

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего  
образования «Вятский государственный университет»  
(ВятГУ)  
г. Киров

Утверждаю  
Директор/Декан Козулин Д. А.



Номер регистрации  
РПД\_3-35.03.01.01\_2021\_125078  
Актуализировано: 03.06.2021

**Рабочая программа дисциплины**  
**Теоретические основы химии**

	наименование дисциплины
Квалификация выпускника	Бакалавр
Направление подготовки	35.03.01 шифр
	Лесное дело наименование
Направленность (профиль)	3-35.03.01.01 шифр
	Защита и охрана леса наименование
Формы обучения	Очная наименование
Кафедра-разработчик	Кафедра фундаментальной химии и методики обучения химии (ОРУ) наименование
Выпускающая кафедра	Кафедра экологии и природопользования (ОРУ) наименование

## Сведения о разработчиках рабочей программы дисциплины

Зайцев Михаил Александрович

---

ФИО

Товстик Евгения Владимировна

---

ФИО

Даровских Лариса Вячеславовна

---

ФИО

Фоминых Елена Геннадьевна

---

ФИО

Береснева Елена Владимировна

---

ФИО

## Цели и задачи дисциплины

Цель дисциплины	Целями изучения учебной дисциплины "Теоретические основы химии" является освоение студентами теоретических представлений и концепций, составляющие фундамент всей системы химических знаний, выработка умений применять их в учебной и профессиональной деятельности, формирование общепрофессиональных компетенций.
Задачи дисциплины	<p>Задачи дисциплины:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- формирование знаний об основных понятиях, законах и теориях химии;</li> <li>- выработка умений применять теоретические знания для объяснения свойств химических систем и отдельных классов неорганических соединений;</li> <li>- обучение способам и приемам решения качественных и расчетных задач на применение основных законов химии;</li> <li>- обучение навыкам работы с лабораторным оборудованием и химическими веществами с соблюдением правил техники безопасности;</li> <li>- формирование научного мировоззрения, химического мышления и химической культуры студента.</li> </ul>

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

#### Компетенция ОПК-1

Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических и естественных наук с применением информационно-коммуникационных технологий		
Знает	Умеет	Владеет
основные понятия, теории, законы и методы общей химии, необходимые для решения типовых задач профессиональной деятельности; основные способы получения и свойства химических веществ разных классов	применять теоретические знания общей химии для решения расчетных и экспериментальных задач, анализа наблюдений и экспериментов с химическими веществами и объяснения их результатов	навыками экспериментального подтверждения основных теорий и законов общей химии

#### Компетенция УК-2

Способен определять круг задач в рамках и поставленной цели и выбирать оптимальные способы их реализации проектов решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений		
Знает	Умеет	Владеет
технику выполнения лабораторного эксперимента, правила работы с химическими	проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент по изучению свойств веществ и	навыками проведения химического эксперимента по изучению свойств веществ и материалов,

реактивами и лабораторным оборудованием, нормы техники безопасности при работе в химической лаборатории	материалов, закономерностей протекания процессов с их участием	процессов с их участием с соблюдением действующих норм техники безопасности
---	--	---

**Структура дисциплины**  
**Тематический план**

№ п/п	Наименование разделов дисциплины	Шифр формируемых компетенций
1	Введение. Основные понятия и законы химии	ОПК-1, УК-2
2	Основы химической термодинамики	ОПК-1, УК-2
3	Химическое и фазовые равновесия	ОПК-1, УК-2
4	Свойства растворов	ОПК-1, УК-2
5	Растворы электролитов	ОПК-1, УК-2
6	Окислительно-восстановительные реакции	ОПК-1, УК-2
7	Скорость химических реакций	ОПК-1, УК-2
8	Строение атома	ОПК-1
9	Химическая связь и состояния вещества	ОПК-1
10	Комплексные соединения	ОПК-1, УК-2
11	Химия s- и p-элементов	ОПК-1, УК-2
12	Химия d- и f-элементов	ОПК-1
13	Подготовка и прохождение промежуточной аттестации	ОПК-1, УК-2

