

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Ястребов Олег Александрович
Должность: Ректор
Дата подписания: 15.05.2026 12:05:32
Уникальный программный ключ:
ca953a01204891083f939673078ef1a989aae18a

**Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
«Российский университет дружбы народов имени Патриса Лумумбы»
Факультет физико-математических и естественных наук
(наименование основного учебного подразделения (ОУП)-разработчика ОП ВО)**

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА

(наименование дисциплины/модуля)

Рекомендована МССН для направления подготовки/специальности:

04.03.01 ХИМИЯ

(код и наименование направления подготовки/специальности)

Освоение дисциплины ведется в рамках реализации основной профессиональной образовательной программы высшего образования (ОП ВО):

ХИМИЯ

(наименование (профиль/специализация) ОП ВО)

2026 г.

1. ЦЕЛЬ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Дисциплина «Строение вещества» входит в программу бакалавриата «Химия» по направлению 04.03.01 «Химия» и изучается в 6 семестре 3 курса. Дисциплину реализует Кафедра физической и коллоидной химии. Дисциплина состоит из 3 разделов и 13 тем и направлена на изучение современных теорий строения вещества.

Целью освоения дисциплины является осмысление и систематизация представлений в области современной теории строения вещества; раскрытие связей между всеми химическими явлениями и причинами их возникновения и на этой основе более глубокое понимание сущности химических процессов, протекающих в природе и технике, путей и способов управления последними.

2. ТРЕБОВАНИЯ К РЕЗУЛЬТАТАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Освоение дисциплины «Строение вещества» направлено на формирование у обучающихся следующих компетенций (части компетенций):

Таблица 2.1. Перечень компетенций, формируемых у обучающихся при освоении дисциплины (результаты освоения дисциплины)

Шифр	Компетенция	Индикаторы достижения компетенции (в рамках данной дисциплины)
УК-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК-1.1 Анализирует задачу, выделяя ее базовые составляющие;; УК-1.2 Определяет и ранжирует информацию, требуемую для решения поставленной задачи;;
ОПК-1	Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	ОПК-1.1 Систематизирует и анализирует результаты химических экспериментов, наблюдений, измерений, а также результаты расчетов, свойств веществ и материалов;; ОПК-1.2 Предлагает интерпретацию результатов собственных экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии;;
ОПК-4	Способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач	ОПК-4.1 Использует базовые знания в области математики и физики при планировании работ химической направленности;; ОПК-4.2 Обрабатывает данные с использованием стандартных способов аппроксимации численных характеристик;; ОПК-4.3 Интерпретирует результаты химических наблюдений с использованием физических законов и представлений.;
ПК-1	Способен использовать полученные знания теоретических основ фундаментальных разделов химии при решении профессиональных задач	ПК-1.1 Понимает основные принципы, законы, методологию изучаемых химических дисциплин, теоретические основы физических и физико-химических методов исследования; ПК-1.2 Использует фундаментальные химические понятия в своей профессиональной деятельности; ПК-1.3 Интерпретирует полученные результаты, используя базовые понятия химических дисциплин;

3. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОП ВО

Дисциплина «Строение вещества» относится к обязательной части блока 1 «Дисциплины (модули)» образовательной программы высшего образования.

В рамках образовательной программы высшего образования обучающиеся также осваивают другие дисциплины и/или практики, способствующие достижению запланированных результатов освоения дисциплины «Строение вещества».

Таблица 3.1. Перечень компонентов ОП ВО, способствующих достижению запланированных результатов освоения дисциплины

