

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Гаврилов Сергей Александрович
Должность: И.О. Ректора
Дата подписания: 18.06.2026 11:52:29
Уникальный программный ключ:
f17218015d82e3c1457d1df9e244def505047355

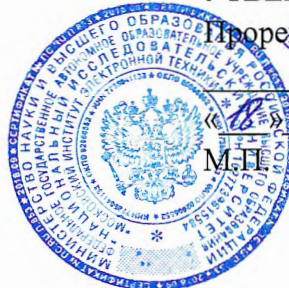
Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
«Национальный исследовательский университет
«Московский институт электронной техники»

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе

А.Г. Балашов

2025 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

«Химия»

Направление подготовки – 27.03.05 «Инноватика»

Направленность (профиль) – «Инноватика и управление наукоемким производством»

Москва 2025

1. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ

Дисциплина участвует в формировании следующей компетенции образовательной программы:

Компетенции ОП	Подкомпетенции, формируемые в дисциплине	Индикаторы достижения компетенций
ОПК-1. Способен анализировать задачи профессиональной деятельности на основе положений, законов и методов в области математики, естественных и технических наук	ОПК-1.Хим Способен анализировать задачи профессиональной деятельности на основе положений, законов и методов химии	Знает основные законы, методы и положения химии. Умеет применять законы, методы и положения химии при анализе профессиональных задач. Имеет опыт использования знаний химии при решении профессиональных задач.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Дисциплина входит в обязательную часть Блока 1 «Дисциплины» образовательной программы. Для ее изучения студент должен владеть знаниями, умениями и навыками в объеме программы химии и математики полной средней школы, а также знать основные понятия и законы школьного курса физики.

Материалы данной дисциплины являются основой для изучения всех естественнонаучных, общетехнических и специальных дисциплин.

3. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ И ВИДЫ УЧЕБНОЙ РАБОТЫ

Курс	Семестр	Общая трудоёмкость (ЗЕ)	Общая трудоёмкость (часы)	Контактная работа			Самостоятельная работа (часы)	Промежуточная аттестация
				Лекции (часы)	Лабораторные работы (часы)	Практические занятия (часы)		
2	4	3	108	16	32	-	60	ЗаО

4. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

№ и наименование модуля	Контактная работа			Самостоятельная работа	Формы текущего контроля
	Лекции (часы)	Лабораторные работы (часы)	Практические занятия (часы)		
1. Основные закономерности протекания химических процессов	8	20	-	28	Рубежный контроль
					Контроль выполнения и защита лабораторных работ
					Тестирование
					Контроль домашнего задания 1
					Контрольная работа 1
2. Строение вещества	4	6	-	16	Рубежный контроль
					Контроль домашнего задания 2
					Тестирование
					Контрольная работа 2
3. Общая и неорганическая химия	4	8	-	16	Рубежный контроль
					Контроль выполнения и защита лабораторных работ
					Контроль домашнего задания 3
					Тестирование
					Контрольная работа 3

4.1. Лекционные занятия

№ модуля	дисциплины	№ лекции	Объем занятий (часы)	Краткое содержание
1	1	2	2	Введение. Место химии в системе естественных наук. Основные понятия химии. Основы химической термодинамики. Энергетические эффекты химических реакций. Эндотермические и экзотермические реакции. Закон Гесса. Понятие о внутренней энергии системы. Стандартные энтальпии образования химических соединений и их использование для расчета стандартных энтальпий химических реакций. I-й и II-й законы термодинамики. Понятие об энтропии. Изобарно-изотермический потенциал. Энергия Гиббса. Определение возможности самопроизвольного протекания химических реакций.
		2	2	Основы химической кинетики. Понятие о скорости химических реакций в гомогенных и гетерогенных системах. Факторы, влияющие на скорость химических реакций. Закон действующих масс. Влияние температуры на скорость химических реакций. Закон Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса. Понятие об энергии активации. Основы катализа. Катализаторы и каталитические системы. Гомогенный и гетерогенный катализ. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие. Понятие о константе равновесия. Факторы, влияющие на сдвиг химического равновесия. Принцип Ле-Шателье.
		3	2	Растворы. Гидраты и сольваты. Физико-химическая теория растворов. Растворимость. Истинные растворы. Способы выражения состава растворов. Физические свойства растворов неэлектролитов. Осмотическое давление. Закон Вант-Гоффа. Давление пара растворов. Первый закон Рауля. Кипение и замерзание растворов. Второй закон Рауля. Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации. Понятие о степени и константе диссоциации электролитов. Сильные и слабые электролиты. Связь степени диссоциации с константой диссоциации слабого электролита. Закон разбавления Оствальда. Законы Вант-Гоффа и Рауля для растворов электролитов. Понятие об изотоническом коэффициенте. Ионное произведение воды. Водородный и гидроксильный показатели pH и pOH. Индикаторы. Понятие о произведении растворимости.
		4	2	Теория сильных электролитов. Ионная сила раствора, активность, коэффициент активности. Гидролиз солей и ковалентных соединений. Различные случаи и формы гидролиза. pH и pOH растворов различных солей. Степень и константа гидролиза. Зависимость степени гидролиза от концентрации и температуры.

