

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
Федеральное бюджетное государственное образовательное учреждение
высшего образования
«ДАГЕСТАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
Химический факультет

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

«Электрохимия неорганических соединений»

Кафедра неорганической химии и химической экологии

Образовательная программа
04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

Направленность (профиль) программы
Неорганическая химия

Уровень высшего образования
Специалитет

Форма обучения
Очная


Статус дисциплины: входит в часть ОПОП, формируемую участниками образовательных отношений; дисциплина по выбору

Махачкала 2021

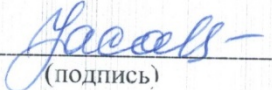
Рабочая программа дисциплины «Электрохимия неорганических соединений» составлена в 2021 году в соответствии с требованиями ФГОС ВО по специальности 04.05.01 «Фундаментальная и прикладная химия» от 13 июля 2017 г. N 652

Разработчик: кафедра неорганической химии и химической экологии, к.х.н., доцент, Гасангаджиева У.Г.

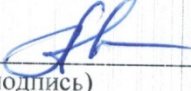
Рабочая программа дисциплины одобрена:
на заседании кафедры неорганической химии и химической экологии
от «31» 05 2021г., протокол № 9

Зав. кафедрой  Исаев А.Б.
(подпись) (Ф.И.О)

на заседании Методической комиссии химического факультета
от «18» 06 2021г., протокол № 10.

Председатель  Гасангаджиева У.Г.
(подпись) (Ф.И.О)

Рабочая программа дисциплины согласована с учебно-методическим
управлением «09» 07 2021г.

Начальник УМУ  Гасангаджиева А.Г.
(подпись)

Аннотация рабочей программы дисциплины

Дисциплина «Электрохимия неорганических соединений» входит в часть, формируемую участниками образовательных отношений; является дисциплина по выбору ОПОП специалитета по специальности 04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия.

Дисциплина реализуется на химическом факультете Дагестанского государственного университета кафедрой неорганической химии и химической экологии.

Содержание дисциплины охватывает круг вопросов, связанных:

а) с теоретическим введением, в котором рассматриваются физико-химические основы равновесных и неравновесных электрохимических процессов;

б) с фактическим материалом по электрохимическому синтезу неорганических соединений.

Дисциплина нацелена на формирование следующих компетенций выпускника: общепрофессиональных – ОПК-6, профессиональных – ПК-1, ПК-2, ПК-3, ПК-4, ПК-5.

Преподавание дисциплины предусматривает проведение лекционных, лабораторно-практических занятий и организацию самостоятельной работы студентов.

Рабочая программа дисциплины предусматривает проведение следующих видов контроля: текущей успеваемости – в форме собеседования, устного опроса, тестирования, проведения контрольных работ и коллоквиумов, промежуточной аттестации – в форме зачета.

Объем дисциплины составляет 3 зачетные единицы, в том числе 108 академических часов по видам учебных занятий:

Семестр	Учебные занятия							СРС, в том числе экзамен	Форма промежуточной аттестации (зачет, дифференциро- ванный зачет, экзамен)
	в том числе:								
	всего	Контактная работа обучающихся с преподавателем					КСР		
		всего	из них						
	Лекц ии	Лаборат орные занятия	Практич еские занятия		консульт ации				
8	108	58	20	38			50	зачет	

1. Цели и задачи освоения дисциплины

Целью дисциплины является ознакомление студентов с основами технологий прикладной электрохимии: синтезом неорганических соединений; нанесением гальванических композиционных покрытий; электрометаллургическом получении металлов;

Основными задачами решаемыми в процессе изучения курса, являются приобретение обучающимися четких представлений об электрохимических процессах и методах изучения их механизма, формирование навыков управления электрохимическими процессами, получение знаний об основах электрохимического получения химических соединений и металлов.

2. Место дисциплины в структуре ОПОП специалитета

Дисциплина «Электрохимия неорганических соединений» входит в часть, формируемую участниками образовательных отношений; является дисциплиной по выбору ОПОП специалитета по специальности 04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия.

Курс строится на базе знаний по химическим и физическим дисциплинам, а также высшей математике, объём которых определяется программами химического образования в высшей школе.

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины (перечень планируемых результатов обучения).

