

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего  
образования «Ростовский государственный экономический университет (РИНХ)»

УТВЕРЖДАЮ  
Директор Таганрогского института  
имени А.П. Чехова (филиала)  
РГЭУ (РИНХ)  
\_\_\_\_\_ Голобородько А.Ю.  
« \_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 20\_\_ г.

**Рабочая программа дисциплины**  
**Химия**

направление 44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)  
направленность (профиль) 44.03.05.40 Биология и География

Для набора \_\_\_\_\_ года

Квалификация  
Бакалавр

КАФЕДРА **биолого-географического образования и здоровьесберегающих дисциплин****Распределение часов дисциплины по семестрам**

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	8 (4.2)		9 (5.1)		Итого	
	Неделя		10 2/6			
Вид занятий	УП	РП	УП	РП	УП	РП
Лекции	10	10	18	18	28	28
Лабораторные	10	10	18	18	28	28
Практические	10	10	36	36	46	46
Итого ауд.	30	30	72	72	102	102
Контактная работа	30	30	72	72	102	102
Сам. работа	42	42	72	72	114	114
Часы на контроль			36	36	36	36
Итого	72	72	180	180	252	252

**ОСНОВАНИЕ**

Учебный план утвержден учёным советом вуза от 29.08.2023 протокол № 1.

Программу составил(и): канд. пед. наук, Доц., Забалуева А.И. \_\_\_\_\_

Зав. кафедрой: Подберезный В. В. \_\_\_\_\_

### 1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1	– изучение основных химических законов и теорий, закономерности получения веществ различных классов, формирование знаний по химии веществ, ознакомление с основными свойствами материалов и их строением, способами и методами их художественной обработки;
1.2	– получение новых знаний путем развития научных исследований прикладного и фундаментального характера;
1.3	– удовлетворение личности в профессиональном образовании, культурном, нравственном, интеллектуальном развитии

### 2. ТРЕБОВАНИЯ К РЕЗУЛЬТАТАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

**ОПК-4.1:** Знает и понимает особенности базовых национальных ценностей, на основе которых осуществляется духовно-нравственное воспитание обучающихся

**ОПК-4.2:** Демонстрирует способность к формированию у обучающихся гражданской позиции, толерантности и навыков поведения в изменяющейся поликультурной среде, способности к труду и жизни в условиях современного мира, культуры здорового и безопасного образа жизни

#### В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

**Знать:**

основные химические законы и теории;  
основы теории строения вещества;  
владеть основами термодинамики, кинетики и термохимии для решения задач по основным физико-химическим процессам;  
быть знакомым с базовыми разделами электрохимии: гальванический элемент, коррозия и электролиз;  
владеть информацией об основных видах материалов,;  
знать методы химического и физико-химического анализа материалов;  
знать основные методы художественной обработки материалов

**Уметь:**

применять знания для решения поставленных задач и использовать научный и экспериментальный подход для их решения;  
осуществлять поиск и анализировать научно-техническую информацию

**Владеть:**

методами расчета физико-химических параметров материалов;  
терминологией в области материалов и технологии обработки материалов.

### 3. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Компетенции	Литература
	<b>Раздел 1. Введение. Теоретические основы. Строение вещества.</b>				
1.1	Строение атома. Атомно-молекулярное учение. /Лек/	8	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.2 Л1.5Л2.18Л3.5
1.2	Тема Кристаллы. /Пр/	8	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.14Л2.5Л3.14
1.3	Энергетика химических процессов. /Лаб/	8	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.1Л2.1Л3.11
1.4	Закон сохранения массы веществ.Закон эквивалентов.Закон кратных отношений. /Ср/	8	10	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.18Л2.8Л3.12
	<b>Раздел 2. Химическая связь в твердых телах.</b>				
2.1	Виды химической связи. Ионная,ковалентная,металлическая,водородная. /Лек/	8	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.4Л2.14Л3.8 Л3.9

