

Министерство науки и высшего образования РФ  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение  
высшего образования  
«СИБИРСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»  
**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

**Б1.Б.09 Неорганическая химия**

---

наименование дисциплины (модуля) в соответствии с учебным планом

Направление подготовки / специальность

---

**21.05.02 Прикладная геология**

Направленность (профиль)

---

**21.05.02 специализация N 2 "Поиски и разведка подземных вод и  
инженерно-геологические изыскания"**

Форма обучения

---

**очная**

Год набора

---

**2018**

## **РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Программу составили \_\_\_\_\_  
канд. техн. наук, доцент , И.В. Дубова  
должность, инициалы, фамилия

## **1 Цели и задачи изучения дисциплины**

### **1.1 Цель преподавания дисциплины**

Целью изучения дисциплины является обеспечение фундаментальной химической подготовки на основе овладения теоретическими основами химии, способствующие формированию мировоззрения современного специалиста и обеспечивающего его общекультурное развитие.

Сформировать знания основных понятий и законов химии, свойств важнейших веществ, окружающих человека в повседневной жизни, природе, промышленности, понимание сути химических превращений, умений применять полученные знания в образовательном процессе при решении профессиональных задач.

### **1.2 Задачи изучения дисциплины**

Задачи изучения дисциплины являются:

- усвоение основных законов химии, закономерностей протекания химических процессов;
- приобретение навыков в проведении лабораторных исследований;
- приобретение умений интерпретировать результаты химического эксперимента и делать выводы;
- приобретение умений применять теоретические знания в практике;
- приобретение умений записывать уравнения реакций различных химических процессов, решать типовые задачи, строить графики;
- освоение стехиометрических расчетов химических процессов.

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

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Запланированные результаты обучения по дисциплине
<b>ОК-1: способностью к абстрактному мышлению, анализу, синтезу</b>	<p>ОК-1: способностью к абстрактному мышлению, анализу, синтезу</p> <p>- базовые понятия, операции и методы разделов, составляющие инструментарий дисциплины;</p> <p>- возможность химического инструментария для анализа технологических процессов и систем</p> <p>определять цель анализа изучаемого процесса или системы</p> <p>анализировать и обобщать информацию по исследуемым процессам и системам</p> <p>Способностью анализировать химические процессы и делать выводы</p>
<b>ПК-14: способностью планировать и выполнять аналитические, имитационные и экспериментальные исследования, критически оценивать результаты исследований и делать выводы</b>	

ПК-14: способностью	-методы исследования и понимает взаимозависимость целей, задач исследования и выбираемых методов -инструментарий планирования эксперимента -способы интерпретации экспериментальных данных, в том числе с использованием ИТ - требования к написанию выводов и способы их написания -планировать эксперимент и выбирать методы исследования; -проводить эксперименты в лабораторных условиях; - интерпретировать экспериментальные данные, в том числе с использованием ИТ и делать выводы способностью - к выбору методов исследования и проведению эксперимента в лабораторных условиях; - интерпретации экспериментальных данных, в том числе с использованием ИТ, обсуждению их с наложением теорий
---------------------	---

#### **1.4 Особенности реализации дисциплины**

Язык реализации дисциплины: Русский.

Дисциплина (модуль) реализуется с применением ЭО и ДОТ

URL-адрес и название электронного обучающего курса: ЭОК «Неорганическая химия» <https://e.sfu-kras.ru/course/view.php?id=1072>.

## **2. Объем дисциплины (модуля)**

Вид учебной работы	Всего, зачетных единиц (акад.час)	е
		1
<b>Контактная работа с преподавателем:</b>	<b>1,89 (68)</b>	
занятия лекционного типа	0,94 (34)	
лабораторные работы	0,94 (34)	
<b>Самостоятельная работа обучающихся:</b>	<b>1,11 (40)</b>	
курсовое проектирование (КП)	Нет	
курсовая работа (КР)	Нет	
<b>Промежуточная аттестация (Экзамен)</b>	<b>1 (36)</b>	