**Формы промежуточной аттестации**

Зачет	Не предусмотрен (Очная форма обучения)
Экзамен	1, 2 семестр (Очная форма обучения)
Курсовая работа	Не предусмотрена (Очная форма обучения)
Курсовой проект	Не предусмотрена (Очная форма обучения)

### Трудоемкость дисциплины

Форма обучения	Курсы	Семестры	Общий объем (трудоемкость)		Контактная работа, час	в том числе аудиторная контактная работа обучающихся с преподавателем, час				Самостоятельная работа, час	Курсовая работа (проект), семестр	Зачет, семестр	Экзамен, семестр
			Часов	ЗЕТ		Всего	Лекции	Семинарские, практические занятия	Лабораторные занятия				
Очная форма обучения	1	1, 2	324	9	212.5	162	66	0	96	111.5			1, 2

## Содержание дисциплины

### Очная форма обучения

Код занятия	Наименование тем занятий	Трудоемкость, академических часов
<b>Раздел 1 «Введение. Основные понятия и законы химии»</b>		<b>16.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л1.1	Химия как наука. Основные понятия и законы химии	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
P1.1	Введение. Техника лабораторных работ. Техника безопасности. Основные классы неорганических веществ	4.00
P1.2	Эквивалент. Закон эквивалентов. Определение эквивалентной массы	2.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
C1.1	Основные классы неорганических веществ	2.50
C1.2	Типы химических реакций	2.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР1.1	Контактная внеаудиторная работа	3.50
<b>Раздел 2 «Основы химической термодинамики»</b>		<b>16.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л2.1	Основы химической термодинамики	4.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
P2.1	Основы химической термодинамики. Определение теплоты гидратации соли	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
C2.1	Основы химической термодинамики	2.50
C2.2	Теплоемкость. Температурная зависимость энтальпии. Уравнение Кирхгофа	2.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР2.1	Контактная внеаудиторная работа	3.50
<b>Раздел 3 «Химическое и фазовые равновесия»</b>		<b>16.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л3.1	Химическое равновесие	2.00
Л3.2	Фазовые равновесия	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
P3.1	Химическое равновесие. Влияние изменения концентрации и температуры на смещение химического равновесия	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
C3.1	Понятие о неравновесной термодинамике. Стационарные процессы и термодинамическое равновесие	2.00
C3.2	Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах	2.50
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР3.1	Контактная внеаудиторная работа	3.50

<b>Раздел 4 «Свойства растворов»</b>		<b>18.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л4.1	Растворы. Способы выражения состава растворов. Термодинамика процесса растворения	2.00
Л4.2	Коллигативные свойства растворов	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р4.1	Растворы. Явления, наблюдаемые при растворении. Определение растворимости. Зависимость растворимости от температуры	4.00
Р4.2	Свойства растворов. Приготовление растворов	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С4.1	Роль растворов в природе и жизни человека	0.50
С4.2	Количественные способы выражения состава растворов. Расчеты на концентрацию растворов	1.50
С4.3	Коллигативные свойства растворов	1.50
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР4.1	Контактная внеаудиторная работа	2.50
<b>Раздел 5 «Растворы электролитов»</b>		<b>17.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л5.1	Равновесия в растворах электролитов	2.00
Л5.2	Ионные процессы	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р5.1	Равновесия в растворах электролитов	2.00
Р5.2	рН. Буферные системы. Гидролиз солей	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С5.1	Кислоты, основания, амфолиты и соли в свете теории электролитической диссоциации	1.00
С5.2	Механизмы действия буферных растворов и расчеты их рН	1.00
С5.3	Механизмы гидролиза солей	1.50
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР5.1	Контактная внеаудиторная работа	3.50
<b>Раздел 6 «Окислительно-восстановительные реакции»</b>		<b>11.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л6.1	Окислительно-восстановительные реакции	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р6.1	Типы окислительно-восстановительных реакций. Влияние среды на окислительно-восстановительные реакции	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С6.1	Определение коэффициентов в уравнениях окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса	0.50
С6.2	Определение направления протекания окислительно-восстановительных реакций	2.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР6.1	Контактная внеаудиторная работа	2.50
<b>Раздел 7 «Скорость химических реакций»</b>		<b>15.50</b>