Шифр	Наименование компетенции	Предшествующие дисциплины/модули, практики*	Последующие дисциплины/модули, практики*
УК-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	Математика; Физика; Цифровая грамотность; Неорганическая химия; Аналитическая химия; Органическая химия; Физическая химия; Основы квантовой химии; Введение в специальность; <i>Продвинутый Excel**</i> ; <i>Основы программирования на Python**</i> ; <i>Инфографика и технология презентаций**</i> ; <i>SQL. Начальный курс**</i> ; <i>Python для анализа данных**</i> ; <i>Цифровые деловые коммуникации**</i> ; Дополнительные разделы высшей математики;	Преддипломная практика; Коллоидная химия; Химические основы биологических процессов и экологии; Избранные главы химии; Экспериментальные методы исследования в химии; <i>Физико-химические методы исследования неорганических веществ**</i> ; <i>Стратегия органического синтеза**</i> ; <i>Основы нефтехимии**</i> ; <i>Fundamentals of Contemporary Mass Spectrometry**</i> ;
ОПК-1	Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	Неорганическая химия; Аналитическая химия; Органическая химия; Физическая химия; Основы квантовой химии; Компьютерные технологии в химии;	Научно -исследовательская работа; Коллоидная химия; Кристаллохимия и основы рентгеноструктурного анализа; Хроматография; Основы электронной и колебательной спектроскопии; Основы ЯМР; Основы масс-спектрометрии; Химические основы биологических процессов и экологии; Избранные главы химии; Экспериментальные методы исследования в химии;
ОПК-4	Способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и	Математика; Физика; Основы квантовой химии; Дополнительные разделы высшей математики;	

Шифр	Наименование компетенции	Предшествующие дисциплины/модули, практики*	Последующие дисциплины/модули, практики*
	физических задач		
ПК-1	Способен использовать полученные знания теоретических основ фундаментальных разделов химии при решении профессиональных задач	Неорганическая химия; Аналитическая химия; Органическая химия; Физическая химия; Введение в специальность; Основы квантовой химии;	Научно -исследовательская работа; Преддипломная практика; Коллоидная химия; Кристаллохимия и основы рентгеноструктурного анализа; Хроматография; Основы электронной и колебательной спектроскопии; Основы ЯМР; Основы масс-спектрометрии; Химические основы биологических процессов и экологии; Избранные главы химии; Экспериментальные методы исследования в химии; <i>Физико-химические методы исследования неорганических веществ**;</i> <i>Стратегия органического синтеза**;</i> <i>Основы нефтехимии**;</i> <i>Fundamentals of Contemporary Mass Spectrometry**;</i>

* - заполняется в соответствии с матрицей компетенций и СУП ОП ВО

** - элективные дисциплины /практики

4. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ И ВИДЫ УЧЕБНОЙ РАБОТЫ

Общая трудоемкость дисциплины «Строение вещества» составляет «4» зачетные единицы.

Таблица 4.1. Виды учебной работы по периодам освоения образовательной программы высшего образования для очной формы обучения.

Вид учебной работы	ВСЕГО, ак.ч.		Семестр(-ы)
			6
<i>Контактная работа, ак.ч.</i>	72		72
Лекции (ЛК)	36		36
Лабораторные работы (ЛР)	36		36
Практические/семинарские занятия (СЗ)	0		0
<i>Самостоятельная работа обучающихся, ак.ч.</i>	72		72
<i>Контроль (экзамен/зачет с оценкой), ак.ч.</i>	0		0
Общая трудоемкость дисциплины	ак.ч.	144	144
	зач.ед.	4	4

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Таблица 5.1. Содержание дисциплины (модуля) по видам учебной работы

