха при температуре 60 °С и относительной влажности <math>\varphi = 40</math> %. Ответ пояснить графически.</li> <li>3. В ректификационную колонну непрерывного действия подается 1050 кг/ч смеси.</li> </ol>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		Образуется 370 кг/ч кубового остатка. Определить расход флегмы, если содержание низкокипящего компонента в дистилляте составляет 94 % мол. Уравнение рабочей линии укрепляющей части колонны $y = 0,35x + 0,19$ .
13.	Защита курсового проекта	Тематика проектов: <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Технологический проект фильтровальной установки.</li> <li>2. Технологический проект теплообменного аппарата.</li> <li>3. Технологический проект выпарной установки.</li> <li>4. Технологический проект абсорбционной установки.</li> <li>5. Технологический проект ректификационной установки.</li> </ol>
4.	Экзамен	Билет № 1: <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Основное уравнение гидростатики. Практическое использование уравнения в инженерных расчетах.</li> <li>2. Конвективная теплоотдача. Сущность процесса. Расчет коэффициента теплоотдачи.</li> <li>3. Материальный баланс разделительных процессов.</li> </ol>

### 5. Методические указания по процедуре оценивания

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тестирование	<p>Преподаватель:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· выдает задание обучающимся;</li> <li>· оценивает ответы обучающегося по балльной системе;</li> <li>· выставляет обучающемуся итоговый балл по тестовым заданиям, определяемый путем сложения баллов за каждый правильный ответ (при этом цифры после запятой не округляются): тест считается сданным в случае, если по результатам выполнения тестовых заданий итоговый балл составляет не менее 2,75 баллов из 5 возможных.</li> </ul> <p>Обучающийся:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· указывает свои фамилию, имя, отчество, дату, ответы на задания на листе с тестовым заданием (обучающемуся отводится 40 минут на подготовку ответов);</li> <li>· выбирает один или несколько правильных ответов для задания закрытого типа (множественный выбор);</li> <li>· вписывает только одно слово в месте прочерка для задания открытого типа (задание дополнения);</li> <li>· записывает ответ в бланке для задания открытого типа (задание свободного изложения).</li> </ul>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>Каждому из тестовых заданий присваивается балл с учетом сложности задания:  Задание закрытого типа (множественный выбор) оценивается в 0,25 балла.  Задание открытого типа (задание дополнения) оценивается в 0,40 балла.  Задание открытого типа (задание свободного изложения) оценивается в 0,80 балла.</p>
2.	Защита лабораторной работы	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по лабораторной работе:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· соответствие отчета по лабораторной работе по структуре и содержанию требованиям, представленным в методических указаниях к выполнению лабораторной работе;</li> <li>· степень выполнения задания;</li> <li>· степень соответствия выполненных работ цели лабораторной работы;</li> <li>· правильность оформления отчета;</li> <li>· соответствие выводов цели работы.</li> </ul> <p>Преподаватель проводит оценивание знаний обучающегося по теме лабораторной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· обучающийся предъявляет преподавателю отчет;</li> <li>· преподаватель задает обучающемуся вопросы и заслушивают ответы.</li> </ul> <p>Преподаватель оценивает выполненную работу и ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· в отчете представлено подробное описание всех разделов с необходимыми графическими/табличными пояснениями; на защите обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 10,0 баллов;</li> <li>· в отчете представлено описание всех разделов с недостаточным количеством графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 7,1–9,0 балла;</li> <li>· в отчете не подробное описание некоторых разделов и/или недостаточное количество графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 5,6–7,0 балла;</li> <li>· в отчете не подробное описание всех разделов и/или отсутствие некоторых разделов, отсутствие графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0–5,5 балла.</li> </ul>
3.	Контрольная работа	<p>Преподаватель проводит оценивание контрольной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· степень выполнения задания;</li> <li>· степень соответствия выполненных работ цели задания;</li> </ul>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<ul style="list-style-type: none"> <li>· правильность оформления расчетов.</li> </ul> <p>Преподаватель оценивает выполненную работу:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· в отчете представлено подробное описание всех расчетов с необходимыми пояснениями: 10,0 баллов;</li> <li>· в отчете представлено описание всех расчетов с недостаточным количеством графических/табличных пояснений: 7,1–9,0 баллов;</li> <li>· в отчете не подробное описание некоторых расчетов и/или недостаточное количество графических/табличных пояснений: 5,6–7,0 баллов;</li> <li>· в отчете не подробное описание всех расчетов и/или отсутствие некоторых разделов, отсутствие графических/табличных пояснений: 0–5,5 балла.</li> </ul>
