

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Сыров Игорь Анатольевич
Должность: Директор
Дата подписания: 27.06.2022 16:14:37
Уникальный программный ключ:
b683afe664d7e9f64175886cf9626a196149ad56

СТЕРЛИТАМАКСКИЙ ФИЛИАЛ
ФЕДЕРАЛЬНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО БЮДЖЕТНОГО ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО
УЧРЕЖДЕНИЯ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

Факультет
Кафедра

Естественнонаучный
Химии и химической технологии

Аннотация рабочей программы дисциплины (модуля)

дисциплина

Б1.В.01 Высокомолекулярные соединения

часть, формируемая участниками образовательных отношений

Направление

18.03.01

код

Химическая технология

наименование направления

Программа

Химическая технология синтетических веществ

Форма обучения

Заочная

Для поступивших на обучение в
2021 г.

Стерлитамак 2022

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с установленными в образовательной программе индикаторами достижения компетенций

Формируемая компетенция (с указанием кода)	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине (модулю)
ПК-2. Выполнение работ по комплексному контролю продукции и технологических процессов производства наноструктурированных композиционных материалов	ПК-2.1. анализирует и рассчитывает основные характеристики химического процесса по получению синтетических веществ	Обучающийся должен: <ul style="list-style-type: none"> • основные понятия и термины из области высокомолекулярных соединений; • принципы классификации высокомолекулярных соединений; • особенности строения макромолекул и их влияние на уникальные свойства полимеров, позволяющие рассматривать полимерное состояние как особое состояние вещества; • классическую теорию растворов полимеров; • физико-механические свойства полимеров; • способы получения высокомолекулярных соединений
	ПК-2.2. осуществляет контроль продукции на разных этапах технологического процесса	Обучающийся должен: <ul style="list-style-type: none"> • практическими навыками синтеза, исследования физико-химических свойств и структуры
	ПК-2.3. способен произвести расчет технологических параметров для заданного процесса	Обучающийся должен: <ul style="list-style-type: none"> • применять полученные знания для решения конкретных задач получения и исследования полимеров с заданными свойствами, в технологии переработки полимеров и определения молекулярной массы полимеров

2. Цели и место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Цели изучения дисциплины:

1. Изучение особенностей строения, свойств высокомолекулярных соединений;
2. Изучение основных закономерностей синтеза высокомолекулярных соединений и их влияния на структуру образующихся молекул;

3. Формирование и развитие навыков работы в области синтеза, изучения физико-химических, механических свойств и структуры полимеров различных классов.

Для освоения дисциплины необходимы компетенции, сформированные в рамках изучения следующих дисциплин: Аналитическая химия, Органическая химия, Основы материаловедения и технологии материалов, Общая и неорганическая химия, Безопасность жизнедеятельности, Физическая химия, Процессы и аппараты химической технологии.

Дисциплины, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее: Физико-химические методы анализа, Химия и технология мономеров, Коллоидная химия, Общая химическая технология, Основы нанохимии и нанотехнологии, Химия окружающей среды, Реакционная способность и модификация полимеров, Технология производства полимеров, Технология переработки полимеров и утилизация промышленных отходов, Оборудования производства полимерных изделий, Химия нефти и газа, Основы химии материалов медико-биологического назначения, Охрана труда в химической промышленности, Технология производства полимеров, Технология переработки полимеров и утилизация промышленных отходов, Качество и сертификация продуктов химической технологии.

Дисциплина изучается на 2, 3 курсах в 4, 5, 6 семестрах

3. Объем дисциплины (модуля) в зачетных единицах с указанием количества академических или астрономических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся

Общая трудоемкость (объем) дисциплины составляет 252 акад. ч.

