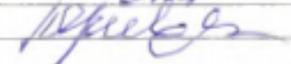


ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2019 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ заочная

Макрокинетика химических процессов			
Направление подготовки / специальность	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология переработки нефти и газа		
Специализация	Технология подготовки и переработки нефти и газа		
Уровень образования	высшее образование — бакалавриат		
Курс	5	семестр	9
Трудоёмкость в кредитах (зачетных единицах)	3		
Заведующий кафедрой - руководитель ОХИ на правах кафедры		Короткова Е.И.	
Руководитель ООП		Кузьменко Е.А.	
Преподаватель		Юрьев Е.М.	

2020 г.

1. Роль дисциплины «Макрокинетика химических процессов» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Макрокинетика химических процессов	10	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	УК(У)-1.В7	Владеет навыками работы с компьютером как средством управления информацией
				УК(У)-1.У7	Умеет собирать, обрабатывать, анализировать и систематизировать научно-техническую информацию
				УК(У)-1.37	Знает нормативные документы в своей деятельности
		ДПК(У)-3	Готов использовать знания фундаментальных физико-химических закономерностей для решения возникающих научно-исследовательских задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе, химических реакторов	ОПК(У)-2.В8	Владеет математическими, физическими и физико-химическими методами для решения задач профессиональной деятельности
				ОПК(У)-2.У8	Умеет использовать математические, физические и физико-химические знания для решения задач профессиональной деятельности
				ОПК(У)-2.38	Знает математические, физические и физико-химические методы для решения задач профессиональной деятельности

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	Знать теоретические основы внутри- и внешнедиффузионных явлений, имеющих место при протекании гетерогенных каталитических процессов.	ПК(У)-2	Раздел 1. Макрокинетические области протекания химических реакций Раздел 2. Внутридиффузионная область химического процесса	<ul style="list-style-type: none"> • Тестирование • Индивидуальное домашнее задание — реферат • Защита отчета по лабораторной работе • Индивидуальное домашнее задание — практическая задача • Экзамен
РД2	Владеть навыками составления математических моделей процессов внутри зерна катализатора и материального баланса внешнедиффузионных процессов для одно- и многореакционных схем превращения.	ДПК(У)-3	Раздел 2. Внутридиффузионная область химического процесса	<ul style="list-style-type: none"> • Тестирование • Индивидуальное домашнее задание — реферат • Защита отчета по лабораторной работе • Индивидуальное домашнее задание — практическая задача • Экзамен
РД3	Владеть навыками моделирования гетерогенных химических реакторов и оценки оптимальных пористой структуры, формы и размера зерна катализатора.	ДПК(У)-3	Раздел 2. Внутридиффузионная область химического процесса Раздел 3. Гетерогенные катализаторы и их оптимальные характеристики	<ul style="list-style-type: none"> • Тестирование • Индивидуальное домашнее задание — реферат • Защита отчета по лабораторной работе • Индивидуальное домашнее задание — практическая задача • 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.	Тестирование	<p>Примеры вопросов из теста № 1 «Основы диффузионной кинетики».</p> <p>1. Укажите, что относится к основным разделам макрокинетики. Выберите один или несколько ответов:</p> <ul style="list-style-type: none"> — теория активированного комплекса — квантовая-химические расчеты реакций между молекулами — диффузионная кинетика — теория горения — теория теплового режима <p>2. Протекает реакция $2A \rightarrow B + C$. Порядок реакции по веществу А - 2. Концентрация вещества А возрастает в 3 раза. Напишите, во сколько раз увеличится скорость химической реакции</p> <p>3. Укажите, как называется процесс взаимного проникновения молекул или атомов одного вещества между молекулами или атомами другого, приводящий к самопроизвольному выравниванию их концентраций по всему занимаемому объёму. Выберите один ответ:</p> <ul style="list-style-type: none"> — массообмен — диффузия — конвекция — химическая реакция <p>4. Укажите, как называют явление переноса исходных веществ из ядра газового или жидкого потока к слою потока в пространстве между гранулами к внешней поверхности катализатора. Выберите один ответ:</p> <ul style="list-style-type: none"> — внешняя диффузия — теплообмен — внутренняя диффузия — конвекция
2.	Индивидуальное домашнее задание — реферат	<p>Перечень тем для выполнения ИДЗ</p> <ol style="list-style-type: none"> 1 Методы исследования кинетики химических реакций 2 Методы исследования активности промышленных катализаторов 3 Методы исследования пористой структуры зерна катализатора 4 Методы исследования макрокинетики химических процессов 5 Математические модели дезактивации катализаторов 6 Влияние диффузионного торможения на дезактивацию зерна катализатора 7 Методы приготовления осажденных катализаторов