2.2	Химическая связь в твердых телах. Строение кристаллов. Кристаллы. Отличие кристаллов от аморфных тел. Кристаллическая решетка. Энергия кристаллической решетки. Элементарная ячейка, ее характеристики. Классификация кристаллов по типу элементарной ячейки и по видам химической связи: ковалентные, ионные, металлические и молекулярные. Химическая термодинамика. /Лаб/	8	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.11Л2.16Л2.18
2.3	Гомогенные и гетерогенные системы. Скорость гомогенных и гетерогенных реакций. Энергия активации. Закон действующих масс, константа скорости реакции. Зависимость скорости реакций от температуры. Катализ. Гомогенный и гетерогенный катализ. Колебательные реакции. /Ср/	8	16	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.9Л2.2Л3.18
<b>Раздел 3. Химическая кинетика и химическое равновесие</b>					
3.1	Скорость химической реакции. Химическое равновесие. Классификация химических реакций. /Лек/	8	2	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.8Л2.5Л2.1
3.2	Катализ. Гомогенный и гетерогенный катализ. Колебательные реакции. /Лаб/	8	2	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.7Л2.13Л3.16
3.3	Химическая термодинамика. Первое начало термодинамики. Связь внутренней энергии, теплоты и работы. Термодинамические функции и параметры состояния системы. Изолированные и неизолированные системы. Изотермические, изохорные, изобарные, адиабатные процессы. Энтальпия. Теплоты образования и сгорания химических соединений. Тепловой эффект реакции. Законы Гесса. Термохимические расчеты /Ср/	8	6	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.2Л2.1 Л2.3Л3.13
3.4	Зачет /Зачёт/	8	0		
<b>Раздел 4. Термодинамические функции состояния веществ.</b>					
4.1	Основные законы термодинамики. /Лек/	9	6	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.5Л2.4Л3.15
4.2	Окислительно-восстановительные процессы /Пр/	9	10	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.4Л2.1Л3.4
4.3	Изучение адсорбции пав на границе раздела фаз жидкость-газ. /Лаб/	9	8	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.2Л2.18Л3.5
4.4	Второе начало термодинамики. Энтропия. Изменение энтропии при химических процессах и фазовых переходах. Свободная энергия Гиббса, свободная энергия Гельмгольца и их изменение при химических процессах. Обратимые и необратимые процессы. Критерии направленности химических процессов /Ср/	8	10	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.6Л2.18Л3.7
<b>Раздел 5. Типы растворов и их нахождение в природе</b>					
5.1	Понятие растворитель и растворенное вещество. Теория электролитической диссоциации. /Лек/	9	8	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.10Л2.10
5.2	Второе начало термодинамики. Энтропия. Изменение энтропии при химических процессах и фазовых переходах. Свободная энергия Гиббса, свободная энергия Гельмгольца и их изменение при химических процессах. Обратимые и необратимые процессы. Критерии направленности химических процессов /Пр/	9	10	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Л1.4 Л1.5Л2.12

5.3	Электрохимические процессы. Электродный потенциал. Гальванический элемент. Измерение электродных потенциалов. Водородный электрод. Ряд стандартных электродных потенциалов. Электродвижущая сила гальванического элемента. Зависимость значения электродных потенциалов от температуры, концентрации электролита, рН среды (уравнение Нернста). Поляризация, виды поляризации. Концентрационная, химическая и электрохимическая поляризации. Химические источники тока. Коррозия металлов. /Ср/	9	32	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.13Л2.11
<b>Раздел 6. Классы неорганических соединений.</b>					
6.1	Дать характеристику основным классам неорганических соединений. /Лаб/	9	6	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.12Л2.9Л3.6
6.2	Охарактеризовать понятие электролиз. Гидролиз. /Ср/	9	20	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.5Л2.7Л1.1
6.3	. p-Элемент.s-Элементы Комплексные ы: подгруппы IIIA, IVA . p-Элементы: подгруппы VA-VIIA. . d-Элементы: подгруппы IB, IIB . d-Элементы: подгруппы IIIB-VB /Лек/	9	4	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.2 Л2.3Л2.18 Л2.6
6.4	Решение задач на тему :Растворы ,растворитель, растворенное вещество /Пр/	8	6	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л2.4 Л2.5Л2.2 Л2.7
<b>Раздел 7. Коррозия металлов Электролиз</b>					
7.1	Электролиз. Электродные процессы в растворах и расплавах электролитов. Последовательность электродных процессов. Практическое применение электролиза. /Ср/	9	20	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л3.14Л2.17Л1.3.17
7.2	/Экзамен/	9	36	ОПК-4.1 ОПК-4.2	Л1.15Л2.15Л1.3.10
7.3	. Расчет скорости химической реакции и химического равновесия. Расчет и анализ значений термодинамических функций состояния. Расчет концентраций растворов. /Пр/	9	16		
7.4	Исследование свойств соединений марганца. Исследование свойств железа и его соединений /Лаб/	9	4		

#### 4. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Структура и содержание фонда оценочных средств для проведения текущей и промежуточной аттестации представлены в Приложении 1 к рабочей программе дисциплины.

