ДОКУМЕНТ ПОДПИС МИНИСТЕРСТВОЛСЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Информация о владение: РАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ ФИО: Волхонов Михаил Станиславович УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ Должность: Врио ректора

Дата подписил ректо

Уникальный программный ключ:

b2dc75470204bc2bfec58d577a1b983ee223ea27559d45aa8c272df0610c6c81

Факультет агробизнеса

СОГЛАСОВАНО: Председатель методической комиссии

УТВЕРЖДАЮ Проректор по научноисследовательской работе/Декан

Химия

рабочая программа дисциплины (модуля)

Закреплена за кафедрой Анатомия, физиология и биохимия животных им.профессора Э.Ф.Ложкина

Квалификация Бакалавр Форма обучения очная Общая трудоемкость **53ET**

180 Часов по учебному плану 76 в том числе: 102,5 аудиторные занятия

самостоятельная работа

нет, кандидат сельскохозяйственных наук, доцент, Шастина Елена Валентиновна

Рабочая программа дисциплины

Химия

разработана в соответствии с ФГОС ВО:

Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат по направлению подготовки 35.03.04 Агрономия (приказ Минобрнауки России от 26.07.2017 г. № 699)

составлена на основании учебного плана:

35.03.04 Агрономия

утвержденного учёным советом вуза от 20.03.2024 протокол № 3.

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

«Анатомия, физиология и биохимия животных им.профессора Э.Ф.Ложкина»

Протокол от 15.04.2024 г. № 9

Зав. кафедрой Бармин Сергей Валерьевич

Рассмотрено на заседании Методической комиссии факультета Факультет агробизнеса, протокол № 5 от 04.06.2024 0:00:00

∐ель

1. ЦЕЛЬ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Целью освоения дисциплины (модуля) Химия является освоение теоретических, методологических и практических знаний, формирующих современную химическую основу для освоения профилирующих учебных дисциплин и для выполнения в будущем основных профессиональных задач в соответствии с квалификацией: проведение научных исследований; обработка результатов экспериментальных исследований, научнопроизводственная, педагогическая деятельность, осуществление мероприятий по контролю состояния и охране окружающей среды.

Задачи: - применять полученные знания и умения для: безопасной работы с веществами в лаборатории, быту и на производстве;

- решение практических задач в повседневной жизни; предупреждение явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среды;
- овладение знаниями: характеризовать вещества, материалы и химические реакции;
- развивать познавательный интерес, интеллектуальные и творческие способности в процессе изучения химии как науки;
- выполнять лабораторные эксперименты, проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
- осуществлять поиск химической информации и оценивать ее достоверность, ориентироваться и применять решения в проблемных ситуациях.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ				
Цикл (раздел) ОП:	Б1.О1674193			

3. ФОРМИРУЕМЫЕ КОМПЕТЕНЦИИ И ИНДИКАТОРЫ ИХ ДОСТИЖЕНИЯ Код и наименование индикатора достижения компетенции (модулю)

Распределение часов дисциплины по семестрам							
Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	2 (1.2)		3 (2	2.1)	Ит	ого	
Недель	19	5/6	17	3/6			
Вид занятий	УΠ	РΠ	УΠ	РΠ	УΠ	РΠ	
Лекции	14	14	16	16	30	30	
Лабораторные			16	16	16	16	
Практические	30	30			30	30	
Консультации	0,7	0,7	0,8	0,8	1,5	1,5	
Итого ауд.	44	44	32	32	76	76	
Контактная работа	44,7	44,7	32,8	32,8	77,5	77,5	
Сам. работа	63,3	63,3	39,2	39,2	102,5	102,5	
Итого	108	108	72	72	180	180	

	4.1. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)						
Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Компетен- ции	Литература и эл. ресурсы	Примечание	
	Раздел 1. Раздел «Введение в предмет химии»						
1.1	Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Тема/	2	0				

