ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

Сертификат: 00A2C30F99EF9D0306EA3C0F012BEB925E
Владелец: Чанкаев Мурат Хасанович
Действителен: с 02.04.2026 до 26.06.2027

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«КАРАЧАЕВО-ЧЕРКЕССКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ У.Д. АЛИЕВА»

Естественно-географический факультет
Кафедра биологии и химии

УТВЕРЖДАЮ
И. о. проректора по УР
М. Х. Чанкаев
«29» апреля 2026 г., протокол № 7

Рабочая программа дисциплины

Строение молекул и основы квантовой химии
(наименование дисциплины (модуля))

Направление подготовки
44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)
(шифр, название направления)

Направленность (профиль) подготовки
Биология; Химия

Квалификация выпускника
бакалавр

Форма обучения
очная / заочная

Год начала подготовки –2026

Карачаевск, 2026

Составитель: *к.х.н., доц. Оразова Н.А.*

Рабочая программа дисциплины составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования по направлению подготовки 44.03.05 Педагогическое образование, утвержденным приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 22.02.2018 г. № 125, основной образовательной программой высшего образования по направлению подготовки 44.03.05 Педагогическое образование, профиль «Биология; химия», локальными актами КЧГУ.

Рабочая программа рассмотрена и утверждена на заседании кафедры биологии и химии на 2026-2027 учебный год, протокол № 7 от 15 апреля 2026 г.

Содержание

1. Наименование дисциплины 4
2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесен-ных с планируемыми результатами освоения образовательной программы 4
3. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы 4
4. Объем дисциплины (модуля) в зачетных единицах с указанием количества акаде-мических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся 5
5. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам) с ука-занием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий 5
5.1. Разделы дисциплины и трудоемкость по видам учебных занятий (в 5
Для заочной формы обучения 7
5.2. Тематика лабораторных занятий 8
5.3. Примерная тематика курсовых работ 8
6. Образовательные технологии 8
Развитие у обучающихся навыков командной работы, межличностной коммуни- кации, принятия решений и лидерских качеств при проведении учебных занятий. 8
1. Обсуждение в группах 8
2. Публичная презентация проекта ..... Ошибка! Закладка не определена.
3. Дискуссия ..... Ошибка! Закладка не определена.
7. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) 9
7.1. Описание шкал оценивания степени сформированности компетенций 9
7.2. Типовые контрольные задания или иные учебно-методические материалы, необходи- мые для оценивания степени сформированности компетенций в процессе освоения учебнойдисциплины 12
7.2.1. Типовые темы к письменным работам, докладам и выступлениям: 12
Пример проверочной работы №1 (5 баллов). 12
Пример проверочной работы № 2 (5 баллов). 12
Пример проверочной работы № 3 (5 баллов). 12
Пример проверочной работы № 4 (5 баллов). 12
Пример проверочной работы 5. «Квантовая теория образования химических связей 13
7.2.2. Примерные вопросы к промежуточной и итоговой аттестации (экзамен) 14
Примерные вопросы к экзамену 14
Критерии оценки устного ответа на вопросы по дисциплине «Строение молекул и основыквантовой химии»: 15
7.2.3. Тестовые задания для проверки знаний студентов 15
Тестовые задания для итогового контроля знаний 16
Темы презентаций 18
Вопросы для коллоквиума 18
Критерии оценки коллоквиума, творческих заданий по дисциплине 18
7.2.4. Бально-рейтинговая система оценки знаний бакалавров 19
Таблица перевода балльно-рейтинговых показателей в отметки традиционной си-стемы оценивания 19
8. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины. Информационное обеспечение образовательного процесса 20
8.1. Основная литература: 20
8.2. Дополнительная литература: 20
9. Требования к условиям реализации рабочей программы дисциплины (модуля) 21
9.1. Общесистемные требования 21
9.2. Материально-техническое и учебно-методическое обеспечение дисциплины 22
9.3. Необходимый комплект лицензионного программного обеспечения 22
- Kaspersky Endpoint Security. Договор №0379400000325000001/1 от 28.02.2025г. Срок действия лицензии с 27.02.2025г. по 07.03.2027г. 22
9.4. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы 22
10. Особенности организации образовательного процесса для лиц с ограниченными возможностями здоровья 22

1. Наименование дисциплины
Строение молекул и основы квантовой химии

Цель освоения дисциплины

Целью дисциплины является формирование знаний основ современной теоретической химии, ознакомление с квантово-химическими методами описания геометрического строения и
электронной структуры химических соединений

Для достижения цели ставятся задачи:

- Сформировать у студентов представление о месте квантовой химии среди других наук, о значении и областях использования вычислительных методов теоретическойхимии.
- Сформировать у студентов представление о фундаментальных понятиях молекулярной
спектроскопии и строении молекул
- Ознакомить студентов с математическим аппаратом квантовой химии
- Сформировать практические навыки работы с современными квантово-химическими программами на персональном компьютере
- Сформировать умение и навыки применять полученные теоретические знания при интерпретации расчетных электронных и спектральных характеристик многоатомныхмолекул.

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

В результате освоения ОП ВО бакалавриата обучающийся должен овладеть следующими результатами обучения по дисциплине: ПК-1

Код компетенций	Содержание компетенции в соответствии с ФГОС ВО/ ОПВО	Индикаторы достижения сформированности компетенций
ПК-1	Способен осваивать и использовать теоретические знания и практические умения и навыки в предметной области при решении профессиональных задач	ПК-1.1. Знает структуру, состав и дидактические единицы предметной области квантовой химии ПК-1.2. Умеет осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО. ПК-1.3. Демонстрирует умение разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные

3. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина (модуль) " Строение молекул и основы квантовой химии" входит в состав части учебного плана, формируемой участниками образовательных Б1.О.08.06
Дисциплина изучается на 4 курсе 8 семестре.

МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОП ВО	
Индекс	***Б1.О.08.06***
Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
Для успешного освоения дисциплины студент должен иметь базовую подготовку по химии в объѐме программы средней школы, основы неорганической и органической химии.	

Дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:
Объѐм и содержание дисциплины «Строение молекул и основы квантовой химии» должны служить основой для дальнейшего изучения студентами других химических дисциплин (прикладной химии, методики обучения химии), чѐтко коррелировать со смежными дисциплинами путем установления межпредметных связей, способ- ствовать усвоению и глубокому пониманию физико-химической сущности химических наук.

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 (объем) дисциплины (модуля) составляет 3 з.е., 108 академических часов.

Объѐм дисциплины	Всего часов	
	для очной формы обучения	для заочной формы обучения
Общая трудоемкость дисциплины	108	108
Контактная работа обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) (всего)		
Аудиторная работа (всего):	32	4
в том числе:		
Лекции	16	2
семинары, практические занятия	16	2
Практикумы		
лабораторные работы		
Внеаудиторная работа:		
В том числе, индивидуальная работа обучающихся с преподавателем:		
Курсовая работа		
Консультация перед экзаменом		
Контроль		8
Контроль в период сессии		
Самостоятельная работа обучающихся (всего)	76	76
Вид промежуточной аттестации обучающегося (зачет / экзамен)	Экзамен	экзамен

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

5.1. Разделы дисциплины и трудоемкость по видам учебных занятий (в академических часах)

Для очной формы обучения

№ п/п	Раздел дисциплины	Общая трудо-емкость (в ча-сах) всего	Аудиторные уч. занятия			Сам.
			Лек	Пр.	Лаб	
	Раздел 1. Введение. Основные постулаты квантовой механики	**62**	**10**	**10**		**42**
1	Тема: Исторический экскурс и основные понятия квантовой химии. Строение атома. Квантово-механическая модельатома. Строение атомных ядер. Основные положения квантовой механики..	12	2	2		8
2	Тема: Волновые свойства электрона. Двойственная природа света. Корпускулярно-волновая природа света. Волновые свойства света и их характеристики. Понятие о стационарномуравнении Шредингера. Контрольная работа 1	12	2	2		8
3	Тема: Радиоактив- ный распад ядер. Ядерные реакции ипревращения хими-ческих элементов. Свойства изолированных атомов	12	2	2		8
4	Тема: Понятие опе- ратора и основные определения Прин- ципы сопоставленияфизической вели- чины и ее линейно- го эрмитовского оператора Про-стейшие операторы квантовой механики (постулаты)	12	2	2		8
5	Тема: История развития представлений о строении атома. Квантовая модель атома Н. Бора. Построение оператора Гамильтона Н. Уравнение Шредингера. Физический смысл волновой функции. Контрольная работа2	14	2	2		10
	Раздел 2. Теории химической связи – метод валентныхсвязей (ВС) и метод молекулярных орбиталей	**42**	**6**	**6**		**30**
6	Тема: Основные идеи метода молекулярных орбиталей МО ЛКАО. Одноэлектронное приближение, понятие молекулярной орбитали. Гибридизация АО и геометрия молекул	14	2	2		10
7	Тема: Метод молекулярных орбиталей. Энергетические диаграммы и электронные фор-мулы молекул. Расчет средней энергии связи Контрольнаяработа 3.	14	2	2		10
8	Тема: Классификация химических связей по механизму их образованияи по способу пере-крывания валентных АО. Кратность связи. Контрольнаяработа 4.	14	2	2		10
Итого		***108***	***16***	***16***		***76***

Для заочной формы обучения

№ п/п	Раздел дисциплины	Общая трудоемкость (в часах) всего	Аудиторные уч. занятия		Контр	Сам.
			Лек	Пр.		
	Раздел 1. Введение.Основные постулаты квантовоймеханики	**68**	**2**	**2**	**4**	**60**
1	Тема: Историческийэкскурс и основные понятия квантовой химии. Строение атома. Квантово- механическая модель атома. Строение атомных ядер. Основные положения квантовой механики.	14	2			12
2	Тема: Волновые свойства электрона. Двойственная природа света. Корпускулярно-волновая природа света. Волновые свойства света и их характеристики. Понятие о стационарном уравнении Шредингера. Контрольная работа 1	16		2	2	12
3	Тема: Радиоактивный распад ядер.	12				12
	Ядерные реакциии превращения химических элементов. Свойства изолированных атомов					
4	Тема: Понятие оператора и основные определения Принципы сопоставления физической величины иее линейного эрмитовского оператора Простейшие операторы квантовой механики (постулаты)	12				12
5	Тема: История развития представлений о строении атома. Квантовая модель атома Н. Бора. Построение оператора Гамильтона Н. Уравнение Шредингера. Физический смысл волновой функции.	14			2	12
	Раздел 2. Теории химической связи – метод валентных связей (ВС)и метод молекулярных орбиталей	**40**			**4**	**36**
6	Тема: Основные идеи метода молекулярных орбиталей МО ЛКАО. Одноэлектронное приближение, понятие молекулярной орбитали. Гибридизация АО и геометрия молекул	12				12
7	Тема: Метод молекулярных орбиталей. Энергетические диаграммыи электронные формулы молекул.Расчет средней энергии связи	14			2	12
8	Тема: Классификация химических связей по механизму их образования и по способу перекрывания валентных АО. Кратность связи.	14			2	12

Итого	***108***	***2***	***2***	***8***	***96***

5.2. Тематика лабораторных занятий

Лабораторные работы не предусмотрены учебным планом

5.3. Примерная тематика курсовых работ

Учебным планом не предусмотрены

6. Образовательные технологии

При проведении учебных занятий по дисциплине используются традиционные и инновационные, в том числе информационные образовательные технологии, включая при необходимости применение активных и интерактивных методов обучения.

Традиционные образовательные технологии реализуются, преимущественно, в процессе лекционных и практических (семинарских, лабораторных) занятий. Инновационные образовательные технологии используются в процессе аудиторных занятий и самостоятельной работы студентов в виде применения активных и интерактивных методов обучения.

Информационные образовательные технологии реализуются в процессе использования электронно-библиотечных систем, электронных образовательных ресурсов и элементов электронного обучения в электронной информационно-образовательной среде для активизации учебного процесса и самостоятельной работы студентов.

Развитие у обучающихся навыков командной работы, межличностной коммуникации, принятия решений и лидерских качеств при проведении учебных занятий.