### 3 Содержание дисциплины (модуля)

#### 3.1 Разделы дисциплины и виды занятий (тематический план занятий)

		Контактная работа, ак. час.							
№ п/п	Модули, темы (разделы) дисциплины	Занятия лекционного типа		Занятия семинарского типа			Самостоятельная работа, ак. час.		
		Всего	В том числе в ЭИОС	Семинары и/или Практические занятия	Лабораторные работы и/или Практикумы				
<b>1. Строение атома и периодическая система</b>									
1. Строение атома	2								
2. Периодическая система элементов. Периодический закон	2								
3. Классы неорганических соединений					4				
4. Строение атома и периодическая система							4		
<b>2. Химическая связь и строение молекул</b>									
1. Химическая связь и строение молекул	2								
2. Химическая связь и строение молекул							4		
<b>3. Основные закономерности протекания химических реакций</b>									
1. Энергетика химических процессов	2								
2. Кинетика химических процессов и химическое равновесие	2								
3. Скорость химических реакций и химическое равновесие					4				

4. Основные закономерности протекания химических реакций								4	
<b>4. Обменные процессы в растворах</b>									
1. Дисперсные системы. Общие свойства растворов	2								
2. Свойства растворов электролитов	4								
3. Приготовление растворов с заданной концентрацией						2			
4. Электролитическая диссоциация и гидролиз солей						4			
5. Электролитическая диссоциация и гидролиз солей								6	
<b>5. Окислительно-восстановительные процессы</b>									
1. Окислительно-восстановительные реакции	4								
2. Количественная характеристика ОВР	2								
3. Окислительно-восстановительные реакции						6			
4. Окислительно-восстановительные реакции								6	
<b>6. Электрохимические системы</b>									
1. Основы электрохимии	4								
2. Основы электрохимии						4			
3.								6	
<b>7. Общие свойства металлов и неметаллов</b>									
1. Общие свойства металлов и неметаллов	6								
2. Общие химические свойства металлов						6			
3.								6	
<b>8. Комплексные соединения</b>									
1. Комплексные соединения	2								
2. Комплексные соединения						4			
3.								4	
4.									

Всего	34				34		40	
-------	----	--	--	--	----	--	----	--

## **4 Учебно-методическое обеспечение дисциплины**

### **4.1 Печатные и электронные издания:**

1. Глинка Н.Л., Попков В. А., Бабков А. В. Общая химия: учебник для бакалавров(Москва: Юрайт).
2. Гельфман М. И., Юстратов В. П. Химия: учебник(Санкт-Петербург: Лань).
3. Глинка Н. Л., Рабинович В. А., Рубина Х. М. Задачи и упражнения по общей химии: учеб. пособие для вузов(Москва: Интеграл-Пресс).
4. Грачева Е. В., Зыкова И. Д., Клаус О. К., Прокушкина М. П., Фоменко Л. В., Фоменко О. Ю. Химия: лаб. практикум [для студентов напр.19600.62, 130102.62, 151000.62](Красноярск: СФУ).

### **4.2 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в том числе отечественного производства (программное обеспечение, на которое университет имеет лицензию, а также свободно распространяемое программное обеспечение):**

1. В образовательном процессе по данной дисциплине используются стандартные программы Microsoft Office.

### **4.3 Интернет-ресурсы, включая профессиональные базы данных и информационные справочные системы:**

1. Информационно-справочная система для анализа и решения задач инженерной химии  
[http://www.chemway.ru/bd\\_chem/structure/index\\_preface.php](http://www.chemway.ru/bd_chem/structure/index_preface.php)
2. Информационно-поисковые системы (ИПС) в химии  
[http://www.chemport.ru/data/chemipedia/article\\_5995.html](http://www.chemport.ru/data/chemipedia/article_5995.html)
3. ЭОК «Неорганическая химия» <https://e.sfu-kras.ru/course/view.php?id=1072>
4. Информационно-справочная система для анализа и решения задач инженерной химии  
[http://www.chemway.ru/bd\\_chem/structure/index\\_preface.php](http://www.chemway.ru/bd_chem/structure/index_preface.php)

## **5 Фонд оценочных средств**

Оценочные средства находятся в приложении к рабочим программам дисциплин.

## **6 Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)**

Образовательное пространство кафедры ФЕО (отделение химии): химические лаборатории, подготовленные для выполнения студентами лабораторных работ по дисциплине “Химия”.