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		8 Промышленные катализаторы в нефтепереработке 9 Моделирование химических процессов с учетом макрокинетических осложнений 10 Анализ устойчивости стационарных режимов в химических реакторах 11 Влияние формы зерна катализатора на протекание химических реакций 12 Математическое описание процессов в неподвижном слое катализатора 13 Математическое описание процессов в кипящем слое катализатора 14 Методы приготовления нанесенных катализаторов 15 Носители для катализаторов: свойства и применение 16 Промышленные катализаторы в нефтехимии 17 Глобулярная модель пористой структуры катализатора 18 Основные характеристики химико-технологического процесса 19 Классификация химических реакторов и их конструкция 20 Определение параметров пористой структуры катализаторов
3.	Защита отчета по лабораторной работе	Примеры вопросов: 1) Что изучает наука макрокинетика химических процессов? 2) Что изучает диффузионная кинетика? 3) Какими законами описывается диффузия в порах зерна катализатора? 4) Какие виды диффузии веществ вы знаете? 5) Какие методы расчета коэффициентов диффузии в газовой и жидкой фазе вы знаете? лабораторной работы во время сессии. 6) Что такое макрокинетические области протекания химической реакции? 7) Какие макрокинетические области протекания Вы знаете? 8) Что такое наблюдаемая скорость химической реакции? 9) Какие модели применяются для описания процессов в зерне катализатора? 10) Какие численные методы используются при моделировании процессов в зерне катализатора? 11) Какова физико-химическая сущность перехода химической реакции из кинетической области во внутридиффузионную?
4.	Индивидуальное домашнее задание — практическая задача	Примеры заданий: Задание 1. 1. По экспериментальным значениям удельной поверхности и пористости катализатора определите радиус поры однородной глобулярной модели. 2. По экспериментальному значению пористости катализатора с использованием графика Карнаухова определите координационное число однородной глобулярной модели. 3. По координационному числу однородной глобулярной модели (п. 2) с использованием графика

Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий																																																																																			
	<p>Карнаухова определите отношение радиуса поры к радиусу глобулы однородной глобулярной модели.</p> <p>4. По п. 1 и п. 3 определите радиус глобулы однородной глобулярной модели.</p> <p>Таблица - Исходные данные (результаты эксперимента)</p> <table border="1" data-bbox="667 292 1753 979"> <thead> <tr> <th>Вариант</th> <th>Пористость зерна катализатора</th> <th>Удельная поверхность зерна катализатора, м²/г</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>1</td><td>0,45</td><td>60</td></tr> <tr><td>2</td><td>0,41</td><td>15</td></tr> <tr><td>3</td><td>0,32</td><td>45</td></tr> <tr><td>4</td><td>0,28</td><td>100</td></tr> <tr><td>5</td><td>0,25</td><td>80</td></tr> <tr><td>6</td><td>0,44</td><td>95</td></tr> <tr><td>7</td><td>0,39</td><td>66</td></tr> <tr><td>8</td><td>0,28</td><td>55</td></tr> <tr><td>9</td><td>0,22</td><td>42</td></tr> <tr><td>10</td><td>0,19</td><td>29</td></tr> <tr><td>11</td><td>0,51</td><td>35</td></tr> <tr><td>12</td><td>0,55</td><td>50</td></tr> <tr><td>13</td><td>0,31</td><td>40</td></tr> <tr><td>14</td><td>0,43</td><td>30</td></tr> <tr><td>15</td><td>0,37</td><td>32</td></tr> <tr><td>16</td><td>0,52</td><td>78</td></tr> <tr><td>17</td><td>0,53</td><td>75</td></tr> <tr><td>18</td><td>0,5</td><td>70</td></tr> <tr><td>19</td><td>0,56</td><td>110</td></tr> <tr><td>20</td><td>0,6</td><td>112</td></tr> </tbody> </table> <p>Задание 2.</p> <p>На внешней поверхности катализатора происходит простая реакция первого порядка. Устанавливается стационарный режим транспорта сырья из ядра потока к поверхности катализатора. Рассчитайте стационарную температуру поверхности катализатора (°С) по исходным данным (см. таблицу).</p> <p>Таблица — Исходные данные</p> <table border="1" data-bbox="667 1241 2089 1426"> <thead> <tr> <th>Вариант</th> <th>Температура ядра потока, °С</th> <th>Тепловой эффект реакции, Дж/моль</th> <th>Коэффициент теплоотдачи между поверхностью катализатора и ядром потока, Дж</th> <th>Константа скорости, с⁻¹</th> <th>Коэффициент массоотдачи, с⁻¹</th> <th>Концентрация исходного вещества, моль/м³</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td><td> </td></tr> </tbody> </table>							Вариант	Пористость зерна катализатора	Удельная поверхность зерна катализатора, м ² /г	1	0,45	60	2	0,41	15	3	0,32	45	4	0,28	100	5	0,25	80	6	0,44	95	7	0,39	66	8	0,28	55	9	0,22	42	10	0,19	29	11	0,51	35	12	0,55	50	13	0,31	40	14	0,43	30	15	0,37	32	16	0,52	78	17	0,53	75	18	0,5	70	19	0,56	110	20	0,6	112	Вариант	Температура ядра потока, °С	Тепловой эффект реакции, Дж/моль	Коэффициент теплоотдачи между поверхностью катализатора и ядром потока, Дж	Константа скорости, с ⁻¹	Коэффициент массоотдачи, с ⁻¹	Концентрация исходного вещества, моль/м ³							
Вариант	Пористость зерна катализатора	Удельная поверхность зерна катализатора, м ² /г																																																																																		
1	0,45	60																																																																																		
2	0,41	15																																																																																		
3	0,32	45																																																																																		
4	0,28	100																																																																																		
5	0,25	80																																																																																		
6	0,44	95																																																																																		
7	0,39	66																																																																																		
8	0,28	55																																																																																		
9	0,22	42																																																																																		
10	0,19	29																																																																																		
11	0,51	35																																																																																		
12	0,55	50																																																																																		
13	0,31	40																																																																																		
14	0,43	30																																																																																		
15	0,37	32																																																																																		
16	0,52	78																																																																																		
17	0,53	75																																																																																		
18	0,5	70																																																																																		
19	0,56	110																																																																																		
20	0,6	112																																																																																		
Вариант	Температура ядра потока, °С	Тепловой эффект реакции, Дж/моль	Коэффициент теплоотдачи между поверхностью катализатора и ядром потока, Дж	Константа скорости, с ⁻¹	Коэффициент массоотдачи, с ⁻¹	Концентрация исходного вещества, моль/м ³																																																																														

