

Документ подписан простой электронной подписью  
Информация о владельце:  
ФИО: Сыров Игорь Анатольевич  
Должность: Директор  
Дата подписания: 28.06.2022 09:29:42  
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.04 Физико-химические методы анализа***

часть, формируемая участниками образовательных отношений

Направление

***04.03.01***  
код

***Химия***  
наименование направления

Программа

***Фундаментальная и прикладная химия***

Форма обучения

***Очная***

Для поступивших на обучение в  
***2020 г.***

Стерлитамак 2022

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

<b>Формируемая компетенция (с указанием кода)</b>	<b>Код и наименование индикатора достижения компетенции</b>	<b>Результаты обучения по дисциплине (модулю)</b>
ПК-1. Владением системой фундаментальных химических понятий	ПК-1.1. Способен осуществлять направленный синтез химических соединений	Обучающийся должен: знать основы направленного синтеза химических соединений
	ПК-1.2. Применяет на практике современные экспериментальные методы для установления структуры химических соединений	Обучающийся должен: уметь применять на практике современные экспериментальные методы для установления структуры химических соединений
	ПК-1.3. Способен проектировать направленный синтез органических соединений с заданным набором свойств в рамках поставленной задачи	Обучающийся должен: владеть способностью проектировать направленный синтез органических соединений с заданным набором свойств в рамках поставленной задачи

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

Цели изучения дисциплины:

1. изучение теоретических основ и практических приемов основных химических и инструментальных методов анализа;
2. проведение исследований по заданной методике и анализ результатов экспериментов.

Дисциплина «Физико-химические методы анализа» относится к части, формируемой участниками образовательных отношений.

Дисциплина изучается на 2, 3 курсах в 4, 5 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 7 зач. ед., 252 акад. ч.

<b>Объем дисциплины</b>	<b>Всего часов</b>
	<b>Очная форма обучения</b>
Общая трудоемкость дисциплины	252
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	20
практических (семинарских)	16
лабораторных	146
другие формы контактной работы (ФКР)	1,4

Учебных часов на контроль (включая часы подготовки):	34,8
зачет	
экзамен	
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	33,8

<b>Формы контроля</b>	<b>Семестры</b>
зачет	4
экзамен	5

#### 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)				СР
		Контактная работа с преподавателем				
		Лек	Пр/Сем	Лаб		
<b>2</b>	<b>Электрохимические методы анализа</b>	<b>8</b>	<b>4</b>	<b>72</b>	<b>14,8</b>	
2.1	Потенциометрический анализ.	4	2	36	7,8	
2.2	Кондуктометрический анализ.	4	2	36	7	
1.3	Спектроскопия в инфракрасной области	2	2	0	6	
1.4	Спектроскопия ядерного магнитного резонанса	2	2	0	6	
1.2	Условия спектрофотометрического определения органических и неорганических соединений.	6	8	74	7	
1.1	Введение в физико-химические методы анализа.	2	0	0	0	
<b>1</b>	<b>Оптические методы анализа</b>	<b>12</b>	<b>12</b>	<b>74</b>	<b>19</b>	
	<b>Итого</b>	<b>20</b>	<b>16</b>	<b>146</b>	<b>33,8</b>	

##### 4.2. Содержание дисциплины, структурированное по разделам (темам)

Курс лекционных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
<b>2</b>	<b>Электрохимические методы анализа</b>	
2.1	Потенциометрический анализ.	Потенциометрия. Принцип метода. Основные понятия. Классификация электродов с переносом электронов. Стандартный и реальный потенциал системы. Индикаторная электрохимическая реакция, индикаторный электрод и предъявляемые к ним требования. Индикаторные электроннообменные электроды 1-го, 2-го и 3-го рода, редокс-электроды, индикаторные реакции, протекающие на поверхности этих электродов, и соответствующие им равновесные потенциалы. Электроды сравнения. Прямая потенциометрия.

