

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

«Казанский государственный аграрный университет» (ФГБОУ ВО Казанский ГАУ)

Агрономический факультет

Кафедра биотехнологии, животноводства и химии



ХИМИЯ

Направление подготовки 35.03.04. Агрономия

Направленность (профиль) подготовки Биотехнология и защита растений

Форма обучения очная

Казань - 2021

Составители: Халиуллина Зульфия Мусавиховна, к.с-х.н., доцент **Жис** Москвичева Анастасия Борисовна, к.с-х.н., доцент **Жис**

Рабочая программа дисциплины обсуждена и одобрена на заседании кафедры «Биотехнология, животноводство и химия» 11 мая 2021 году (протокол № 11)

Врио зав. кафедрой, доцент

Москвичева А.Б.

Рассмотрена и одобрена на заседании методической комиссии Агрономического факультета 12 мая 2021 г. (протокол № 9)

Председатель метод. комиссии, доцент, к.с-х.н.

Трофимов Н.В.

Согласовано: Декан агрономического факультета, д.с-х.н., профессор

Сержанов И М

Протокол ученого совета Агрономического факультета № 9 от 13 мая 2021 г.

1 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

В результате освоения основной профессиональной образовательной программы (ОПОП) бакалавриата по направлению подготовки 35.03.04 Агрономия, направленность (профиль) «Биотехнология и защита растений», обучающийся должен овладеть следующими результатами по дисциплине «Химия»:

	атора кения компетенции Перечень планируемых результатов обу по дисциплине енции Способность решать типовые задачи профессиональной деятельного по дисциплине на подастивного по дисциплине на подастивного по дисциплине на подастивного по дисциплине на подастивного						
применением	информационно-коммуни	кационных технологий					
ОПК-1,2	Использует знания основных законов естественных наук для решения стандартных задач в агрономии	Знать: основные методы качественного и количественного анализа, способы выражения концентраций растворов. Теоретические основы неорганической, аналитической и органической химии; основные классы неорганических и органических соединений и их свойства; классификацию химических реакций Уметь: проводить расчеты по химическим уравнениям; расчеты концентраций; обоснованно выбирать методы химического анализа; проводить необходимые расчеты; готовить рабочее место, посуду для проведения химического анализа. Использовать химического анализа. Использовать химического анализа. Использовать класс неорганических и органических соединений и их реакционную способность; обоснованно выбирать методы химического анализа. Владеть: практическими навыками приготовления растворов с заданной концентрацией, проведения качественного и количественного анализа методами, не требующими сложного современного оборудования; расчетами по результатам анализа. Практическими навыками решения типовых задач неорганической и аналитической химии					

2. Место дисциплины в структуре ОПОП ВО

Дисциплина относится к обязательным дисциплинам части блока 1 «Дисциплины». Изучается во 2 семестре на 1 курсе и в 3 семестре на втором курсе при очной форме обучения.

Для изучения дисциплины необходимы знания в объеме школьного курса по химии.

3

Дисциплина является основополагающей для изучения следующих дисциплин: Физиология и биохимия растений, Почвоведение с основами географии почв, Агрохимия, Химические и биологические средства защиты растений.

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

Общая трудоемкость дисциплины составляет 7 зачетных единиц, 252 часа.

Таблица 3.1 - Распределение фонда времени по семестрам и видам занятий

	Очное обучение		
	2 семестр	3 семестр	
Контактная работа обучающихся с преподавателем			
(всего, час)	69	53	
в том числе:			
- лекции, час	34	18	
в том числе в виде практической подготовки (при			
наличии), час	-	-	
- лабораторные занятия, час	34	34	
в том числе в виде практической подготовки (при			
наличии), час	-	-	
- зачет, час	1	-	
- экзамен, час	-	1	
Самостоятельная работа обучающихся (всего), час	75	55	
в том числе:	-		
- подготовка к лабораторным занятиям, час	17	17	
- работа с тестами и вопросами для самоподготовки, час	34	20	
- выполнение контрольной работы, час	-	-	
- подготовка к зачету, час	24	-	
- подготовка к экзамену, час	=	18	
Общая трудоемкость час	144	108	
3.e.	4	3	