Практические (семинарские занятия относятся к интерактивным методам обучения и обладают значительными преимуществами по сравнению с традиционными методами обучения, главным недостатком которых является известная изначальная пассивность субъекта и объекта обучения.

Практические занятия могут проводиться в форме групповой дискуссии, «мозговой атаки», разборка кейсов, решения практических задач и др. Прежде, чем дать группе информацию, важно подготовить участников, активизировать их ментальные процессы, включить их внимание, развивать кооперацию и сотрудничество при принятии решений.

Методические рекомендации по проведению различных видов практических (семинарских) занятий.

1. Обсуждение в группах

Групповое обсуждение какого-либо вопроса направлено на нахождении истины или достижение лучшего взаимопонимания, Групповые обсуждения способствуют лучшему усвоению изучаемого материала.

На первом этапе группового обсуждения перед обучающимися ставится проблема, выделяется определенное время, в течение которого обучающиеся должны подготовить аргументированный развернутый ответ.

Преподаватель может устанавливать определенные правила проведения группового обсуждения: -задавать определенные рамки обсуждения (например, указать не менее 5 -10 ошибок);

-ввести алгоритм выработки общего мнения (решения);

-назначить модератора (ведущего), руководящего ходом группового обсуждения.

На втором этапе группового обсуждения вырабатывается групповое решение совместно с преподавателем (арбитром).

Разновидностью группового обсуждения является круглый стол, который проводится с целью поделиться проблемами, собственным видением вопроса, познакомиться с опытом, достижениями.

1. Публичная презентация проекта

Презентация – самый эффективный способ донесения важной информации как в разговоре

«один на один», так и при публичных выступлениях. Слайд-презентации с использованием мультимедийного оборудования позволяют эффективно и наглядно представить содержание изучаемого материала, выделить и проиллюстрировать сообщение, которое несет поучительную информацию, показать ее ключевые содержательные пункты. Использование интерактивных элементов позволяет усилить эффективность публичных выступлений.

2. Дискуссия

Как интерактивный метод обучения означает исследование или разбор. Образовательной дискуссией называется целенаправленное, коллективное обсуждение конкретной проблемы (ситуации), сопровождающейся обменом идеями, опытом, суждениями, мнениями в составе группы обучающихся.

Как правило, дискуссия обычно проходит три стадии: ориентация, оценка и консолидация. Последовательное рассмотрение каждой стадии позволяет выделить следующие их особенности.

Стадия ориентации предполагает адаптацию участников дискуссии к самой проблеме, друг другу, что позволяет сформулировать проблему, цели дискуссии; установить правила, регламент дискуссии.

В стадии оценки происходит выступление участников дискуссии, их ответы на возникающие вопросы, сбор максимального объема идей (знаний), предложений, пресечение преподавателем (арбитром) личных амбиций отклонений от темы дискуссии.

Стадия консолидации заключается в анализе результатов дискуссии, согласовании мнений и позиций, совместном формулировании решений и их принятии.

В зависимости от целей и задач занятия, возможно, использовать следующие виды дискуссий: классические дебаты, экспресс-дискуссия, текстовая дискуссия, проблемная дискуссия, ролевая (ситуационная) дискуссия.

7. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю)

7.1. Описание шкал оценивания степени сформированности компетенций

Уровни сформированности компетенций	Индикаторы	Качественные критерии оценивание			
		2 балла	3 балла	4 балла	5 баллов
ПК-1					
Базовый	Знать: структуру, состав и дидактические единицы органической химии	Не знает структуру, состав и дидактические единицы органической химии	В целом знает структуру, состав и дидактические единицы органической химии	Знает структуру, состав и дидактические единицы органической химии	

	Уметь: осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО	Не умеет осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО	В целом умеет осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО	Умеет осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО	
	Владеть: навыками разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные.	Не владеет навыками разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные.	В целом владеет разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные.	Владеет навыками разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные.	
Повышенный	Знать: состав и дидактические единицы органической химии основные законы общей химии, теоретические и практические знания в области строения молекул и химической связи				В полном объеме знает теоретические основы квантовой химии, теоретические и практические знания в области строения молекул

	Уметь: анализировать результаты эксперимента и делать обоснованные прогностические выводы; интерпретировать закономерности в изменении свойств элементов в связи с их электронным строением				В полном объеме умеет осуществлять отбор учебного содержания для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС ОО
	Владеть: навыками разрабатывать различные формы учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения, в том числе информационные				В полном объеме владеть навыками использования материала квантовой химии при разработке различных форм учебных занятий, применять методы, приемы и технологии обучения; навыками составленияэлектронно-графических формул атомов элементов, применять вычислительные методы к определению структуры вещества

7.2. Типовые контрольные задания или иные учебно-методические материалы, необходимые для оценивания степени сформированности компетенций в процессе освоения учебной дисциплины

7.2.1. Типовые темы к письменным работам, докладам и выступлениям:

1. Электронное строение атомов
2. Принципы квантово-химического моделирования связей. Метод валентныхсвязей
3. Метод молекулярных орбиталей
4. Теория химической связи.

Пример проверочной работы №1 (5 баллов).

1. Найти энергию электрона во втором возбуждѐнном состоянии для частицы Li2+ .

2. Установить строение соединения состава C8H8Cl2, если в спектре ПМР наблюдается 2 сигнала с соотношением интенсивностей 1:3 и ДМ =0.

3. Для молекулы AlBr3 :

а). Изобразите энергетические диаграммы и запишите электронные

формулы атомов, входящих в состав молекулы.

б). Для каждого из атомов выпишите полные наборы квантовых чисел валентных электронов.

в). Охарактеризуйте положение химических элементов соответствующих атомов в периодической системе.

Пример проверочной работы № 2 (5 баллов).

1. Для молекулы CF4 определите тип связей в молекуле. Укажите степени окисления

элементов. Если какой-либо атом находится в возбужденном состоянии, изобразите (схематически, с использованием энергетических диаграмм) процесс возбуждения атома.

2. Определите механизм(ы) образования связей в молекуле BaCl2. Если имеет место процесс гибридизации, изобразите трансформацию орбиталей; укажите тип гибридизации; изобразите

пространственное расположение гибридных орбиталей (предполагая, что все связи в молекулярной системе ковалентные).