Пратиот и започи учили Озизачи	2	2		птэптэ	1
Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Лек/	2	2		Л1.2 Л1.3 Л1.5 Л1.6Л2.1	
Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Пр/	2	2	ОПК-1	Л3.1 Л3.2 Л3.3 Л3.4	
Раздел 2. Раздел «Строение атома и химическая связь»					
Строение атомов и химическая связь /Тема/	2	0			
Строение атомов и химическая связь /Лек/	2	2	ОПК-1	Л1.2	
Строение атомов и химическая связь /Пр/	2	4	ОПК-1	Л3.1 Л3.2 Л3.3 Л3.4	
Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Тема/	2	0			
Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева /Лек/	2	2	ОПК-1	Л1.2 Э1	
Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Пр/	2	2	ОПК-1	Л3.3 Э1	
Раздел 3. Раздел «Химическая термодинамика и кинетика»					
Энергетика химических процессов /Тема/	2	0			
Энергетика химических процессов /Пр/	2	2	ОПК-1	Л1.3	
Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Тема/	2	0			
Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/	2	2	ОПК-1	Л1.1 Э1	
Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Пр/	2	4	ОПК-1	Л3.1 Э1	
Раздел 4. Раздел «Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и количественного анализа»					
Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/	2	0			
Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Пр/	2	2	ОПК-1	Л3.4	
Раздел 5. Раздел «Углеводы»					
Углеводы. Оптическая изомерия. /Тема/	3	0			
Углеводы.Свойства /Лек/	3	1			
Углеводы.Применение /Лаб/	3	2			
_	3	0			
Моносахариды.Свойства /Лек/	3	1			
Ди- и полисахариды /Тема/	3	0			
Дисахариды.Свойства /Лек/	3	1			
Раздел 6. Раздел «Растворы»					
концентрации растворов. /Тема/		0			
Понятие раствора. Способы выражения концентрации растворов. /Лек/	2	2	ОПК-1	Л1.3	
Понятие раствора. Способы выражения концентрации растворов. /Пр/	2	4	ОПК-1	Л3.2 Л3.4	
	Закон эквивалентных отношений /Лек/ Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Пр/ Раздел 2. Раздел «Строение атома и химическая связь» Строение атомов и химическая связь /Лек/ Строение атомов и химическая связь /Лек/ Строение атомов и химическая связь /Пр/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Тема/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Пр/ Раздел 3. Раздел «Химическая система Д.И.Менделеева. /Пр/ Раздел 3. Раздел «Химическая термодинамика и кинетика» Энергетика химических процессов /Тема/ Энергетика химических процессов /Пр/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Тек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Пр/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Пр/ Раздел 4. Раздел «Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и количественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Углеводы. Оптическая изомерия. /Тема/ Имоносахариды /Тема/ Ди- и полисахариды /Тема/ Нонятие раствора. Способы выражения концентрации растворов. /Дек/ Понятие раствора. Способы выражения концентрации растворов. /Дек/ Понятие раствора. Способы выражения концентрации растворов. /Дек/	понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Лек/ Предмет и задачи химии. Оконовные понятия и законы химии. Оквивалент. Закон эквивалентных отношений /Пр/ Раздел 2. Раздел «Строение атома и химическая связь» Строение атомов и химическая связь /Тема/ Строение атомов и химическая связь /Пек/ Строение атомов и химическая связь /Пр/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Тема/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Пр/ Раздел 3. Раздел «Химическая термодинамика и кинетика» Энергетика химических Энергетика химических процессов /Пр/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Тема/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Пек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Пр/ Раздел 4. Раздел «Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и количественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного и количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного от количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного от количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного от количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного от количественного анализа /Тема/ Основные принципы и методы качественного анализа /Тема/ Основные при	понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Лек/ Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Пр/ Раздел 2. Раздел «Строение атома и химическая связь» Строение атомов и химическая связь /Лек/ Строение атомов и химическая связь /Лек/ Строение атомов и химическая связь /Пр/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Тема/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Лек/ Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. /Пр/ Раздел З. Раздел «Химическая термодинамика и кинетика» Энергетика химических процессов /Пр/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие. /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ. Химическое и фазовое равновесие /Лек/ Поновые принципы и методы за стема Дележения ображения ображения ображения ображения ображения ображения ображения об	понятия и законы химии. Окоивные понятия и задачи химии. Основные понятия и задачи химии. Окоивные понятия и задачи химии. Окоивные понятия и задачи химии. Окоивные до до должения и задачи химии. Окоивные до должения и задачи химии. Окоиваленты должения должени	Повятия и заковы кимии. Эквивансит. Д. П. Б. Д.

