Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Комин Андре**МИНИС**ИТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ Должность: ректфЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ

Дата подписания: 17.05.2023 10:ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «ПРИМОРСКАЯ ГОСУДАРСТВЕННАЯ

Уникальный программный ключ:

СЕЛЬСКОХОЗЯЙСТВЕННАЯ АКАДЕМИЯ»

f6c6d686f0c899fdf76a1ed8b448452ab8cac6fb1af6547b6d40cdf1bdc60ae2

ПРИНЯТО
На заседании Учёного совета
ФГБОУ ВО Приморская ГСХА
Протокол № <u>4</u>
от 26 . 12 .2022 г.

УТВЕРЖДАЮ
Ректор ФГБОУВО Приморская ГСХА
А.Э. Комин

винчвого да в предоставля в пред

#### РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) СОВРЕМЕННЫЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ В ХИМИИ

Уровень основной профессиональной образовательной программы <u>бакалавриат</u> Направление подготовки

44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)

Направленность (профиль) Биология и химия

Форма обучения очная, очно-заочная, заочная

Статус дисциплины (модуля) обязательная часть, Б1.ДВ.03.01

Курс 4<u>очн.</u>

Семестр 7

Учебный план набора 2023 года и последующих лет

Распределение рабочего времени:

Распределение по семестрам

Семестр		Учебные занятия (час.)					Самостоятельная	Форма	
	Общий	Общий Аудиторные Конт			Контроль	работа	итоговой		
	объем	Всего	Лекции	ЛЗ	ПЗ	КП-			аттестации
						КР			
	Очное обучение								
4	72	54	18	-	36	-	-	18	Зачет
семестр									

Общая трудоёмкость в соответствии с учебным планом в зачётных единицах 2 ЗЕТ

#### Лист согласований

Рабочая программа учетом требований Федерального составлена c образования Государственного образовательного стандарта высшего бакалавриат по направлению подготовки 44.03.01 Педагогическое образование, утвержденного Приказом Министерства науки и высшего образования Российской Федерации от 22 февраля 2018 г. № 121 и Федерального Государственного образовательного стандарта высшего образования бакалавриат по направлению подготовки 44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки), утвержденного Приказом Министерства науки и высшего образования Российской Федерации от 22 февраля 2018 г. № 125

Разработчик:		
к.э.н., доцент, доцент ИЗиАТ		<u> Жуплей И.В.</u>
(должность)	(подпись)	(Ф.И.О.)

#### 1. Цели и задачи дисциплины (модуля)

**Цель:** Целью дисциплины «Современные методы исследования в химии» является сформировать теоретические представления о методах описания химической связи (ВС, МО, ТКП и др.).

#### Задачи:

- формирование теоретических основ квантовой химии, описание химической связи по методу валентных связей (ВС) и методу молекулярных орбиталей (МО);
- формирование теоретических основ описания химической связи в комплексных соединениях;
- развитие навыков экспериментальной работы, с использованием теоретических основ квантовой химии, для выполнения профессиональных задач.
- **2. Место** дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы: вариативная часть, дисциплина по выбору Б1.В.ДВ.03.01

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

Компетенции, формируемые в процессе освоения дисциплины (модуля):

Тип	Формулировка	Номер	Формулировка индикатора достижения цели
компе	компетенции	индикатора	
тенции		достижения	
		цели	
ПК-2	Способен	Индикатор	ПК 2.1 Организует учебную деятельность
	использовать	1	обучающихся с учетом их индивидуальных
	возможности		особенностей: способностей,
	образовательной		образовательных возможностей и
	среды для		потребностей.
	достижения	2	ПК 2.3. Применяет современные принципы и
	метапредметных,		подходы к организации образовательной
	предметных и		среды для обучения в соответствии с
	личностных		требованиями ФГОС и основной
	результатов		образовательной программы.

В результате освоения дисциплины (модуля) обучающиеся должны:

**Уметь:** применять знания организации учебной деятельности обучающихся с различными образовательными потребностями на практике;

- иметь практический опыт организации учебной деятельности обучающихся с учетом их индивидуальных особенностей: способностей, образовательных возможностей и потребностей;

- применять требования ФГОС и основной образовательной программы при организации образовательной среды;
- иметь практический опыт организации образовательной среды с учетом современных требований.