3. В чем разница между σ- и π-связыванием?

Пример проверочной работы № 3 (5 баллов).

1. В чем заключается смысл теоремы Гельмана - Фейнмана?
2. В чем проявляется связь между классическим и квантовым представлением о характере взаимодействия между отдельными частицами в многоатомной молекуле?
3. Чем определяются силы, действующие на ядра атомов?
4. Как с помощью общих представлений о силах, действующих на ядра молекулы со стороны электронной оболочки, можно объяснить существование невалентных химических структур, подобных сэндвичевым и объемным молекулам?

Пример проверочной работы № 4 (5 баллов).

1. Что такое химическая связь? Какова природа этой связи?
2. Какую роль играют в тех или иных случаях так называемые π- и σ- составляющие общего электронного распределения?
3. Какие физические явления полностью теряются, если ограничится решением задачи о движе-

нии электронов в поле неподвижных ядер?
4. Как можно объяснить химическую связь в молекулах фуллеренов?

Пример проверочной работы 5. «Квантовая теория образования химических связей

Вариант 1.

1. В чем заключается смысл теоремы Гельмана – Фейнмана?

2. В чем проявляется связь между классическим и квантовым представлением о характере взаимодействия между отдельными частицами в многоатомной молекуле?

3. Чем определяются силы, действующие на ядра атомов?

4. Как с помощью общих представлений о силах, действующих на ядра молекулы со стороны электронной оболочки, можно объяснить существование невалентных химических структур, подобных сэндвичевым и объемным молекулам?

Вариант 2

1. Что такое химическая связь? Какова природа этой связи? 2. Какую роль играют в тех или иных случаях так называемые - и - составляющие общего электронного распределения? 3. Какие физические явления полностью теряются, если ограничится решением задачи о движении электронов в поле неподвижных ядер? 4. Как можно объяснить химическую связь в молекулах фуллеренов?

Вариант 3

1. Какое условие необходимо наложить с самого начала на возможные движения ядер при решении общей электронно-колебательной задачи для многоатомных молекул? 2. Что такое вычисляемые и измеряемые величины при исследовании микромира? 3. Какой физический смысл придается понятию заряда атома по Малликену? 4. Есть ли различия в характере химических связей в плоских циклических ароматических структурах типа бензола, нафталина и сферических структурах, где казалось бы имеются те же самые кольца, на расположенные на поверхностях сферы?

Вариант 4

1. Какие вы знаете механизмы влияния заместителей на реакционную способность молекул? 2. Почему особую роль играют полярные заместители? 19 3. Имеется ли удаленное влияние полярных заместителей и каков физический смысл их действия? 4. Как можно определить характер химической связи и действие электронноядерных сил с помощью исследования карт проекций отдельных составляющих электронноядерных сил вдоль заданных сечений?

Критерии оценки доклада, сообщения, реферата:

Отметка «отлично» за письменную работу, реферат, сообщение ставится, если изложенный в докладе материал:
- отличается глубиной и содержательностью, соответствует заявленной теме;
- четко структурирован, с выделением основных моментов;
- доклад сделан кратко, четко, с выделением основных данных;
- на вопросы по теме доклада получены полные исчерпывающие ответы.

Отметка «хорошо» ставится, если изложенный в докладе материал:
- характеризуется достаточным содержательным уровнем, но отличается недостаточной структурированностью;
- доклад длинный, не вполне четкий;
- на вопросы по теме доклада получены полные исчерпывающие ответы только после наводящих вопросов, или не на все вопросы.

Отметка «удовлетворительно» ставится, если изложенный в докладе материал:

- не достаточно раскрыт, носит фрагментарный характер, слабо структурирован;
- докладчик слабо ориентируется в излагаемом материале;
- на вопросы по теме доклада не были получены ответы или они не были правильными.

Отметка «неудовлетворительно» ставится, если:

- доклад не сделан;
- докладчик не ориентируется в излагаемом материале;
- на вопросы по выполненной работе не были получены ответы или они не были правильными.

7.2.2. Примерные вопросы к промежуточной и итоговой аттестации (экзамен)

Вопросы к экзамену (8 семестр)

Примерные вопросы к экзамену

1. Исторические сведения. Квантовая теория света Планка-Эйнштейна. Ядерная модель Резерфорда. Теория Бора. Возникновение квантовой механики. Развитие квантовой химии.
2. Корпускулярно-волновой дуализм вещества. Формула де Бройля.
3. Принцип неопределенности Гейзенберга.
4. Линейные самосопряженные (эрмитовы) операторы.
5. Собственные функции и собственные значения операторов.
6. Операторы координаты и импульса. Соотношения Гейзенберга.
7. Оператор функции Гамильтона (гамильтониан).
8. Операторы моменты импульса. Перестановочные соотношения.
9. Частица в потенциальном ящике.
10. Гармонический осциллятор.
11. Жесткий ротатор.
12. Задача об атоме водорода.
13. Атомные термы.
14. Приближенные методы: теория возмущений; вариационный метод.
15. Молекулярное уравнение Шредингера, разделение переменных. Адиабатическое приближение.
16. Энергетические состояния молекул: электронные, колебательные и вращательные (их относительное расположение, переходы и т.п).
17. Потенциальная поверхность молекулы (общая характеристика).
18. Электронное уравнение Шредингера. Волновая функция и энергия многоэлектронной системы в одноэлектронном приближении.
19. Уравнения Хартри-Фока и Хартри-Фока-Рутаана. Неэмпирические и полуэмпирические методы квантовой химии.
20. Молекула водорода в методе ВС (по Гейтлеру-Лондону).
21. Молекула водорода в методе МО и МО ЛКАО.
22. Электронное строение органических соединений.
23. Сопряженные системы. Ароматичность и антиароматичность. Хюккелевские и мебиусовские системы.
24. Полиэдрические боргидридные анионы $B_nH_n^{2-}$ ($n = 5 \div 12$) и карбораны на их основе.
25. Комплексы переходных металлов вида AX_n.. Карбонилы металлов. Ферроцен, дибензолхром. Биокомплексы.