3-дектролитическая диссонация В-да							
SAR CARGOAI PASERPORTI. BOLOPOZIDARI	6.4	как слабый электролит. Водородный	2	0			
SAR CARGUM ЭЛЕКТРОПИТ ВОДОРОВНЫЙ 133.4	6.5	как слабый электролит. Водородный	2	2	ОПК-1	Л1.2	
6.8 Компрекение сосумнения /Пр/ 2 2 ОПК-1 Л3.4	6.6	как слабый электролит. Водородный	2	4	ОПК-1		
Раздел 7, Раздел «Окислительно- восстановительные процессы» 2	6.7	Комплексные соединения /Тема/	2	0			
1.1 1.1 1.2 1.2 1.3	6.8	Комплексные соединения /Пр/	2	2	ОПК-1	Л3.4	
Восстановительных реакций Окведители и восстановительно- восстановительных реакций Окведители и восстановительны- восстановительных реакций Окведители и восстановительны- восстановительных реакций Окведители и восстановительны- восстановительных реакций Окведители и восстановительно- восстановительных реакций Окредители и восстановительно- восстановительных реакций Окредители и восстановительно- восстановительно- востановительно- востановител		восстановительные процессы»					
Восстановительных реакций Окисители и восстановительных распий Окисители и восстановительных реакций Окисители и востановительных реакций Окисители и восстановительных реакций Окисители О	7.1	восстановительных реакций. Окислители и восстановители,	2	0			
Восстановительных реакций. Окиснители и востановительн, используемые в практике. /Пр/ Раздел 8. Раздел «Теоретические основы органической химии. Углеводороды. 8.1 Теоретические основы органической химии. Состовные классы органической химии. Основные классы органических соединений. Номенсатура /Лас/ 8.3 Теоретические основы органических соединений. Номенсатура /Лас/ 8.4 Предельные утлеводороды /Тема/ 8.5 Предельные утлеводороды /Лек/ 8.6 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 8.7 Непредельные утлеводороды. Алкены. Алкадиены. /Тема/ 8.8 Непредельные утлеводороды. Алкены. Алкадиены. /Тема/ 8.9 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 8.10 Пепредельные утлеводороды. Алкацыны. /Тема/ 8.11 Непредельные утлеводороды. Алкины. /Лек/ 8.12 Алкины. /Лек/ 8.13 Ароматические утлеводороды. /Тема/ 8.14 Ароматические утлеводороды. /Тема/ 8.15 Ароматические утлеводороды. /Тема/ 8.16 Ароматические утлеводороды. /Тема/ 8.17 Оснирты /Лаб/ 8.18 Оспирты /Лаб/ 8.19 Спирты /Даб/ 8.10 Спирты /Даб/ 8.11 Спирты /Даб/ 8.12 Спирты /Даб/ 8.13 Оспирты /Даб/ 8.14 Оснирты /Даб/ 8.15 Оспирты /Даб/ 8.16 Оспирты /Даб/ 8.17 Оспирты /Даб/ 8.18 Оспирты /Даб/ 8.19 Оспирты /Даб/ 8.10 Оспирты /Даб/ 8.11 Оспирты /Даб/ 8.12 Оспирты /Даб/ 8.13 Оспирты /Даб/ 8.14 Оспирты /Даб/ 8.15 Оспирты /Даб/ 8.16 Оспирты /Даб/ 8.17 Оспирты /Даб/ 8.18 Оспирты /Даб/ 8.19 Оспирты /Даб/ 8.10 Оспирты /Даб/ 8.11 Оспирты /Даб/	7.2	восстановительных реакций. Окислители и восстановители, используемые в практике. /Лек/	2	2	ОПК-1	Л1.2	
State	7.3	восстановительных реакций. Окислители и восстановители, используемые в практике. /Пр/	2	4	ОПК-1	ЛЗ.1 ЛЗ.4	
XIMMUR. Основные классы органических соединений. Номенклатура. /Тема/ 3		основы органической химии. Углеводороды.					
химии Основные классы органических соединений. Номенклатура //Лек/ 3	8.1	химии. Основные классы органических соединений. Номенклатура. /Тема/		0			
Xимии. Основные классы органических соединений. Номенклатура /Лаб/		химии. Основные классы органических соединений. Номенклатура. /Лек/		2			
8.5 Предельные углеводороды /Лек/ 3 2 8.6 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 3 2 8.7 Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены. /Тема/ 3 0 8.8 Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены. /Лек/ 3 2 8.9 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 3 2 8.10 Непредельные углеводороды. Алкины. /Тема/ 3 0 8.11 Непредельные углеводороды. Алкины. /Лек/ 3 2 8.12 Алкины /Лаб/ 3 2 8.13 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 3 0 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9.2 Спирты /Лаб/ 3 1		химии. Основные классы органических соединений. Номенклатура /Лаб/	3		ОПК-1	Л3.2	
8.6 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 3 2 8.7 Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены. /Тема/ 3 0 8.8 Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены /Лек/ 3 2 8.9 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 3 2 8.10 Непредельные углеводороды. Алкины. /Тема/ 3 0 8.11 Непредельные углеводороды. Алкины. /Лек/ 3 2 8.12 Алкины /Лаб/ 3 2 8.13 Ароматические углеводороды /Тема/ 3 0 8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 3 0 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9.2 Спирты /Лаб/ 3 1							
3адач /Лаб/ 8.7 Непредельные углеводороды. Алкены. 3 0							
Алкадиены. /Тема/ 3 2		задач /Лаб/					
Алкадиены. /Лек/ 8.9 Решение экспериментальных задач /Лаб/ 8.10 Непредельные углеводороды. Алкины. /Тема/ 8.11 Непредельные углеводороды. З 2		Алкадиены. /Тема/					
Задач /Лаб/ Непредельные углеводороды. 3 0		Алкадиены. /Лек/					
Алкины. /Тема/ 8.11 Непредельные углеводороды. Алкины. /Лек/ 8.12 Алкины /Лаб/ 3 2 8.13 Ароматические углеводороды /Тема/ 3 0 8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9.2 Спирты /Лек/ 3 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1		задач /Лаб/					
Алкины. /Лек/ 8.12 Алкины /Лаб/ 8.13 Ароматические углеводороды /Тема/ 8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 9.2 Спирты /Лек/ 3 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1		Алкины. /Тема/					
8.13 Ароматические углеводороды /Тема/ 3 0 8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 8 8 8 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9 9.2 Спирты /Лек/ 3 1 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1 1		Алкины. /Лек/					
8.14 Ароматические углеводороды /Лек/ 3 2 Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9.2 Спирты /Лек/ 3 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1							
Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие соединения» 9.1 Спирты. Ароматические спирты. /Тема/ 3 0 9.2 Спирты /Лек/ 3 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1		1		, ,			
9.2 Спирты /Лек/ 3 1 9.3 Спирты /Лаб/ 3 1	8.14	Раздел 9. Раздел «Кислородсодержащие	3	2			
9.3 Спирты /Лаб/ 3 1	9.1	Спирты. Ароматические спирты. /Тема/	3	0			
1	9.2	1		1			
9.4 Фенолы /Тема/ 3 0		-					
	9.4	Фенолы /Тема/	3	0			