№ модуля	дисциплины	№ лекции	Объем занятий (часы)	Краткое содержание
2	5	2	2	Теория строения электронных оболочек атома. Характеристика энергетического состояния электронов. Квантовые числа. Уровни, подуровни, орбитали. Состояние электронов в многоэлектронных атомах. Принцип Паули. Правила Клечковского, Гунда. Электронные формулы атомов s-, p-, d-, f-элементов. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Периодическая система как выражение периодического закона. Структура периодической системы и ее связь со строением атомов. s-, p-, d-, f- электронные семейства и положение их в периодической системе элементов. Особенности электронного строения элементов в главных и побочных подгруппах. Понятие о полных и неполных электронных аналогах. Лантаноиды и актиноиды. Энергетические характеристики атомов - энергия ионизации и сродство к электрону. Понятие об электроотрицательности. Закономерности изменения свойств элементов (и соответствующих им простых и сложных веществ) в группах и периодах.
	6	2	2	Химическая связь и строение молекул. Понятие о химической связи в молекулах простых и сложных веществ. Основные характеристики химических связей: длина, энергия, полярность. Виды химической связи в молекулах простых и сложных веществ. Квантово-механическая теория ковалентной связи. Метод Валентных связей (МВС). Специфические свойства ковалентной связи - насыщенность и направленность. σ - и π - связи. Валентные возможности и степени окисления атомов элементов. Теория гибридизации. Пространственная конфигурация молекул. Типы кристаллических решеток. Комплексные соединения
3	7	2	2	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Теория окислительно-восстановительных реакций. Классификация ОВР. Окислительно-восстановительные свойства простых и сложных веществ. Важнейшие окислители и восстановители. Факторы, влияющие на протекание окислительно-восстановительных реакций.

№ модуля дисциплины	№ лекции	Объем занятий (часы)	Краткое содержание
	8	2	Электрохимические процессы. Основные понятия электрохимии. Типы электродов. Электродный потенциал, зависимость от различных факторов. Уравнение Нернста. Стандартный электродный потенциал, измерение. Водородный электрод. Ряд напряжений металлов. Химические источники тока. Гальванические элементы. Коррозия металлов. Виды коррозии. Типы металлических покрытий. Электролиз. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов. Катодные и анодные процессы. Порядок разрядки ионов на электродах. Электролиз с активным анодом. Законы электролиза. Понятие о потенциометрии и вольтамперометрии.

4.2. Практические занятия

Не предусмотрены

4.3. Лабораторные работы

№ модуля дисциплины	№ лабораторной работы	Объем занятий (часы)	Наименование работы
1	1	2	Классификация и свойства неорганических соединений. Получение различных оксидов и изучение их свойств
	2	2	Классификация и свойства неорганических соединений. Получение различных гидроксидов и изучение их свойств. Получение различных солей и изучение их свойств
	3	2	Термодинамические расчеты. Влияние различных факторов на скорость химических реакций. Химическое равновесие.
	4	2	Способы выражения концентрации растворов. Приготовление растворов заданной процентной концентрации.
	5	2	Способы выражения концентрации растворов. Приготовление растворов заданной молярной и эквивалентной концентраций
	6	2	Физические свойства растворов.

№ модуля дисциплины	№ лабораторной работы	Объем занятий (часы)	Наименование работы
	7	2	Электролитическая диссоциация
	8	2	Электролитическая диссоциация. Гидролиз.
	9	2	Контрольная работа 1
2	10	2	Теоретические основы электронного строения атома.
	11	2	Периодический закон и система элементов Д.И. Менделеева Теоретические основы химической связи.
	12	2	Контрольная работа 2
3	13	2	Окислительно-восстановительные свойства простых и сложных веществ. Методы составления уравнений ОВР. Изучение влияния различных факторов на протекание ОВР
	14	2	Химические источники тока. Гальванические элементы. Коррозия металлов. Типы металлических покрытий. Электролиз расплавов и растворов кислот, оснований, солей с инертными и активными электродами.
	15	2	Методы получения и разрушения комплексных соединений. Устойчивость комплексных соединений.
	16	2	Контрольная работа 3

