

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ПРИЕМ 2017 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Моделирование химико-технологических процессов			
Направление подготовки/ специальность	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология		
Специализация	Машины и аппараты химических производств		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	3	семестр	6
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	3		
Заведующий кафедрой - руководитель отделения на правах кафедры			Короткова Е.И.
Руководитель специализации			Беляев В.М.
Преподаватель			Мойзес О.Е.

2020 г.

1. Роль дисциплины «Моделирование химико-технологических процессов» в формировании компетенций выпускника:

Код компетенции	Наименование компетенции	Результаты освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
			Код	Наименование
ОПК(У)-5	Владение основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией	РЗ	ОПК(У)-5.В4	Владеет методами поиска и обмена информацией в компьютерных сетях, пакетами прикладных программ при моделировании химико-технологических процессов
			ОПК(У)-5.У4	Умеет выполнять обработку результатов моделирования с применением прикладных компьютерных программ
			ОПК(У)-5.34	Знает основные методы получения, хранения и переработки информации при моделировании ХТП
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	РЗ	ПК(У)-2.В2	Владеет алгоритмами численных методов, навыками программирования и самостоятельного выполнения компьютерных расчетов при моделировании, и оптимизации объектов химической технологии
			ПК(У)-2.У2	Умеет применять численные методы, использовать языки программирования и прикладные программы для решения профессиональных задач
			ПК(У)-2.32	Знает основные модели структуры потоков, алгоритмы численных методов, методологию анализа результатов моделирования
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	РЗ	ДПК(У)-1.В5	Владеет методами построения математических моделей ХТП и интерпретации полученных результатов; методами математической статистики для обработки результатов активных и пассивных экспериментов
			ДПК(У)-1.У5	Умеет применять методы математического моделирования при исследовании ХТП, применять методы корреляционного и регрессионного анализа при обработке экспериментальных данных и методы планирования эксперимента
			ДПК(У)-1.35	Знает методы построения физико-химических и эмпирических моделей ХТП; методы математической статистики для обработки результатов активных и пассивных экспериментов

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			
РД1.	Освоить методы построения математических моделей химико-технологических процессов	ДПК(У)-1	Раздел 1. Методологические основы построения математических моделей процессов химической технологии; Раздел 2. Кинетические модели химических реакций Раздел 3. Моделирование структуры движущегося потока Раздел 4 Моделирование гомогенных химических реакторов Раздел 5 Модели тепловых и массообменных процессов Раздел 6 Статистические модели на базе пассивного и активного эксперимента Раздел 7 Статистические модели оптимальной области исследования	Самостоятельная работа Контрольная работа 1, 2 Защита отчета по лабораторным работам Реферат Тест Самоконтроль по лекциям ИД31, ИД32
РД2.	Самостоятельно выполнять компьютерные расчеты при моделировании ХТП	ОПК(У)-5 ПК(У)-2	Раздел 2. Кинетические модели химических реакций Раздел 3. Моделирование структуры движущегося потока Раздел 4 Моделирование гомогенных химических реакторов Раздел 5 Модели тепловых и массообменных процессов Раздел 6 Статистические модели на базе пассивного и активного эксперимента	Защита отчета по лабораторным работам Самоконтроль по лекциям
РД3.	Освоить методы обработки и анализа данных, полученных при теоретических и экспериментальных исследованиях, методы корреляционного и регрессионного анализа	ОПК(У)-5 ПК(У)-2 ДПК(У)-1	Раздел 6 Статистические модели на базе пассивного и активного эксперимента Раздел 7 Статистические модели оптимальной области исследования	Контрольная работа 2 Защита отчета по лабораторным работам Самоконтроль по лекциям