Критерии оценки устного ответа на вопросы по дисциплине «Строение молекул и основы квантовой химии»:

- ✓ 5 баллов - если ответ показывает глубокое и систематическое знание всего программного материала и структуры конкретного вопроса, а также основного содержания и новаций лекционного курса по сравнению с учебной литературой. Студент демонстрирует отчетливое и свободное владение концептуально-понятийным аппаратом, научным языком и терминологией соответствующей научной области. Знание основной литературы и знакомство с дополнительно рекомендованной литературой. Логически корректное и убедительное изложение ответа.
- ✓ 4 - балла - знание узловых проблем программы и основного содержания лекционного курса; умение пользоваться концептуально-понятийным аппаратом в процессе анализа основных проблем в рамках данной темы; знание важнейших работ из списка рекомендованной литературы. В целом логически корректное, но не всегда точное и аргументированное изложение ответа.
- ✓ 3 балла – фрагментарные, поверхностные знания важнейших разделов программы и содержания лекционного курса; затруднения с использованием научно-понятийного аппарата и терминологии учебной дисциплины; неполное знакомство с рекомендованной литературой; частичные затруднения с выполнением предусмотренных программой заданий; стремление логически определенно и последовательно изложить ответ.
- ✓ 2 балла – незнание, либо отрывочное представление о данной проблеме в рамках учебно-программного материала; неумение использовать понятийный аппарат; отсутствие логической связи в ответе.

7.2.3. Тестовые задания для проверки знаний студентов

Примерные тестовые задания по дисциплине «Строение молекул и основы квантовой химии» для промежуточного контроля знаний

Раздел №1 Основные положения квантовой химии

1. Квантовая химия изучает: а. Качественный и количественный анализ веществ б. Взаимное превращение одного вида энергии в другой. в. Химические процессы на основе физических законов. г. Поверхностные явления на разделе фаз. д. Строение вещества на основе математики и других наук.

2.В теории химического строения вещества коллективное взаимодействие можно рассматривать как образование а. Всевозможных связей между атомами б. Парных связей между атомами в. «Связанных» и «несвязанных» атомов

3.Теория строения вещества объясняет, что а. Все взаимодействия между атомами являются главными («сильными»); б. Часть взаимодействий между атомами являются главными («сильными»), часть взаимодействий между атомами слабыми; в. Невозможно определить наличие главных и слабых связей между атомами.

4. В теории строения вещества представлена взаимосвязь между строением вещества и его свойствами как а. функция парциальных свойств только эффективных атомов и химических связей; б. функция парциальных свойств химических связей и пар несвязанных атомов;

5. Синхотронное излучение имеет природу а. светового луча б. электрического поля в. электромагнитного поля;

6.Постулаты Бора характеризуют атом в а. неустойчивом состоянии б. переходном состоянии; в. стационарном состоянии;

7.Гипотеза Ле де Бройля объясняет, что электрон способен а. дифрагировать подобно волнам сохраняя свои свойства; б. дифрагировать подобно волнам не сохраняя свои свойства;

8. Выберите формулу, которая характеризует монохроматическое излучение атома при переходе из одного стационарного состояния в другое. а. E2hω =E1+E2 б. hω =E1- в. h/ω =E1-E2

9. Волновая функция характеризуется а. как комплексная величина; б. как величина не зависящая от времени; в. как величина, обладающая свойством дискретности;

10. Уравнение ∫ | ψ2 | dV означает, что а. частица располагается только в области определенного пространства; б. частица может находиться во всякой точке внутри и вне пространства; в. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 1; г. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 0;

Раздел 2. «Квантовая теория образования химических связей»

1.Квантовая химия изучает: а. Качественный и количественный анализ веществ б. Взаимное превращение одного вида энергии в другой. в. Химические процессы на основе физических законов. г. Поверхностные явления на разделе фаз. д. Строение вещества на основе математики и других наук.

2.В теории химического строения вещества коллективное взаимодействие можно рассматривать как образование а. Всевозможных связей между атомами б. Парных связей между атомами в. «Связанных» и «несвязанных» атомов

3.Теория строения вещества объясняет, что а. Все взаимодействия между атомами являются главными («сильными»); б. Часть взаимодействий между атомами являются главными («сильными»), часть взаимодействий между атомами слабыми; в. Невозможно определить наличие главных и слабых связей между атомами.

4. В теории строения вещества представлена взаимосвязь между строением вещества и его свойствами как А. функция парциальных свойств только эффективных атомов и химических связей; Б. функция парциальных свойств химических связей и пар несвязанных атомов;

5. Синхротронное излучение имеет природу а. светового луча б. электрического поля в. электромагнитного поля;

6.Постулаты Бора характеризуют атом в а. неустойчивом состоянии б. переходном состоянии; в. стационарном состоянии;

7.Гипотеза Ле де Бройля объясняет, что электрон способен а. дифрагировать подобно волнам сохраняя свои свойства; б. дифрагировать подобно волнам не сохраняя свои свойства;

8. Выберите формулу, которая характеризует монохроматическое излучение атома при переходе из одного стационарного состояния в другое. а. E2hω =E1+E2 б. hω =E1- в. h/ω =E1-E2

9. Волновая функция характеризуется а. как комплексная величина; б. как величина не зависящая от времени; в. как величина, обладающая свойством дискретности;

10. Уравнение ∫ | ψ2 | dV означает, что а. частица располагается только в области определенного пространства; б. частица может находиться во всякой точке внутри и вне пространства; в. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 1; г. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 0;

11. Выберете уравнение, которое означает, что волновая функция это сопряженная функция. а. ψ(x,y,z,)2 б. ψ=ψ(x,y,z,t) в. [ψ2] = ψψ* г. ∫ | ψ2 | dV

12. Возникновение волнового пакета а. не зависит от изменения величины волновой функции. б. зависит от резкого понижения волновой функции в. зависит от резкого возрастания волновой функции;

Тестовые задания для итогового контроля знаний

1) Изотопы одного элемента отличаются числом… a. электронов; b. нейтронов; c. протонов; d. позитронов.

2) Радиус атомов уменьшается в ряду элементов… a. Br, F, Cl; b. Li, Na, K; c. P, Si, Al; d. Se, S, O.

3) Радиус элементов возрастает в ряду… a. O, S, Te, Se; b. Mg, Ca, Ba, Sr; c. Si, Ge, Sn, Pb; d.

