

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

Физическая химия

Блок Б1, базовая часть, Б1.Б.10

цикл дисциплины и его часть (базовая, вариативная, дисциплина по выбору)

Направление

18.03.01

код

Химическая технология

наименование направления

Программа

Технология и переработка полимеров

Форма обучения

Заочная

Для поступивших на обучение в
2020 г.

Стерлитамак 2022

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю)

1.1. Перечень планируемых результатов освоения образовательной программы

Выпускник, освоивший программу высшего образования, в рамках изучаемой дисциплины, должен обладать компетенциями, соответствующими видам профессиональной деятельности, на которые ориентирована программа:

Готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2)

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 (ПК-19)

1.2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Формируемая компетенция (с указанием кода)	Этапы формирования компетенции	Планируемые результаты обучения по дисциплине (модулю)
Готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2)	1 этап: Знания	Обучающийся должен знать: основные естественнонаучные законы и закономерности развития химической науки
	2 этап: Умения	Обучающийся должен уметь: применять основные естественнонаучные законы и закономерности развития химической науки при анализе полученных результатов
	3 этап: Владения (навыки / опыт деятельности)	Обучающийся должен владеть: способностью применять основные естественнонаучные законы и закономерности развития химической науки при анализе полученных результатов
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 (ПК-19)	1 этап: Знания	Обучающийся должен знать: систему фундаментальных химических понятий
	2 этап: Умения	Обучающийся должен уметь: использовать систему фундаментальных химических понятий
	3 этап: Владения (навыки / опыт)	Обучающийся должен владеть: системой фундаментальных

	деятельности)	химических понятий
--	---------------	--------------------

2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

- сформировать у студентов теоретические знания и навыки практического исследования в области физической химии;
- подготовить студентов к самостоятельной работе в области физической химии.

Задачи дисциплины:

- сформировать у студентов знания теоретических основ физической химии;
- развить умения студентов в применении теоретических основ физической химии для расчетов термодинамических свойств физико-химических систем и характеристик протекающих в них процессов;
- развить умения студентов в использовании знания физической химии для проведения физико-химического эксперимента;
- развить у студентов навыки работы с учебной и научной литературой.

Дисциплина изучается на 4, 5 курсах в 8, 9 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 288 акад. ч.

Объем дисциплины	Всего часов
	Заочная форма обучения
Общая трудоемкость дисциплины	288
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	12
практических (семинарских)	
лабораторных	18
другие формы контактной работы (ФКР)	1,7
Учебных часов на контроль (включая часы подготовки):	7,8
экзамен	
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	248,5

Формы контроля	Семестры
экзамен	9

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)

№	Наименование раздела /	Виды учебных занятий, включая
---	------------------------	-------------------------------

п/п	темы дисциплины	самостоятельную работу обучающихся и трудоемкость (в часах)			
		Контактная работа с преподавателем			СР
		Лек	Пр/Сем	Лаб	
3.2	ЭДС, электродные потенциалы, гальванические элементы	1	0	0	24
3.1	Растворы электролитов	1	0	0	24
3	Электрохимия	2	0	0	48
2.3	Катализ	2	0	0	28
1.2	Первый закон термодинамики	1	0	9	24
1	Химическая термодинамика	6	0	18	124,5
1.1	Введение	1	0	9	24
2.2	Энергия активации. Переходное состояние. Уравнение Аррениуса	1	0	0	24
2.1	Основные понятия химической кинетики	1	0	0	24
2	Химическая кинетика	4	0	0	76
1.4	Третий закон термодинамики	1	0	0	24
1.3	Второй закон термодинамики	1	0	0	24
1.5	Химическое равновесие. Смещение химического равновесия	2	0	0	28,5
	Итого	12	0	18	248,5

4.2. Содержание дисциплины, структурированное по разделам (темам)

