

Рабочая программа дисциплины (модуля)

Химические реакторы

Закреплена за подразделением

Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)

Направление подготовки

18.03.01 Химическая технология

Профиль

Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов

Квалификация	Бакалавр		
Форма обучения	заочная		
Общая трудоемкость	4 ЗЕТ		
Часов по учебному плану		144	Формы контроля на курсах:
в том числе:			экзамен 5
аудиторные занятия		24	
самостоятельная работа		111	
часов на контроль		9	

Распределение часов дисциплины по курсам

Курс	5		Итого
	УП	РП	
Вид занятий			
Лекции	12	12	12 12
Практические	12	12	12 12
Итого ауд.	24	24	24 24
Контактная работа	24	24	24 24
Сам. работа	111	111	111 111
Часы на контроль	9	9	9 9
Итого	144	144	144 144

Программу составил(и):

Миронова С.П.

Рабочая программа

Химические реакторы

Разработана в соответствии с ОС ВО:

Самостоятельно устанавливаемый образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС» по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология (приказ от 02.04.2021 г. № 119 о.в.)

Составлена на основании учебного плана:

18.03.01 Химическая технология, 18.03.01_22_ХимТехнология_ПрПЭиУМ_заочplx Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов, утвержденного Ученым советом ФГАОУ ВО НИТУ "МИСиС" в составе соответствующей ОПОП ВО 30.11.2021, протокол № 35

Утверждена в составе ОПОП ВО:

18.03.01 Химическая технология, Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов, утвержденной Ученым советом ФГАОУ ВО НИТУ "МИСиС" 30.11.2021, протокол № 35

Рабочая программа одобрена на заседании

Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)

Протокол от 24.06.2021 г., №11

Руководитель подразделения к.ф-м.н., доцент Д.А.Гюнтер

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ

1.1	Целями освоения дисциплины являются: формирование основ технологического мышления у студентов, раскрытие взаимосвязи между развитием химической науки и химической техники, подготовка выпускников к активной творческой работе по созданию современных химических реакторов
-----	--

2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Блок ОП:	B1.В.ДВ.04
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:
2.1.1	Извлечение и переработка химических продуктов коксования
2.1.2	Коксование углей
2.1.3	Производственная практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности
2.1.4	Технология глубокой переработки нефти
2.1.5	Технология промысловой подготовки и переработки нефти и газа
2.1.6	Первичная переработка углеводородных газов
2.1.7	Подготовка углей для коксования
2.1.8	Безопасность жизнедеятельности
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:

3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Формируемые индикаторы компетенций	Литература и эл. ресурсы	Примечание	КМ	Выполнимые работы
	Раздел 1. Понятие химического реактора. Виды химических реакторов. Структурные элементы химического реактора. Математическое моделирование как метод исследования химических реакторов. Классификация процессов в химическом реакторе и их мат.моделей. Изотермический процесс в химическом реакторе. Идеальные режимы в химических реакторах (идеального смешения, идеального вытеснения). Сравнение эффективности проточных реакторов идеального смешения и идеального вытеснения.							

1.1	<p>Понятие химического реактора. Виды химических реакторов. Структурные элементы химического реактора. Математическое моделирование как метод исследования химических реакторов.</p> <p>Классификация процессов в химическом реакторе и их мат. моделей.</p> <p>Изотермический процесс в химическом реакторе.</p> <p>Идеальные режимы в химических реакторах (идеального смешения, идеального вытеснения).</p> <p>Сравнение эффективности проточных реакторов идеального смешения и идеального вытеснения.</p> <p><i>/Лек/</i></p>	5	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
1.2	Материальный и тепловой баланс в химическом реакторе /Пр/	5	2		Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
1.3	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas по теме: Неидеальные режимы в реакторах. Причины отклонений от идеальных режимов. Модели реакторов с неидеальной структурой потоков. /Ср/	5	26		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
	Раздел 2. Неизотермический процесс в химическом реакторе. Организация теплообмена в реакторе и температурные режимы. Режимы идеального смешения периодический и идеального вытеснения с теплообменом. Оптимизация химического процесса в реакторе.							
2.1	<p>Неизотермический процесс в химическом реакторе.</p> <p>Организация теплообмена в реакторе и температурные режимы.</p> <p>Режимы идеального смешения периодический и идеального вытеснения с теплообменом.</p> <p>Оптимизация химического процесса в реакторе.</p> <p><i>/Лек/</i></p>	5	4		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
2.2	Время пребывания, перемешивание в химическом реакторе. /Пр/	5	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			