4.4. Самостоятельная работа студентов

№ модуля дисциплины	Объем занятий (часы)	Вид СРС
1	4	Проработка материалов лекций 1-4
	8	Подготовка к лабораторным работам 1-8
	8	Выполнение домашних заданий по модулю.
	2	Подготовка к контрольной работе 1
	2	Подготовка к рубежному контролю
	4	Тестирование (электронное)
2	2	Проработка материалов лекций 5-6
	4	Подготовка к лабораторным работам 10-11
	4	Выполнение домашних заданий по модулю.

№ модуля дисциплины	Объем занятий (часы)	Вид СРС
	2	Подготовка к контрольной работе 2
	2	Подготовка к рубежному контролю
	2	Тестирование (электронное)
3	2	Проработка материалов лекций 7-8
	4	Подготовка к лабораторным работам 13-15
	4	Выполнение домашних заданий по модулю.
	2	Подготовка к контрольной работе 3
	2	Подготовка к рубежному контролю
	2	Тестирование (электронное)

4.5. Примерная тематика курсовых работ (проектов)

Не предусмотрены

5. ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ

Учебно-методическое обеспечение для самостоятельной работы студентов в составе УМК дисциплины (ОРИОКС, <http://orioks.miet.ru/>):

Модуль 1 «Основные закономерности протекания химических процессов»

- ✓ Краткие теоретические сведения
- ✓ Задания для выполнения домашней работы
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к лабораторным работам
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к электронному тестированию
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к контрольной работе

Модуль 2 «Строение вещества»

- ✓ Краткие теоретические сведения
- ✓ Задания для выполнения домашней работы
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к электронному тестированию
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к контрольной работе

Модуль 3 «Общая и неорганическая химия»

- ✓ Краткие теоретические сведения
- ✓ Задания для выполнения домашней работы
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к лабораторным работам
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к электронному тестированию
- ✓ Учебно-методические материалы для подготовки к контрольной работе

6. ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ

Литература

1. Никитина Н.Г. Общая и неорганическая химия : В 2-х ч.: Учебник и практикум для прикладного бакалавриата. Ч. 2. Химия элементов / Н.Г. Никитина, В.И. Гребенькова ; Нац. исследоват. ун-т "МИЭТ"; Под ред. Н.Г. Никитиной. - 2-е изд., перераб. и доп. - М. : Юрайт, 2017. - 322 с. - (Бакалавр. Прикладной курс). - ISBN 978-5-534-04785-5 - URL: <https://urait.ru/bcode/425469> (дата обращения: 24.10.2025). - ISBN 978-5-534-04785-5
2. Методические указания к занятиям по курсу "Химия" / В.И. Гребенькова [и др.]; Министерство образования и науки РФ, Национальный исследовательский университет "МИЭТ"; Под ред. В.И. Гребеньковой. - М.: МИЭТ, 2018. - 182 с.
3. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии: Учебно-практическое пособие / Н.Л. Глинка; Под ред. В.А. Попкова, А.В. Бабкова. - 14-е изд. - М.: Юрайт, 2016. - 236 с. - URL: <https://urait.ru/bcode/395520> (дата обращения: 24.10.2025). - ISBN 978-5-9916-8914-4
4. Глинка Н.Л. Общая химия: В 2-х т.: Учеб. для академического бакалавриата. / Н.Л. Глинка; Под ред. В.А. Попкова, А.В. Бабкова. - 20-е изд., пер. и доп. - М.: Юрайт, 2018. - 379 с. - (Бакалавр. Академический курс). - URL: <https://urait.ru/bcode/420963> (дата обращения: 24.10.2025). - ISBN 978-5-9916-9355-4, 978-5-9916-9354-7

7. ПЕРЕЧЕНЬ ПРОФЕССИОНАЛЬНЫХ БАЗ ДАННЫХ, ИНФОРМАЦИОННЫХ СПРАВОЧНЫХ СИСТЕМ

1. eLIBRARY.RU: научная электронная библиотека: сайт. – Москва, 2000. – URL: <https://elibrary.ru> (дата обращения: 24.10.2025). – Режим доступа: для зарегистрир. пользователей

8. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

В ходе реализации обучения используется **смешанное обучение**.

Обучение может реализовываться с применением электронного обучения и дистанционных образовательных технологий.