Код и наименование компетенции из ОПОП	Код и наименование индикатора достижения компетенций	Планируемые результаты обучения	Процедура освоения
ОПК-6 Способен представлять результаты профессиональной деятельности в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе	ОПК-6.1. Грамотно составляет отчет о проделанной работе в письменной форме	Знает: требования к рабочему журналу химика; правила составления протоколов отчетов химических опытов; требования к представлению результатов исследований в виде курсовых и квалификационных работ. Умеет: представить результаты опытов и расчетных работ согласно требованиям в данной области химии; представить результаты химических исследований в соответствии с требованиями к квалификационным работам. Владеет: опытом представления результатов экспериментальных и расчетно-теоретических работ в виде протоколов испытаний, отчетов, курсовых и квалификационных работ	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ОПК-6.2. Представляет результаты работы в виде научной публикации (тезисы доклада, статья, обзор) на русском и английском языке	Знает: требования к тезисам и научным статьям химического профиля; Умеет: составить тезисы доклада и отдельные разделы статьи на русском и английском языке Владеет: навыками представления результатов собственных научных изысканий в компьютерных сетях и информационной научно-образовательной среде	Проведение лабораторных работ.
	ОПК-6.3. Представляет результаты работы в	Знает: грамматику, орфографию и орфоэпию русского и английского языка.	прием лабораторных

	устной форме на русском и английском языках	Умеет: представить результаты исследований в виде постера; формулировать вопросы к членам профессионального сообщества и отвечать на вопросы по теме проведенного исследования; грамотно и логично изложить результаты проделанной работы в устной форме на русском и английском языке. Владеет: свободно русским и английским языком.	работ, оформление лабораторного журнала
ПК-1. Способен проводить сбор, анализ и обработку литературных данных для решения поставленной задачи в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-1.1. Собирает информацию по тематике научного проекта в выбранной области химии с использованием открытых источников информации и специализированных баз данных	Знает: Знает перечень открытых источников информации и специализированных баз данных в области неорганической химии. Умеет: пользоваться электронными ресурсами и базами данных, а так же периодическими изданиями в области неорганической химии. Владеет: навыками сбора информации по тематике научного проекта в области неорганической химии с использованием открытых источников информации и специализированных баз данных, в том числе Scopus и Web of Science.	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-1.2. Анализирует и обрабатывает литературные данные по тематике исследования в выбранной области химии	Знает: знает методы систематизации и классификации литературных данных по тематике исследования в области неорганической химии. Умеет: систематизировать и классифицировать литературные данные по тематике исследования в области неорганической химии. Владеет: навыками систематизации и классификации литературных данных по тематике исследования в области неорганической химии.	Проведение лабораторных работ.
ПК-2. Способен планировать работу и выбирать методы решения поставленных задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-2.1. Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий.	Знает: методы составления планов отдельных стадий и общего плана исследования в области неорганической химии. Умеет: составлять планы отдельных стадий и общий плана исследования в области неорганической химии. Владеет: навыками составляет общего плана исследования в области неорганической химии и детальных планов отдельных стадий.	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-2.2. Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов.	Знает: экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи в области неорганической химии. Умеет: выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи в области неорганической химии исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов. Владеет: навыками выбора экспериментальных и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя в области неорганической химии из имеющихся материальных и временных ресурсов.	Проведение лабораторных работ.
	ПК-2.3. Планирование и проведение научно-исследовательских работ по разработке и	Знает: методы нормативные документы по системам стандартизации, разработки и постановки продукции на производство. Умеет: планировать и проводить научно-	прием лабораторных работ, оформление