Номер раздела	Наименование раздела дисциплины	Наименование темы		Содержание темы	Вид учебной работы*
Раздел 1	Энергетическое состояние и движение атомов и молекул	1.1	Математический аппарат курса.	Преобразование декартовых координат в полярные и сферические. Элементы теории вероятности. Элементы комбинаторики. Закон распределения случайных величин. Понятие среднего.	ЛР
		1.2	Квантово-механическое обоснование теории строения атома.	Строение атома. Квантовые числа и распределение электронной плотности в атоме водорода. Водородоподобные атомы. Атомные орбитали. Волновая функция. Решение уравнения Шредингера. Радиальная и угловая функции распределения. Многоэлектронные атомы. Электронная конфигурация атомов. Состояние атома. Полный механический момент. L – S связь (связь Рассел-Саундерса). j - j связь. Термы атомов. Вырождение уровней. Эффект Зеемана. Эффект Штарка.	ЛК, ЛР
		1.3	Квантово-механическое обоснование теории строения молекул и химической связи.	Строение молекулы. Приближение Борна — Оппенгеймера. Адиабатическое приближение. Вариационный принцип. Способ линейных комбинаций. Метод молекулярных орбиталей. Метод валентных связей. Электронное состояние молекул. Электронные термы молекул. Геометрическая конфигурация молекулы (основы метода VSEPR)	ЛК, ЛР
		1.4	Вращательное движение молекул.	Решение уравнения Шредингера для жесткого ротатора. Квазитвердые молекулы, молекулы с внутренним вращением. Момент инерции. Выражение для энергии вращательного движения в зависимости от геометрической конфигурации молекулы. Теорема о произведении главных центральных моментов инерции	ЛК, ЛР
		1.5	Колебательное движение молекул. Колебательно-вращательные движения молекул.	Уравнение Шредингера для одномерного гармонического осциллятора. Энергия ангармоничного осциллятора. Функция Морзе. Силовая постоянная. Энергия колебательного ротатора. Правило отбора. Формы колебаний.	ЛК, ЛР
		1.6	Магнитные и электрические свойства молекул	Магнитные и электрические свойства молекул. Дипольный момент. Поляризуемость	ЛК, ЛР
Раздел 2	Введение в статистическую физику. Основы	2.1	Основные понятия. Метод Больцмана	Динамическая и статистическая закономерность. Фазовое пространство, ансамбль систем, функция распределения в	ЛК, ЛР

Номер раздела	Наименование раздела дисциплины	Наименование темы		Содержание темы	Вид учебной работы*
	классической термодинамики и квантово-механическая модель вещества. Статистическое описание идеальных газов			фазовом пространстве. Статистическое равновесие и флуктуации. Метод Больцмана. Термодинамическая вероятность. Закон распределения Больцмана. Распределение Максвелла — Больцмана и распределение Максвелла. Решение некоторых задач с помощью распределения Максвелла.	
		2.2	Метод Гиббса.	Свойства функции распределения. Каноническое распределение Гиббса. Статистическая температура. Фазовый и конфигурационный интегралы. Большое каноническое распределение. Молекулярно-кинетическая интерпретация термодинамических свойств макросистем. Выражение термодинамических функций через суммы по состояниям. Статистическое описание идеальных газов.	ЛК, ЛР
		2.3	Квантово-механическая модель вещества в статистической физике	Определение микросостояний, неразличимость частиц, единица объема фазового пространства, число состояний. Бозоны. Фермионы. Сумма по состояниям. Квантовые статистики (распределение Бозе-Эйнштейна, распределение Ферми-Дирака).	ЛК, ЛР
Раздел 3	Реальные газы. Жидкости. Твердые тела . Плазма	3.1	Межмолекулярные силы и потенциал межмолекулярного взаимодействия. Реальные газы.	Модель реального газа Ван-дер-Ваальса. Вириальное уравнение состояния. Закон соответственных состояний. Статистический расчет вириальных коэффициентов. Функция Майера. Разложение конфигурационного интеграла по связанным группам. Групповой интеграл. Статистическая интерпретация уравнения Ван-дер-Ваальса.	ЛК, ЛР
		3.2	Обзор теорий жидкости.	Метод молекулярных функций распределения. Видовые и родовые функции распределения. Радиальная функция распределения. Термическое и калорическое уравнения состояния.	ЛК, ЛР
		3.3	Общие свойства твердых тел.	Идеальный кристалл. Фотоны. Фононы. Нарушения геометрической структуры; точечные дефекты по Шоттки и по Френкелю, примесные дефекты. Дислокации. Геометрическая структура поверхности реального кристалла. Фотоны. Фононы. Тепловые колебания кристаллов. Теплоемкость, статистические теории теплоемкости: классическая модель, модели Эйнштейна и Дебая. Электронные состояния в твердых телах. Волновые функции Блоха. Энергетические зоны. Понятие о зонной теории металлов, полупроводников и диэлектриков.	ЛК, ЛР
		3.4	Плазма - четвертое состояние вещества.	Классификация. Основные характеристики.	ЛК

* - заполняется только по **ОЧНОЙ** форме обучения: *ЛК* – лекции; *ЛР* – лабораторные работы; *СЗ* – практические/семинарские занятия.