Al, Si, Mg, Na.

4) .В периоде с увеличением порядкового номера элементов металлические свойства… a. усиливаются; b. ослабевают; c. изменяются неоднозначно; d. не изменяются.

5) В группах с увеличением порядкового номера электроотрицательность элементов… a. не изменяется; b. увеличивается; 21 c. уменьшается; d. изменяется периодически.

6) .Кислотный характер имеют оксиды, образованные металлами… a. главных подгрупп; b. со степенью окисления равной или выше +4; c. с любой степенью окисления; d. со степенью окисления ниже +4.

7) Уравнение Шредингера показывает характеристику волновой функции a. относительно декартовых координат; b. относительно времени; c. относительно изменения теплового эффекта; d. относительно перехода частицы из одного состояния в другое.

8) В теории химического строения вещества коллективное взаимодействие можно рассматривать как образование: a. всевозможных связей между атомами; b. парных связей между атомами; c. «связанных» и «несвязанных» атомов.

9) Уравнение Шредингера показывает характеристику a. атома в пространстве; b. поведение электрона внутри атома; c. протекание химической реакции.

10) Теория строения вещества объясняет, что a. все взаимодействия между атомами являются главными («сильными»); b. часть взаимодействий между атомами являются главными («сильными»), часть взаимодействий между атомами слабыми; c. невозможно определить наличие главных и слабых связей между атомами.

11) Волновая функция характеризуется a. как комплексная величина; b. как величина не зависящая от времени; c. как величина, обладающая свойством дискретности.

12) Операторы это величины, которые a. зависят от функций системы; b. не зависят от функций системы.

13) Квантовая химия изучает: a. Качественный и количественный анализ веществ. b. Взаимное превращение одного вида энергии в другой. c. Химические процессы на основе физических законов. d. Поверхностные явления на разделе фаз. e. Строение вещества на основе математики и других

14) Выберете уравнение, которое означает, что волновая функция это сопряженная функция. a. ψ(x,y,z,)2 22 b. ψ=ψ(x,y,z,t) c. [ψ2] = ψψ* d. ∫ │ψ2 │dV

15) В теории строения вещества представлена взаимосвязь между строением вещества и его свойствами как a. функция парциальных свойств только эффективных атомов и химических связей; b. функция парциальных свойств химических связей и пар несвязанных атомов.

16) Уравнение: H 1 px2 py2 pz2 выражает 2m a. оператор импульса; b. оператор Гамельтона;. c. оператор энергии.

17) Потенциальный одномерный ящик показывает a. уровни энергии; b. распределение электронов по уровням; c. характеристику волновых функций.

18) Синхротронное излучение имеет природу a. светового луча ; b. электрического поля; c. электромагнитного поля;

19) вырождением называют a. набор главных квантовых чисел, которому соответствует одинаковая энергия; b. набор магнитных квантовых чисел , которому соответствует одинаковая энергия; c. набор главных квантовых чисел, которому не соответствует одинаковая энергия; d. набор магнитных квантовых чисел , которому не соответствует одинаковая энергия.

20) Постулаты Бора характеризуют атом в …. a. неустойчивом состоянии b. переходном состоянии; c. стационарном состоянии.

21) Гистограмма показывает распределение…. a. электронной плотности; b. распределение энергии связи; c. распределение энергии связи.

22) Выберите формулу, которая характеризует монохроматическое излучение атома при переходе из одного стационарного состояния в другое. a. E2hω =E1+E2 b. hω =E1- c. h/ω =E1-E2 23 23) Волновая функция гибридных облаков является a. Нормированной; b. Ортогональной; c. Линейной; d. Дискретной. 24) Уравнение ∫ | ψ2 | dV означает, что a. частица располагается только в области определенного пространства; b. частица может находиться во всякой точке внутри и вне пространства; c. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 1; d. интеграл взятый для частица на границе пространства равен 0. 25) Гипотеза Ле де Бройля объясняет, что электрон способен a. дифрагировать подобно волнам сохраняя свои свойства; b. дифрагировать подобно волнам не сохраняя свои свойства. 26) Возникновение волнового пакета a. не зависит от изменения величины волновой функции. b. зависит от резкого понижения волновой функции в. зависит от резкого возрастания волновой функции.

Шкала оценивания *(за правильный ответ дается 1 балл)*

«неудовлетворительно» – 50% и менее

«удовлетворительно» – 51-80%

«хорошо» – 81-90%

«отлично» – 91-100%

Темы презентаций

1. История развития представлений о строении атома. 2. Коорди-национная химическая связь. 3. Радиоактивные реакции. 4. Гибридизация. 5. Метод МО и ВС в квантовой химии. 6. Гармонический осциллятор. Бозоны, фермионы. 7. Силы в мо-лекулах и химическая связь.

Вопросы для коллоквиума

Тема: «Строение и свойства сопряженных молекул координационных соединений: теория МО и теория полилигандов. Квантовая теория химических реакций»

1. Электронная плотность.
2. Порядок связи.
3. Описание свойств молекул методом МО.
4. Реакционная способность молекул.
5. Молекулярный ион водорода.
6. Молекула водорода.
7. Принцип максимального перекрывания.
8. Поверхности реакций и их свойства.
9. Квантовая теория химических реакций.
10. Траектории химических реакций.
11. Изображение хода химических реакций.
12. Этапы изменения энергии реагентов продуктов.

Критерии оценки коллоквиума, творческих заданий по дисциплине «Строение молекул и основы квантовой химии»:

- ✓ 5 баллов - выставляется студенту, если выполнены все задания варианта, продемонстрировано знание фактического материала (базовых понятий, алгоритма, факта).
- ✓ 4 балла - работа выполнена вполне квалифицированно в необходимом объѐме; имеются незначительные методические недочѐты и дидактические ошибки. Продемонстрировано умение правильно использовать специальные термины и понятия, узнавание объектов изучения в рамках определенного раздела дисциплины; понятен творческий уровень и аргументация собственной точки зрения

✓ 3 балла – продемонстрировано умение синтезировать, анализировать, обобщать фактический и теоретический материал с формулированием конкретных выводов, установлением причинно-следственных связей в рамках определенного раздела дисциплины;

✓ 2 балла - работа выполнена на неудовлетворительном уровне; не в полном объѐме, требует доработки и исправлений и исправлений более чем половины объема.