9.66 Карбоновые кислеты / Лем/ 3 0 1 1 1 1 1 1 1 1 1	9.5	Фенолы /Лек/	3	1			
9.7 Карбоновые кискоты //Iso/ 3 1	9.6			0			
Pasgen 10. Pasgen сАотосореращие соединения» 10.1 Аотосореращие органические соединения 3 0 0 10.1 Аотосореращие органические соединения 3 2 10.1 Аотосореращие органические соединения 3 2 10.1 Аотосореращие органические соединения 3 2 10.1 Аотосореращие органические соединения 4 11.2 1 1 1 1 1 1 1 1 1	9.7	*	3	1			
10.1 Алогозаравшие осединения 3 0 0 1 1 1 1 1 1 1 1	9.8	Карбоновые кислоты /Лаб/	3	1			
10.2 Алгосаерявшие органитеские 3 0 0 10.2 Аминь // Лаб/ 10.2 Аминь // Лаб/ 3 2 10.2 Аминь // Лаб/ 3 2 10.2							
Раздел 11. Раздел ибтегроцикическое соединения 11.1 Тетероцикическое соединения 3 0 11.2 Гетероцикическое соединения 71.66 3 0	10.1	Азотсодержащие органические	3	0			
11.1 Гетерошиклические соединения /Таб/ 3 0 1.2 Свойства буферных растворов.	10.2	Амины /Лаб/	3	2			
11.1 Петерошиклические соединения / Тема/							
Pas,pen 12. Pas,pen «Основы физической и коллоидной химиии» 12.1 Свойства буферных растворов. 3 0	11.1		3	0			
12.1 Свойства буферных систем / Лаб/ 3 0	11.2	Гетероциклические соединения /Лаб/	3	0			
12.1 Свойства буферных растворов. 3 0 12.2 Свойства буферных систем /Лаб/ 3 2				1			
12.2 Свойства буферных систем //Ia6/ 3 2							
Раздел 13. Консультации / Семестр 13.1 Консультации / Теми / 2 0 13.2 Консультации / Конс / 2 0,7 2 0,7 2 0,7 2 2 0,7 2 2 0,7 2 2 0,7 2 2 0,7 2 2 0,7 2 2 0,7 2 2 2 2 2 2 2 2 2		Адсорбция. /Тема/					
13.1 Консультация /Тема/ 2 0 0	12.2		3	2			
13.2 Консультации /Копс/ 2 0,7		,		<u> </u>			
Раздел 14. Самостоятельная работа 2 семестр 14.1 Неорганическая химия / Тема/ 2 0							
14.1 Неорганическая химия /Тема/ 2 0 0 14.2 Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. 2 4 ЛІ ЗЛЗ.4 14.3 Предмет и задачи химии. Эквивалент. 3 2 6 ЛЗ.4 14.4 Химическая система эде-ментов и строение атомов /Ср/ 14.4 Химическая сизтема эде-ментов и конденсированном состоянии /Ср/ 14.5 Скорость реакции и методы се ретупирования. Каталия /Ср/ 2 6 ОПК-1 31 31 31 31 31 32 32 3	13.2	-	2	0,7			
14.1 Неорганическая химия / Тема / 2							
14.2 Предмет и задачи химии. Основные понятия и законы химии. Эквивалент. Закон эквивалентных отношений /Ср/ 2 6 ЛЗ.4 14.3 Периодическая система эле-ментов и строение атомов /Ср/ 2 6 ЛЗ.4 14.4 Химическая система эле-ментов и строение атомов /Ср/ 2 6 Валимодействия. Вещество в конденсированию состоянии /Ср/ 2 6 Валимодействия. Вещество в конденсированию костоянии /Ср/ 2 6 Валимодействия. Вещество в конденсированию костоянии /Ср/ 2 6 Валимодействия. Вещество в конденсирования. Каталия /Ср/ 2 4 ОПК-1 31 31 31 31 31 31 31	14.1	<u> </u>	2	0			
14.3 Периодическая система эле-ментов и строение атомов /Ср/ 14.4 Химическая связь и межмолекулярные взаимодействия. Вещество в конденсированиям состоянии /Ср/ 2 6		Предмет и задачи химии. Основные				Л1.3Л3.4	