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий						
				$/(K \cdot c \cdot m^3)$				
		1	350	39954	328	0,05	0,05	14
		2	510	40859	373	0,05	0,02	14
		3	464	22834	390	0,01	0,04	20
		4	379	21089	339	0,02	0,01	22
		5	500	37834	304	0,01	0,09	20
		6	248	25619	257	0,07	0,05	10
		7	259	37496	228	0,07	0,08	13
		8	320	36027	375	0,06	0,06	17
		9	324	27169	207	0,03	0,02	11
		10	436	27855	230	0,09	0,07	21
		11	506	29227	399	0,09	0,08	21
		12	227	25489	221	0,05	0,02	17
		13	261	39868	204	0,08	0,04	16
		14	240	41590	383	0,04	0,09	24
		15	498	40294	392	0,06	0,06	6
		16	464	35488	278	0,09	0,03	15
		17	395	30165	333	0,09	0,07	16
		18	471	22067	319	0,08	0,09	6
		19	229	31216	304	0,06	0,03	16
		20	302	38135	252	0,07	0,05	6
5.	Экзамен	<p>Вопросы к экзамену</p> <p>Вопрос № 1.</p> <p>1) Предмет изучения макрокинетики. Основные разделы макрокинетики. Сравнение с классической химической кинетикой.</p> <p>2) Ключевые термины химической кинетики: закон действующих масс, скорость реакции, порядок реакции, константа скорости, кинетическая кривая и т.д. Примеры употреблений основных терминов, примеры значений из реальных химических процессов. Примеры элементарных и неэлементарных реакций.</p> <p>3) Диффузия и коэффициент молекулярной диффузии: определения и характеристики, примеры значений коэффициента диффузии, способы его расчета.</p> <p>4) Макрокинетические области протекания процессов и стадии химического взаимодействия веществ с катализатором.</p> <p>5) Внешнедиффузионная область: основные уравнения, описывающий стационарный режим. Понятие наблюдаемой скорости реакции и константы наблюдаемой скорости: сравнение константы скорости и коэффициента массопереноса. Внешнедиффузионное торможение химических процессов.</p>						

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>6) Внешнедиффузионная и кинетическая области: зависимость наблюдаемой скорости от температуры, давления, линейной скорости потока, концентрации реагентов, порядок по концентрации. Влияние параметров на переход и протекание химических реакций во внешнедиффузионной области.</p> <p>7) Теплоприход и теплоотвод при протекании реакции на поверхности катализатора. Стационарная температура внешней поверхности катализатора: математическое выражение. Температуры зажигания и потухания, неустойчивые стационарные режимы.</p> <p>8) Катализаторы: основные характеристики пористой структуры и их типовые значения, размеры и формы зерен.</p> <p>9) Квазигомогенная модель пористой структуры катализатора: основные допущения и характеристики, параметры модели, выражения для разных зерен катализатора.</p> <p>10) Капиллярная модель пористой структуры катализатора: основные допущения и характеристики, параметры модели.</p> <p>11) Глобулярная модель пористой структуры катализатора: основные допущения и характеристики, параметры модели.</p> <p>12) Полидисперсная модель пористой структуры катализатора: основные допущения и характеристики, параметры модели.</p> <p>13) Коэффициент кнудсеновской диффузии и эффективный коэффициент диффузии: определение, взаимосвязь с длиной свободного пробега молекул, способы расчета, зависимость от давления.</p> <p>14) Квазигомогенная модель плоскопараллельной пластины катализатора: вывод выражения для зависимости концентрации реагента от координаты внутри зерна катализатора.</p> <p>15) Параметр Тиле и степень использования внутренней поверхности зерна катализатора: причина использования, формулы для расчета, типовые значения для внутридиффузионной, переходной и кинетической областей.</p> <p>16) Основные формулы внутридиффузионного процесса для квазигомогенных моделей зерен в виде плоскопараллельной пластины и сферы.</p> <p>17) Критерии протекания процесса в области внутренней диффузии. Изменение параметров, способствующее переходу реакции из внутридиффузионной области в кинетическую.</p> <p>18) График возможных кинетических режимов реакции, катализируемых твердым телом, в аррениусовских координатах. Переходные макрокинетические области: внутренняя переходная область, внешняя переходная область.</p> <p>19) Селективность последовательных и параллельных реакций во внешнедиффузионной области: соотношение между коэффициентом массоотдачи и константами скоростей химических реакций.</p> <p>20) Селективность последовательных и параллельных реакций во внутридиффузионной области: влияние параметра Тиле и степени использования внутренней поверхности катализатора.</p>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		<p>Вопрос № 2</p> <p>21) Составьте систему уравнений (квазигомогенной/капиллярной/полидисперсной) стационарной математической модели зерна катализатора (сферической/цилиндрической/в форме плоскопараллельной пластины) формы для реакции: (порядки по веществам указаны). Уравнение теплового баланса (учитывать/не учитывать).</p> <p>22) Для (последовательных/параллельных) реакций: ... (порядки по веществам указаны) составить материальный баланс во внешнедиффузионной области. Записать выражение для дифференциальной селективности по веществу ... (вещество указано).</p>