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

Таблица 4.1 - Разделы дисциплины и трудоемкость по видам учебных занятий

очно заоч очно заочн очно заочн очно	тояте ная	
тем ы Раздел дисциплины ные работы аудиторных часов льн работы очно заоч очно заочн очно заочн очно заочн очно очно заочн очно	ная	
ы работы часов работы очно заочн очно заочн очно очно заочн очно заочн очно очно очно очно очно очно очно		
очно заоч очно заочн очно заочн очно		
	работа	
	заоч	
HO O O	но	
1 Введение в неорганическую		
химию. Основные законы и 6 - 4 - 10 - 10	-	
понятия химии.		

2	Растворы электролитов.	6	-	8	-	14	-	10	-
3	Окислительно- восстановительные реакции.	4	-	8	-	12	-	15	-
4	Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения.	8	-	4	-	12	-	20	1
5	Основы аналитической химии	10	-	10	-	20	-	20	ı
	Итого в семестре	34	-	34	-	68	-	75	-
6	Введение в органическую химию. Углеводороды	6	-	10	-	16	-	20	ı
7	Монофункциональные производные углеводородов	6	-	12	-	18	-	20	-
8	Полифункциональные производные углеводородов	6	-	12	-	18	-	15	-
	Итого в семестре	18	-	34	-	52	-	55	-
	Итого	52	-	68	-	120	-	130	-

Таблица 4.2 - Содержание дисциплины, структурированное по разделам и темам

		Bı	ремя, ак.час (очно/з	аочно)
	Содержание раздела (темы) дисциплины	очно		заочно	
No		всего	в том числе в форме	всего	в том числе в форме
			практической		практической
			подготовки		полдготовки
			(при		(при
			наличии)		наличии)
1	Раздел 1. Введение в неорганическую хим	иию. Ос	новные зако	оны и	понятия
1	химии.				
	Лекции				
1.1	Основные законы и понятия химии	2			
1.2	2 Строение атома. Типы химических связей.				
Лабораторные работы					
1.3	Техника безопасности. Основные классы				
	неорганических соединений.	2			
	Электролитическая диссоциация.				
1.4	Химические свойства различных классов	2			
	неорганических соединений	2			
2	Раздел 2. Растворы з	лектро.	титов		
	Лекции				
2.1	Растворы. Концентрации растворов.	2.			
	Химическая теории растворов.	2			
2.2	Электролитическая диссоциация. Растворы	2.			
	лектролитов.				
2.3	Протолитические равновесия в растворах.	2			
	Характер среды растворов. Водородный				