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Таблица 6.1. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Тип аудитории	Оснащение аудитории	Специализированное учебное/лабораторное оборудование, ПО и материалы для освоения дисциплины (при необходимости)
Лекционная	Аудитория для проведения занятий лекционного типа, оснащенная комплектом специализированной мебели; доской (экраном) и техническими средствами мультимедиа презентаций.	Стационарный мультимедийный проектор, стационарный экран. Microsoft Win 10 Домашняя для одного языка, Код продукта № 00327-60000-00000-AA717. Microsoft Office 365 ProPlus Код продукта 00202-50232-17683-AA087
Лаборатория	Аудитория для проведения лабораторных работ, индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, оснащенная комплектом специализированной мебели и оборудованием.	Специализированное оборудование химической лаборатории: Спектрофотометр ПЭ-5400В, Фотометр КФК-3, стационарный мультимедийный Проектор Mitsubishi XD430U, стационарный экран
Для самостоятельной работы	Аудитория для самостоятельной работы обучающихся (может использоваться для проведения семинарских занятий и консультаций), оснащенная комплектом специализированной мебели и компьютерами с доступом в ЭИОС.	Microsoft Win 10 Домашняя для одного языка, Код продукта № 00327-60000-00000-AA717. Microsoft Office 365 ProPlus Код продукта 00202-50232-17683-AA087

* - аудитория для самостоятельной работы обучающихся указывается **ОБЯЗАТЕЛЬНО!**

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная литература:

1. В.Д. Ягодовский Статистическая термодинамика в физической химии // М.: БИНОМ. Лаборатория знаний. – 2009. – С.495.

2. М. Х. Карапетьянц. Строение вещества: Учебное пособие / М.Х. Карапетьянц, С.И. Дракин. - 2-е изд., перераб. и доп. - М.: Высшая школа, 1970. - 310 с.

3. Ч.Киттель. Введение в физику твердого тела. Пер.с англ. М. 1978.
4. Г. Грей. Электроны и химическая связь. Пер. с англ. М.: Мир. 1967.
5. П. Эткинс. Физическая химия. Том 1,2. Пер. с англ. М.: Мир. 1980

Дополнительная литература:

1. Майер, Д. Статистическая механика / Д. Майер, Гепперт-Майер М. - Изд. 2-е, перераб. - Москва : Мир, 1980. - 544 с. : ил. ; То же [Электронный ресурс]. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=482841>(15.04.2019)

2. И.В. Савельев. Курс общей физики. Том 3. Оптика, Атомная физика, Физика атомного ядра и элементарных частиц. М. 1970

Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»:

1. ЭБС РУДН и сторонние ЭБС, к которым студенты университета имеют доступ на основании заключенных договоров

- Электронно-библиотечная система РУДН – ЭБС РУДН

<https://mega.rudn.ru/MegaPro/Web>

- ЭБС «Университетская библиотека онлайн» <http://www.biblioclub.ru>

- ЭБС Юрайт <http://www.biblio-online.ru>

- ЭБС «Консультант студента» www.studentlibrary.ru

- ЭБС «Знаниум» <https://znanium.ru/>

2. Базы данных и поисковые системы

- Sage <https://journals.sagepub.com/>

- Springer Nature Link <https://link.springer.com/>

- Wiley Journal Database <https://onlinelibrary.wiley.com/>

- Научометрическая база данных Lens.org <https://www.lens.org>

Учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся при освоении дисциплины/модуля:*

1. Курс лекций по дисциплине «Строение вещества».

* - все учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся размещаются в соответствии с действующим порядком на странице дисциплины **в ТУИС!**

РАЗРАБОТЧИК:

Доцент кафедры физической и
коллоидной химии

Должность, БУП

Подпись

Жукова Анна Ивановна

Фамилия И.О.

РУКОВОДИТЕЛЬ БУП:

Заведующий кафедрой
физической и коллоидной
химии

Должность БУП

Подпись

Чередниченко Александр
Генрихович

Фамилия И.О.

РУКОВОДИТЕЛЬ ОП ВО:

Заведующий кафедрой общей и
неорганической химии

Должность, БУП

Подпись

Хрусталеv Виктор
Николаевич

Фамилия И.О.