1. Методические указания по процедуре оценивания

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тестирование	Тестирование проводится на лабораторных занятиях. Тестирование проводится в компьютерной форме. Тестирование включает в себя вопросы разного типа: и с выбором одного правильного варианта ответа, и с выбором нескольких правильных ответов, и на сопоставление понятий, и на простой расчет и т.п. При выполнении тестирования пользоваться литературой или конспектами лекций запрещается.
2.	Индивидуальное домашнее задание — реферат	ИДЗ предстоит выполнить в форме реферативной работы. Рекомендуется приступить к его выполнению с первой недели обучения. Требования к заданию: Выполнить индивидуальное домашнее задание согласно своему варианту. Перечень тем для выполнения ИДЗ приведен в вариантах ИДЗ (Варианты ИДЗ). Вариант выбирается согласно приведенному ниже правилу выбора варианта. Выполненная работа оформляется в виде реферата и высылается на проверку преподавателю. Номер варианта ИДЗ определяется по последним двум цифрам номера зачетной книжки. Если образуемое ими число больше 20, то следует взять сумму этих цифр. Например, если номер зачетной книжки Д-11Г10/12, то номер варианта задания равен 12. Если номер зачетной книжки 3-3Б10/26, то номер варианта задания равен 8. При выполнении ИДЗ рекомендуется пользоваться списком литературы (https://design.lms.tpu.ru/mod/page/view.php?id=254212), приведенным в начале онлайн-курса. Требования к содержанию и оформлению ИДЗ приведены в текущем разделе онлайн-курса в соответствующих файлах (Методические указания к выполнению индивидуального задания — https://design.lms.tpu.ru/mod/resource/view.php?id=237542 и Шаблон титульного листа ИДЗ — https://design.lms.tpu.ru/mod/resource/view.php?id=260009).
3.	Защита отчета по лабораторной работе	Требования к заданию: Выполнить лабораторную работу, согласно своему варианту. Вариант выбирается согласно приведенному ниже правилу выбора варианта. Номер варианта лабораторной работы определяется по последним двум цифрам номера зачетной книжки. Если образуемое ими число больше 20, то следует взять сумму этих цифр. Например, если номер зачетной книжки Д-11Г10/12, то номер варианта задания равен 12. Если номер зачетной книжки 3-3Б10/26, то номер варианта задания равен 8. При выполнении лабораторной работы рекомендуется пользоваться учебным пособием «Макрокинетика химических процессов и расчет реакторов» (https://design.lms.tpu.ru/mod/resource/view.php?id=237493) и методическими указаниями к выполнению лабораторной работы. Лабораторные работы выполняются аудиторно, после чего студенты готовят отчеты о проделанной