# 4. Объем дисциплины (модуля) 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 2 зачетные единицы.

Вид учебной работы	Семестр	Всего
	7	часов
Контактная работа с преподавателем	54	54
(всего)		
В том числе:		
Лекции (Л)	18	18
Занятия семинарского типа, в т.ч.:		
Семинары (С)		
Практические занятия (ПЗ)	36	36
Практикумы (П)		
Лабораторные работы (ЛР)		
Коллоквиумы (К)		
Другие виды контактной работы		
Самостоятельная работа (всего)	18	18
В том числе:		
Курсовой проект (работа) (КП, КР)		
Расчетно-графические работы (РГР)		
Реферат (Р)		
Подготовка к коллоквиуму		
Другие виды самостоятельной работы:	18	18
Подготовка конспекта	8	8
Подготовка реферата	4	4
Подготовка доклада с презентацией	6	6
Контроль		
Вид промежуточной аттестации (зачёт,	Зачет	Зачет
зачёт с оценкой, экзамен)		
Общая трудоёмкость час	72	72
зач. ед.	2	2

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

#### 5.1 Содержание разделов дисциплины (модулей)

No	Наименование раздела	Содержание раздела
$\Pi/\Pi$	дисциплины (модуля)	
1.	Квантово-механические методы. Метод валентных связей	Теория метода валентных связей (BC). Ковалентная связь. Механизмы образования ковалентной связи: обменный и донорно-акцепторный. Направленность ковалентной связи. Гибридизация атомных орбиталей. Типы связей в зависимости от способа перекрывания. Насыщенность связи. Характеристики связи: кратность связи. Энергия ковалентной связи. Полярность и поляризуемость связи. Расчет молекулы водорода по методу BC.
2.	Метод молекулярных орбиталей	Метод молекулярных орбиталей (МО). Приближение линейных комбинаций атомных орбиталей (ЛКАО).Связывающие, разрыхляющие и несвязывающиеорбитали. Порядок связи. Волновые функции и энергии электронов в молекуле Н2 по методу МО. Строение простейших двухатомных частиц по методу МО ЛКАО. Двухатомные молекулы. Молекулярные орбитали гомоядерных молекул. Свойства и классификация молекулярных орбиталей (МО). Электронные конфигурации гетероядерных молекул. Кратность связи. Анализ карт электронной плотности. Деформационная электронная плотность. Гибридизация орбиталей.
3	Современные методы	Современные методы описания химической связи в
	описания химической связи в комплексных соединениях	комплексных соединениях: метод молекулярных орбиталей (ММО), метод валентных связей (МВС), теория кристаллического поля (ТКП), теория поля лигандов (ТПЛ) и др. Предсказание пространственной структуры, окраски, магнитных свойств комплексных соединений в рамках указанных выше методов.
4	Методы изучения структуры воды	Изучение молекулярной структуры воды чувствительными микроскопическими методами, основанными на использовании не световых, а электромагнитных, лазерных и рентгеновских волн. Лазерный и рентгеновский микроскопы, особенности устройства и использование для структурного изучения воды и исследования внутримолекулярных и межмолекулярных явлений в воде и водных растворах.
5	Спектроскопические методы анализа	Основные критерии объединения разнообразных физических методов анализа в единый класс спектроскопических методов. Главный критерий отнесения физического метода анализа, взаимодействие электромагнитного излучения с веществом, приводящее к различным энергетическим переходам, регистрируемым

экспериментально. Природа электромагнитного
излучения, различные типы его взаимодействия с
веществом (периодические изменения электрических и
магнитных дипольных моментов). Основные
характеристики излучения (частота, длина волны,
волновое число). Спектры испускания, поглощения и
рассеяния атомов, ионов и молекул. Важнейшие
характеристики спектральных линий (положение,
интенсивность, ширина). Абсорбционная спектроскопия.
Теоретические основы метода. Спектры поглощения.
Законы поглощения. Эмиссионный спектральный анализ.
Теоретические основы метода. Происхождение атомно-
эмиссионных спектров.

#### 5.2 Разделы дисциплины (модуля) и виды занятий

№	Наименование раздела	Лекц.	Практ.	Лаб.	Семин.	CPC	Всего
п/п	дисциплины		зан.	зан.			часов
1.	Квантово-механические	4	8			4	16
	методы. Метод валентных						
	связей						
2.	Метод молекулярных	4	8			4	16
	орбиталей						
3.	Современные методы описания	4	8			4	16
	химической связи в						
	комплексных соединениях						
4.	Методы изучения структуры	2	8			2	12
	воды						
5.	Спектроскопические методы	4	4			4	12
	анализа						
	Итого	18	36			18	72
	Всего	18	36		_	18	72

## 5.3 Разделы дисциплины (модуля) и междисциплинарные связи с обеспечиваемыми (последующими) дисциплинами (модулями) (заполняется по усмотрению преподавателя)