Приготовление растворов заданной концентрации растворов заданной концентрации растворов заданной концентрации растворов 2 2 2 2 2 2 2 2 2		показатель.				
2.4 Приготовление растворов заданной 2 2.5 Растворы, концентрации растворов 2 2.6 Условия необратимости ионообменных реакций. 2 2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 2.8 Раздел 3. Окислительно-восстановительные реакции. Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.1 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.2 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. Лабораторные работы 3.3 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. Лабораторные работы 2 3.5 Степени окисления элементов. Кислители, восстановители элементов. Кислители, 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электроного 2 3.7 Степени окисления элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия з-элементов, р-элементов, d- длежентов закономерности протекания 2 химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия з-элементов, р-элементов, д- длежентов закономерности протекания 2 химическое равновесие 3 химическое равновесие 3 химическое р						
концентрации 2.5 Растворы, концентрации растворов 2.6 Условия необратимости ионообменных реакций. 2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 Раздел 3. Окислительно-восстановительные реакции Лекции 3.1 Окислительно-восстановительные реакции. Окислительно-восстановительные реакции. Окислительно-восстановительные реакции. 2 Ожислительно-восстановительные реакции. 2 Ожисления элекция объекция выбываем реакции. 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного 2 баланса. 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения Лекции 4.1 Химия з-элементов, офараментов. Аминческое равновесие. Координационные соединения Лекции 4.1 Химия з-элементов, офараментов, офараментов и дома в притескания дома в п	2.4		_			
2.5 Растворы, концентрации растворов 2 2.6 Условия необратимости иопообменных реакций. 2 2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 3 Раздел З. Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.1 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.2 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.3 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.5 Степено окисления элементов. Окислители, восстановители постановители постановители постановительные реакции 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 2 4.1 Химия з-элементов, р-элементов, d-злементов 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5.1 Основы качественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном а			2			
2.6 Условия необратимости ионообменных реакций. 2 2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 3 Раздел З. Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.1 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.2 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.3 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия з-элементов, р-элементов, д-элементов, д-элементов 4 4.2 Основные закономерности протекания у-ямических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства д-ямических реакций 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов <td< td=""><td>2.5</td><td>1</td><td>2</td><td></td><td></td></td<>	2.5	1	2			
реакций 2						
2.7 Характер среды. Гидролиз солей. 2 3 Раздел З. Окислительно-восстановительные реакции Ласици 2 3.1 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.2 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.3 Окислительно-восстановительные реакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители. 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесне. Координационные соединения 2 4.1 Химия 3-элементов. 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства димических реакций 2 4.5 Равновесные системы дененного анализа. Аналитические разновесне дененного анализа. Аналитические группы катионов и анионов димина. Аналитические группы катионов и анионов димина. Аналитические группы катионов и анионов димина. Погрешности и расчеты в количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественного анализа. Дабораторные работы дененногоров саданной э		1	2			
3.1 Пехици 2 2 3 3 3 3 3 3 3 3	2.7		2			
3.1 Окислительно-восстановительныереакции. Окислители, восстановители. В 2		Раздел 3. Окислительно-восст	ановите	льные реакц	ии	
Окислители, восстановители 2 2 3 3 3 3 3 3 3 3						
3.2 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.3 Окислительно-восстановительныереакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия з-элементов, р-элементов, d-элементов, д-элементов, д-элементов, д-элементов 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции Лекции 5.1 Основы качественного анализа, Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном задания и досуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора идроксида натрия. Определение жесткости воды. 2 </td <td>3.1</td> <td></td> <td>2</td> <td></td> <td></td>	3.1		2			
Пабораторные работы 2 3.3 Окислительно-восстановительныереакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4	3.2	Электрохимический потенциал. Условия	2			
3.3 Окислительно-восстановительныереакции. 2 3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания ОВР. 2 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия s-элементов, р-элементов, d- элементов 4 3.6 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.2 Основные закономерности протекания химические равновесие 2 4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном заданной эквивалентной концентрации 2 различными способами. 2 5.3 Титриметрический анализ индентование. Определение концентрации раствора индентование. Определение концентрации раствора индентование. Определение жесткости воды.		•				
3.4 Электрохимический потенциал. Условия самопроизвольного протекания OBP. 2 3.5 Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6 Уравнивание OBP методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения Лекции 4 4.1 Химия s-элементов, р-элементов, d-элементов далементов делементов 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 1 5.1 Основы качественного анализа. Аналитическое группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном данализа. Погрешности и расчеты в количестворов с заданной эквивалентной концентрации данализ. Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора и тидроксида натрия. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение жесткости воды. 5.6 Комплексонометрическое тит	3.3		2			
3.5. Степени окисления элементов. Окислители, восстановители 2 3.6. Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1. Химия s-элементов, p-элементов, d-элементов закономерности протекания химических реакций 4 4.2. Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3. Координационные соединения. Свойства химическое равновесие 2 4.4. Химическое равновесие 2 4.5. Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии 5.1. Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2. Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном заканной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора тидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2		Электрохимический потенциал. Условия				
3.6 Уравнивание ОВР методом электронного баланса. 2 4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия s-элементов, p-элементов, d- длементов 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства длабораторные работы 2 4.4 Химическое равновесие длабораторные работы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов данализа. Погрешности и расчеты в количественном данализа. Коррание соедание и растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	3.5	Степени окисления элементов. Окислители,	2			
4 Раздел 4. Свойства элементов. Химическое равновесие. Координационные соединения 4.1 Химия s-элементов, p-элементов, d-элементов, доновные закономерности протекания химических реакций 2 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства добраторные работы 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 3 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов данализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. Погрешности и расчеты в количественном ан	3.6	Уравнивание ОВР методом электронного	2			
1	4					
1	•					
4.1 Химия s-элементов, р-элементов, d- элементов 4 4.2 Основные закономерности протекания химических реакций 2 4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2						
3лементов 4 4 4 4 4 4 4 4 4	4.1	,				
Xимических реакций 2		=	4			
4.3 Координационные соединения. Свойства 2 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	4.2	Основные закономерности протекания	2			
Лабораторные работы 4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 4 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2		химических реакций				
4.4 Химическое равновесие 2 4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализа. 5.3 Титриметрический анализ 4 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	4.3	Координационные соединения. Свойства	2			
4.5 Равновесные системы 2 5 Раздел 5. Основы аналитической химии 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализе 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2		1 1 1				
Раздел 5. Основы аналитической химии Лекции 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализе 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	-		_			
Лекции 5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализе 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	4.5	Равновесные системы	2			
5.1 Основы качественного анализа. Аналитические группы катионов и анионов 4 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализе 2 5.3 Титриметрический анализ 4 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды. 2	5	5.5	тическо	ой химии		
Аналитические группы катионов и анионов 5.2 Основы количественного анализа. Погрешности и расчеты в количественном анализе 5.3 Титриметрический анализ 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.		Лекции				
Погрешности и расчеты в количественном анализе 5.3 Титриметрический анализ ———————————————————————————————————			4			
анализе 5.3 Титриметрический анализ Лабораторные работы 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.	5.2	Основы количественного анализа.				
Лабораторные работы 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.		1	2			
Лабораторные работы 5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.	5.3	Титриметрический анализ	4			
5.4 Мерная посуда. Приготовление растворов с заданной эквивалентной концентрации различными способами. 2 5.5 Кислотно-основное Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое Определение жесткости воды. 2		Лабораторные работы				
различными способами. 5.5 Кислотно-основное титрование. Определение концентрации раствора 4 гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.	5.4					
5.5 Кислотно-основное Определение концентрации раствора гидроксида натрия. 4 5.6 Комплексонометрическое Определение жесткости воды. 2		заданной эквивалентной концентрации	2			
Определение концентрации раствора 4 гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.		-				
гидроксида натрия. 5.6 Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.	5.5	Кислотно-основное титрование.				
5.6 Комплексонометрическое Определение жесткости воды. титрование. 2		Определение концентрации раствора	4			
Определение жесткости воды.		гидроксида натрия.				
	5.6	1 1	2			
5.7 Эквивалент, эквивалентная концентрация. 2	5.7	Эквивалент, эквивалентная концентрация.	2			