2.3	Теплообмен в химических реакторах. /Пр/	5	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
2.4	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas по теме: Температурный режим в проточном реакторе идеального смешения. Сравнение адиабатического процесса в проточных режимах идеального смешения и вытеснения. Автотермический реактор. /Cp/	5	30		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
	Раздел 3. Промышленные химические реакторы для процессов: - гомогенных; - гетерогенных; - гетерогеннокатализических.							
3.1	Промышленные химические реакторы для процессов: - гомогенных; - гетерогенных; - гетерогенно-катализических. /Лек/	5	6		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
3.2	Расчеты для гетерогенно-катализических процессов. Сравнение и выбор химических реакторов. /Пр/	5	6		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			

3.3	<p>Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas: Реакторы для газовых гомогенных процессов. Устройства для смешения взаимодействующих реагентов: сопло, эжектор, центробежный смеситель. Камерные и трубчатые реакторы.</p> <p>Реакторы для жидкостных гомогенных процессов. Механическое и пневматическое перемешивание. Конструкции механических мешалок. Устройства для подвода и отвода тепла. Колонные реакторы идеального вытеснения. Автоклавы.</p> <p>Реакторы для газожидкостных гетерогенных процессов. Пленочные колонные реакторы трубчатого и насадочного типов. Виды и характеристики насадок. Требования, предъявляемые к насадкам. Барботажные реакторы. Типы тарелок, их сравнительная характеристика. Колонные реакторы разбрьзгивающего типа. Способы диспергирования жидкой фазы. Реакторы пенного типа.</p> <p>Реакторы для гетерогенных процессов с твердой фазой. Реакторы для процессов в системе "жидкость-твердое" (растворение, экстрагирование, кристаллизация). Реакторы с фильтрующим и взвешенным слоем твердого реагента. /Ср/</p>	5	55		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3		
3.4	/Экзамен/	5	9				

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

5.1. Вопросы для самостоятельной подготовки к экзамену (зачёту с оценкой)

Перечень вопросов к экзамену(ПК-3.4(31,У1), ПК-1.11((31,У1)

- 1 Химические реакторы. Классификация химических реакторов и режимов их работы.
 - 2 Химические реакторы. Основные требования к промышленным реакторам.
 - 3 Химические реакторы. Технологические критерии эффективности химико-технологического процесса (степень превращения вещества, выход продукта, селективность).
 - 4 Моделирование химических реакторов и протекающих в них химических процессов.
 - 5 Математическое описание химических реакций. Стехиометрия и равновесие химических реакций.
 - 6 Химические реакторы. Материальный и тепловой балансы химического процесса.
 - 7 Уравнение материального баланса для элементарного объема проточного химического реактора.
 - 8 Химические реакторы с идеальной структурой потока в изотермическом режиме. Реактор идеального смешения.
 - 9 Химические реакторы с идеальной структурой потока в изотермическом режиме. Реактор идеального вытеснения.
 - 10 Химические реакторы с идеальной структурой потока в изотермическом режиме. Сравнение эффективности проточных реакторов идеального смешения и идеального вытеснения.
 - 11 Химические реакторы с идеальной структурой потока в изотермическом режиме. Каскад реакторов идеального смешения.
 - 12 Теплоперенос в химических реакторах. Уравнение теплового баланса. Тепловые режимы химических реакторов.
 - 13 Теплоперенос в химических реакторах. Проточный реактор идеального смешения в неизотермическом режиме.
 - 14 Теплоперенос в химических реакторах. Тепловая устойчивость химических реакторов.
 - 15 Теплоперенос в химических реакторах. Оптимальный температурный режим и способы его осуществления в промышленных реакторах.
 - 16 Гетерогенные процессы. Общие особенности.
 - 17 Гетерогенные процессы. Гетерогенные некаталитические процессы в системе «газ – твердое вещество».
 - 18 Гетерогенные процессы. Гетерогенные некаталитические процессы в системе «газ – жидкость».
 - 19 Гетерогенно – каталитические процессы. Общие представления о катализе.
 - 20 Гетерогенно – каталитические процессы. Технологические характеристики твердых катализаторов.
 - 21 Гетерогенно – каталитические процессы. Основные стадии и кинетические особенности.
 - 22 Гомогенные процессы и реакторы. Общая характеристика.
 - 23 Гомогенные процессы и реакторы. Основные закономерности.
 - 24 Гомогенные процессы и реакторы. Реакторы для гомогенных процессов.
 - 25 Химические реакторы. Устойчивость работы реакторов.
 - 26 Химические реакторы. Отклонения реальных реакторов от идеализированных.
 - 27 Химические реакторы. Распределение времени пребывания реагирующих веществ в зоне реакции.
 - 28 Химические реакторы. Сравнение и выбор химических реакторов