<b>Лекции</b>		
Л7.1	Скорость химических реакций. Влияние концентрации реагирующих веществ на скорость реакции	2.00
Л7.2	Влияние температуры на скорость реакции. Сложные реакции. Механизмы реакций	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р7.1	Зависимость скорости реакции от различных факторов	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С7.1	Влияние на скорость химических реакций природы реагирующих веществ	1.00
С7.2	Реакции радиоактивного распада	2.00
С7.3	Каталитические реакции в природе и промышленности	2.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР7.1	Контактная внеаудиторная работа	2.50
<b>Раздел 8 «Строение атома»</b>		<b>13.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л8.1	Строение атома	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р8.1	Строение атома	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С8.1	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете строения атома	2.00
С8.2	Изменение свойств химических элементов, простых веществ и соединений по периодам и группам периодической системы	1.00
С8.3	Электронные формулы	1.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР8.1	Контактная внеаудиторная работа	3.00
<b>Раздел 9 «Химическая связь и состояния вещества»</b>		<b>20.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л9.1	Химическая связь	2.00
Л9.2	Твердое состояние вещества	2.00
Л9.3	Жидкое состояние вещества. Коллоидное состояние вещества	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р9.1	Теории химической связи	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С9.1	Теория взаимного отталкивания электронных пар (модель Гиллеспи)	2.00
С9.2	Зонная теория строения кристаллов	2.00
С9.3	Основы кристаллографии	1.50
С9.4	Дефекты в кристаллах	1.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР9.1	Контактная внеаудиторная работа	3.50
<b>Раздел 10 «Комплексные соединения»</b>		<b>10.50</b>
<b>Лекции</b>		
Л10.1	Комплексные (координационные) соединения	2.00

<b>Лабораторные занятия</b>		
P10.1	Комплексные соединения. Образование и диссоциация комплексных соединений	4.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
C10.1	Номенклатура комплексных соединений	1.00
C10.2	Изомерия комплексных соединений	1.50
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
KBP10.1	Контактная внеаудиторная работа	2.00
<b>Раздел 11 «Химия s- и p-элементов»</b>		<b>58.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л11.1	s-элементы 1 группы периодической системы: водород, щелочные металлы	2.00
Л11.2	s-элементы 2 группы периодической системы: бериллий, магний, щелочноземельные металлы (кальций, стронций, барий), радий	2.00
Л11.3	p-элементы 17 группы периодической системы: галогены	2.00
Л11.4	p-элементы 16 группы периодической системы: халькогены	2.00
Л11.5	p-элементы 15 группы периодической системы: пниктогены	2.00
Л11.6	p-элементы 14 группы периодической системы: группа углерода	2.00
Л11.7	Химия соединений углерода	2.00
Л11.8	p-элементы 13 группы периодической системы: группа бора	2.00
Л11.9	s- и p-элементы 18 группы периодической системы: благородные (инертные) газы	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
P11.1	Водород, щелочные металлы и их соединений	3.00
P11.2	Элементы 2 группы и их соединений	3.00
P11.3	Галогены и их соединений	3.00
P11.4	Халькогены и их соединений	3.00
P11.5	Пниктогены и их соединений	3.00
P11.6	Качественный анализ органических соединений	4.00
P11.7	Элементы 13 группы и их соединений	3.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
C11.1	Особенности химии s-элементов	4.00
C11.2	Особенности химии p-элементов	6.00
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
KBP11.1	Контактная внеаудиторная работа	8.00
<b>Раздел 12 «Химия d- и f-элементов»</b>		<b>59.00</b>
<b>Лекции</b>		
Л12.1	d-элементы 12 группы периодической системы: группа цинка	2.00
Л12.2	d-элементы 11 группы периодической системы: группа меди	2.00
Л12.3	d-элементы 8, 9, 10 групп периодической системы:	2.00