14.4 Химическая связь и межмолекулярные взаимодействия. Вещество в конденсированном состоянии /Ср/ 14.5 Скорость реакции и метолы ее регулирования. Катализ /Ср/ 2 4 ОПК-1 31		понятия и законы химии. Эквивалент.					
14.5 Скорость реакции и методы ее регулирования. Катализ /Ср/ 2 4 ОПК-1 31		строение атомов /Ср/		6		Л3.4	
регулирования. Катализ /Ср/ 14.6 Химическое и фазовое равновесие /Ср/ 14.7 Жидкие растворы электролитов и		взаимодействия. Вещество в конденсированном состоянии /Cp/	2	6			
14.7 Жидкие растворы электролитов и неэлектролитов. Теория электролитов. Теория электролитической диссоциации. Гидролиз солей. Комплексные соединения //Ср/ 2 4 ОПК-1 31		регулирования. Катализ /Ср/					
Неэлектролитов. Теория 31 31 31 32 33 34 34 34 34 34 34						Э1	
14.9 Классификация окислительновосстановительных реакций. Основные окислители и восстановители /Ср/ 31 31 31 31 31 31 31 3	14.7	неэлектролитов. Теория электролитической диссоциации. Гидролиз солей. Комплексные соединения	2	10	ОПК-1	Э1	
Восстановительных реакций. Основные окислители и восстановители /Ср/ 14.10 Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и количественно-го анализа /Ср/ 14.11 Анализ смеси катионов и анионов /Ср/ 14.12 Гравиметрический анализ /Ср/ 14.13 Кислотно-основное титрование /Ср/ 14.14 Комплексонометрическое титрование /Ср/ 14.15 Комплексонометрическое 2 1,3 ОПК-1 Э1 14.16 Комплексонометрическое 2 1,3 ОПК-1 Э1 14.17 Раздел 15. Консультация 3 семестр	14.8	Водородный показатель /Ср/	2	4	ОПК-1	Э 1	
14.10 Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и количественно-го анализа /Ср/ 2 4 ОПК-1 Э1 14.11 Анализ смеси катионов и анионов /Ср/ 2 4 ОПК-1 Э1 14.12 Гравиметрический анализ /Ср/ 2 2 ОПК-1 Э1 14.13 Кислотно-основное титрование /Ср/ 2 2 ОПК-1 Э1 14.14 Комплексонометрическое титрование /Ср/ 2 1,3 ОПК-1 Э1 Раздел 15. Консультация 3 семестр 91	14.9	восстановительных реакций. Основные	2	10	ОПК-1		
14.12 Гравиметрический анализ /Ср/ 2 2 ОПК-1 Э1 14.13 Кислотно-основное титрование /Ср/ 2 2 ОПК-1 Э1 14.14 Комплексонометрическое титрование /Ср/ 2 1,3 ОПК-1 Э1 Раздел 15. Консультация 3 семестр 3 ОПК-1 Э1	14.10	Аналитическая химия: основные принципы и методы качественного и	2	4	ОПК-1	Э 1	
14.12 Гравиметрический анализ /Ср/ 2 2 ОПК-1 14.13 Кислотно-основное титрование /Ср/ 2 2 ОПК-1 14.14 Комплексонометрическое титрование /Ср/ 2 1,3 ОПК-1 Раздел 15. Консультация 3 семестр 31	14.11	Анализ смеси катионов и анионов /Ср/	2	4	ОПК-1	Э1	
14.13 Кислотно-основное титрование /Ср/ 2 2 ОПК-1 14.14 Комплексонометрическое титрование /Ср/ 2 1,3 ОПК-1 Раздел 15. Консультация 3 семестр Э1	14.12	Гравиметрический анализ /Ср/	2	2	ОПК-1		
титрование /Ср/ Э1 Раздел 15. Консультация 3 семестр	14.13	Кислотно-основное титрование /Ср/	2	2	ОПК-1	Э1	
	14.14		2	1,3	ОПК-1		
15.1 Консультация /Тема/ 3 0		Раздел 15. Консультация 3 семестр					
	15.1	Консультация /Тема/	3	0			