5.2. Перечень работ, выполняемых по дисциплине (модулю, практике, НИР) - эссе, рефераты, практические и расчетно-графические работы, курсовые работы, проекты и др.

Домашняя контрольная работа

Задачи по теме: «Время пребывания, распределение времени пребывания, перемешивание в химических реакторах»

0 вариант

В реальном реакторе проводится жидкофазная необратимая реакция первого порядка, протекающая с уменьшением плотности реакционной смеси в 1,08 раз при $X_A = 1$. Константа скорости реакции $k = 8 * 10^{-2}$ с-1.

Определить степень превращения вещества на выходе из реактора с учетом и без учета изменения плотности реакционной системы, если опыты с трассером дали следующие результаты:

5.3. Оценочные материалы, используемые для экзамена (описание билетов, тестов и т.п.)

Экзаменационный билет № 0(ПК-3.4(31,У1), ПК-1.11((31,У1)

1 Химические реакторы. Основные требования к промышленным реакторам.

2 Гетерогенные процессы. Общие особенности процесса.

3 Рассчитайте выход продукта P, если известно, что при проведении последовательных реакций

5.4. Методика оценки освоения дисциплины (модуля, практики. НИР)

Показатели и критерии оценивания экзамена:

– на оценку «отлично» (5 баллов) – обучающийся демонстрирует высокий уровень сформированности компетенций, высокий уровень знаний не только на уровне воспроизведения и объяснения информации, но и интеллектуальные навыки решения проблем и задач:

- дается комплексная оценка предложенной ситуации;
- демонстрируются глубокие знания теоретического материала и умение их применять;
- последовательное, правильное выполнение всех практических заданий;
- умение обоснованно излагать свои мысли, делать необходимые выводы.

– на оценку «хорошо» (4 балла) – обучающийся демонстрирует средний уровень сформированности компетенций:

- дается комплексная оценка предложенной ситуации;
- демонстрируются достаточные знания теоретического материала и умение их применять; но допускаются незначительные ошибки, неточности

• выполнение всех практических заданий; возможны единичные ошибки, исправляемые самим студентом после замечания преподавателя;

- затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

.

– на оценку «удовлетворительно» (3 балла) – обучающийся демонстрирует пороговый уровень сформированности компетенций:

- затруднения с комплексной оценкой предложенной ситуации;
- неполное теоретическое обоснование, требующее наводящих вопросов преподавателя;
- выполнение заданий при подсказке преподавателя;
- затруднения в формулировке выводов.