	внедрению нормативных документов по системам стандартизации, разработки и постановки продукции на производство.	исследовательские работы по разработке и внедрению нормативных документов по системам стандартизации, разработки и постановки продукции на производство. Владеет: навыками планирования и проведения научно-исследовательских работ по разработке и внедрению нормативных документов по системам стандартизации, разработки и постановки продукции на производство.	лабораторного журнала
ПК-3. Способен проводить экспериментальные и расчетно-теоретические работы по заданной теме в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-3.1. Проводит экспериментальные исследования по заданной теме в выбранной области химии	Знает: методы проведения экспериментальных исследований по заданной теме в области неорганической химии. Умеет: проводить экспериментальные исследования по заданной теме в области неорганической химии. Владеет: навыками проведения экспериментальных исследований под руководством руководителя по заданной теме в области неорганической химии.	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-3.2. Проводит расчетно-теоретические исследования по заданной теме в выбранной области химии	Знает: методы расчетно-теоретических исследования по заданной теме в области неорганической химии. Умеет: проводит расчетно-теоретические исследования по заданной теме в области неорганической химии. Владеет: навыками качественного проведения расчетно-теоретических исследований по заданной теме в области неорганической химии.	Проведение лабораторных работ.
	ПК-3.3. Управляет высокотехнологичным химическим оборудованием	Знает: технические характеристики высокотехнологического химического оборудования. Умеет: управлять высокотехнологичным химическим оборудованием. Владеет: навыками управления и обслуживания высокотехнологического химического оборудования.	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-3.4. Проводит испытания новых образцов продукции	Знает: методы проведения анализа новых образцов продукции. Умеет: проводить анализ новых образцов продукции. Владеет: навыками анализа образцов новых реальных объектов.	Проведение лабораторных работ.
	ПК-3.5. Разрабатывает новые методики контроля сырья, прекурсоров и готовой продукции	Знает: методологию разработки новых методик контроля сырья, прекурсоров и готовой продукции. Умеет: проверять правильность новых методик контроля сырья, прекурсоров и готовой продукции. Владеет: навыками разработки новых методик контроля сырья, прекурсоров и готовой продукции и проверки их правильности.	прием лабораторных работ, оформление лабораторного журнала
ПК-4. Способен обрабатывать и интерпретировать результаты проведенных работ в выбранной области химии, химической	ПК-4.1. Обрабатывает полученные данные с использованием современных методов анализа информации.	Знает: современные методы анализа информации. Умеет: применять современные методы анализа информации для обработки полученных данных. Владеет: навыками обработки полученных результатов анализа реальных объектов с использованием современных методов анализа информации.	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-4.2. Грамотно	Знает: методы интерпретации результатов	Проведение

технологии или смежных с химией науках с использованием различных методов и подходов.	интерпретирует результаты исследований в выбранной области химии.	исследований в области неорганической химии. Умеет: грамотно интерпретировать результаты исследований в области неорганической химии. Владеет: навыками интерпретации и наглядного представления результатов исследований в области неорганической химии.	лабораторных работ.
	ПК-4.3. Анализирует результаты испытаний сырья, прекурсоров, готовой продукции; оценивает степень их соответствия нормативным документам (стандартам и технологическим регламентам).	Знает: стандарты и технологические регламенты сырья, прекурсоров, готовой продукции. Умеет: анализировать результаты испытаний сырья, прекурсоров, готовой продукции. Владеет: навыками статистической обработки результатов испытаний сырья, прекурсоров, готовой продукции; оценки степени их соответствия стандартам и технологическим регламентам.	прием лабораторных работ, оформление лабораторного журнала
ПК-5. Способен проводить критический анализ полученных результатов и оценивать перспективы продолжения работ в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-5.1. Критически анализирует полученные результаты исследований в выбранной области химии, выявляет достоинства и недостатки	Знает: методы критического анализа полученных результатов исследований в области аналитической химии, способы выявления достоинств и недостатков. Умеет: критически анализировать полученные результаты анализа реальных объектов и научных исследований в области неорганической химии. Владеет: навыками критического анализа полученных результатов анализа реальных объектов и научных исследований в области неорганической химии	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-5.2. Готовит отдельные разделы отчетов по результатам НИР и НИОКР в выбранной области химии	Знает: методологию подготовки отчетов по результатам НИР и НИОКР в выбранной области химии. Умеет: готовить отдельные разделы отчетов по результатам НИР и НИОКР в области неорганической химии. Владеет: навыками подготовки отдельных разделов отчетов по результатам НИР и НИОКР в области неорганической химии.	Проведение лабораторных работ.
	ПК-5.3. Формулирует рекомендации по продолжению исследования в выбранной области химии.	Знает: способы подготовки рекомендаций по продолжению исследования в области неорганической химии. Умеет: формулировать рекомендации по продолжению исследования в области неорганической химии. Владеет: навыками формулировки рекомендаций по продолжению исследования в области неорганической химии	Письменный опрос, устный опрос, тестирование
	ПК-5.4. Анализирует полученные результаты и формулирует предложения по оптимизации отдельных стадий технологического процесса	Знает: методы анализа полученных результатов и оптимизации отдельных стадий технологического процесса. Умеет: анализировать полученные результаты и формулировать предложения по оптимизации отдельных стадий технологического процесса. Владеет: навыками анализа полученных результатов и разработки предложений по оптимизации отдельных стадий технологического процесса.	Проведение лабораторных работ.
	ПК-5.5. Разрабатывает техническую	Знает: виды технической документации и регламентов в области неорганической химии.	прием лабораторных работ.