7.2.4. Бально-рейтинговая система оценки знаний бакалавров

Согласно Положения о балльно-рейтинговой системе оценки знаний бакалавров баллы выставляются в соответствующих графах журнала (см. «Журнал учета балльно-рейтинговых показателей студенческой группы») в следующем порядке:

«Посещение» - 2 балла за присутствие на занятии без замечаний со стороны преподавателя; 1 балл за опоздание или иное незначительное нарушение дисциплины; 0 баллов за пропуск одного занятия (вне зависимости от уважительности пропуска) или опоздание более чем на 15 минут или иное нарушение дисциплины.

«Активность» - от 0 до 5 баллов выставляется преподавателем за демонстрацию студен- том знаний во время занятия письменно или устно, за подготовку домашнего задания, участие в дискуссии на заданную тему и т.д., то есть за работу на занятии. При этом преподаватель должен опросить не менее 25% из числа студентов, присутствующих на практическом занятии.

«Контрольная работа» или «тестирование» - от 0 до 5 баллов выставляется преподавателем по результатам контрольной работы или тестирования группы, проведенных во внеаудиторное время. Предполагается, что преподаватель по согласованию с деканатом проводит подобные мероприятия по выявлению остаточных знаний студентов не реже одного раза на каждые 36 часов аудиторного времени.

«Отработка» - от 0 до 2 баллов выставляется за отработку каждого пропущенного лекционного занятия и от 0 до 4 баллов может быть поставлено преподавателем за отработку студентом пропуска одного практического занятия или практикума. За один раз можно отработать не более шести пропусков (т.е., студенту выставляется не более 18 баллов, если все пропущенные шесть занятий являлись практическими) вне зависимости от уважительности пропусков занятий.

«Пропуски в часах всего» - количество пропущенных занятий за отчетный период умножается на два (1 занятие=2 часам) (заполняется делопроизводителем деканата).

«Пропуски по неуважительной причине» - графа заполняется делопроизводителем деканата.

«Попуски по уважительной причине» - графа заполняется делопроизводителем деканата.

«Корректировка баллов за пропуски» - графа заполняется делопроизводителем деканата.

«Итого баллов за отчетный период» - сумма всех выставленных баллов за данный период (графа заполняется делопроизводителем деканата).

Таблица перевода балльно-рейтинговых показателей в отметки традиционной системы оценивания

Соотношение часов лекционных и практических занятий	0/2	1/3	1/2	2/3	1/1	3/2	2/1	3/1	2/0	Соответствие отметки коэффициенту
Коэффициент соответствия балльных показателей тради-	1,5	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	«зачтено»
	1	1	1	1	1	1	1	1	1	«удовлетворительно»

ционной отметке	2	1,75	1,65	1,6	1,5	1,4	1,35	1,25	-	«хорошо»
	3	2,5	2,3	2,2	2	1,8	1,7	1,5	-	«отлично»

Необходимое количество баллов для выставления отметок («зачтено», «удовлетворительно», «хорошо», «отлично») определяется произведением реально проведенных аудиторных часов (n) за отчетный период на коэффициент соответствия в зависимости от соотношения часов лекционных и практических занятий согласно приведенной таблице.

«Журнал учета балльно-рейтинговых показателей студенческой группы» заполняется преподавателем на каждом занятии.

В случае болезни или другой уважительной причины отсутствия студента на занятиях, ему предоставляется право отработать занятия по индивидуальному графику.

Студенту, набравшему количество баллов менее определенного порогового уровня, выставляется оценка "неудовлетворительно" или "не зачтено". Порядок ликвидации задолженностей и прохождения дальнейшего обучения регулируется на основе действующего законодательства РФ и локальных актов КЧГУ.

Текущий контроль по лекционному материалу проводит лектор, по практическим занятиям – преподаватель, проводивший эти занятия. Контроль может проводиться и совместно.

Студенту могут быть предложены темы для презентаций:

Темы презентаций 1. История развития представлений о строении атома. 2. Координационная химическая связь. 3. Радиоактивные реакции. 4. Гибридизация. 5. Метод МО и ВС в квантовой химии. 6. Гармонический осциллятор. Бозоны, фермионы. 7. Силы в молекулах и химическая связь.

8.Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины. Информационное обеспечение образовательного процесса

8.1. Основная литература:

1. Игнатов, С. К. Квантовая химия. Химическая связь и теория молекул : учебное пособие / С. К. Игнатов. - Нижний Новгород: ННГУ им. Н. И. Лобачевского, 2016. - 136 с.- URL: https://e.lanbook.com/book/153007

2. Игнатов, С. К. Задачи по квантовой химии: учебно-методическое пособие / С. К. Игнатов. - Нижний Новгород: ННГУ им. Н. И. Лобачевского, 2015. - 28 с. - URL: https://e.lanbook.com/book/153008

3. Крашенинин, В. И. Квантовая химия: учебное пособие / В. И. Крашенинин, Л. В. Кузьмина, Е. Г. Газенаур; Кемеровский государственный университет.- Кемерово: КемГУ, 2019. - 82 с. - ISBN 978-5-8353-2440-8.- URL: https://e.lanbook.com/book/135217

8.2. Дополнительная литература:

1. Барановский В.И. Квантовая механика и квантовая химия: учебное пособие. М.: Изд-во «Академия»., 2008. -384с

2. Борщевский А.Я. . Строение атомных частиц. Многоэлектронные атомы. М.: 2010, 80 с [Электронный ресурс] www.chem.msu.ru – Химия для физиков

3. Борщевский А.Я. Строение атомных частиц. Водородоподобные атомы – М.: 2010, 86 с. [Электронный ресурс]Т2. - 3-е изд., испр. М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2007. -623 с. (Классический университетский учебник) http://www.chem.msu.su/rus/teaching/borschevskii/1part.pdf

4. Грибов Л.А., Муштакова С.П. Квантовая химия. М: Гардарики, 1999. -390с.