		Потенциометрическое титрование.
2.2	Кондуктометрический анализ.	Кондуктометрия. Принцип метода. Основные понятия. Удельная, молярная и эквивалентная электропроводности и зависимость их от различных факторов. Метод Кольрауша измерения электропроводности. Кондуктометрическое титрование и условия его проведения.
1.3	Спектроскопия в инфракрасной области	Элементы симметрии и операции симметрии. Плоскость симметрии. Центр симметрии. Ось симметрии (вращения) <i>i</i> -го порядка. Поворотнo-зеркальная ось <i>i</i> -го порядка. Колебания в двухатомных молекулах. Многоатомные молекулы. Характеристические частоты групп. Взаимосвязь инфракрасных спектров и структуры органических молекул: валентные и деформационные колебания, характеристичность колебаний и ее физические причины, факторы, вызывающие сдвиг полос поглощения и изменение их интенсивности.
1.4	Спектроскопия ядерного магнитного резонанса	Физические основы метода: магнитные свойства ядер, основное уравнение ядерного магнитного резонанса, взаимодействия магнитных моментов ядер (тонкая и сверхтонкая структура сигналов ядер). Протонный магнитный резонанс. Число сигналов. Эквивалентные и неэквивалентные протоны. Химический сдвиг. Спин-спиновое взаимодействие. Принцип работы ЯМР спектрометра. Измерение спектров протонного магнитного резонанса.
1.2	Условия спектрофотометрического определения органических и неорганических соединений.	Условия спектрофотометрического определения органических и неорганических соединений (рН раствора, температуры, избыток реагента, параметры измерения поглощения). Причины отклонения от закона светопоглощения. Аппаратура. Инструментальные погрешности. Способы определения концентрации веществ. Измерение высоких, низких оптических плотностей. Анализ многокомпонентных систем. Фотоэлектрические методы измерения светопоглощения растворов: методы стандартов, градуировочного графика, стандартных добавок, спектрофотометрического титрования.
1.1	Введение в физико-химические методы анализа.	Молекулярная абсорбционная спектроскопия. Связь химической структуры соединения с абсорбционным спектром. Функциональный анализ по колебательным и электронным спектрам. Основной закон светопоглощения.
<b>1</b>	<b>Оптические методы анализа</b>	

Курс практических/семинарских занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
2	Электрохимические методы анализа	

2.1	Потенциометрический анализ.	Решение задач
2.2	Кондуктометрический анализ.	Решение задач
1.3	Спектроскопия в инфракрасной области	Решение задач
1.4	Спектроскопия ядерного магнитного резонанса	Решение задач
1.2	Условия спектрофотометрического определения органических и неорганических соединений.	Решение задач
<b>1</b>	<b>Оптические методы анализа</b>	

#### Курс лабораторных занятий

№	Наименование раздела / темы дисциплины	Содержание
<b>2</b>	<b>Электрохимические методы анализа</b>	
2.1	Потенциометрический анализ.	<p>1 Потенциометрическое титрование. Определение хлороводородной и борной кислот в их смеси.</p> <p>2 Определение содержания хлороводородной и уксусной кислот в растворе при их совместном присутствии</p> <p>3 Определение содержания ортофосфорной кислоты</p> <p>4 Комплексонометрическое определение железа (III) в растворе с потенциометрической индикацией к. т. т.</p>
2.2	Кондуктометрический анализ.	<p>1 Кондуктометрическое титрование. Определение хлороводородной кислоты и хлорида аммония в их смеси.</p> <p>2 Определение серной кислоты в присутствии перманганата калия</p> <p>3 Определение железа (III) в растворе</p>
1.2	Условия спектрофотометрического определения органических и неорганических соединений.	<p>1 Спектрофотометрическое определение меди</p> <p>2 Спектрофотометрическое определение железа</p> <p>3 Количественный анализ лекарственных форм спектрофотометрическим методом</p> <p>4 Спектрофотометрическое определение перманганата калия методом добавок</p> <p>5 Фотометрическое определение Mn и Cr при их совместном присутствии</p> <p>6 Спектрофотометрическое определение Fe (II) и Fe (III) при их совместном присутствии</p> <p>7 Количественный анализ многокомпонентных лекарственных форм фотоколориметрическим методом</p>

<b>1</b>	<b>Оптические методы анализа</b>	