	Расчеты в количественном анализе.				
6	Раздел 6. Введение в органическ	ую химі	ию. Углевод	ороды	
	Лекции				
6.1	Введение. Строение органических молекул.	2			
6.2	Углеводороды. Свойства насыщенных углеводородов	2			
6.3	Ненасыщенные углеводороды. Арены	2			
0.5	Лабораторные работы				
6.4	Техника безопасности. Оснащение химической лаборатории.	2			
6.5	Классификация органических веществ.	2			
6.6	Номенклатура углеводородов.	2			
6.7	Химические и физические свойства насыщенных, ненасыщенных и ароматических углеводородов	2			
6.8	Взаимосвязь различных классов углеводородов	2			
7	Раздел 7. Монофункциональные п	роизвод	цные углево	дородо	В
	Лекции				
7.1	Кислородсодержащие соединения (спирты, кетоны, альдегиды, кислоты).	4			
7.2	Азотсодержащие соединения	2			
	Лабораторные работы				
7.3	Химические свойства спиртов, гликолей, фенолов.	2			
7.4	Методы очистки жидкостей. Перегонка	2			
7.5	Химические свойства карбонильных соединений и карбоновых кислот.	2			
7.6	Методы очистки твердых веществ. Перекристаллизация.	2			
7.7	Химические свойства азотсодержащих соединений	2			
7.8	Взаимосвязь различных классов кислород содержащих соединений	2			
8	Раздел 8. Полифункциональные п	роизвод	ные углево	дородог	3
	Лекции				
8.1	Аминокислоты, белки, нуклеиновые кислоты.	3			
8.2	Углеводы. Строение. Изомерия.	3			
	Лабораторные работы				
8.3	Свойства аминокислот. Образование пептидов.	2			
8.4	Цикло-цепная таутомеризация. Свойства моносахаридов, дисахаридов, полисахаридов	4			
8.5	Липиды. Строение. Физические и химические свойства	2			
8.6	Химические свойства липидов. Реакции омыления	2			
8.7	Нуклеиновые кислоты. Строение	2			
	•		•		