15.2	Консультация /Конс/	3	0,8		
	Раздел 16. Самостоятельная работа 3 семестр				
16.1	Органическая химия /Тема/	3	0		
16.2	Теоретические основы орг. химии. Основные классы орг. соединений. Номенклатура /Ср/	3	2		
16.3	Предельные углеводороды /Ср/	3	2		
16.4	Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены. /Ср/	3	2		
16.5	Непредельные углеводороды. Алкины. /Ср/	3	2		
16.6	Ароматические углеводороды /Ср/	3	2		
16.7	Спирты. Ароматические спирты. /Ср/	3	2		
16.8	Фенолы. /Ср/	3	2		
16.9	Карбоновые кислоты /Ср/	3	2		
16.10	Простые и сложные эфиры /Ср/	3	2		
16.11	Жиры. Мыла /Ср/	3	2		
16.12	Углеводы. Оптическая изомерия /Ср/	3	1		
16.13	Моносахара /Ср/	3	2		
16.14	Ди- и полисахариды /Ср/	3	2		
16.15	Оксикислоты /Ср/	3	2		
16.16	Азотсодержащие органические соединения. Амины. Амиды. /Ср/	3	2		
16.17	Аминокислоты. Нуклеиновые кислоты /Cp/	3	2		
16.18	Соединения со смешанными функциональными группами /Ср/	3	2		
16.19	Гетероциклические соединения /Ср/	3	1		
16.20	Буферные растворы /Ср/	3	1		
16.21	Адсорбция /Ср/	3	1		
16.22	Растворы ВМС. Гели. Студни /Ср/	3	1,2		
16.23	Предельные углеводороды /Тема/	3	0		
16.24	Предельные углеводороды /Ср/	3	2		