Курс лекционных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
3.2	ЭДС, электродные потенциалы, гальванические элементы	Электролиз. Гальванический элемент. Законы Фарадея. Кулонометрия. Число переноса ионов. Равновесные электродные процессы. Электрод. Электрохимическая реакция. Электрохимические элементы. ЭДС гальванического элемента. Электродные потенциалы. Типы электродов. Электроды первого, второго и третьего рода. Окислительно-восстановительные электроды. Концентрационные элементы.
3.1	Растворы электролитов	Основные понятия электрохимии. Электролиты. Уравнение химической реакции диссоциации. Электролитическая диссоциация. Степень диссоциации. Константа диссоциации. Закон разведения Оствальда. Явление солевого эффекта. Активность.
3	Электрохимия	
2.3	Катализ	Основные понятия (катализатор, положительный и отрицательный катализ, фермент, механизм действия, состояние равновесия, координата реакции, каталитическая активность, удельная каталитическая активность, гомогенный и гетерогенный катализ, селективность

		катализатора, ингибитор, ингибирование, энергия разрыва). Соотношение Бренстеда-Поляни. Кинетика гомогенного катализа. Уравнение Михаэлиса. Кислотно-основной катализ. Общий кислотный или основной катализ.
1.2	Первый закон термодинамики	Формулировки первого начала термодинамики. Понятия внутренней энергии, работы и теплоты. Теплоемкость термодинамической системы (удельная, молярная, средняя, истинная, изобарная, изохорная). Виды работ (работа расширения газа, электрохимическая, магнитная и т.д.). Расчет работы, теплоты и изменения внутренней энергии. Термохимия. Теплота реакции (тепловой эффект). Соотношение между тепловыми эффектами реакции при постоянном давлении и постоянном объеме для реакций между идеальными газами. Закон Гесса. Стандартная теплота образования вещества. Следствия из закона Гесса. Стандартная теплота сгорания вещества. Значение закона Гесса. Зависимость теплового эффекта от температуры. Закон Кирхгофа.
1	Химическая термодинамика	
1.1	Введение	Основные понятия
2.2	Энергия активации. Переходное состояние. Уравнение Аррениуса	Формальная кинетика. Закон действующих масс. Основной постулат химической кинетики. Зависимость скорости реакции от концентрации. Зависимость скорости реакции от температуры. Энергия активации. Теория Аррениуса. Горение и взрыв. Горение. Взрыв. Цепной взрыв. Тепловой взрыв.
2.1	Основные понятия химической кинетики	Основные понятия химической кинетики (скорость образования, скорость реакции, механизм ХР, элементарная стадия реакции, молекулярность, кинетическая кривая, открытая и закрытая системы). Активированный комплекс. Гомо- и гетеролитические, гомо- и гетерофазные реакции.
2	Химическая кинетика	
1.4	Третий закон термодинамики	Третье начало термодинамики (постулат Планка). Расчет изменения энтропии при различных процессах (при фазовых переходах, химических превращениях, нагревании вещества, изотермическом расширении газа). Термодинамические функции. Свободная энергия Гельмгольца. Свободная энергия Гиббса. Вычисление свободной энергии Гиббса двумя способами.
1.3	Второй закон термодинамики	Самопроизвольные и несамопроизвольные процессы. Критерии самопроизвольного течения процесса. Формулировки второго начала термодинамики. Энтропия. Свойства энтропии. Статистическое толкование энтропии и второго начала термодинамики. Уравнение Больцмана.
1.5	Химическое равновесие. Смещение химического равновесия	Закон действующих масс. Признаки химического равновесия. Способы выражения константы равновесия. Уравнение изотермы химической реакции. Термодинамическая теория химического сродства. Смещение химического равновесия. Уравнение Планка-Ван-Лаара. Химическое равновесие в случае реакций термодинамической диссоциации.

		Основные понятия фазовых равновесий: фаза, фазовое равновесие, фазовый переход, число степеней свободы, компонент системы. Правило фаз Гиббса. Равновесие в однокомпонентных системах. Диаграмма состояния воды. Уравнение Клаузиуса-Клайперона.
--	--	--

Курс лабораторных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
1.2	Первый закон термодинамики	Калориметрический метод анализа. Определение теплоемкости системы. Определение интегральной теплоты растворения солей.
1	Химическая термодинамика	
1.1	Введение	Инструктаж по технике безопасности.