5 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

- 1. Шаймарданова А.А.,Халиуллина З.М., Ахметзянова Р.Р. «Практикум по химии. (часть 2)», Казань, Изд-во Казанского ГАУ, 2014 г.
- 2. Шаймарданова А.А., Халиуллина З.М., Ахметзянова Р.Р. «Практикум по химии. (часть 3)». Для студентов факультета лесного хозяйства и экологии по направлениям подготовки 250100.62 «Лесное дело», 022000.62 «Экология и природопользование», Казань. Изл-во Казанского ГАУ. 2016 г.
- 3. Тархов, К. Ю. Общая и неорганическая химия. Окислительно-восстановительные реакции и химическое равновесие. Сборник заданий и вариантов: учебное пособие / К. Ю. Тархов. Санкт-Петербург: Лань, 2019. 80 с. ISBN 978-5-8114-3302-5. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/111891
- Классификация и номенклатура органических соединений. Методические разработки. Казань, КГСХА. 1999.
- 5. Терпены. Методические указания. Казань, КГСХА. 2004.
- 6. Полисахариды. Методические указания. Казань, КГСХА. 2003.
- 7. Дополнительный раздаточный материал к лабораторным и практическим работам.
- 8. Денисова, О.Н. Органическая химия: лабораторный практикум для студентов направления подготовки 19.03.01 (Биотехнология) [Электронный ресурс] : учебное пособие / О.Н. Денисова, В.Л. Фоминых, Е.В. Тарасенко. Йошкар-Ола : ПГТУ, 2016. 104 с —(ЭБС «Лань», раздел «Химия»). Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/93221.
- 9. Грандберг, И. И. Органическая химия. Практические работы и семинарские занятия : учебное пособие / И. И. Грандберг, Н. Л. Нам. 7-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2019. 360 с. ISBN 978-5-8114-3902-7. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/121459

Примерная тематика курсовых проектов (работ): не предусмотрено

6 Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

Представлен в приложении к рабочей программе дисциплины «Химия»

7 Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины

Основная учебная литература:

- 1. Богомолова, И. В. Органическая химия : учебное пособие / И. В. Богомолова, С. С. Макарихина. 2-е изд., стер. Москва : ФЛИНТА, 2019. 365 с. ISBN 978-5-9765-1705-9. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/119306
- 2. Вершинин, В. И. Аналитическая химия : учебник / В. И. Вершинин, И. В. Власова, И. А. Никифорова. 3-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2019. 428 с. ISBN 978-5-8114-4121-1. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/115526
- 3. Грандберг, И. И. Органическая химия: учебник / И. И. Грандберг, Н. Л. Нам. 9-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2019. 608 с. ISBN 978-5-8114-3901-0. —