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Представлен отдельным документом

	6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)						
	6.1. Рекомендуемая литература						
		6.1.1. Основная литература					
	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год				
Л1.1	Глинка Н.Л.	Задачи и упражнения по общей химии: учеб. пособие для вузов	Москва: Интеграл-Пресс, 2006				
Л1.2	Глинка Н.Л.	Общая химия: учеб. пособие	Москва: КноРус, 2009				
Л1.3	Хомченко Г.П., Цитович И.К.	Неорганическая химия: учебник для сх. вузов	Санкт-Петербург: ИТК ГРАНИТ: КОСТА, 2009				
Л1.4	Травень В.Ф.	Органическая химия: в 2 т.: учебник для вузов	Москва: Академкнига, 2008				
Л1.5	Глинка Н. Л.	Общая химия: учебное пособие для СПО	Москва: Кнорус, 2020				
Л1.6	Федотов А. В., Хомченко В. Г.	Компьютерное управление в производственных системах: учебное пособие	Санкт-Петербург: Лань, 2021				

		6.1.2. Дополнительная литература				
	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год			
Л2.1	Батраков В.В. [и др.]	Практикум по общей и неорганической химии: учеб. пособие	Москва: КолосС, 2007			
Л2.2	Шабаров Ю. С.	Органическая химия: учебник	Санкт-Петербург: Лань, 2022			
		6.1.3. Методические разработки				
	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год			
Л3.1	Шастина Е. В.	Химия: лабораторный практикум для контактной и самостоятельной работы студентов направления подготовки 35.03.04 «Агрономия» очной и заочной форм обучения	Караваево: Костромская ГСХА, 2021			
Л3.2	Шастина Е. В.	Химия: методические рекомендации по выполнению лабораторных работ по дисциплине «Химия» для контактной и самостоятельной работы студентов направления подготовки 35.03.04 «Агрономия», 2 курс очной и заочной форм обучения	Караваево: Костромская ГСХА, 2021			
Л3.3	Шастина Е. В.	Химия: методические указания по изучению дисциплины и выполнению контрольных работ для контактной и самостоятельной работы студентов направления подготовки 35.03.04 «Агрономия» заочной формы обучения	Караваево: Костромская ГСХА, 2021			
Л3.4	Шастина Е. В.	Сборник контрольных заданий по химии: сборник задач для самостоятельной работы студентов 1-го курса направления подготовки 35.03.04 «Агрономия» очной и заочной форм обучения	Караваево: Костромская ГСХА, 2021			
	6.2. Эл	ектронные учебные издания и электронные образовательные	ресурсы			
Э1						
	6.3.1 Лицензионное и	и свободно распространяемое программное обеспечение, в том производства	числе отечественного			
6.3.1.1	Windows 7 Prof, Micros	soft Office 2003 Std Microsoft Open License 64407027,47105956				
6.3.1.2		Russian Academic Open License				
6.3.1.3		curity для бизнеса – СтандартныйRussian Edition. 250-499				
6.3.1.4	6.3.1.4 Программное обеспечение "Антиплагиат					
	6.3.2 Перечень профессиональных баз данных и информационных справочных систем					
	6.3.2.1 Справочная Правовая система "КонсультантПлюс"					
6.3.2.2	J I					
	6.3.2.3 Электронно-библиотечная система издательства «Лань»					
6.3.2.4	_	с образовательным ресурсам				
6.3.2.5	1 1					
6.3.2.6	Электронная библиоте	ка академии				

