

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Котова Лариса Анатольевна
Должность: Директор филиала
Дата подписания: 08.01.2023 13:18:05
Уникальный программный ключ:
10730ffe6b1ed036b744b6a9d97700b86e5c04a7

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
«Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС»
Новотроицкий филиал

Аннотация рабочей программы дисциплины ДИСЦИПЛИНЫ ПО ВЫБОРУ Б1.В.ДВ.4 Химические реакторы

Закреплена за подразделением Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)

Направление подготовки 18.03.01 Химическая технология

Профиль

Квалификация **Бакалавр**

Форма обучения **очная**

Общая трудоемкость **4 ЗЕТ**

Часов по учебному плану	144	Формы контроля в семестрах: экзамен 7
в том числе:		
аудиторные занятия	51	
самостоятельная работа	57	
часов на контроль	36	

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	7 (4.1)		Итого	
	18			
Неделя	УП	РП	УП	РП
Лекции	17	17	17	17
Практические	34	34	34	34
В том числе инт.	12	12	12	12
Итого ауд.	51	51	51	51
Контактная работа	51	51	51	51
Сам. работа	57	57	57	57
Часы на контроль	36	36	36	36
Итого	144	144	144	144

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:		Б1.В.ДВ.04
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.1.1	Процессы и аппараты химической технологии	
2.1.2	Теплотехника	
2.1.3	Физика	
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.4	
2.2.2	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.3	Моделирование химико-технологических процессов	

3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ

ПК-3.4: Готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления	
Знать:	
ПК-3.4-31 методика выбора реактора и расчета процесса в нем; основные реакционные процессы и реакторы химической и нефтехимической технологии	
ПК-1.11: Способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса	
Знать:	
ПК-1.11-31 основы теории процесса в химическом реакторе	
ПК-3.4: Готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления	
Уметь:	
ПК-3.4-У1 произвести выбор типа реактора и произвести расчет технологических параметров для заданного процесса;	
ПК-1.11: Способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса	
Уметь:	
ПК-1.11-У1 определить параметры наилучшей организации процесса в химическом реакторе;	

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Формируемые индикаторы компетенций	Литература и эл. ресурсы	Примечание	КМ	Выполняемые 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							

1.1	Понятие химического реактора. Виды химических реакторов. Структурные элементы химического реактора. /Лек/	7	2		Л1.1 Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
1.2	Математическое моделирование как метод исследования химических реакторов. Классификация процессов в химическом реакторе и их мат. моделей /Лек/	7	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
	Раздел 2. Изотермический процесс в химическом реакторе. Идеальные режимы в химических реакторах (идеального смешения, идеального вытеснения). Сравнение эффективности проточных реакторов идеального смешения и идеального вытеснения.							
2.1	Изотермический процесс в химическом реакторе. Идеальные режимы в химических реакторах (идеального смешения, идеального вытеснения). /Лек/	7	2		Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
2.2	Сравнение эффективности проточных реакторов идеального смешения и идеального вытеснения. /Лек/	7	1		Л1.2 Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
2.3	Материальный и тепловой баланс в химическом реакторе /Пр/	7	6		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
2.4	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas: Неидеальные режимы в реакторах. Причины отклонений от идеальных режимов. Модели реакторов с неидеальной структурой потоков. /Ср/	7	6		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л3.1 Э1 Э2 Э3			

	Раздел 3. Неизотермический процесс в химическом реакторе. Организация теплообмена в реакторе и температурные режимы. Режимы идеального смешения периодический и идеального вытеснения с теплообменом.							
3.1	Неизотермический процесс в химическом реакторе. Организация теплообмена в реакторе и температурные режимы. /Лек/	7	2		Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
3.2	Режимы идеального смешения периодический и идеального вытеснения с теплообменом. /Лек/	7	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4 Э1 Э2 Э3			
3.3	Время пребывания, перемешивание в химическом реакторе /Пр/	7	6		Л1.2 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
3.4	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas: Температурный режим в проточном реакторе идеального смешения. Сравнение адиабатического процесса в проточных режимах идеального смешения и вытеснения. Автотермический реактор /Ср/	7	6		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3			
	Раздел 4. Оптимизация химического процесса в реакторе.							
4.1	Оптимизация химического процесса в реакторе. /Лек/	7	2		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
4.2	Теплообмен в химических реакторах /Пр/	7	6		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
4.3	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas: Способы осуществления оптимального температурного режима в реакторе. /Ср/	7	4		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л3.1 Э1 Э2 Э3			
	Раздел 5. Промышленные химические реакторы для процессов: - гомогенных; - гетерогенных; - гетерогеннокаталитических.							

5.1	Промышленные химические реакторы для процессов: - гомогенных; - гетерогенных; - гетерогенно-каталитических. /Лек/	7	4		Л1.2 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
5.2	Расчеты для гетерогенно-каталитических процессов. Сравнение и выбор химических реакторов. /Пр/	7	16		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л2.1 Э1 Э2 Э3			
5.3	Самостоятельное изучение материала в LMS Canvas: Реакторы для газовых гомогенных процессов. Устройства для смешения взаимодействующих реагентов: сопло, эжектор, центробежный смеситель. Камерные и трубчатые реакторы. Реакторы для жидкостных гомогенных процессов. Механическое и пневматическое перемешивание. Конструкции механических мешалок. Устройства для подвода и отвода тепла. Колонные реакторы идеального вытеснения. Автоклавы. /Ср/	7	20		Л1.1 Л1.3 Л1.4Л3.1 Э1 Э2 Э3			
5.4	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 разбрызгивающего типа. Способы диспергирования жидкой фазы. Реакторы пенного типа. Реакторы для гетерогенных процессов с твердой фазой. Ре-акторы для процессов в системе "жидкость-твердое" (растворение, экстрагирование, кристаллизация). Реакторы с фильтрующим и взвешенным слоем твердого реагента. /Ср/	7	21		Л3.1 Э1 Э2 Э3			
5.5	/Экзамен/	7	36					