#### 5. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

##### 5.1. Основная литература

	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л1.1	Ред. Г.Ф. Воронин	Физическая химия: Энциклопедия: В 10-ти т./ Междунар. Соросовская прогр. образования в области точных наук. Гл. ред. В.Н. Сойфер	М.: Магистр-Пресс, 2000	0
Л1.2	Егоров А.С., Шацкая К.П., Иванченко Н.М., Дионисьев В.Д., Ермакова В.К.	Химия: Пособие-репетитор для поступающих в вузы	Ростов н/Д: Феникс, 2000	0

	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л1.3	Ред. т. Б.М. Булычев	Общая химия: Энциклопедия: В 10т./ Междунар. Соросовская прогр. образования в обл. точных наук. Гл. ред. В.И. Сойфер	М.: МАГИСТР-ПРЕСС, 2000	0
Л1.4	Глинка Н.Л.	Общая химия: [Учеб. пособие для вузов]	М.: Интеграл-пресс, 2002	0
Л1.5	Отв. ред. т. С. Мартынова	Химия	М.: Аванта+, 2001	0
Л1.6	Габриелян, Лысова Г. Г.	Химия для преподавателей: учеб. - метод. пособие	М.: Академия, 2006	0
Л1.7	Реутов, Олег Александрович, Курц А. Л.	Органическая химия: учеб. для студентов высш. учеб. заведений: в 4-х ч.	М.: БИНОМ. Лаб. знаний, 2007	25
Л1.8	Габриелян, Олег Сергеевич	Химия. 9 кл.: учеб. для общеобразоват. учреждений	М.: Дрофа, 2006	1
Л1.9	Габриелян, Олег Саргисович, Лысова, Г. Г.	Химия для преподавателей: учеб. - метод. пособие	М.: Академия, 2006	3
Л1.10	Ларичкина, Н. И., Кадимова, А. В.	Неорганическая химия: учебное пособие	Новосибирск: НГТУ, 2017	0
Л1.11	Богомолова И. В.	Шпаргалка. Химия	Москва: РИПОЛ классик, 2012	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=212890">http://biblioclub.ru/index .php? page=book&amp;id=212890</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л1.12	Федотьев Н. П., Алабышев А. Ф., Рогинян А. Л., Федотьев Н. П.	Прикладная электрохимия	Ленинград: Государственное научно- техническое издательство химической литературы, 1962	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=222574">http://biblioclub.ru/index .php? page=book&amp;id=222574</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л1.13	Тихонов Г. П., Минаева И. А., Слущкая С. А.	Общая химия: учебное пособие	Москва: Альтаир МГАВТ, 2010	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=430052">http://biblioclub.ru/index .php? page=book&amp;id=430052</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л1.14	Грищенко Т. Н., Соколова Г. Е.	Химия: учебно-методическое пособие	Кемерово: Кемеровский государственный университет, 2015	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=437494">http://biblioclub.ru/index .php? page=book&amp;id=437494</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л1.15	Шевницына Л. В., Полежаева М. Д., Апарнев А. И.	Химия: сборник задач и упражнений: учебно- методическое пособие	Новосибирск: Новосибирский государственный технический университет, 2019	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=575037">http://biblioclub.ru/index .php? page=book&amp;id=575037</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей

### 5.2. Дополнительная литература

	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л2.1	Егоров А.С., Шацкая К.П.	Химия: Пособие-репетитор для поступающих в вузы	Ростов н/Д: Феникс, 2000	1
Л2.2	Глинка Н.Л.	Общая химия: [Учеб. пособие для вузов]	М.: Интеграл-пресс, 2002	20
Л2.3	Дьячков П.Н.	Тесты. Химия: 8-11 кл.	М.: Олимп: Астрель: АСТ, 1999	2
Л2.4	Иванов В.Г., Горленко В.А.	Органическая химия: Учеб. пособие для студентов высш. учеб. заведений, обучающихся по спец. "Биология"	М.: Мастерство, 2003	25
Л2.5	Глинка, Николай Леонидович	Общая химия: [Учеб. пособие для вузов]	М.: Интеграл-Пресс, 2003	29