Текст: электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://e.lanbook.com/book/121460

4. Егоров, В.В. Неорганическая и аналитическая химия. Аналитическая химия [Электронный ресурс]: учебник / В.В. Егоров, Н.И. Воробьева, И.Г. Сильвестрова. - Электрон. дан. - Санкт-Петербург: Лань, 2014. - 144 с. (ЭБС «Лань», раздел «Химия») - Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/45926

Дополнительная литература

- 1. Князев Л.А., Смарыгин С.Н. Неорганическая химия, М.: Дрофа, 2005.
- 2. Глинка Н.Л. Общая химия. М.: КНОРУС, 2009.
- 3. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. М.: Интеграл-пресс, 2005
- 4. Краткий курс теоретической неорганической химии: учебное пособие / Е. Г. Гончаров,
- В. Ю. Кондрашин, А. М. Ховив, Ю. П. Афиногенов. Санкт-Петербург: Лань, 2017. 464 с. ISBN 978-5-8114-2456-6. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/93591
- 5. Тархов, К. Ю. Общая и неорганическая химия. Окислительно-восстановительные реакции и химическое равновесие. Сборник заданий и вариантов : учебное пособие / К. Ю. Тархов. Санкт-Петербург : Лань, 2019. 80 с. ISBN 978-5-8114-3302-5. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/111891
- 1. Жебентяев А.И., Жерносек А.К., Талуть И.Е..Аналитическая химия. Химические методы анализа: Учеб. пос. / 2 изд., стер. М.: ИНФРА-М; Мн.: Нов. знание, 2011. 542 с Режим доступа: http://znanium.com/bookread2.php?book=255394
- 2. Жебентяев А.И. Аналитическая химия. Хроматографические методы анализа: Учебное пособие /. М.: НИЦ Инфра-М; Мн.: Нов. знание, 2013. 206 с. Режим доступа: http://znanium.com/bookread2.php?book=399829
- 3. Иванов В.Г., Гева О.Н.. Неорганическая химия. Краткий курс / М.: КУРС: НИЦ ИНФРА-М, 2014. 256 с.: Режим доступа: http://znanium.com/bookread2.php?book=458932
- 6. Денисова, О.Н. Органическая химия: лабораторный практикум для студентов направления подготовки 19.03.01 (Биотехнология) [Электронный ресурс] : учебное пособие / О.Н. Денисова, В.Л. Фоминых, Е.В. Тарасенко. Йошкар-Ола : ПГТУ, 2016. 104 с. (ЭБС «Лань», раздел «Химия») -Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/93221. 1.
- 7. Грандберг, И. И. Органическая химия. Практические работы и семинарские занятия : учебное пособие / И. И. Грандберг, Н. Л. Нам. 7-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2019. 360 с. ISBN 978-5-8114-3902-7. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/121459
- 8. Гайдукова, Б. М. Техника и технология лабораторных работ : учебное пособие / Б. М. Гайдукова, С. В. Харитонов. 5-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2020. 128 с. ISBN 978-5-8114-4964-4. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/129227
- 9. Хмельницкий Р.А. Физическая и коллоидная химия: учеб. для с.-х. спец. Вузов М.,-«Высшая школа», 1988. 400 с.:
- 10. Болдырев А.И. Физическая и коллоидная химия: учеб. для с.-х. спец. ВузовМ.,-«Высшая школа», 1983. 408с.:
- 11. Нигматуллин Н.Г. Физическая и коллоидная химия. М. «Лань», 2015 -288с ЭБС «Лань» раздел «физическая химия и химия твердого тела» Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/576#book name

8 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины

- 1. Электронно-библиотечная система «Лань» https://e.lanbook.com
- 2. Электронно-библиотечная система «Znanium.com» https://znanium.com
- 3. Сайт о химии http://www.xumuk.ru/encyklopedia/
- 4. Образовательный ресурс по химии http://www.alhimik.ru/

9 Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Основными видами учебных занятий для студентов по данному курсу учебной дисциплины являются: лекции, практические занятия и самостоятельная работа студентов.