РД-4	Освоить методы планирования и оптимизации эксперимента	ДПК(У)-1	Раздел 6 Статистические модели на базе пассивного и активного эксперимента Раздел 7 Статистические модели оптимальной области исследования Раздел 8 Методы оптимизации ХТП	Контрольная работа 2 Защита отчета по лабораторным работам Самоконтроль по лекциям ИД32
РД-5	Освоить методологию анализа результатов моделирования химико-технологических процессов	ДПК(У)-1	Раздел 2. Кинетические модели химических реакций Раздел 4 Моделирование гомогенных химических реакторов Раздел 5 Модели тепловых и массообменных процессов Раздел 6 Статистические модели на базе пассивного и активного эксперимента	Защита отчета по лабораторным работам Самоконтроль по лекциям

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.	Самоконтроль по лекциям (тесты после каждой лекции)	<ol style="list-style-type: none"> 1. Назовите два основных вида математических моделей 2. Приведите типовые гидродинамические модели 3. Сформулируйте закон действующих масс 4. Назовите основные этапы статистического анализа уравнения регрессии
2.	Самостоятельная работа	<ol style="list-style-type: none"> 1. Записать кинетическую модель химической реакции (реакция дана)
3.	Контрольная работа 1	<p>Вариант билета:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Понятие математического моделирования и модели. 2. Гидродинамические- ячеечная и диффузионные модели 3. Записать математическую модель реактора для реакции: (реакция дана)
4.	Контрольная работа 2	<p>Пример билета</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Суть методов корреляционного и регрессионного анализов. 2. На выходной параметр ХТП влияют четыре фактора : $C(x_1) = 1,2 - 1,6 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$ $\tau(x_2) = 8 - 14 \text{ с.}$ $T(x_3) = 420 - 520 \text{ К}$ $v(x_4) = 0,06 - 0,14 \text{ м}^3/\text{с}$ <p>Построить дробную реплику от ПФЭ в натуральных и кодированных переменных, вычислить коэффициенты регрессии. Для расчета коэффициентов взять произвольные значения Y_i, записать уравнение регрессии.</p>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
5.	Реферат	<p>Тематика презентаций:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Математическое моделирование в химической технологии 2. Математическое моделирование в нефтехимии 3. Математическое моделирование в биотехнологии 4. История математического моделирования 5. Ресурсосбережение и ресурсоэффективность в химической промышленности 6. Химические реакторы в нефтепереработке и нефтехимии 7. Новые направления в математическом моделировании химико-технологических процессов 8. Обработка эксперимента и статистическое моделирование в химической технологии <p>Моделирование процессов ректификации и стабилизации нефтяного сырья</p> <p>9. Темы по выбору студента</p>
6.	Тест	<p>Варианты вопросов:</p> <p>По способу организации процесса химические реакторы подразделяют на: стационарные и нестационарные периодические, непрерывные, полупериодические реакторы смешения и реакторы вытеснения</p> <p>Процесс теплообмена в теплообменнике "труба в трубе" можно описать моделью : моделью "смешение-смешение" моделью "вытеснение-вытеснение" ячеечной моделью</p>
7.	Защита лабораторной работы	<p>Моделирование кинетики гомогенных химических реакций</p> <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Что такое моделирование? 2. Сформулируйте закон действующих масс для гомогенной и гетерогенной химической реакции. 3. Запишите кинетическую модель для следующей химической реакции (реакция дана) <p>Моделирование гомогенных химических реакторов</p> <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Запишите основные типовые гидродинамические модели. 2. С чего приступаете к разработке модели химического реактора 3. Запишите модели реакторов идеального смешения (или другого) в общем виде