	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л2.6	Зубович, Елена Николаевна, Асадник, В. Н.	Химия. Решение задач повышенной сложности: справ. пособие	Минск: Книжный Дом, 2004	3
Л2.7	Попков, Владимир Андреевич, Ершов, Ю. А.	Общая химия. Биофизическая химия. Химия биогенных элементов: учеб. для бакалавров	М.: Юрайт, 2011	1
Л2.8	Ким А. М.	Органическая химия: учебное пособие	Новосибирск: Сибирское университетское издательство, 2004	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=57255">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=57255</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.9	Реформатский А. Н.	Неорганическая химия (начальный курс)	Москва: Тип. И. Д. Сытина и К°, 1912	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=103988">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=103988</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.10	Гусева А. Ф., Балдина Л. И., Анимица И. Е., Нохрин С. С., Атманских И. Н., Кочетова Н. А.	Общая химия: задачник: сборник задач и упражнений	Екатеринбург: Издательство Уральского университета, 2012	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=239712">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=239712</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.11	Атанасян Т. К., Горичев И. Г., Якушева Е. А.	Неорганическая химия: учебное пособие	Москва: Московский педагогический государственный университет (МПГУ)  Прометей, 2013	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=275014">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=275014</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.12	Килимник А. Б., Кондракова Е. Ю., Гладышева И. В., Острожкова Е. Ю.	Физическая химия: лабораторный практикум: практикум	Тамбов: Тамбовский государственный технический университет (ТГТУ), 2012	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=277814">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=277814</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.13	Крашенинникова Н. Г., Винокурова Р. И.	Химия: учебное пособие	Йошкар-Ола: Поволжский государственный технологический университет, 2013	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=439185">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=439185</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.14	Апарнев А. И., Казакова А. А.	Химия: сборник задач и упражнений: учебно-методическое пособие	Новосибирск: Новосибирский государственный технический университет, 2019	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=573735">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=573735</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.15	Аскарлова, Л. Х., Байкова, Л. А.	Химия: учебное пособие	Екатеринбург: Уральский федеральный университет, ЭБС АСВ, 2013	<a href="http://www.iprbookshop.ru/66218.html">http://www.iprbookshop.ru/66218.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л2.16	Гутенев, М. С., Иванова, Н. И.	Химия. Окислительно-восстановительные процессы: учебное пособие	Санкт-Петербург: Санкт-Петербургский политехнический университет Петра Великого, 2019	<a href="http://www.iprbookshop.ru/83318.html">http://www.iprbookshop.ru/83318.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей

	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л2.17	Василевская, Е. И., Сечко, О. И., Шевцова, Т. Л.	Неорганическая химия: учебное пособие	Минск: Республиканский институт профессионального образования (РИПО), 2019	<a href="http://www.iprbookshop.ru/93429.html">http://www.iprbookshop.ru/93429.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
<b>5.3. Методические разработки</b>				
	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л.1	Воробьёв А. Ф., Кузнецов Н. Т.	Общая и неорганическая химия: учеб. для студентов высш. учеб. заведений: [в 2-х т.]	М.: Академкнига, 2006	25
Л.2	Проскурина, Ирина Константиновна	Биохимия: учеб. студентов высш. учеб. заведений	М.: Академия, 2012	10
Л.3	Глинка, Николай Леонидович	Общая химия: учеб. пособие	М.: КНОРУС, 2014	1
Л.4	Тихонов Г. П.	Общая химия: учебное пособие	Москва: Альтаир МГАВТ, 2008	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=430053">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=430053</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.5	Маршалкин М. Ф., Григорян И. С., Ковалев Д. Н.	Химия: учебное пособие	Ставрополь: Северо-Кавказский Федеральный университет (СКФУ), 2015	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=457440">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=457440</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.6	Валуева Т. Н., Атрощенко Ю. М.	Химия элементов. 15 группа: методическое пособие для самостоятельной работы студентов: методическое пособие	Москва Берлин: Директ-Медиа, 2018	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=499215">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=499215</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.7	Валуева Т. Н., Краснова А. М.	Качественные задачи: учебное пособие для студентов направления подготовки «Химия»: учебное пособие	Москва Берлин: Директ-Медиа, 2019	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571303">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571303</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.8	Резяпкин В. И., Лакоба С. Е., Бурдь В. Н.	Химия: полный курс подготовки к тестированию и экзамену: учебное пособие	Минск: Тетралит, 2018	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571758">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571758</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.9	Резяпкин В. И.	Химия: супертренинг для подготовки к тестированию и экзамену: учебное пособие	Минск: Тетралит, 2018	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571759">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=571759</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.10	Емельянова Е. О.	Общая химия: практикум	Липецк: Липецкий государственный педагогический университет имени П.П. Семенова-Тян-Шанского, 2019	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=577072">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=577072</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей



	Авторы,	Заглавие	Издательство, год	Колич-во
Л.11	Хритохин Н. А., Можаяв Г. М., Кертман А. В., Шиблева Т. Г.	Неорганическая химия: учебно-методический комплекс. Методические указания по выполнению лабораторных работ: учебно-методический комплекс	Тюмень: Тюменский государственный университет, 2019	<a href="http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=600320">http://biblioclub.ru/index.php?page=book&amp;id=600320</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.12	Макарова, О. В.	Неорганическая химия: учебное пособие	Саратов: Ай Пи Эр Медиа, 2010	<a href="http://www.iprbookshop.ru/730.html">http://www.iprbookshop.ru/730.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.13	Барковский, Е. В., Ткачев, С. В., Петрушенко, Л. Г.	Общая химия: учебное пособие	Минск: Вышэйшая школа, 2013	<a href="http://www.iprbookshop.ru/35509.html">http://www.iprbookshop.ru/35509.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.14	Домахин, И. Г., Решетнева, И. В.	Конспект лекции по курсу химия: для студентов дневного и заочного обучения 1 курса	Новосибирск: Сибирский государственный университет телекоммуникаций и информатики, 2007	<a href="http://www.iprbookshop.ru/54763.html">http://www.iprbookshop.ru/54763.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.15	Тарасова, Н. А., Атманских, И. Н., Кочетова, Н. А., Тарасова, Н. А.	Общая и бионеорганическая химия: учебно-методическое пособие	Екатеринбург: Уральский федеральный университет, ЭБС АСВ, 2016	<a href="http://www.iprbookshop.ru/66559.html">http://www.iprbookshop.ru/66559.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.16	Хомченко, Г. П., Цитович, И. К.	Неорганическая химия: учебник для сельскохозяйственных вузов	Санкт-Петербург: Квадро, 2021	<a href="http://www.iprbookshop.ru/103109.html">http://www.iprbookshop.ru/103109.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.17	Гусева, А. Ф., Балдина, Л. И., Кочетова, Н. А., Атманских, И. Н., Гусевой, А. Ф.	Неорганическая химия: химия s-, p- и 3d-элементов: практикум	Екатеринбург: Издательство Уральского университета, 2018	<a href="http://www.iprbookshop.ru/106464.html">http://www.iprbookshop.ru/106464.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей
Л.18	Разманова, В. Е.	Химия: учебно-методическое пособие	Тюмень: Издательство «Титул», 2019	<a href="http://www.iprbookshop.ru/107613.html">http://www.iprbookshop.ru/107613.html</a> неограниченный доступ для зарегистрированных пользователей

### 5.3 Профессиональные базы данных и информационные справочные системы

### 5.4. Перечень программного обеспечения

Microsoft Office

### 5.5. Учебно-методические материалы для студентов с ограниченными возможностями здоровья

При необходимости по заявлению обучающегося с ограниченными возможностями здоровья учебно-методические материалы предоставляются в формах, адаптированных к ограничениям здоровья и восприятия информации. Для лиц с нарушениями зрения: в форме аудиофайла; в печатной форме увеличенным шрифтом. Для лиц с нарушениями слуха: в форме электронного документа; в печатной форме. Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата: в форме электронного документа; в печатной форме.

## 6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Помещения для проведения всех видов работ, предусмотренных учебным планом, укомплектованы необходимой специализированной учебной мебелью и техническими средствами обучения. Для проведения лекционных занятий используется демонстрационное оборудование. Лабораторные занятия проводятся в компьютерных классах, рабочие места в которых оборудованы необходимыми лицензионными программными средствами и выходом в Интернет. Компьютерный класс с интерактивным и мультимедийным оборудованием. и документов: текстами, электронными таблицами, базами данных и др

**7. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Методические указания по освоению дисциплины представлены в Приложении 2 к рабочей программе дисциплины.