	семейство железа и семейство платиновых металлов	
Л12.4	d-элементы 7 группы периодической системы: группа марганца	2.00
Л12.5	d-элементы 6 группы периодической системы: группа хрома	2.00
Л12.6	d-элементы 5 и 4 групп периодической системы: группы ванадия и титана	2.00
Л12.7	d- и f-элементы 3 группы периодической системы: скандий, редкоземельные элементы (РЗЭ - иттрий, лантан, лантаноиды), актиний и актиноиды	2.00
<b>Лабораторные занятия</b>		
Р12.1	Элементы 12 группы и их соединения	3.00
Р12.2	Элементы 11 группы и их соединения	3.00
Р12.3	Элементы 8, 9, 10 групп и их соединения	3.00
Р12.4	Элементы 7 группы и их соединения	3.00
Р12.5	Элементы 6 группы и их соединения	3.00
Р12.6	Элементы 5 и 4 групп и их соединения	3.00
Р12.7	d-элементы 3 группы и их соединения	3.00
Р12.8	Лантаноиды и актиноиды и их соединения	3.00
Р12.9	Контрольная работа	2.00
<b>Самостоятельная работа</b>		
С12.1	Особенности химии d-элементов	5.00
С12.2	Особенности химии f-элементов	6.50
<b>Контактная внеаудиторная работа</b>		
КВР12.1	Контактная внеаудиторная работа	7.50
<b>Раздел 13 «Подготовка и прохождение промежуточной аттестации»</b>		<b>54.00</b>
Э13.1	Подготовка к сдаче экзамена	24.50
Э13.2	Подготовка к сдаче экзамена	24.50
КВР13.1	Консультация перед экзаменом	2.00
КВР13.3	Консультация перед экзаменом	2.00
КВР13.2	Сдача экзамена	0.50
КВР13.4	Сдача экзамена	0.50
<b>ИТОГО</b>		<b>324.00</b>

Содержание дисциплины данной рабочей программы используется при обучении по индивидуальному учебному плану, при ускоренном обучении, при применении дистанционных образовательных технологий и электронном обучении (при наличии).

## Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Успешное освоение дисциплины предполагает активное, творческое участие обучающегося на всех этапах ее освоения путем планомерной, повседневной работы. Обучающийся обязан посещать лекции, семинарские, практические и лабораторные занятия (при их наличии), получать консультации преподавателя и выполнять самостоятельную работу.

Изучение дисциплины следует начинать с проработки настоящей рабочей программы, методических указаний и разработок, указанных в программе, особое внимание уделить целям, задачам, структуре и содержанию дисциплины.

Главной задачей каждой лекции является раскрытие сущности темы и анализ ее основных положений. Тематика лекций определяется настоящей рабочей программой дисциплины.

Лекции – это систематическое устное изложение учебного материала. На них обучающийся получает основной объем информации по каждой конкретной теме. Лекции обычно носят проблемный характер и нацелены на освещение наиболее трудных и дискуссионных вопросов.

Предполагается, что обучающиеся приходят на лекции, предварительно проработав соответствующий учебный материал по источникам, рекомендованным программой. Часто обучающимся трудно разобраться с дискуссионными вопросами, дать однозначный ответ. Преподаватель, сравнивая различные точки зрения, излагает свой взгляд и нацеливает их на дальнейшие исследования и поиск научных решений. После лекции желательно вечером перечитать и закрепить полученную информацию, тогда эффективность ее усвоения значительно возрастает. При работе с конспектом лекции необходимо отметить материал, который вызывает затруднения для понимания, попытаться найти ответы на затруднительные вопросы, используя предлагаемую литературу. Если самостоятельно не удалось разобраться в материале, сформулируйте вопросы и обратитесь за помощью к преподавателю.

Целью семинарских занятий является проверка уровня понимания обучающимися вопросов, рассмотренных на лекциях и в учебной литературе.

Целью практических и лабораторных занятий является формирование у обучающихся умений и навыков применения теоретических знаний в реальной практике решения задач; восполнение пробелов в пройденной теоретической части курса.