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания																								
		<p>работе. Защита отчетов осуществляется аудиторно, 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.</p> <p>Обязательные элементы отчета о выполнении лабораторной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> — титульный лист; — цель работы; — исходные данные; — математическое описание и численный метод; — результаты и выводы по работе <p>Для того чтобы задание было зачтено, необходимо соблюдать сроки его выполнения. Оценка за выполнение лабораторной работы складывается из оценки за подготовку отчета (максимум 4 балла), который проверяется преподавателем, и оценки за устную защиту отчета (максимум 3 балла).</p> <p>Максимальное количество баллов за лабораторную работу - 7</p> <p>Среди которых:</p> <ul style="list-style-type: none"> 3 балла - выполнение работы, получение результата; 1 балл - составление и оформление отчета; 3 балла - защита лабораторной работы. <table border="1" data-bbox="707 842 1767 1358"> <thead> <tr> <th>Критерии итоговой оценки лабораторной работы</th> <th>Баллы</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Выполнение работы, получение результата</td> <td>max 3</td> </tr> <tr> <td>Правильно выполнены расчеты, получен верный результат</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>Выполнены расчеты, получен верный результат</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>Выполнены расчеты, но получен неверный результат</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>Составление и оформление отчета</td> <td>max 1</td> </tr> <tr> <td>Отчет составлен в соответствии с требованиями оформления</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>Отчет составлен с незначительными нарушениями требований оформления</td> <td>0,5</td> </tr> <tr> <td>Защита лабораторной работы во время сессии (устно)</td> <td>max 3</td> </tr> <tr> <td>Правильные ответы на все вопросы</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>Правильные ответы на большую часть вопросов</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>Ответы на большую часть вопросов</td> <td>1,5</td> </tr> </tbody> </table>	Критерии итоговой оценки лабораторной работы	Баллы	Выполнение работы, получение результата	max 3	Правильно выполнены расчеты, получен верный результат	3	Выполнены расчеты, получен верный результат	2	Выполнены расчеты, но получен неверный результат	1	Составление и оформление отчета	max 1	Отчет составлен в соответствии с требованиями оформления	1	Отчет составлен с незначительными нарушениями требований оформления	0,5	Защита лабораторной работы во время сессии (устно)	max 3	Правильные ответы на все вопросы	3	Правильные ответы на большую часть вопросов	2	Ответы на большую часть вопросов	1,5
Критерии итоговой оценки лабораторной работы	Баллы																									
Выполнение работы, получение результата	max 3																									
Правильно выполнены расчеты, получен верный результат	3																									
Выполнены расчеты, получен верный результат	2																									
Выполнены расчеты, но получен неверный результат	1																									
Составление и оформление отчета	max 1																									
Отчет составлен в соответствии с требованиями оформления	1																									
Отчет составлен с незначительными нарушениями требований оформления	0,5																									
Защита лабораторной работы во время сессии (устно)	max 3																									
Правильные ответы на все вопросы	3																									
Правильные ответы на большую часть вопросов	2																									
Ответы на большую часть вопросов	1,5																									
4.	Индивидуальное домашнее задание — практическая	Для более глубокой проработки материала дисциплины необходимо выполнение индивидуальных домашних заданий. Индивидуальные домашние задания являются обязательными для выполнения, и																								

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания																			
	задача	<p>невыполнение хотя бы одного из них, является основанием для не допуска студента к итоговой аттестации по дисциплине.</p> <p>Индивидуальные домашние задания способствуют углубленному изучению теоретических вопросов макрокинетики химических процессов и являются основой для проверки степени усвоения приобретенных знаний и достижения результатов по дисциплине.</p> <p>Индивидуальные домашние задания выполняются студентом по каждой теме дисциплины и соответствуют календарному рейтинг-плану дисциплины.</p> <p>Варианты задания приведены в таблице. Вариант выбирается согласно приведенному ниже правилу выбора варианта. Выполненная работа оформляется в виде отчета и высылается на проверку преподавателю.</p> <p>Номер варианта ИДЗ определяется по последним двум цифрам номера зачетной книжки. Если образуемое ими число больше 20, то следует взять сумму этих цифр. Например, если номер зачетной книжки Д-11Г10/12, то номер варианта задания равен 12. Если номер зачетной книжки 3-ЗБ10/26, то номер варианта задания равен 8. Для того чтобы задание было зачтено, необходимо соблюдать сроки его выполнения. Обязательные элементы отчета о выполнении практической работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> — задание; — исходные данные; — последовательность расчетов; — выводы. <p>Критерии оценивания ИДЗ (в расчете от максимально возможного количества баллов):</p> <table border="1" data-bbox="707 919 2096 1374"> <thead> <tr> <th data-bbox="707 919 1055 959">Критерий</th> <th data-bbox="1055 919 1402 959">75-100 %</th> <th data-bbox="1402 919 1749 959">25-75 %</th> <th data-bbox="1749 919 2096 959">0-25 %</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="707 959 1055 1070">1. Выполнение всех частей задания</td> <td data-bbox="1055 959 1402 1070">Все части задания выполнены верно</td> <td data-bbox="1402 959 1749 1070">Все части задания выполнены, но некоторые неверно</td> <td data-bbox="1749 959 2096 1070">Не все части задания выполнены</td> </tr> <tr> <td data-bbox="707 1070 1055 1222">2. Алгоритм выполнения, последовательность расчета</td> <td data-bbox="1055 1070 1402 1222">Приведена полная последовательность расчетов, даны пояснения</td> <td data-bbox="1402 1070 1749 1222">Последовательность расчетов приведена не полностью, пояснения присутствуют не везде</td> <td data-bbox="1749 1070 2096 1222">Последовательность расчета приведена не полностью, пояснения отсутствуют</td> </tr> <tr> <td data-bbox="707 1222 1055 1374">3. Выводы по заданию</td> <td data-bbox="1055 1222 1402 1374">По итогам выполнения частей задания приведены выводы</td> <td data-bbox="1402 1222 1749 1374">Выводы по итогам выполнения частей задания неполные или неверные</td> <td data-bbox="1749 1222 2096 1374">Выводы по итогам выполнения частей задания неверные или отсутствуют</td> </tr> </tbody> </table>				Критерий	75-100 %	25-75 %	0-25 %	1. Выполнение всех частей задания	Все части задания выполнены верно	Все части задания выполнены, но некоторые неверно	Не все части задания выполнены	2. Алгоритм выполнения, последовательность расчета	Приведена полная последовательность расчетов, даны пояснения	Последовательность расчетов приведена не полностью, пояснения присутствуют не везде	Последовательность расчета приведена не полностью, пояснения отсутствуют	3. Выводы по заданию	По итогам выполнения частей задания приведены выводы	Выводы по итогам выполнения частей задания неполные или неверные	Выводы по итогам выполнения частей задания неверные или отсутствуют
Критерий	75-100 %	25-75 %	0-25 %																		
1. Выполнение всех частей задания	Все части задания выполнены верно	Все части задания выполнены, но некоторые неверно	Не все части задания выполнены																		
2. Алгоритм выполнения, последовательность расчета	Приведена полная последовательность расчетов, даны пояснения	Последовательность расчетов приведена не полностью, пояснения присутствуют не везде	Последовательность расчета приведена не полностью, пояснения отсутствуют																		
3. Выводы по заданию	По итогам выполнения частей задания приведены выводы	Выводы по итогам выполнения частей задания неполные или неверные	Выводы по итогам выполнения частей задания неверные или отсутствуют																		
5.	Экзамен	После выполнения всех заданий студент допускается к сдаче экзамена. Сдача экзамена предполагает																			