	документацию и регламенты	Умеет: разрабатывать техническую документацию и регламенты в области неорганической химии. Владеет: навыками и практическим опытом разработки технической документации и регламентов в области неорганической химии.	работ, оформление лабораторного журнала
--	---------------------------	---	---

4. Объем, структура и содержание дисциплины

4.1. Объем дисциплины составляет 3 зачетные единицы, 108 академических часа.

4.2. Структура дисциплины

№ п/п	Разделы и темы дисциплины	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)				Самостоятельная работа	Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра) Форма промежуточной аттестации (по семестрам)
			Лекции	Практические занятия	Лабораторные занятия	Контроль самост. раб.		
	Модуль 1.							
1.	Введение. Предмет и содержание электрохимии. Задачи курса.	8	2		4		6	Устный опрос
2.	Термодинамика электрохимических процессов.	8	2		4		6	Письменный опрос
3.	Электролиз водных растворов	8	2		4		6	Контрольная работа
	<i>Итого по модуль 1:</i>		6		12		18	Коллоквиум
	Модуль 2.							
4.	Диффузионные процессы в электрохимии.	8	2		4		6	Устный опрос
5.	Электрохимическое производство химических продуктов.	8	2		4		6	Письменный опрос
6.	Гальванотехника	8	2		4		6	Контр. работа
	<i>Итого по модуль 2</i>		6		12		18	Коллоквиум
	Модуль 3.							
7.	Гидроэлектрометаллургия.	8	4		6		6	Устный опрос
8.	Электрохимический синтез неорганических соединений	8	2		4		4	Письменный опрос
9.	Электролиз расплавов. Производство алюминия, магния, некоторых других металлов.	8	2		4		4	Контрольная работа
	<i>Итого по модуль 3</i>		8		14		14	Коллоквиум
	ИТОГО		20		38		50	зачет

4.3. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам).

4.3.1. Содержание лекционных занятий по дисциплине

Модуль 1

1. Введение. Предмет и содержание электрохимии. Задачи курса. Роль электрохимии в современной науке и технике. Основные понятия. Классификация проводников и прохождение постоянного электрического тока через цепь, включающую проводники I и II рода. Катодные и анодные реакции.

2. Термодинамика электрохимических процессов. Термодинамические функции состояния в электрохимии. Термодинамическая активность. Уравнение для ЭДС гальванической цепи. Зависимость электродного потенциала от концентрации. Термодинамические особенности электродных потенциалов.

3. Электролиз водных растворов. Перенапряжение при разряде металлических ионов. Получение водорода, кислорода и других веществ электролизом воды. Электроосаждение металлов

Модуль 2

4. Диффузионные процессы в электрохимии. Основные закономерности диффузии ионов в растворах. Миграционный и диффузионный перенос ионов. Конвективный перенос.

5. Электрохимическое производство химических продуктов. Электролитическое разложение воды. Электрохимическое производство хлора, щелочи и водорода.

6. Гальванотехника. Общие сведения. Электродные процессы. Влияние состава электролита и условий электролиза на структуру и свойства покрытий. Электролитические покрытия металлами и сплавами: подготовка поверхности, электролитическое цинкование и кадмирование, меднение, хромирование, покрытие благородными металлами. Анодная и химическая обработка металлов: оксидирование, электрохимическое и химическое полирование.

Модуль 3

7. Гидроэлектрометаллургия. Общая характеристика. Электрохимические способы извлечения металлов из растворов. Электрохимические процессы в гидроэлектрометаллургии. Получение и рафинирование меди, цинка, никеля, кобальта, хрома, серебра, золота, олова, свинца, кадмия и др.