	7. МТО (оборудование и технические средства обучения)						
№ корпуса, № помещения и его площадь	Предназначение помещения	№ аудитории по техническому паспорту	Перечень оборудования (в т.ч. виртуальные аналоги) и технических средств обучения				
Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	257	Электронный читальный зал, оснащенный специализированной мебелью и техническими средствами обучения, компьютеры 16 шт с выходом в Интернет и ЭИОС ФГБОУ ВО Костромской ГСХА				

Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для проведения занятий лекционного типа	531	Мультимедийное и компьютерное оборудование: G620/2GB/1TB, проектор Benq
Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для проведения занятий лекционного типа	532	компьютер Celeron 2.2/1G/40Gb, телевизор Dexp 65", 2 телевизора Dexp 46"
Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для курсового проектирования (выполнения курсовых работ) и самостоятельной работы	538	Вытяжной шкаф,бюретки для титрования,спиртовки,плитк а электрическая,весы торсионные, химическая посуда, приборы для электролиза и гальваники,химические реактивы,термометры, секундомеры,ареометры,су шильные шкафы(3 шт.) ,таблица химических элементовД.И.Менделеева, лабораторные столы (4) ,преподавательский стол, шкафы(5шт) ,столы(6), весовые столы, доска классная,стулья(12),мойки (2)
Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для проведения лабораторно-практических занятий и занятий семинарского типа	538	Вытяжной шкаф,бюретки для титрования,спиртовки,плитк а электрическая,весы торсионные, химическая посуда, приборы для электролиза и гальваники,химические реактивы,термометры, секундомеры,ареометры,су шильные шкафы(3 шт.) ,таблица химических элементовД.И.Менделеева, лабораторные столы (4) ,преподавательский стол, шкафы(5шт) ,столы(6), весовые столы, доска классная,стулья(12),мойки (2)

Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для курсового проектирования (выполнения курсовых работ) и самостоятельной работы	538	Вытяжной шкаф,бюретки для титрования,спиртовки,плитк а электрическая,весы торсионные, химическая посуда, приборы для электролиза и гальваники,химические реактивы,термометры, секундомеры,ареометры,су шильные шкафы(3 шт.) ,таблица химических элементовД.И.Менделеева, лабораторные столы (4) ,преподавательский стол, шкафы(5шт) ,столы(6), весовые столы, доска классная,стулья(12),мойки (2)
Главный учебный корпус с пятью подвалами и девятью пристройкам Костромская обл, Костромской р-н, п Караваево, ул Учебный городок, д 34	Учебные аудитории для проведения лабораторно-практических занятий и занятий семинарского типа	538	Вытяжной шкаф,бюретки для титрования,спиртовки,плитк а электрическая,весы торсионные, химическая посуда, приборы для электролиза и гальваники,химические реактивы,термометры, секундомеры,ареометры,су шильные шкафы(3 шт.) ,таблица химических элементовД.И.Менделеева, лабораторные столы (4) ,преподавательский стол, шкафы(5шт) ,столы(6), весовые столы, доска классная,стулья(12),мойки (2)