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>4. Запишите тепловое уравнение химического реактора определенного типа (РИС, РИВ и т.д.)</p> <p>5. Запишите модель реактора для реакции (реакция дана)</p> <p>Методы корреляционного и регрессионного анализов при обработке экспериментальных данных</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. На чем основано построение статистических моделей 2. В чем суть методов корреляционного и регрессионного анализов 3. Какой метод лежит в основе расчета коэффициентов регрессии 4. Основные этапы статистического анализа результатов <p>и т.д.</p>
8.	ИДЗ 1	<p>Вывести уравнение скорости гетерогенной химической реакции для данного механизма реакции одним из методов (варианты даны)</p> <p>Пример: Получить уравнение скорости реакции крекинга методом стационарных концентраций:</p> $1. C_4H_{10} + z \xrightleftharpoons{k_1} z C_4H_{10}$ $2. z C_4H_{10} \xrightleftharpoons{k_2} z C_2H_4 + C_2H_6$ $3. z C_2H_4 \xrightarrow{k_3} z + C_2H_4$ $C_4H_{10} \longrightarrow C_2H_4 + C_2H_6$
9.	ИДЗ 2	<p>1. На выходной параметр y влияют факторы:</p> $x_1(T) = 290 - 350K$ $x_2(P) = 10 - 50a$ $x_3(v) = 1 - 1.6 \frac{M}{c}$ <p>Определить интервал варьирования факторов и основной уровень. Построить матрицу планирования ПФЭ в натуральных и кодированных значениях</p> <p>2. На процесс влияют пять факторов:</p> $X_1 - T = 100 - 180 \text{ } ^\circ\text{C}$ $X_2 - P = 12 - 16 \text{ a}$

Оценочные мероприятия

Примеры типовых контрольных заданий

$$X_3 - C_1 = 0,2 - 0,4 \text{ моль/л}$$

$$X_4 - C_2 = 0,6 - 1,0 \text{ моль/л}$$

$$X_5 - \tau = 20 - 30 \text{ с.}$$

Построить дробную реплику от ПФЭ 2^{5-2} в натуральных и кодированных единицах.

3. Определить коэффициенты в уравнении регрессии и проверить их на значимость

N	X ₀	X ₁	X ₂	X ₃	Y ₁	Y ₂
1					2.5	2.45
2					4.7	4.73
3					8.2	8.23
4					9.8	10.2
5					12.2	12.4
6					5.8	5.84
7					6.4	5.9
8					8.7	8.76

$$S_{\text{воспр}}^2 = 0,2072$$

4. На выходной параметр ХТП влияют два фактора:

$$\tau(x_1) = 8 - 18 \text{ с}$$

$$C(x_2) = 32 - 40 \%$$

Записать матрицу планирования в натуральных и кодированных переменных,

- проверить дисперсию на однородность
- вычислить дисперсию воспроизводимости ($S^2_{\text{воспр.}}$)

N	X ₀	X ₁	X ₂	Y ₁	Y ₂
1				30.3	30.8
2				25.4	24.9
3				36.8	37.6
4				26.5	27.4

Записать уравнение регрессии в общем виде

5. Построить матрицу ротатабельного планирования 2-го порядка в натуральных и кодированных единицах, если на процесс влияют три фактора:

$$T(x_1) = 700 - 780 \text{ К}$$

$$C(x_2) = 0,6 - 1,2 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$$

$$P(x_3) = 14 - 20 \text{ а}$$

$$\alpha = 1,682$$

Записать уравнение регрессии в общем виде.

6. Построить матрицу исходного симплекса и сделать шаг в направлении оптимума (минимума), если на процесс влияют факторы:

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий																																					
		<p>$T(x_1) = 50-70 \text{ }^\circ\text{C}$. $\tau(x_2) = 14 - 26 \text{ с}$ $C(x_3) = 20 -42\%$</p> <table border="1" data-bbox="994 277 1901 435"> <thead> <tr> <th>№</th> <th>X₁</th> <th>X₂</th> <th>X₃</th> <th>Y</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>15,2</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>12,4</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>18,6</td> </tr> <tr> <td>4</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>11,4</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: center;">Кодированные значения:</p> <table border="1" data-bbox="994 467 1908 671"> <tbody> <tr> <td>0,5</td> <td>0,289</td> <td>0,204</td> </tr> <tr> <td>-0,5</td> <td>0,289</td> <td>0,204</td> </tr> <tr> <td>0</td> <td>-0,578</td> <td>0,204</td> </tr> <tr> <td>0</td> <td>0</td> <td>-0,612</td> </tr> </tbody> </table>	№	X ₁	X ₂	X ₃	Y	1				15,2	2				12,4	3				18,6	4				11,4	0,5	0,289	0,204	-0,5	0,289	0,204	0	-0,578	0,204	0	0	-0,612
№	X ₁	X ₂	X ₃	Y																																			
1				15,2																																			
2				12,4																																			
3				18,6																																			
4				11,4																																			
0,5	0,289	0,204																																					
-0,5	0,289	0,204																																					
0	-0,578	0,204																																					
0	0	-0,612																																					
10.	Зачет	<p>Вопросы на зачет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Понятие кибернетики 2. Основные методы моделирования: физическое, математическое 3. Виды моделей (детерминированные, статистические). 4. Эмпирический и структурный подходы 5. Моделирование кинетики гомогенных химических реакций 6. Моделирование кинетики гетерогенных химических реакций. Метод Лэнгмюра 7. Метод графов 8. Метод стационарных концентраций 9. Гидродинамические модели: <ul style="list-style-type: none"> - идеального смешения - идеального вытеснения - диффузионные - ячеечная 10. Классификация реакторов 11. Математические модели гомогенных изотермических реакторов: идеального смешения; идеального вытеснения; с учетом продольного и радиального перемешивания; каскада реакторов 12. Математические модели теплообменных аппаратов : Смешение-смешение, Вытеснение-вытеснение, Смешение-вытеснение 																																					

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>13. Математические модели химических реакторов с учетом переноса тепла</p> <p>14. Моделирование массообменных процессов. Моделирование противоточного адсорбционного аппарата</p> <p>15. Понятие генеральной совокупности, выборки. Законы распределения случайной величины</p> <p>16. Математическое ожидание, дисперсия, коэффициент корреляции и их оценки.</p> <p>17. Пассивный эксперимент. Метод корреляционного анализа.</p> <p>18. Регрессионный анализ. Расчет коэффициентов для случая линейной регрессии.</p> <p>19. Метод наименьших квадратов</p> <p>20. Параболическая регрессия. Расчет коэффициентов</p> <p>21. Активный эксперимент. Суть полного факторного эксперимента. Интервал варьирования, уровни факторов, основной уровень.</p> <p>22. Активный эксперимент. Свойства матрицы планирования, расчет коэффициентов регрессии в ПФЭ</p> <p>23. Статистический анализ уравнения регрессии в ПФЭ (проверка дисперсии на однородность, коэффициентов на значимость, модели на адекватность)</p> <p>24. Дробный факторный эксперимент</p> <p>25. Планирование 2-ого порядка: - центральное ортогональное композиционное планирование; - ротатабельное планирование 2-го порядка.</p> <p>26. Симплексный метод планирования и оптимизации</p> <p>27. Метод оптимизации Бокса-Уилсона</p> <p>28. Основные определения и постановка задачи оптимизации.</p> <p>29. Задача об оптимальной температуре обратимой химической реакции</p> <p>30. Оптимизация РИС</p> <p>31. Методы одномерной оптимизации: - дихотомии - сканирования - «золотого сечения», - покоординатного спуска.</p>

11. Методические указания по процедуре оценивания

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
--	-----------------------	---