– на оценку «неудовлетворительно» (2 балла) – обучающийся демонстрирует знания не более 20% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

– на оценку «неудовлетворительно» (1 балл) – обучающийся не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач неправильная оценка предложенной ситуации;

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ**6.1. Рекомендуемая литература****6.1.1. Основная литература**

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год, эл. адрес
Л1.1	Касаткин А.Г.	Основные процессы и аппараты химической технологии		М/Альянс, 2014 ,
Л1.2	Кузнецова И.М., Харлампиди Х.Э, Иванов В.Г., Чиркунов Э.В.	Общая химическая технология. Методология проектирования химико - технологических процессов: Учебник		СПб/Лань, 2013,
Л1.3	К.В. Брянкин, А.И. Леонтьева, В.С. Орехов	Общая химическая технология в 2-х ч. Ч. 2 : учебное пособие		Тамбов : Издательство ФГБОУ ВПО «ТГТУ», , 2012, URL: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=277912 (18.11.2015).
Л1.4	А.И. Леонтьева	Оборудование химических производств в 2 частях : учебное пособие		Тамбов : Издательство ФГБОУ ВПО «ТГТУ», , 2012, URL: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=277813 (18.11.2015).

6.1.2. Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год, эл. адрес
Л2.1	Павлов К.Ф., Романков П.Г., Носков А.А.	Примеры и задачи по курсу процессов и аппаратов химической технологии		М/Альянс, 2013,

6.1.3. Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год, эл. адрес
Л3.1	Леонтьева, А.И.	Оборудование химических производств : в 2 частях : учебное пособие		Тамбовский государственный технический университет , 2012, https://biblioclub.ru/index.php? page=book&id=277812

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

Э1	Российская научная электронная библиотека	www.elibrary.ru
Э2	КиберЛенинка	www.cyberleninka.ru
Э3	НФ НИТУ "МИСиС"	www.nf.misis.ru

6.3 Перечень программного обеспечения

6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

И.1	- Официальный сайт Новотроицкого филиала НИТУ "МИСиС" http://nf.misis.ru/
И.2	- Электронная библиотека НИТУ "МИСиС" http://elibrary.misis.ru
И.3	- Университетская библиотека онлайн http://bibliclub.ru

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Основной целью образования по дисциплине является освоение студентами основных закономерностей химических процессов, протекающих в реакционных аппаратах, и основ теории химических реакторов, которые в свою очередь формируют профессиональный уровень специалиста по данной специальности.

При изучении дисциплины студентам следует опираться на знание, а при необходимости повторение отдельных разделов следующих учебных дисциплин: «Математика ч.1, ч.2» «Дополнительные главы математики», «Информатика», «Общая и неорганическая химия», «Физическая химия», «Общая химическая технология», «Процессы и аппараты химической технологии».

Рабочей программой дисциплины «Химические реакторы» предусмотрена самостоятельная работа студентов в объеме 54 часов, что предполагает необходимость выделять на самостоятельную работу не менее 3 часов в неделю.

Целесообразная последовательность самостоятельного изучения материала дисциплины определяется соответствующими рекомендациями преподавателя. Самостоятельная работа проводится с целью углубления знаний по дисциплине и предусматривает:

- чтение студентами рекомендованной литературы и усвоение теоретического материала дисциплины;
- подготовку к практическим занятиям;
- работу с Интернет – источниками;
- подготовку к написанию контрольной работы, тестовых заданий, сдаче экзамена.

Планирование времени на самостоятельную работу, необходимого на изучение настоящей дисциплины, студентам лучше всего осуществлять на весь семестр, предусматривая при этом регулярное повторение пройденного материала. Материал, законспектированный на лекциях, необходимо регулярно дополнять сведениями из литературных источников, рекомендованных преподавателем и дополнительно найденных. По каждой из тем для самостоятельного обучения, приведенных в «Рабочей программе» дисциплины следует сначала прочитать рекомендованную литературу и при необходимости составить краткий конспект основных положений, терминов, сведений, требующих запоминания и являющихся основополагающими в этой теме и для освоения последующих разделов курса.

Самостоятельная работа студентов

Тематика самостоятельной работы студентов представлена в «Рабочей программе». Оценка результатов самостоятельной работы организуется как единство двух форм: самоконтроль и контроль со стороны преподавателя.

Самоконтроль зависит от определенных качеств личности, ответственности за результаты своего обучения, заинтересованности в положительной оценке своего труда, материальных и моральных стимулов, от того насколько обучаемый мотивирован в достижении наилучших результатов.