Семинарские, практические и лабораторные занятия в равной мере направлены на совершенствование индивидуальных навыков решения теоретических и прикладных задач, выработку навыков интеллектуальной работы, а также ведения дискуссий. Для успешного участия в семинарских, практических и лабораторных занятиях обучающемуся следует тщательно подготовиться.

Основной формой подготовки обучающихся к практическим (лабораторным) занятиям является самостоятельная работа с учебно-методическими материалами, научной литературой, статистическими данными и т.п.

Изучив конкретную тему, обучающийся может определить, насколько хорошо он в ней разобрался. Если какие-то моменты остались непонятными, целесообразно составить список вопросов и на занятии задать их преподавателю. Практические (лабораторные) занятия предоставляют обучающемуся возможность творчески раскрыться, проявить инициативу и развить навыки публичного ведения дискуссий и общения.

Самостоятельная работа обучающихся включает в себя выполнение различного рода заданий (изучение учебной и научной литературы, материалов лекций, систематизацию прочитанного материала, подготовку контрольной работы, решение

задач, подготовка докладов, написание рефератов, публикация тезисов, научных статей, подготовка и защита курсовой работы / проекта и другие), которые ориентированы на глубокое усвоение материала изучаемой дисциплины.

Обучающимся рекомендуется систематически отводить время для повторения пройденного материала, проверяя свои знания, умения и навыки.

Внутренняя система оценки качества освоения дисциплины включает входной контроль уровня подготовленности обучающихся, текущий контроль успеваемости, промежуточную аттестацию, направленную на оценивание промежуточных и окончательных результатов обучения по дисциплине (в том числе результатов курсового проектирования (выполнения курсовых работ) при наличии).

При проведении промежуточной аттестации обучающегося учитываются результаты текущего контроля, проводимого в течение освоения дисциплины.

Процедура оценивания результатов освоения дисциплины осуществляется на основе действующих локальных нормативных актов ФГБОУ ВО «Вятский государственный университет», с которыми обучающиеся знакомятся на официальном сайте университета [www.vyatsu.ru](http://www.vyatsu.ru).

## **Учебно-методическое обеспечение дисциплины, в том числе учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающегося по дисциплине**

### **Учебная литература (основная)**

1) Коровин, Николай Васильевич. Общая химия : учеб. для вузов / Н. В. Коровин. - Изд. 6-е, испр. - М. : Высш. шк., 2005. - 557 с. : ил. - (Победитель конкурса учебников). - Библиогр.: с. 546. - ISBN 5-06-004403-3 : 224.40 р. - Текст : непосредственный.

4) Общая химия : учеб. для студентов, изучающих по программам клас. ун-тов курс "Общ. химия", курс "Химия" и курс "Общ. неорган. химия" / Г. П. Жмурко, Е. Ф. Казакова, В. Н. Кузнецов, А. В. Яценко ; ред. С. Ф. Дунаев ; МГУ им. М. В. Ломоносова, хим. фак. - 2-е изд., испр. - М. : Академия, 2012. - 512 с. - (Высшее профессиональное образование. Естественные науки) (Бакалавриат). - Предм. указ.: с. 494-497. - Библиогр.: с. 498. - ISBN 978-5-7695-9188-4 : 889.90 р. - Текст : непосредственный.

2) Глинка, Николай Леонидович. Общая химия : [учеб. пособие] / Н. Л. Глинка. - М. : КноРус, 2011. - 752 с. : ил. - Библиогр.: с. 725-726. - Имен. указ.: с. 727-728. - Предм. указ.: с. 729-746. - ISBN 978-5-406-01437-0 : 358.10 р. - Текст : непосредственный.

3) Глинка, Николай Леонидович. Общая химия : учеб. для бакалавров : учеб. пособие для студентов нехим. специальностей вузов / Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Попкова, А. В. Бабкова. - 18-е изд., перераб. и доп. - М. : Юрайт, 2013. - 898 с. : ил. - (Бакалавр) (Базовый курс). - Библиогр.: с. 886. - Предм. указ.: с. 889-898. - Имен. указ.: с. 887-888. - ISBN 978-5-9916-2901-0 : 606.65 р. - Текст : непосредственный.