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Опрос в конце лекции (самоконтроль-тесты)	Проводится в конце каждой лекции в электронном курсе. За верный ответ на вопросы теста студенты получают баллы.
2.	Контрольные работы	Самостоятельное написание ответов на теоретические вопросы и решение задачи в заданный временной аудиторный интервал времени. Критерий оценки – правильность решения (оценивание в баллах согласно рейтинг-плану).
3.	Тест	Самостоятельное представление ответов на теоретические вопросы. Оценивание-согласно рейтинг-плану дисциплины .
4.	Реферат	Тема реферата выбирается студентом из списка, предложенного преподавателем. Три критерия оценки (защиты) реферата: полнота раскрытия темы, авторской подход в представлении материала и оформление (соответствие ГОСТ).
5.	Защита лабораторной работы	Проводится в виде индивидуального собеседования после выполнения и представления отчета по лабораторной работе. Защита представляет ответы на вопросы, связанные с методикой проведения лабораторной работы, анализом и обработкой полученных результатов. За выполнение и защиту лабораторной работы студенты получают баллы (количество баллов указано в рейтинг-плане дисциплины).
6.	ИДЗ 1	Студентам предлагается решить задачу для индивидуального варианта. За верное решение задания начисляются баллы (количество баллов указано в рейтинг-плане дисциплины).
7.	ИДЗ 2	Студентам предлагается решить 6 задач. За верное решение задания начисляются баллы (количество баллов указано в рейтинг-плане дисциплины).
8.	Зачет	После выполнения всех заданий студент допускается к сдаче зачета. Устный ответ (с использованием подготовленного письменного материала) на индивидуальный билет, содержащий два теоретических вопроса и задачу. Максимальное количество баллов за зачет - 20. Оценка формируется, как результирующая: количество баллов, набранное в семестре плюс количество баллов за зачет.

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>«Моделирование ХТП»</u> по направлению: 18.03.01 «Химическая технология»,	Лекции	16	час.
«Отлично»	A	90 - 100 баллов		Практ. занятия		час.
«Хорошо»	B	80 – 89 баллов		Лаб. занятия	16	час.
	C	70 – 79 баллов		Всего ауд. работа	32	час.
«Удовл.»	D	65 – 69 баллов		CPC	76	час.
	E	55 – 64 баллов		ИТОГО	108	час.
Зачтено	P	55 - 100 баллов			3	з.е.
Неудовлетворительно / незачтено	F	0 - 54 баллов				

Результаты обучения по дисциплине:

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Компетенция
Код	Наименование	
РД1.	Освоить методы построения математических моделей химико-технологических процессов	ДПК(У)-1
РД2.	Самостоятельно выполнять компьютерные расчеты при моделировании ХТП	ОПК(У)-5 ПК(У)-2 ДПК(У)-1
РД3.	Освоить методы обработки и анализа данных, полученных при теоретических и экспериментальных исследованиях, методы корреляционного и регрессионного анализа	ОПК(У)-5 ПК(У)-2 ДПК(У)-1
РД4	Освоить методы планирования и оптимизации эксперимента	ДПК(У)-1
РД5	Освоить методологию анализа результатов моделирования химико-технологических процессов	ДПК(У)-1

Оценочные мероприятия:

Для дисциплин с формой контроля - экзамен

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
Текущий контроль:			80
П	Посещение лекций (работа на лекциях)	16	2
ТК1	Выполнение и защита лабораторной работы	5(2+6x4)	26
ТК2	Самостоятельная работа	1	4
ТК3	Контрольная работа 1	1	6
ТК3	Контрольная работа 2	1	6

Дополнительные баллы

Учебная деятельность / оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
Текущий контроль:			