4.	Защита ИДЗ	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по индивидуальному домашнему заданию (ИДЗ):</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· соответствие отчета по ИДЗ по структуре и содержанию установленным требованиям;</li> <li>· степень выполнения задания;</li> <li>· степень соответствия выполненных работ цели задания;</li> <li>· правильность оформления отчета;</li> <li>· соответствие выводов цели работы.</li> </ul> <p>Преподаватель проводит оценивание презентации и доклада:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· обучающийся предьявляет преподавателю отчет и делает краткое сообщение, сопровождаемое показом демонстрационных материалов;</li> <li>· преподаватель задает обучающемуся вопросы и заслушивают ответы;</li> <li>· могут быть заданы теоретические и практические вопросы по представленным в отчете материалам;</li> </ul> <p>Преподаватель оценивает выполненную работу и ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· в отчете представлено подробное описание всех разделов с необходимыми графическими/табличными пояснениями; на защите обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 50 баллов;</li> <li>· в отчете представлено описание всех разделов с недостаточным количеством графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 35,1–45,0 баллов;</li> <li>· в отчете не подробное описание некоторых разделов и/или недостаточное количество графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает правильно не на все</li> </ul>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 27,6–35,0 баллов;</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· в отчете не подробное описание всех разделов и/или отсутствие некоторых разделов, отсутствие графических/табличных пояснений; на защите обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0–27,5 баллов.</li> </ul>
5.	Защита курсового проекта	<p>Выбор темы общеинженерного проектирования должен быть основан на предполагаемой тематике дипломной работы студента. В случае, если тематика дипломной работы по каким-то причинам еще не определена, тема общеинженерного проекта выбирается на основании консультации с преподавателем исходя из направления, по которому обучается студент, или тематики предприятия, от которого студент направлен на обучение.</p> <p>Курсовой проект представляет собой выполнение на основе исходных данных пояснительной записки и перечня графического материала.</p> <p>Материал пояснительной записки следует располагать в следующем порядке:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Титульный лист</li> <li>2. Задание</li> <li>3. Реферат</li> <li>4. Содержание</li> <li>5. Определения</li> <li>6. Обозначения и сокращения</li> <li>7. Введение</li> <li>8. Основную часть</li> <li>9. Заключение</li> <li>10. Список использованных источников</li> <li>11. Приложения (спецификацию)</li> </ol> <p>Перечень графического материала:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Чертеж общего вида аппарата, лист 1.</li> <li>2. Сборочная единица, лист 2.</li> </ol> <p>Критерии оценивания выполнения курсового проекта:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Предоставлена правильно оформленная пояснительная записка, содержащая в себе все необходимые разделы и прилагающуюся конструкторскую документацию, выполненную в соответствии с требованиями ГОСТ – 20 баллов</li> </ol>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>2. Все расчеты выполнены верно и в соответствии с заданием – 10 баллов</p> <p>3. Аппарат подобран верно и в соответствии с заданием – 10 баллов</p> <p>4. Студент грамотно излагает суть выполненной работы, знает пояснительную записку и конструкторскую документацию, отвечает на дополнительные вопросы преподавателя – 20 баллов</p> <p>Подготовленный курсовой проект подписывается студентом и представляется преподавателю на проверку в установленные календарным рейтингом-планом курсового проекта сроки. Проверка курсовых проектов преподавателем осуществляется в течение трех дней после сдачи.</p> <p>Преподаватель оценивает выполнение курсового проекта и соответствие календарному рейтингом-плану по 40-балльной системе. Курсовая работа считается выполненной, а студент получает допуск к защите при получении 22 баллов, на титульном листе преподаватель делает отметку «К защите», проставляет набранное количество баллов и ставит подпись. Если в результате проверки студент получает меньшую сумму баллов, то работа возвращается студенту для доработки или переделки. Замечания преподаватель в письменном виде представляет студенту. На титульном листе делается отметка «Доработать» или «Переделать».</p>
6.	Экзамен	<p>Преподаватель:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· выдает экзаменационный билет обучающемуся;</li> <li>· оценивает ответы обучающегося по балльной системе;</li> <li>· выставляет обучающемуся итоговый балл, определяемый путем сложения баллов за ответ на каждый вопрос экзаменационного билета;</li> <li>· проводит оценивание в соответствии с критериями в п. 3.</li> </ul> <p>Обучающийся:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· указывает на экзаменационном листе свои фамилию, имя, отчество, дату, ответы на вопросы экзаменационного билета;</li> <li>· записывает на экзаменационном листе ответы на вопросы экзаменационного билета (обучающемуся отводится 40 минут на подготовку ответов).</li> </ul> <p>Преподаватель проводит оценивание:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· обучающийся отвечает на вопросы экзаменационного билета;</li> <li>· преподаватель заслушивает ответы;</li> <li>· преподаватель задает обучающемуся дополнительные вопросы и заслушивает ответы на</li> </ul>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>дополнительные вопросы.</p> <p>Преподаватель оценивает ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>· обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 20 баллов;</li> <li>· обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 14–19 баллов;</li> <li>· обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 11–13 баллов;</li> <li>· обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0–10 балла.</li> </ul>

**КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН ДИСЦИПЛИНЫ**  
**2023/2024 учебный год**

ОЦЕНКИ			Дисциплина <i>«Основные процессы и аппараты химической технологии»</i>  по направлению <u>18.03.01 «Химическая технология»</u>	Лекции	8	час.
«Отлично»	A	90 - 100 баллов		Практ. занятия	2	час.
«Хорошо»	B	80 – 89 баллов		Лаб. занятия	8	час.
	C	70 – 79 баллов		<b>Всего ауд. работа</b>	18	<b>час.</b>
«Удовл.»	D	65 – 69 баллов		СРС	94	час.
	E	55 – 64 баллов		<b>ИТОГО</b>	<b>112</b>	<b>час.</b>
Зачтено	P	55 - 100 баллов			<b>3</b>	<b>з.е.</b>
Неудовлетворительно / незачтено	F	0 - 54 баллов				

**Результаты обучения по дисциплине:**

РД-1	Ставить и решать задачи производственного анализа, связанные с созданием и переработкой материалов с использованием моделирования объектов и процессов химической технологии
------	--

**Оценочные мероприятия:**

Для дисциплин с формой контроля - экзамен

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
<b>Текущий контроль:</b>			<b>80</b>
<b>П</b>	Посещение занятий	–	–
<b>ТК1</b>	Защита отчета по лабораторной работе	2	20
<b>ТК2</b>	Контрольная работа	1	5
<b>ТК3</b>	Тест	1	5
<b>ЭК</b>	Электронный образовательный ресурс	1	50
<b>Промежуточная аттестация:</b>			<b>20</b>
<b>ПА1</b>	Экзамен	1	20
<b>ИТОГО</b>			<b>100</b>

**Электронный образовательный ресурс**

Учебная деятельность / оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
<b>ЭР1</b>	ИДЗ	1	50
<b>ИТОГО</b>			<b>80</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
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
		РД-1	Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			ИДЗ		40	ЭК	50	ДОП 1	ЭР 1 ЭР 2	
			Лекция 1. <i>Гидростатика. Основные законы. Гидродинамика. Основные характеристики движения жидкостей. Основные законы гидродинамики.</i>	2	2	П		ОСН 1 ОСН 2		
			Лекция 2. <i>Тепловые балансы. Методы проектного и технологического расчёта теплообменной аппаратуры.</i>	2	2	П		ОСН 1 ОСН 2		
			Лекция 3. <i>Материальные балансы и линии рабочих концентраций фаз. Движущие силы. Кинетика массообменных процессов.</i>	2	2	П		ОСН 1 ОСН 2		
			Лекция 4. <i>Массоотдача и массопередача. Числа и высоты единиц переноса. Теоретическая и действительная ступень изменения концентраций.</i>	2	2	П		ОСН 1 ОСН 2		
			Практическое занятие 1. <i>Решение задач по основным прикладным вопросам гидростатики и гидродинамики.</i>	2	2	П		ДОП 1		
			Лабораторная работа 1. <i>Определение гидравлических сопротивлений трубопровода</i>	2	10	ТК1	10	ОСН 2		
			Лабораторная работа 2. <i>Кожухотрубный теплообменник</i>	2	10	ТК1	10	ОСН 2		
		Лабораторная работа 3. <i>Испытание ректификационной колонны</i>	2	10						
		РД-1	<b>Конференц-неделя</b>							
			Контрольная работа	1	8	ТК2	5	ОСН 1 ДОП 1		
			Тест	1	6	ТК3	5	ОСН 2 ДОП 1		
			<b>Всего по контрольной точке (аттестации)</b>	<b>18</b>	<b>94</b>		<b>80</b>			
			<b>Экзамен (при наличии)</b>				20	ОСН 1 ОСН 2 ДОП 1		
			<b>Общий объем работы по дисциплине</b>	<b>18</b>	<b>94</b>		<b>100</b>			

### Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)
ОСН 1	Процессы и аппараты химической технологии. Общий курс : учебник : в 2 книгах / В. Г. Айнштейн, М. К. Захаров, Г. А. Носов [и др.] ; под редакцией В. Г. Айнштейна. – 8-е изд., стер. – Санкт-Петербург : Лань, [б. г.]. – Книга 1 : Книга 1 – 2019. – 916 с. – URL: <a href="https://e.lanbook.com/book/111193">https://e.lanbook.com/book/111193</a> (дата обращения: 23.05.2019).
ОСН 2	Касаткин А.Г. Основные процессы и аппараты химической технологии : учебник для вузов / А. Г. Касаткин. – Изд. стер. – Москва: Альянс, 2014. – 750 с.
№ (код)	<b>Дополнительная учебная литература (ДОП)</b>
ДОП 1	Павлов К.Ф. Примеры и задачи по курсу процессов и аппаратов химической технологии : учебное пособие для вузов / К. Ф. Павлов, П. Г. Романков, А. А. Носков. – 10-е изд., перераб. и доп. – репринтное издание. – Москва: Альянс, 2013. – 576 с.

№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ЭР 1	Усольцева Н.В. Процессы и аппараты химической технологии : электронный курс. Часть 1 [Электронный ресурс] / Н. В. Усольцева; Национальный исследовательский Томский политехнический университет, Инженерная школа новых производственных технологий, Научно-образовательный центр Н. М. Кижнера. – Электрон. дан. – Томск: TPU Moodle, 2019. – Заглавие с экрана. – Доступ по логину и паролю.	<a href="https://design.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2580">https://design.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2580</a>
ЭР 2	Усольцева Н.В. Процессы и аппараты химической технологии : электронный курс. Часть 2 [Электронный ресурс] / Н. В. Усольцева; Национальный исследовательский Томский политехнический университет, Инженерная школа новых производственных технологий, Научно-образовательный центр	<a href="http://design.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2948">http://design.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2948</a>

		Н. М. Кижнера. — Электрон. дан.. — ТРУ Moodle, 2015. — Заглавие с экрана. — Доступ по логину и паролю.	
--	--	--	--

Составил:

Старший преподаватель

НОЦ Н.М. Кижнера

«\_\_\_» \_\_\_\_\_ 2020 г.

\_\_\_\_\_ (Н.В. Усольцева)

Согласовано:

Заведующий кафедрой – руководитель  
научно-образовательного центра на правах кафедры

(НОЦ Н.М. Кижнера),

д.х.н., профессор

«\_\_\_» \_\_\_\_\_ 2020 г.

\_\_\_\_\_ (Е.А. Краснокутская)

### КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН

выполнения курсового проекта

по дисциплине	<b>Основные процессы и аппараты химической технологии</b>
ООП подготовки	бакалавров
направления (специальности)	18.03.01 Химическая технология
на период	весенний семестр 2023/2024 учебного года
Руководитель	Усольцева Наталья Васильевна

Дата контроля	Вид работы (аттестационное мероприятие)	Максимальный балл
<b>Текущий контроль в семестре</b>		<b>40</b>
	Выбор и утверждение темы курсового проекта	2
	Постановка цели и задач курсового проекта	5
	Тепловые, материальные расчеты аппаратов установки	3
	Технологический расчет аппаратов установки	5
<i>Конференц-неделя 1 (КТ 1)</i>	Написание и предоставление черновика разделов курсового проекта на проверку руководителю	5
	Конструктивный расчет аппаратов установки	5
	Гидравлический расчет аппаратов установки. Расчет толщины тепловой изоляции аппаратов установки (при необходимости).	3
	Выводы по работе	2
	Выполнение чертежей общего вида основного аппарата установки, сборочных единиц, выносных элементов, деталей	5
	Оформление в соответствии с требованиями СТО ТПУ 2.5.01-2011. Представление руководителю работы на проверку	2
	Устранение замечаний, оформление и представление руководителю окончательного варианта работы	3
<b>Промежуточная аттестация</b>		<b>60</b>
<i>Конференц-неделя 2 (КТ 2)</i>	Защита работы	60
<b>Итого количество баллов по результатам работы в семестре и аттестационных мероприятий</b>		<b>100</b>

№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ЭР 1	Справочная, нормативная литература	<a href="http://portal.tpu.ru:7777/SHARED/u/USOLCEVA/academic/Tab1">http://portal.tpu.ru:7777/SHARED/u/USOLCEVA/academic/Tab1</a>
ЭР 2	Общениженерный проект: электронный курс	<a href="https://eor.lms.tpu.ru/course/view.php?id=1186">https://eor.lms.tpu.ru/course/view.php?id=1186</a>

Составил:

Старший преподаватель  
НОЦ Н.М. Кижнера



Н.В. Усольцева

«28» 06 2020 г.

Согласовано:

Заведующий кафедрой - руководитель научно-образовательного центра на правах кафедры  
(НОЦ Н.М. Кижнера)



Е.А. Краснокутская

«28» 06 2020 г.