5) Курс по неорганической химии. - Новосибирск : Сибирское университетское издательство, Норматика, 2016. - 118 с. - ISBN 978-5-4374-0145-3 : Б. ц. - URL: <https://ros-edu.ru/book?id=65212> (дата обращения: 15.05.2020). - Режим доступа: ЭБС Платформа РКИ. - Текст : электронный.

### **Учебная литература (дополнительная)**

2) Суворов, А. В. Общая химия : учебник / А.В. Суворов, А.Б. Никольский. - 6-е изд. - Санкт-Петербург : Химиздат, 2020. - 624 с. : ил. - ISBN 978-5-93808-358-5 : Б. ц. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=599264/> (дата обращения: 24.03.2020). - Режим доступа: ЭБС Университетская библиотека ONLINE. - Текст : электронный.

1) Неорганическая химия. В 3 т. Т. 1. Физико-химические основы неорганической химии : учеб. для студ вузов, обучающихся по направлению "Химия" и спец. "Химия" / под ред. Ю. Д. Третьякова. - 3-е изд., перераб. и доп. - М. : Академия, 2012. - 240 с. : ил. - (Высшее профессиональное образование : естественные науки). - Библиогр.: с. 238. - Допущено М-вом образования. - ISBN 978-5-7695-8099-4 : 649.00 р. - Текст : непосредственный.

3) Общая и неорганическая химия : учебное пособие / В.В. Денисов. - Ростов-н/Д : Феникс, 2013. - 576 с. - (Высшее образование). - ISBN 978-5-222-20674-4 : Б. ц. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=271598/> (дата обращения: 03.03.2021). - Режим доступа: ЭБС Университетская библиотека ONLINE. - Текст : электронный.

#### **Учебно-методические издания**

1) Практикум по неорганической химии : Учеб. пособия / под ред. Ю. Д. Третьякова. - М. : Академия, 2004. - 384 с. - (Высшее профессиональное образование). - Библиогр.: с. 378. - ISBN 5-7695-1568-6 : 229.50 р., 471.53 р. - Текст : непосредственный.

2) Глинка, Николай Леонидович. Задачи и упражнения по общей химии : учеб. пособие / Н. Л. Глинка. - М. : Интеграл-пресс, 2008. - 240 с. : ил. - ISBN 5-89602-015-5 : 150.00 р., 100.00 р. - Текст : непосредственный.

3) Стась, Николай Федорович. Справочник по общей и неорганической химии : учебное пособие для вузов / Н. Ф. Стась ; НИ ТПУ. - Москва : Юрайт, 2020. - 92 с. - (Высшее образование). - ISBN 978-5-534-00904-0 : 269.00 р. - Текст : непосредственный.

4) Свердлова, Наталья Дмитриевна. Общая и неорганическая химия. Экспериментальные задачи и упражнения : учеб. пособие по специальности 050101.65 (032300) "Химия" / Н. Д. Свердлова. - Санкт-Петербург [и др.] : Лань, 2013. - 345 с. : ил. - ISBN 978-5-8114-1482-6 (в пер.) : 620.62 р. - Текст : непосредственный.

5) Береснева, Елена Владимировна. Решение задач по неорганической химии : учебно-метод. пособие для студентов направления 04.03.01, 04.05.01, 44.03.05 / Е. В. Береснева, Е. В. Товстик ; ВятГУ, ИнХимЭК, каф. ФХМО. - Киров : ВятГУ, 2019. - 112 с. - Б. ц. - URL: <https://lib.vyatsu.ru> (дата обращения: 28.04.2018). - Режим доступа: для авториз. пользователей. - Текст : электронный.

#### **Периодические издания**

1) Журнал общей химии / РАН. - СПб. : Наука, 1869 - . - Выходит ежемесячно. - ISSN 0044-460X. - Текст : непосредственный.

2) Химия и жизнь - XXI век : ежемес. науч.- попул. журн.. - М. : Издательство "Химия и жизнь". - Выходит ежемесячно. - ISSN 1727-5903. - Текст : непосредственный.