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 определения метода моделирования. Подходы к построению математических моделей.	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Лабораторная работа 1 Инструктаж по ТБ. Исследование зависимости константы скорости от температуры	2		ТК1	2	ОСН 1,2 ДОП 4	ЭР 1-5	
			Самоконтроль по лекциям		4	ТК8	2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
2		РД1 РД2 РД5	Лекция 2 Моделирование кинетики гомогенных химических реакций. Моделирование кинетики гетерогенных химических реакций	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
3		РД1 РД2 РД5	Лекция 3. Типовые математические модели структуры потоков в аппаратах	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Математическое моделирование гомогенных изотермических химических реакторов							
			Лабораторная работа 2. Моделирование кинетики гомогенных химических реакций	2		ТК1	6	ОСН 1,2 ДОП 4	ЭР 1-5	
			Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Выполнение ИД31		6	ТК5	5		ЭР 1-5	
4		РД1 РД2 РД5	Лекция 4 Математическое моделирование теплообменных аппаратов и массообменных процессов	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Самостоятельная работа			ТК2	4	ОСН 1-3 ДОП 5		
5		РД1 РД2 РД5	Лекция 5. Экспериментально-статистические методы построения математических моделей. Методы корреляционного и регрессионного анализа при обработке	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5,6	ЭР 1-5	

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
			<i>данных химического эксперимента.</i>							
			Лабораторная работа 2 <i>Моделирование кинетики гомогенных химических реакций</i>	2		ТК1		ОСН 1-3 ДОП 4,5	ЭР 1-5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1-3 ДОП 4,5	ЭР 1-5	
6		РД1 РД2 РД5	Лекция 6 <i>Активный эксперимент. Методы планирования эксперимента. Статистический анализ уравнения регрессии</i>	2		П	0,2	ОСН 1,3 ДОП 5,6	ЭР 1-5	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента: подготовка к лабораторной работе и защите ЛР	2	2			ОСН 1	ЭР 1-5	
			Подготовка реферата		6	ТК4	8		ЭР 1-5	
7		РД1 РД2 РД5	Лекция 7. <i>Симплексный метод планирования и оптимизации. Планирование второго порядка</i>	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 1,2	ЭР 1-5	
			Лабораторная работа 3 <i>Моделирование гомогенных химических реакторов</i>	2		ТК1		ОСН 3 ДОП 1,2	ЭР 1-5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 3 ДОП 1,2	ЭР 1-5	
			Тест		2	ТК7	3	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1-5	
			Подготовка реферата		4	ТК4			ЭР 1-5	
8		РД1 РД2	Лекция 8. <i>Методы оптимизации ХТП. Основные понятия и определения оптимизации. Метод крутого восхождения по поверхности отклика (Бокса-Уилсона).</i>	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 1,2	ЭР 1-5	
			Лабораторная работа 3 <i>Моделирование гомогенных химических реакторов</i>	2		ТК1		ОСН 1-3 ДОП 4,5		
9		РД1 РД2 РД5	Конференц-неделя 1							
			Контрольная работа 1		8	ТК3	6	ОСН 1-3 ДОП 2	ЭР 1-5	
			Всего по контрольной точке (аттестации) 1	32	60		40.5			
10		РД2 РД3	Лабораторная работа 4. <i>Моделирование теплообменных аппаратов в</i>	4			6	ОСН 1,2	ЭР 1-5	

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
			<i>стационарном режиме</i>					ДОП 1,2		
			Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	2	ОСН 3	ЭР 1–5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1,2 ДОП 1,2		
11		РД1 РД2 РД4	Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	2	ОСН 3	ЭР 1–5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1,2 ДОП 1,2	ЭР 1–5	
12		РД1 РД2 РД4	Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 1-3 ДОП 5,6		
			Лабораторная работа 4. <i>Моделирование теплообменных аппаратов в стационарном режиме</i>	4		ТК1		ОСН 1-3 ДОП 5,6		
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1,2 ДОП 1,2	ЭР 1–5	
13		РД1 РД2	Лекция 12. <i>Симплексный метод планирования и оптимизации</i>	2			0,2	ОСН 1-3 ДОП 5,6		
			Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 3	ЭР 1–5	
14		РД2 РД3 РД4	Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 3		
			Лабораторная работа 5. <i>Методы корреляционного и регрессионного анализа при обработке экспериментальных данных</i>	4	2	ТК1	6	ОСН 1-3 ДОП 5,6		
			ИД32		8	ТК6	5	ОСН 1-3 ДОП 5,6	ЭР 1–5	
			Подготовка к лабораторной работе и защите ЛР		2			ОСН 1-3 ДОП 5,6	ЭР 1–5	
15		РД2 РД4	Самоконтроль по лекциям		2	ТК8	1	ОСН 1-3 ДОП 5,6		
			Подготовка к контрольной работе		4			ОСН 1-3 ДОП 5,6		
16		РД2 РД4	Лекция 15. <i>Аналитические методы. Частные задачи при оптимизации ХТП.</i>	2		П	0,2	ОСН 1-3 ДОП 5		