<b>№</b> п/	Наименование № разделов данной дисциплины, необходимых для обеспечиваемых изучения обеспечиваемых (последующих) дисциплин					
П	(последующих)	1	2	3	4	5
	дисциплин					
	Предшествующие дисциплины (модули)					
1	Общая и	+	+	+	+	+
	неорганическая химия					
2	Органическая химия	+	+	+	+	+
	Последующие дисциплины (модули)					
1						

#### 6. Методы и формы организации обучения

Технологии интерактивного обучения при разных формах занятий в часах

Формы	Лекции	Семинарские	Тренинг	СРО (час)	Всего
методы	(час)	занятия (час)	Мастер-		
			класс (час)		
IT- методы					
Работа в команде					
Игра					
Дискуссия		12			12
Решение ситуационных					
задач					
Исследовательский метод					
Лекция-беседа	6				6
Интерактивная лекция					
Итого интерактивных	6	12			18
занятий					

#### 6.1 Применение активных и интерактивных методов обучения

No	Форма	Тема занятия	Наименование	Коли
	занятия		интерактивных	чество
			методов	часов с
				учетом
				CPC
1	Лекция	Современные методы описания	Лекция-беседа	2
		химической связи в комплексных		
		соединениях		
2	Лекция	Методы изучения структуры воды	Лекция-беседа	2
3	Лекция	Спектроскопические методы	Лекция-беседа	2
		анализа		
7	Практическое	Метод валентных связей	Дискуссия	2
	занятие			
8	Практическое	Метод молекулярных орбиталей	Дискуссия	2
	занятие		-	
9	Практическое	Объяснение химической связи и	Дискуссия	4
	занятие	свойств гетероядерных молекул по	-	
		методу МО		
10	Практическое	Комплексные соединения	Дискуссия	2
	занятие		-	
11	Практическое	Молекулярная структура воды	Дискуссия	2
	занятие			

#### 7. Лабораторный практикум - не предусмотрен учебным планом

<b>№</b> п/п	№ раздела дисциплины из таблицы 5.1.	Наименование лабораторных работ	Трудо- ёмкость (час.)		
	Итого, часов				

#### 8. Семинарские занятия

No	№ раздела	Тематика практических занятий (семинаров)	Трудо-
$\Pi/\Pi$	дисциплины		ёмкость
	из таблицы		(час.)
	5.1.		
1.	1	Метод валентных связей	8
2.	2	Метод молекулярных орбиталей	8
3.	3	Объяснение химической связи и свойств гетероядерных молекул по методу МО	8
4.	4	Комплексные соединения	8
5.	5	Молекулярная структура воды	4
		Итого:	36

#### 9. Самостоятельная работа

<b>№</b> п/п	№ раздела дисци плины	Содержание самостоятельной работы (детализация)	Трудо емкость (час.)	Контроль выполнения (опрос, тест, дом.задание, и т.д)
1	1	Подготовка к занятиям «Химическая связь, метод ВС»	4	конспект опрос
2	2	Подготовка к занятиям «Метод молекулярных орбиталей МО»	4	конспект опрос
3	3	Подготовка к занятию «Химическая связь и свойства гетероядерных молекул (метод МО)»	4	доклад с презентацией
4	4	Подготовка к занятию «Химическая связь в комплексных соединениях»	2	доклад с презентацией
5	5	Подготовка реферата по теме «Молекулярная структура воды »	4	реферат
Итого			18	

### 10. Примерная тематика курсовых проектов (работ) не предусмотрена учебным планом

### 11. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)

- 11.1 Основная литература:
- 1. Лебухов, В. И. Физико-химические методы исследования: учебник / В. И. Лебухов, А. И. Окара, Л. П. Павлюченкова. Санкт-Петербург: Лань, 2022. 480 с. ISBN 978-5-8114-1320-1. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/211055 (дата обращения: 24.10.2022). Режим доступа: для авториз. пользователей.
- 2. Пак, М. С. Теория и методика обучения химии: учебник для вузов / М. С. Пак. 4-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2021. 368 с. ISBN 978-5-8114-8423-2. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/176681 (дата обращения: 24.10.2022). Режим доступа: для авториз. пользователей.
  - 11.2 Дополнительная литература:
- 1. Пак, М. С. Методология и методы научного исследования. Для магистрантов химико-педагогического образования: учебное пособие / М. С. Пак. Санкт-Петербург: Лань, 2022. 168 с. ISBN 978-5-8114-3560-9. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/206150 (дата обращения: 24.10.2022). Режим доступа: для авториз. пользователей.