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>устный ответ (с использованием подготовленного письменного материала) на индивидуальный экзаменационный билет. Каждый экзаменационный билет включает два вопроса:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Вопрос на знание теоретического материала; 2. Вопрос на умение составлять математические модели химического процесса для внешне- и внутридиффузионной областей. <p>Традиционный формат сдачи экзамена подразумевает следующее:</p> <ul style="list-style-type: none"> - в аудитории, где проводится экзамен, размещается 3-5 студентов и преподаватель, на столе преподавателя разложены комплект билетов (текстом вниз), рабочая программа, распечатанный комплект лекций, учебные пособия/учебники/прочая литература по дисциплине; - студент (каждый по очереди) передает преподавателю зачетную книжку; если зачетная книжка отсутствует, студент не допускается до сдачи экзамена; - студент тянет случайный билет, знакомится с содержимым билета, сообщает номер билета преподавателю; - студент проходит на свое посадочное место и готовится к устной сдаче экзамена в течение 15-30 минут; пользоваться можно только ручкой, карандашом и калькулятором (не телефоном), черновики выдаются преподавателем; - студент, закончивший подготовку к устной сдаче, садится перед преподавателем и отвечает по содержимому билета в порядке, установленном преподавателем; - преподаватель задает дополнительные вопросы; - по итогам ответов на вопросы из экзаменационного билета и дополнительные вопросы преподаватель озвучивает оценку за экзамен в традиционной форме, оценку в балльном выражении и озвучивает общую оценку за семестр в балльном выражении; - преподаватель выставляет оценки в экзаменационную ведомость; - преподаватель выставляет оценки в зачетную книжку и возвращает ее студенту; - студент выходит из аудитории и приглашает следующего сдающего в аудиторию. <p>Максимальное количество баллов за экзамен — 20. Оценка формируется как результирующая: количество баллов, набранное в семестре, плюс количество баллов за экзамен.</p>