8. Электрохимический синтез неорганических соединений Влияние разных электрохимических факторов на процессы электролиза. Получение кислородных соединений хлора, пероксодвусерной кислоты, ее солей, пероксида водорода

9. Электролиз расплавов. Общие сведения. Строение и электропроводность расплавленных солей. Производство алюминия, магния, некоторых других металлов, фтора.

4.3.2. Содержание практических занятий по дисциплине.

Модуль 1

1. Введение. Предмет и содержание электрохимии. Основные понятия. Классификация проводников и прохождение постоянного электрического тока через цепь, включающую проводники I и II рода. Катодные и анодные реакции. Основные типы электрохимических систем. Законы Фарадея. Число Фарадея. Выход по току.

2. Термодинамика электрохимических процессов. Расчет термодинамической активности. Уравнение для ЭДС гальванической цепи. Зависимость электродного потенциала от концентрации.

3. Электролиз водных растворов. Теоретические основы электролиза водных растворов. Перенапряжение при разряде металлических ионов. Получение водорода, кислорода и других веществ электролизом воды. Электроосаждение металлов

Модуль 2.

4. Диффузионные процессы в электрохимии. Основные закономерности диффузии ионов в растворах. Диффузионная кинетика и теория концентрационной поляризации.

5. Электрохимическое производство химических продуктов. Основные характеристики электрохимического производства хлора, щелочи и водорода. Электрохимический синтез неорганических веществ.

6. Гальванотехника. Особенности образования электролитических осадков. Основные свойства и области применения гальванических покрытий. Функциональные свойства гальванических покрытий. Технология нанесения покрытий.

Модуль 3.

7. Гидроэлектрометаллургия. Электрохимические процессы в гидроэлектрометаллургии. Электрохимические способы извлечения металлов из растворов. Получение и рафинирование различных металлов.

8. Электрохимический синтез неорганических соединений. Влияние разных электрохимических факторов на процессы электролиза. Электрохимическое окисление и восстановление. Электрохимическое инициирование.

9. Электролиз расплавов. Общие сведения. Строение и электропроводность расплавленных солей. Производство алюминия, магния, некоторых других металлов, фтора.

5. Образовательные технологии

В соответствии с требованиями ФГОС ВО реализация компетентного подхода предусматривает широкое использование при проведении занятий по неорганической химии инновационных (объяснительно-иллюстративное обучение, предметно-ориентированное обучение, профессионально-ориентированное обучение, проектная методология обучения, организация самостоятельного обучения, интерактивные методы обучения) и традиционных (лекция-визуализация, лекция-презентация, компьютерные симуляции, лабораторная работа,

самостоятельная работа) технологий обучения. Удельный вес занятий, проводимых в интерактивных формах составляет не менее 30 % аудиторных занятий. Предполагается встреча с ведущими учеными республики.

6. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов.

Самостоятельная работа студентов имеет основную цель – обеспечить качество подготовки выпускаемых специалистов в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

Формы и виды самостоятельной работы студентов по дисциплине устанавливаются следующие:

- проработка дополнительных тем, не вошедших в лекционный материал, но обязательных согласно учебной программе дисциплины;
- проработка пройденных лекционных материалов по конспекту лекций, учебникам и пособиям на основании вопросов, подготовленных преподавателем;
- подготовка к лабораторным занятиям;
- подготовка к промежуточному и рубежному контролю;
- подготовка научных докладов и творческих работ.

Контроль результатов самостоятельной работы осуществляется преподавателем в течение всего семестра в виде:

- устного опроса (фронтального и индивидуального);
- тестирования;
- проведения письменной (контрольной) работы;
- проведения коллоквиума;
- написания и обсуждения реферата (творческого задания) на определенную тему.

7. Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины.

7.1. Типовые контрольные задания

Контрольные вопросы

1. Введение. Предмет и содержание электрохимии. Задачи курса. Основные понятия. Роль электрохимии в современной науке и технике.
2. Классификация проводников и прохождение постоянного электрического тока через цепь, включающую проводники I и II рода. Катодные и анодные реакции.
3. Термодинамика электрохимических процессов. Термодинамические функции состояния в электрохимии. Термодинамическая активность.
4. Уравнение для ЭДС гальванической цепи. Зависимость электродного потенциала от концентрации. Термодинамические особенности электродных потенциалов.