Объем дисциплины	Всего часов
	Заочная форма обучения
Общая трудоемкость дисциплины	252
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	10
практических (семинарских)	
лабораторных	22
другие формы контактной работы (ФКР)	1,4
Учебных часов на контроль (включая часы подготовки):	11,6
зачет	
экзамен	
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	207

Формы контроля	Семестры
зачет	5
экзамен	6

4. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

4.1. Разделы дисциплины и трудоемкость по видам учебных занятий (в академических часах)

№ п/п	Наименование раздела / темы дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятельную работу обучающихся и трудоемкость (в часах)			
		Контактная работа с преподавателем			СР
		Лек	Пр/Сем	Лаб	
2.5	Полимеризация с раскрытием цикла.	0	0	0	20
2.4	Поликонденсация. Полиприсоединение.	2	0	6	26
2.3	Координационно-ионная полимеризация.	2	0	0	20
2.1	Радикальная полимеризация.	2	0	6	26
2	Методы получения полимеров	8	0	12	112
1.4	Механические свойства полимеров.	0	0	4	26
1.3	Полимерные тела.	0	0	0	20
1.2	Растворы полимеров.	0	0	6	26
1.1	Общие представления о полимерах.	2	0	0	23
2.2	Ионная полимеризация.	2	0	0	20
1	Общая характеристика полимеров	2	0	10	95
	Итого	10	0	22	207

4.2. Содержание дисциплины, структурированное по разделам (темам)

Курс лекционных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
2.4	Поликонденсация. Полиприсоединение.	Ступенчатая полимеризация. Поликонденсация. Типы реакций поликонденсации. Способы проведения поликонденсации в расплаве, в растворе и на границе раздела фаз. Полиприсоединение.
2.3	Координационно-ионная полимеризация.	Координационно-ионная полимеризация в присутствии гомогенных и гетерогенных катализаторов типа Циглера-Натта. Принципы синтеза стереорегулярных полимеров.
2.1	Радикальная полимеризация.	Цепная полимеризация. Радикальная полимеризация. Инициирование радикальной полимеризации. Типы инициаторов. Реакция роста, обрыва и передачи цепи. Факторы, влияющие на кинетику радикальной полимеризации. Цепная сополимеризация. Способы проведения цепной полимеризации: в массе, в растворе, в суспензии и в эмульсии.
2	Методы получения полимеров	
1.1	Общие представления о	Основные понятия и определения: мономер, олигомер,

	полимерах.	полимер, макромолекула, степень полимеризации. Различия в свойствах высоко- и низкомолекулярных соединений. Классификация полимеров: по происхождению, в зависимости от состава основной цепи, по топологии, по химическому составу, в соответствии со свойствами, определяющими область применения. Биополимеры. Краткая характеристика и области применения важнейших представителей различных классов полимеров. Конфигурация макромолекул: локальная изомерия, цис-/транс-изомерия, стереоизомерия. Конформация макромолекул. Молекулярно-массовые характеристики полимеров (молекулярные массы и молекулярно-массовое распределение). Современные тенденции и новые направления в науке о полимерах. Перспективы промышленного производства полимеров.
2.2	Ионная полимеризация.	Ионная полимеризация: катионная и анионная. Катионная полимеризация. Характеристика мономеров, способных вступать в катионную полимеризацию. Катализаторы и сокатализаторы. Рост и ограничение роста цепей при катионной полимеризации. Влияние природы растворителя. Анионная полимеризация. Характеристика мономеров, способных вступать в анионную полимеризацию. Катализаторы анионной полимеризации. Инициирование, рост и ограничение цепей при анионной полимеризации. "Живые цепи".
1	Общая характеристика полимеров	

Курс лабораторных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
2.4	Поликонденсация. Полиприсоединение.	Поликонденсация фенола и формальдегида. Поликонденсация мочевины с формальдегидом. Поликонденсация анилина с формальдегидом. Получение тиокольного каучука. Получение эпоксидной смолы из дифенилолпропана и эпихлор-гидрина.
2.1	Радикальная полимеризация.	Полимеризация стирола. Полимеризации метилметакрилата. Окислительно-восстановительная полимеризация стирола. Окислительно-восстановительная полимеризация акрилонитрила.
2	Методы получения полимеров	
1.4	Механические свойства полимеров.	Физико-химические испытания
1.2	Растворы полимеров.	Молекулярная масса полимера
1	Общая характеристика полимеров	