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
			Лабораторная работа 5. Методы корреляционного и регрессионного анализа при обработке экспериментальных данных	4		ТК1		ОСН 1-3 ДОП 5		
			Контрольная работа		6	ТК3	6	ОСН 1-3 ДОП 5	ЭР 1–5	
17		РД2 РД4	Лекция 16. Методы одномерной оптимизации: дихотомии, «золотого сечения», сканирования. Метод покоординатного «спуска»	2				ОСН 1-3 ДОП 5		
			Подготовка к итоговой работе		4	ТК3		ОСН 1-3 ДОП 5,6	ЭР 1–5	
18		РД3 РД4	Конференц-неделя 2							
			Зачет		4	ПА1		ОСН 1-3 ДОП 5,6	ЭР 1–5	
							39.5			
			Всего по контрольной точке (аттестации) 2	40	60		80			
			Зачет			ПА1	20			
			Общий объем работы по дисциплине	72	108		100			

Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)	№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ОСН 1	Ушева Н.В., Мойзес О.Е., Митянина О.Е., Кузьменко Е.А. Математическое моделирование химико-технологических процессов. Учебное пособие.-2014.-158 с. Схема доступа: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m366.pdf	ЭР 1	Электронный курс «Моделирование химико-технологических процессов»	https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2302
ОСН 2	Кравцов А.В., Ушева Н.В., Кузьменко Е.А., Фёдоров А.Ф. Математическое моделирование химико-технологических процессов. Лабораторный практикум. Часть 1. Томск. 2013. – 136 с. Схема доступа: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/m266.pdf	ЭР 2	Электронно-библиотечная система «Лань»	https://e.lanbook.com/
ОСН 3	Гумеров А.Н., Валеев А.Н и др. Математическое моделирование химико-технологических процессов. Учебное пособие.– Лань, 2014.– 176 с.	ЭР 3	Электронно-библиотечная	https://urait.ru/

	Схема доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=41014
№ (код)	Дополнительная учебная литература (ДОП)
ДОП 1	Мойзес О.Е., Е. А. Кузьменко. Углубленный курс информатики: учебное пособие [Электронный ресурс]; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ), — Томск: Изд-во ТПУ, 2014. — 157 с Схема доступа: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m365.pdf
ДОП 2	Гартман Т.Н., Клушин Д.В. Основы компьютерного моделирования химико-технологических процессов: Учебное пособие для вузов.-М.:ИКЦ «Академкнига», 2008.-416 с. Схема доступа: https://e.lanbook.com/book/126905
ДОП 3	Н. И. Кривцова, О. Е. Мойзес. Дополнительные главы математики. Статистический анализ. Учебное пособие.– Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ)- Томск: Изд-во ТПУ, 2015. — 86 с. Схема доступа: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2016/m006.pdf (контент)

	система «Юрайт»	
ЭР 4	Научно-электронная библиотека eLIBRARY.RU	https://elibrary.ru/defaultx.asp
ЭР 5	Электронно-библиотечная система «Консультант студента»	http://www.studentlibrary.ru/
№ (код)	Видеоресурсы (ВР)	Адрес ресурса
ВР 1		
ВР 2		

Составил:

 (О.Е. Мойзес)

Согласовано:

Руководитель подразделения
«__» _____ 2020 г.

 (Е.И. Короткова)