5. Электролиз водных растворов. Перенапряжение при разряде металлических ионов.
6. Получение водорода, кислорода и других веществ электролизом воды.
7. Электроосаждение металлов
8. Диффузионные процессы в электрохимии. Основные закономерности диффузии ионов в растворах.
9. Миграционный и диффузионный перенос ионов. Конвективный перенос.
10. Электрохимическое производство химических продуктов. Электролитическое разложение воды.
11. Электрохимическое производство хлора, щелочи и водорода.
12. Гальванотехника. Общие сведения. Электродные процессы. Влияние состава электролита и условий электролиза на структуру и свойства покрытий.
13. Электролитические покрытия металлами и сплавами: подготовка поверхности,
14. Электролитическое цинкование и кадмирование, меднение, хромирование, покрытие благородными металлами.
15. Анодная и химическая обработка металлов: оксидирование, электрохимическое и химическое полирование.
16. Гидроэлектрометаллургия. Основные понятия. Электрохимические способы извлечения металлов из растворов.
17. Электрохимические процессы в гидроэлектрометаллургии.
18. Получение и рафинирование меди, цинка, никеля, кобальта, хрома, серебра, золота, олова, свинца, кадмия и др.
19. Электрохимический синтез неорганических соединений Влияние разных электрохимических факторов на процессы электролиза
20. Получение кислородных соединений хлора, пероксодвухсерной кислоты, ее солей, пероксида водорода
21. Электролиз расплавов. Общие сведения. Строение и электропроводность расплавленных солей.
22. Производство алюминия, магния, некоторых других металлов, фтора.

7.2. Методические материалы, определяющие процедуру оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций.

Общий результат выводится как интегральная оценка, складывающаяся из текущего контроля - 50% и промежуточного контроля - 50%.

Текущий контроль по дисциплине включает:

- посещение занятий – 10 баллов,
- выполнение домашнего задания и допуск к лабораторным работам – 25 баллов,
- выполнение и сдача лабораторных работ – 25 баллов,
- письменные контрольные работы – 20 баллов,
- тестирование – 20 баллов.

Промежуточный контроль по дисциплине включает:

Коллоквиум – 100 баллов

8. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины:

а) основная:

1. Дамаскин Б.Б., Петрий О.А., Цирлина Г.А. Электрохимия. Учебник для вузов. М.: «Химия» «КолосС», 2006.
2. Мирзоев, Р.А. Анодные процессы электрохимической и химической обработки металлов: учебное пособие / Р.А. Мирзоев, А.Д. Давыдов; Министерство образования и науки РФ, Санкт-Петербургский государственный политехнический университет. - Санкт-Петербург: Издательство Политехнического университета, 2013. - 382 с.: схем., ил., табл. - Библиогр. в кн. - ISBN 978-5-7422-3846-1; То же [Электронный ресурс]. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=362985>
3. Федотьев, Н.П. Прикладная электрохимия / Н.П. Федотьев, А.Ф. Алабышев, А.Л. Рогинян; ред. Н.П. Федотьева. - Л.: Гос. научно-техническое изд-во хим. лит., 1962. - 641 с. - ISBN 978-5-4458-5376-3; То же [Электр. ресурс]. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=222574>
4. Андреев И.Н. Лекционный курс «Введение в электрохимические технологии». – Казань: КГТУ, 2006. 78 с.

б) дополнительная:

5. Федотьев, Н.П. Руководства к лабораторным работам по прикладной электрохимии / Н.П. Федотьев, А.Ф. Алабышев, В.А. Григор ; ред. В.Л. Хейфец. - Ленинград ; Москва : Гос. научно-техническое изд-во хим. лит., 1948. - 216 с. - ISBN 978-5-4458-4509-6 ; То же [Электронный ресурс]. - URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=220344>
6. Электрохимия расплавленных солей [Электронный ресурс]: учебно-методическое пособие/ Ю.П. Зайков [и др.] - Электрон. текстовые данные.- Екатеринбург: Уральский федеральный университет, ЭБС АСВ, 2014.- 88 с.- Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/68317.html>.
7. Байрамов В. М. Основы электрохимии [Текст]: учеб. для вузов/ Байрамов В. М.; - М.: Академия, 2005. - 237 с. 3.
8. Кудрявцев В.Н., Варыпаев В.Н. Практикум по прикладной электрохимии Учеб. пособие для вузов Л.: Химия, 1990.

9. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины.

Электронные учебные ресурсы:

1. eLIBRARY.RU [Электронный ресурс]: электронная библиотека / Науч. электрон.б-ка. – Москва, 1999. – Режим доступа: <http://elibrary.ru/defaultx.asp>. – Яз. рус., англ.
2. Электронный каталог НБ ДГУ [Электронный ресурс]: база данных содержит сведения о всех видах лит, поступающих в фонд НБ ДГУ/Дагестанский гос. ун-т. – Махачкала, 2010 – Режим доступа: <http://elib.dgu.ru>, свободный
3. Moodle [Электронный ресурс]: система виртуального обучения: [база данных] / Даг. гос. ун-т. – Махачкала, г. – Доступ из сети ДГУ или, после регистрации из сети ун-та, из любой точки, имеющей доступ в интернет. – URL: <http://moodle.dgu.ru/> .
4. <https://ibooks.ru/>

5. www.book.ru/

6. Химические серверы ChemWeb, ChemExpress Online, ChemNet.com
<http://www.Himhelp.ru>

7. Каталог образовательных интернет-ресурсов <http://www.edu.ru/>

10. Методические указания для обучающихся по освоению программы

На лекциях систематически и последовательно излагается материал теоретического характера. Основное внимание при этом уделяется рассмотрению основных (опорных) понятий и теоретических основ молекулярной спектроскопии. При подготовке к лекции целесообразно прочитать материал лекции по любому из рекомендованных в списке литературы учебников. Это существенно помогает продуктивно воспринимать материал лекции и хорошо его законспектировать. После лекции студентам рекомендуется внимательно проработать написанный конспект лекции, непонятые места попытаться уяснить с помощью учебников. Если обучающиеся не могут самостоятельно найти ответы на возникшие вопросы, можно обратиться к лектору или преподавателю на практических занятиях.

Лабораторные занятия. Перед началом лабораторных занятий, студент должен самостоятельно изучить методику выполнения и получить допуск у преподавателя. В ходе лабораторных занятий студент под руководством преподавателя выполняет лабораторные задания, позволяющие закрепить лекционный материал по изучаемой теме, научиться выполнять статистическую обработку полученных данных, научиться работать с методиками, руководящими документами, информацией различного уровня. Студент должен вести активную познавательную работу. Целесообразно строить ее в форме наблюдения, эксперимента и конспектирования. Важно научиться включать вновь получаемую информацию в систему уже имеющихся знаний. Необходимо также анализировать материал для выделения общего в частном и, наоборот, частного в общем.

Самостоятельная работа студентов способствует более глубокому усвоению изучаемого курса, формированию навыков исследовательской работы и ориентированию студентов на умение применять теоретические знания на практике. Поэтому только постоянная, систематическая самостоятельная работа обучающихся будет способствовать нормальному усвоению знаний. Формы и виды самостоятельной работы студентов, а также формы их контроля представлены в разделе 6. Результаты самостоятельной работы студентов учитываются при аттестации студента (при сдаче зачета).

11. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем.

При проведении занятий используются:

а) технические средства:

компьютерная техника и средства связи (проектор, экран, видеокамера), проводится компьютерное тестирование, демонстрация мультимедийных материалов, информационные справочные системы, электронные версии учебников, пособий, методических разработок, указаний и рекомендаций по всем видам учебной работы, предусмотренных учебной рабочей программой.

б) программные системы:

операционные системы Microsoft Windows XP, Microsoft Vista;
поисковые системы Yandex, Google, Rambler, Yahoo;
специализированное программное обеспечение СДО Moodle, SunRAV BookOffice Pro, SunRAV TestOfficePro;
программное обеспечение по химии <http://www.mdli.com>;
химическое программное обеспечение <http://www.acdlabs.com/download/>;
программное обеспечение по химии. Cambridge Soft (Chem Office);
модели молекул TORVS Research Team: Molecular Models; визуализация молекул (более 175000 трехмерных молекулярных моделей с возможностью поиска) [online GIF/PNG creator for chemical structures](#);
рисование лабораторного оборудования [The Glassware Gallery](#)

12. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

В соответствии с требованиями ФГОС ВО кафедра имеет специально оборудованные учебные аудитории для проведения лекционных и практических занятий, помещения для лабораторных работ на группу студентов из 12 человек и вспомогательное помещение для хранения химических реактивов и профилактического обслуживания учебного и учебно-научного оборудования.