Контроль за текущей самостоятельной работой студентов осуществляется на практических занятиях.

Контроль за проработкой лекционного материала и самостоятельного изучения отдельных тем осуществляется во время рубежного контроля (контрольные работы).

Основу самостоятельной работы студентов составляет выполнение и защита реферата по темам, предложенным преподавателем (приведенным в рабочей программе дисциплины). Успешная защита реферата является допуском к сдаче экзамена.

Оценка текущей успеваемости и промежуточной аттестации студентов по итогам освоения дисциплины «Химические реакторы» представляют собой комплект контролирующих материалов следующих видов:

- Входной контроль. Представляет собой перечень из 10 – 20 основных вопросов, ответы на которые студент должен знать в результате изучения предыдущих дисциплин (математики, физической химии, процессов и аппаратов хим. технологии). Поставленные вопросы требуют точных и коротких ответов. Входной контроль проводится в устной форме на первой лекции в течение 15 минут.

- Промежуточный контроль. Проверяется степень усвоения теоретических и практических знаний по основным разделам дисциплины. Осуществляется в виде проведения аудиторных контрольных работ. Контрольные работы предусматривают теоретические вопросы, тестовые и практические задания. Контрольные работы проводятся в письменном виде на промежуточных этапах освоения дисциплины.

- Экзамен. Проводится в конце семестра путем балльной оценки. Экзаменационные билеты для сдачи экзамена состоят из теоретических вопросов и задачи по всем разделам, изучаемым в данном семестре. Студент, который набирает в процессе проведения входного и промежуточного контроля максимальное количество баллов, освобождается от сдачи экзамена. Максимальный итоговый рейтинг соответствует 50 баллам.

Оформление контрольной работы

Для студентов заочной формы обучения

Студент - заочник должен получить теоретические знания в соответствии с программой по специальности, уметь применять эти знания в практической деятельности, действовать самостоятельно, эффективно, в соответствии с поставленными задачами.

Согласно учебному плану, студенты – заочники выполняют домашнюю контрольную работу в сроки, установленные учебным графиком.

Цель выполнения контрольной работы – научить студентов самостоятельно пользоваться учебной и нормативной литературой, приобрести навыки письменно излагать материал по конкретным вопросам, которые могут возникнуть в практической деятельности.

Задание для выполнения контрольной работы разработано в 10 вариантах. В каждом варианте содержатся задачи по основным темам дисциплины. Номер варианта определяется по последней цифре номера зачетки.

Перед выполнением контрольной работы студенту необходимо внимательно изучить методические указания к темам и рекомендуемую литературу, в соответствии с программой.

Контрольная работа выполняется в учебной тетради (12 листов). На тетрадь наклеивается титульный лист, который заполняется по установленной в учебном заведении форме (расположен на информационном стенде кафедры).

Работа должна быть выполнена грамотно и аккуратно, четким, разборчивым подчерком. Не допускается сокращение слов (кроме общепринятых сокращений).

Контрольная работа может быть выполнена на компьютере шрифтом Times New Roman, размером 14 и напечатана на бумаге формата А4 на лицевой стороне каждого листа.

Оформляя работу, необходимо пронумеровать страницы, отвести поля шириной 2-3 см для замечаний рецензента, привести четкую формулировку вопроса и план выбранной темы, изложив ответ на него. В конце работы указать используемую литературу, поставить дату выполнения работ и подпись.

Выполненная работа сдается на кафедру.

При получении отрецензированной работы студент должен выполнить все указания рецензента. Работа над ошибками, дополнения к ответам, согласно рецензии, выполняется в этой же тетради.

На рецензию не принимаются работы:

- выполненные по неправильному варианту;
- переписанные у других студентов;
- выполненные небрежно, не разборчивым подчерком.

Возвращенные без рецензии (но с обязательным указанием причины возврата) работы студент обязан выполнить повторно, в соответствии со своим вариантом и требованиями, предъявляемыми к контрольным работам, и вновь сдать на кафедру.

После выполнения и защиты контрольной работы студент допускается к сдаче экзамена.