5. Дементьев, А. И. Строение молекул и квантовая химия: учебное пособие / А. И. Дементьев, С. О. Адамсон ; Московский физико-технический институт (гос. ун-т). - Москва: Московский физико-технический ин-т (гос. ун-т), 2008. - 252 с.: ил.- ISBN 5-7417-0224-6.- URL:https://old.rusneb.ru/catalog/000199_000009_004135213

6. Зарубин, Д. П. Физическая химия : учебное пособие / Д. П. Зарубин. - Москва: ИНФРА-М, 2019. - 474 с. - (Высшее образование: Бакалавриат). - ISBN 978-5-16-010067-8. - URL: https://znanium.com/catalog/product/1009295

7. Корж, Е. Н. Физическая химия. Теория и задачи: учебное пособие / Е. Н. Корж. - Севастополь: СевГУ, 2020. - 205 с. - URL: https://e.lanbook.com/book/164934

8. А.М. Мелѐшина Курс квантовой механики для химиков. 2-е изд., перераб. и доп. М.: Высшая школа, 1980. 215 с.

9. Физическая химия: учебное пособие / Н. В. Белоусова, М. Н. Васильева, Н. С. Симонова, А. Ф. Шиманский. - Красноярск : СФУ, 2019. - 308 с. - ISBN 978-5-7638-4052-0. - URL:https://e.lanbook.com/book/157661

9. Требования к условиям реализации рабочей программы дисциплины (модуля)

9.1. Общесистемные требования

Электронная информационно-образовательная среда ФГБОУ ВО «КЧГУ»

Каждый обучающийся в течение всего периода обучения обеспечен индивидуальным неограниченным доступом к электронной информационно-образовательной среде (ЭИОС) Университета из любой точки, в которой имеется доступ к информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», как на территории Университета, так и вне ее.

Функционирование ЭИОС обеспечивается соответствующими средствами информационно-коммуникационных технологий и квалификацией работников, ее использующих и поддерживающих. Функционирование ЭИОС соответствует законодательству Российской Федерации.

Адрес официального сайта университета: http://kchgu.ru.

Адрес размещения ЭИОС ФГБОУ ВО «КЧГУ»: https://do.kchgu.ru.

Электронно-библиотечные системы (электронные библиотеки)

Учебный год	Наименование документа с указанием реквизитов	Срок действия документа
2026-2027 учебный год	Электронно-библиотечная система ООО «Знаниум». Договор № 332 эбс от 02.06.2026 г. Электронный адрес: https://znanium.com	от 12.05.2026г. до 11.05.2027г.
2026-2027 учебный год	Электронно-библиотечная система «Лань». Договор № 10 от 11.02.2025 г. Электронный адрес: https://e.lanbook.com	от 11.02.2025г. до 11.02.2026г.
2026-2027 учебный год	Электронно-библиотечная система КЧГУ. Положение об ЭБ утверждено Ученым советом от 30.09.2015г. Протокол № 1. Электронный адрес: http://lib.kchgu.ru	Бессрочный
2026-2027 учебный год	Национальная электронная библиотека (НЭБ). Договор №101/НЭБ/1391-п от 22. 02. 2023 г. Электронный адрес: http://rusneb.ru	Бессрочный

2026-2027 учебный год	Научная электронная библиотека «ELIBRARY.RU». Лицензионное соглашение №15646 от 21.10.2016 г. Электронный адрес: http://elibrary.ru	Бессрочный
2026-2027 учебный год	Электронный ресурс Polpred.comОбзор СМИ. Соглашение. Бесплатно. Электронный адрес: http://polpred.com	Бессрочный

9.2. Материально-техническое и учебно-методическое обеспечение дисциплины

Занятия проводятся в учебных аудиториях, предназначенных для проведения занятий лекционного и практического типа, курсового проектирования (выполнения курсовых работ), групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации в соответствии с расписанием занятий по образовательной программе. С описанием оснащенности аудиторий можно ознакомиться на сайте университета, в разделе материально-технического обеспечения и оснащенности образовательного процесса по адресу: https://kchgu.ru/sveden/objects/

9.3. Необходимый комплект лицензионного программного обеспечения

- MicrosoftWindows (Лицензия № 60290784), бессрочная
- MicrosoftOffice (Лицензия № 60127446), бессрочная
- ABBY FineReader (лицензия № FCRP-1100-1002-3937), бессрочная
- CalculateLinux (внесён в ЕРРП Приказом Минкомсвязи №665 от 30.11.2018-2020), бессрочная
- Google G Suite for Education (IC: 01i1p5u8), бессрочная
- Kaspersky Endpoint Security. Договор №0379400000325000001/1 от 28.02.2025г. Срок действия лицензии с 27.02.2025г. по 07.03.2027г.

9.4. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

1. Федеральный портал «Российское образование»- https://edu.ru/documents/
2. Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов (Единая коллекция ЦОР) – http://school-collection.edu.ru/
3. Базы данных Scopus издательства Elsevirhttp://www.scopus.com/search/form.uri?display=basic.
4. Портал Федеральных государственных образовательных стандартов высшего образования - http://fgosvo.ru.
5. Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов (ФЦИОР) –http://edu.ru.
6. Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов (Единая коллекция ЦОР) – http://school-collection.edu.ru.
7. Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам» (ИС «Единое окно») – http://window/edu.ru.

10. Особенности организации образовательного процесса для лиц с ограниченными возможностями здоровья

В ФГБОУ ВО «Карачаево-Черкесский государственный университет имени У.Д. Алиева» созданы условия для получения высшего образования по образовательным программам обучающихся с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ).

Специальные условия для получения образования по ОПВО обучающимися с ограниченными возможностями здоровья определены «Положением об обучении лиц с ОВЗ *в КЧГУ*», размещенным на сайте Университета по адресу: http://kchgu.ru.

11. Лист регистрации изменений

В рабочей программе внесены следующие изменения:

Изменение	Дата и номер протокола ученого совета факультета/ института, на котором были рассмотрены вопросы о необходимости внесения изменений в ОПВО	Дата и номер протокола ученого совета Университета, на котором были утверждены изменения в ОПВО
Обновлен договор №332 эбс ООО «Знаниум» от 02.06.2026г. Действует с 02.06.2026г. до 11.06.2027г.		03.06.2026г., протокол № 8