Помещения для лекционных и практических занятий укомплектованы комплектами электропитания ЩЭ (220 В, 2 кВт, в комплекте с УЗО), специализированной мебелью и оргсредствами (доска аудиторная для написания мелом и фломастером, стойка-кафедра, стол лектора, стул-кресло, столы аудиторные двухместные (1 на каждые двух студентов), стул аудиторный (1 на каждого студента), а также техническими средствами обучения (экран настенный с электроприводом и дистанционным управлением, мультимедиа проектор с ноутбуком).

Лабораторные занятия проводятся в специально оборудованных лабораториях с применением необходимых средств обучения (лабораторного оборудования, образцов, нормативных и технических документов и т.п.). Помещения лабораторных практикумов укомплектованы специальной учебно-лабораторной мебелью (в том числе столами с химически стойкими покрытиями), учебно-научным лабораторным оборудованием, измерительными приборами и химической посудой, в полной мере обеспечивающими выполнение требований программы по неорганической химии. Материально-технические средства для проведения лабораторного практикума по дисциплине неорганическая химия включает в себя: специальное оборудование (комплект электропитания ЩЭ, водоснабжение), лабораторное оборудование (лабораторные весы типа ВЛЭ 250 и ВЛЭ 1100, кондуктометр, термометры, рН-метры, печи трубчатая и муфельная, сушильный шкаф, устройство для сушки посуды, дистиллятор, очки защитные, колбонагреватели, штативы лабораторные, штативы для пробирок), Лабораторная посуда (Стаканы (100, 250 и 500 мл), колбы конические (100 мл), колбы круглодонные (250 мл) колбы плоскодонные (100, 250 и 500 мл), колбы Вюрца (250 и 100 мл), цилиндры мерные (100, 25 и 50 мл), воронки капельные, химические, воронки для хлора, воронки Мюнке, промывалки, U-образные трубки, реакционные трубки, фарфоровые чашки, тигли фарфоровые, холодильники прямой, обратный, воронки лабораторные, дефлегматоры), специальная мебель и оргсредства (доска аудиторная для написания мелом и фломастером, мультимедиа проектор (переносной) с ноутбуком, экран, стол преподавателя, стул-кресло преподавателя, столы лабораторные прямоугольного профиля с твердым химическим и термически стойким покрытием, табуреты, вытяжные шкафы лабораторные, мойка).

При проведении занятий используется учебное и лабораторное оборудование: Атомно-абсорбционный спектрометр, Contr AA-700, AnalytikJena, Германия; Спектрофотометр UV-3600 с интегрирующей сферой LISR-3100, UV-3600, Япония; Многоцелевой экспериментальный масс-спектрометрический комплекс ЭМК, Россия; Рентген-флуоресцентный спектрометр EDX-800 HS, Япония; ИК-Фурье спектрометр ИнфраЛЮМ ФТ-02, Россия; Спектрофлуориметр F-700, Япония; Спектрофотометр, SPECORD 210 PlusBU, AnalytikJena, Германия; Спектрометрический комплекс МДР-41 в комплекте с азотным проточным криостатом OptCryo198, Россия; Микроволновая система минерализации проб под давлением, TOPwaveIV, AnalytikJena, Германия; Система капиллярного электрофореза, Капель-105М, ЛЮМЕКС, Санкт-Петербург; Рентгеновский дифрактометр, EmpyreanSeries 2 Фирма Panalytical (Голландия); Дифференциальный сканирующий калориметр, NETZSCH STA 409 PC/PG, Германия; Лабораторная экстракционная система, SFE1000M1-2-FMC-50, Waters, США; Хромато-масс-спектрометр, 7820 Маэстро, США, Россия; Высокоэффективный жидкостной хроматограф, Agilent 1220 Infinity, США.