#### **Электронные образовательные ресурсы**

1) Портал дистанционного обучения ВятГУ [электронный ресурс] / - Режим доступа: <http://mooc.do-kirov.ru/>

- 2) Раздел официального сайта ВятГУ, содержащий описание образовательной программы [электронный ресурс] / - Режим доступа: [https://www.vyatsu.ru/php/programms/eduPrograms.php?Program\\_ID=3-35.03.01.01](https://www.vyatsu.ru/php/programms/eduPrograms.php?Program_ID=3-35.03.01.01)
- 3) Личный кабинет студента на официальном сайте ВятГУ [электронный ресурс] / - Режим доступа: <https://new.vyatsu.ru/account/>
- 4) Единое окно доступа к образовательным ресурсам <http://window.edu.ru/>

### **Электронные библиотечные системы (ЭБС)**

- ЭБС «Научная электронная библиотека eLIBRARY» (<http://elibrary.ru/defaultx.asp>)
- ЭБС «Издательства Лань» (<http://e.lanbook.com/>)
- ЭБС «Университетская библиотека online» ([www.biblioclub.ru](http://www.biblioclub.ru))
- Внутренняя электронно-библиотечная система ВятГУ (<http://lib.vyatsu.ru/>)
- ЭБС «ЮРАЙТ» (<https://urait.ru>)

### **Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы**

- ГАРАНТ
- КонсультантПлюс
- Техэксперт: Нормы, правила, стандарты
- Роспатент (<https://www1.fips.ru/elektronnye-servisy/informatsionno-poiskovaya-sistema>)
- Web of Science® (<http://webofscience.com>)



## Материально-техническое обеспечение дисциплины

### Демонстрационное оборудование

Перечень используемого оборудования
Компьютер
Ноутбук Lenovo ideaPad B590
Проектор короткофокусный Nec M300XS

### Специализированное оборудование

Перечень используемого оборудования
pH-метр PH - 150м
Весы VIC-210d2
ВЕСЫ ЛАБОРАТОРНЫЕ ЭЛЕКТРОННЫЕ Shinko SJ-420 CE (420/0.01г)
ВЕСЫ ЭЛЕКТРОННЫЕ VIBRA AF 224RCE (220г/0,0001г)
Калориметр "Эксперт-001К-2"
Химлаборатория

### Учебно-наглядное пособие

Перечень используемого оборудования
Коллекция "Минералы и горные породы"(48 видов)

**Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, в том числе лицензионное и свободно распространяемое ПО (включая ПО отечественного производства)**

№ п.п	Наименование ПО	Краткая характеристика назначения ПО
1	Программная система с модулями для обнаружения текстовых заимствований в учебных и научных работах «Антиплагиат.ВУЗ»	Программный комплекс для проверки текстов на предмет заимствования из Интернет-источников, в коллекции диссертация и авторефератов Российской государственной библиотеки (РГБ) и коллекции нормативно-правовой документации LEXPRO
2	Microsoft Office 365 ProPlusEdu ALNG SubsVL MVL AddOn toOPP	Набор веб-сервисов, предоставляющий доступ к различным программам и услугам на основе платформы Microsoft Office, электронной почте бизнес-класса, функционалу для общения и управления документами
3	Office Professional Plus 2016	Пакет приложений для работы с различными типами документов: текстами, электронными таблицами, базами данных, презентациями
4	Windows Professional	Операционная система
5	Kaspersky Endpoint Security для бизнеса	Антивирусное программное обеспечение
6	Справочная правовая система «Консультант Плюс»	Справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации
7	Электронный периодический справочник ГАРАНТ Аналитик	Справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации
8	Security Essentials (Защитник Windows)	Защита в режиме реального времени от шпионского программного обеспечения, вирусов.
9	МойОфис Стандартный	Набор приложений для работы с документами, почтой, календарями и контактами на компьютерах и веб браузерах

Обновленный список программного обеспечения данной рабочей программы находится по адресу:  
[https://www.vyatsu.ru/php/list\\_it/index.php?op\\_id=125078](https://www.vyatsu.ru/php/list_it/index.php?op_id=125078)