Методические указания к лекционным занятиям. В лекциях излагаются основные теоретические сведения, составляющие научную концепцию курса. Для успешного освоения лекционного материала рекомендуется:

- после прослушивания лекции прочитать её в тот же день;
- выделить маркерами основные положения лекции;
- структурировать лекционный материал с помощью заметок на полях, в соответствии с примерными вопросами для подготовки.

В процессе лекционного занятия студент должен выделять важные моменты, логическую связь излагаемого материала, выволы, основные положения, выделять ключевые слова, термины. Обозначить вопросы, термины, материал, который вызывает трудности. пометить и попытаться найти ответ в рекомендуемой литературе или сети «Интернет». Если самостоятельно не удаётся разобраться в материале, необходимо сформулировать вопрос и задать преподавателю на консультации, на занятии. Студенту рекомендуется во время лекции участвовать в обсуждении проблемных вопросов, высказывать и аргументировать своё мнение. Это способствует лучшему усвоению материала лекции и облегчает запоминание отдельных выводов. Прослушанный материал лекции студент должен проработать. От того, насколько эффективно это будет сделано, зависит и прочность усвоения знаний. Рекомендуется перечитать текст лекции, выявить основные моменты в каждом вопросе, затем ознакомиться с изложением соответствующей темы в учебниках, проанализировать дополнительную учебнометодическую и научную литературу по теме, расширив и углубив свои знания. В процессе рекомендуется выписывать из изученной литературы и подбирать свои примеры к изложенным на лекции положениям.

Методические рекомендации студентам к практическим занятиям. Важной составной частью учебного процесса в вузе являются практические занятия которые помогают студентам глубже усвоить учебный материал, приобрести практические навыки и навыки творческой работы над учебной, научной литературой, нормативными правовыми документами. Планы практических занятий, их тематика, рекомендуемая литература, цель и задачи ее изучения сообщаются преподавателем на вводных занятиях или в методических указаниях по данной дисциплине.

При подготовке к практическим занятиям и выполнении контрольных заданий студентам следует использовать литературу из приведенного в данной программе списка, а также руководствоваться указаниями и рекомендациями преподавателя.

Перед каждым практическим занятием студент изучает план занятия с перечнем тем и вопросов, списком литературы и домашним заданием по вынесенному на занятие материалу.

Студенту рекомендуется следующая схема подготовки к занятию и выполнению домашних заданий:

- проработать конспект лекций;

- проанализировать основную и дополнительную литературу, рекомендованную по изучаемому разделу (модулю);
 - при затруднениях сформулировать вопросы к преподавателю.

В конце каждого практического занятия студенты получают «домашнее задание» для закрепления пройденного материала. Домашние задания необходимо выполнять к каждому занятию. Сложные вопросы можно вынести на обсуждение на занятии или на индивидуальные консультации.

Методические рекомендации студентам к лабораторным занятиям. При подготовке к лабораторным занятиям рекомендуется следующий порядок действий:

- 1. Внимательно проанализировать поставленные вопросы, определить объем изложенного материала, который необходимо усвоить.
- 2. Изучить лекционные материалы, соотнося их с вопросами, вынесенными на обсуждение.
- 3. Прочитать рекомендованную обязательную и дополнительную литературу, дополняя лекционный материал (желательно делать письменные заметки).
- 4. Отметить положения, которые требуют уточнения, зафиксировать возникшие вопросы.
- 5. После усвоения теоретического материала необходимо приступать к выполнению лабораторного задания. Лабораторное задание рекомендуется выполнять письменно.

Методические рекомендации студентам к самостоятельной работе. Самостоятельная работа студентов является составной частью их учебной работы и имеет целью закрепление и углубление полученных знаний, умений и навыков, поиск и приобретение новых знаний.