### 12. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Наименование специальных помещений и помещений для	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной		
самостоятельной работы	работы		
692510, Приморский край,	Количество посадочных мест – 84.		
г. Уссурийск, пр. Блюхера, д. 44, этаж	Комплект специальной учебной мебели,		
3, № помещения 336, 84,6 кв. м.	переносной комплект мультимедийного		
Учебная аудитория для проведения	оборудования (проектор, ноутбук, экран)		
занятий лекционного типа, занятий			
семинарского типа, групповых и			
индивидуальных консультаций,			
текущего контроля и промежуточной			
аттестации.			

692510, Приморский край, г. Уссурийск, пр. Блюхера, д. 44, этаж 1, № помещения 112, 36,8 кв. м. Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.

Количество посадочных мест - 16. Столы химические-7 шт., вытяжных шкафа-3 шт., шкаф для химической посуды-1 шт., стол — мойка-1 шт., тумба-1 шт., стол письменный-1 шт., стулья химические-15 шт., навесной шкаф-1 шт., , центрифуга ЦЛМН — Р10-01 -1 шт., фотометр КФК -3-01 фотоэлектрический - 1 шт., реактивы, плакаты, методическая литература, комплексы тестов, доступ к сети Internet, доска аудиторная меловая. Переносное мультимедийное оборудование, ноутбук, экран.

692510, Приморский край, г. Уссурийск, пр. Блюхера, д. 44, этаж 1, № помещения 124, 95,3 кв. м. Аудитория для самостоятельной работы обучающихся.

Количество посадочных мест - 42. Комплект специальной мебели, персональные компьютеры — 18 шт., МФУ 3 шт., мультимедийное оборудование: переносной проектор с аудиосистемой, стационарный и переносной экран на штативе. Выход в Internet, доступ в ЭБС издательства «Лань», eLIBRARY, ЭБС издательства «Юрайт»

13. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) (является отдельным документом).

### 14. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю)

1. Современные методы исследования в химии. Методические указания для самостоятельной работы обучающихся по специальности 44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки), профиль Биология и химия / сост. Н.В. Репш; ФГБОУ ВО ПриморскаяГСХА. – Электрон. текст. дан. – Уссурийск, 2023. – 21 с. – Режим доступа: <a href="http://de.primacad.ru">http://de.primacad.ru</a>

## 15. Особенности реализации дисциплины (модуля) для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов

## 15.1 Наличие соответствующих условий реализации дисциплины (модуля)

Для обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья на основании письменного заявления дисциплина реализуется с учетом особенностей психофизического развития,

возможностей состояния (далее индивидуальных И здоровья индивидуальных особенностей). Обеспечивается соблюдение следующих общих требований: использование специальных технических обучения коллективного и индивидуального пользования, предоставление услуг ассистента (помощника), оказывающего такому обучающемуся необходимую техническую помощь, обеспечение доступа в здания и помещения, где проходят занятия, другие условия, без которых невозможно или затруднено изучение дисциплины.

#### 15.2 Обеспечение соблюдения общих требований

При реализации дисциплины на основании письменного заявления обучающегося обеспечивается соблюдение следующих общих требований: проведение занятий для студентов-инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья в одной аудитории совместно с обучающимися, не имеющими ограниченных возможностей здоровья, если это не создает обучающихся; присутствие В аудитории трудностей ДЛЯ ассистента (ассистентов), оказывающего(их) обучающимся необходимую техническую их индивидуальных особенностей на помощь учетом основании обучающимся письменного необходимыми заявления; пользование техническими средствами с учетом их индивидуальных особенностей.

## 15.3 Доведение до сведения обучающихся с ограниченными возможностями здоровья в доступной для них форме всех локальных нормативных актов ФГБОУ ВО Приморской ГСХА

Все локальные нормативные акты ФГБОУ ВО Приморской ГСХА по вопросам реализации данной дисциплины (модуля) доводятся до сведения обучающихся с ограниченными возможностями здоровья в доступной для них форме.

# 15.4 Реализация увеличения продолжительности прохождения промежуточной аттестации по отношению к установленной продолжительности для обучающегося с ограниченными возможностями здоровья

Форма проведения текущей И промежуточной аттестации дисциплине обучающихся инвалидов И лиц с ограниченными устанавливается индивидуальных возможностями здоровья c учетом психофизических особенностей (устно, письменно на бумаге, письменно на компьютере, в форме тестирования и т.п.). Продолжительность прохождения промежуточной аттестации ПО отношению К установленной продолжительности увеличивается по письменному заявлению обучающегося с ограниченными возможностями здоровья. Продолжительность подготовки обучающегося к ответу на зачете, экзамене увеличивается не менее чем на 0,5 часа.