Самостоятельная работа студентов включает в себя освоение теоретического материала на основе лекций, основной и дополнительной литературы; подготовку к практическим занятиям в индивидуальном и групповом режиме. Советы по самостоятельной работе с точки зрения использования литературы, времени, глубины проработки темы и др., а также контроль деятельности студента осуществляется во время занятий.

Целью преподавателя является стимулирование самостоятельного, углублённого изучения материала курса, хорошо структурированное, последовательное изложение теории на лекциях, отработка навыков решения задач, контроль знаний студентов.

При подготовке к практическим занятиям и выполнении контрольных заданий студентам следует использовать литературу из приведенного в данной программе списка, а также руководствоваться указаниями и рекомендациями преподавателя.

Перечень методических указаний по дисциплине:

- 1. Шаймарданова А.А.,Халиуллина З.М., Ахметзянова Р.Р. «Практикум по химии (часть 2)», Казань, Изд-во Казанского ГАУ, 2014 г.
- 2. Шаймарданова А.А.,Халиуллина З.М., Ахметзянова Р.Р. «Практикум по химии (часть 3)». Для студентов факультета лесного хозяйства и экологии по направлениям подготовки 250100.62 «Лесное дело», 022000.62 «Экология и природопользование», Казань, Изд-во Казанского ГАУ, 2016 г.
- 3. Классификация и номенклатура органических соединений. Методические разработки. Казань, КГСХА. 1999.
- 4. Терпены. Методические указания. Казань, КГСХА. 2004.
- 5. Полисахариды. Методические указания. Казань, КГСХА. 2003.

11

10 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

пе Перечень Перечень программного
ые информационных обеспечения
систем
CHCICW
ные 1. Операционная система
Microsoft Windows 7
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
1 \ 1
2017.9102 от 14 апреля 2017
г., Контракт № 2018.14104 от
6 апреля 2018 г.)
2. Офисное ПО из состава
пакета Microsoft Office
Standard 2016 (Контракт №
2016.13823 от 12 апреля 2016
г.)
3. Антивирусное
программное обеспечение
Kaspersky Endpoint Security
для бизнеса (Контракт №41
от 5 сентября 2019 г.
(Контракт №68 от 6 августа
2018 г. Контракт №65/20 от
20.07.2017)
4. «Антиплагиат. ВУЗ». ЗАО
«Анти-Плагиат» (Контракт
№ 2019.10 от 18 июня 2019
г.; Контракт № 2018.21318 от
4 мая 2018 г.; Контракт №
2017.13364 от 10 мая
И

11. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Лекции	Учебная аудитория 17 для проведения занятий лекционного типа,			
	оборудованная мультимедийными средствами обучения			
	Набор учебной мебели, стул преподавательский – 1 шт.; доска			
	меловая – 1 шт.; освещение доски – 1 шт.; трибуна – 1 шт.,			
	мультимедиа проектор – 1 шт., экран – 1 шт.			
Лабораторные	Специализированные химические лаборатории: № 35, № 36			
занятия	1. Лабораторное оборудование: вытяжные шкафы, штативы, газовые			
	горелки, центрифуги, тигельные щипцы, керамические			
	треугольники, шпатели, предметные стекла. Плитка электрическая -			
	4 шт., спектрофотометр Спекорд -1 шт, спектрофотометр СФ-46 - 1			
	шт., шкаф сушильный -1 шт, дистиллятор - 1 шт. Лабораторная			
	посуда: тигли, эксикаторы, стеклянные стаканы, мерные цилиндры,			
	палочки, стеклянные и пластиковые пробирки, бюретки, капельные			

12

	пипетки, промывалки, мерные колбы. Измерительные приборы: электронные технические весы "Ohaus", рН-метры «Экотест2000», денсиметры (ареометры), спиртовые термометры 0-100□С. Учебные таблицы.
Самостоятельная	Учебная аудитория 18 – помещение для самостоятельной работы.
работа	Специализированная мебель – столы, стулья, парты. 8 компьютеров,
	принтер