Освоение образовательной программы обеспечивается ресурсами электронной информационно-образовательной среды ОРИОКС.

Для взаимодействия студентов с преподавателем используются сервисы обратной связи: *раздел ОРИОКС «Домашние задания», электронная почта.*

В процессе обучения при проведении занятий и для самостоятельной работы используются **внутренние электронные ресурсы** в формах *видеолекций, видеороликов к лабораторным работам, тестирования в ОРИОКС.*

При проведении занятий и для самостоятельной работы используются **внешние электронные ресурсы** в формах *электронных компонентов сервиса youtube.*

9. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Наименование учебных аудиторий и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность учебных аудиторий и помещений для самостоятельной работы	Перечень программного обеспечения
Учебная аудитория	Мультимедийное оборудование	ОС Microsoft Windows, MS Office, браузер
Учебная аудитория №3336 «Лаборатория аналитической химии», Учебная аудитория №3340 «Лаборатория Общей химии»	Вытяжные шкафы, наборы химреактивов, химическая посуда, штативы, аквадистиллятор, весы лабораторные, иономеры	Не требуется
Помещение для самостоятельной работы обучающихся	Компьютерная техника с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в ОРИОКС	ОС Microsoft Windows, MS Office, браузер

10. ФОНДЫ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ДЛЯ ПРОВЕРКИ СФОРМИРОВАННОСТИ КОМПЕТЕНЦИЙ/ПОДКОМПЕТЕНЦИЙ

ФОС по подкомпетенции **ОПК-1.Хим** «Способен анализировать задачи профессиональной деятельности на основе положений, законов и методов химии».

Фонд оценочных средств представлен отдельным документом и размещен в составе УМК дисциплины электронной информационной образовательной среды ОРИОКС// URL: <http://orioks.miet.ru/>.

11. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

11.1. Особенности организации процесса обучения

Для закрепления знаний, полученных на лекционных занятиях и при выполнении самостоятельной работы, а также для получения навыков исследовательской и практической работы на лабораторном оборудовании и установках, проводятся *лабораторные работы*.

Лабораторные работы проводятся, как правило, в интерактивном режиме при работе в малых группах и диалоге с преподавателем с разбором конкретных ситуаций в процессе выполнения экспериментальных исследований и при защите полученных результатов.

В процессе освоения дисциплины студенты самостоятельно готовят и выполняют предусмотренные контрольные мероприятия на проверку усвоения необходимых знаний в форме рубежного контроля, тестирования, на проверку умений – в форме защиты лабораторных работ, на проверку опыта деятельности – в форме контрольных работ, результат выполнения которых отражается в накопительной балльной системе.

Посещение лекций и лабораторных занятий является обязательным. Наиболее сложные и проблемные вопросы курса могут быть разъяснены обучающимся во время очных консультаций и дистанционных консультаций с использованием современных коммуникационных платформ и электронной почты.

Посещение консультаций необязательное, за исключением тех случаев, когда преподаватель персонально приглашает студента на консультацию.

11.2. Система контроля и оценивания

Для оценки успеваемости студентов по дисциплине используется накопительная балльная система.

Баллами оцениваются: выполнение каждого контрольного мероприятия, а также активность в семестре. Для получения **зачета с оценкой** по дисциплине необходимо выполнить обязательные контрольные мероприятия, предусмотренные графиком контрольных мероприятий, и набрать не менее 50 баллов в НБС. По сумме баллов выставляется итоговая оценка по предмету.

Структура и график контрольных мероприятий доступен в ОРИОКС// URL: <http://orioks.miet.ru/>.

РАЗРАБОТЧИК:

Доцент Института ПМТ, к.т.н.  /Н.Г.Осипенкова/

Рабочая программа дисциплины «Химия» по направлению подготовки 27.03.05 «Инноватика», направленности (профилю) «Инноватика и управление наукоемким производством» разработана в Институте ПМТ и утверждена на заседании Ученого совета Института 12.11.25 года, протокол № 3

Директор Института ПМТ

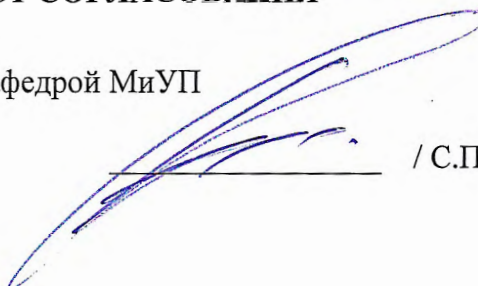


/С.В.Дубков/

ЛИСТ СОГЛАСОВАНИЯ

Рабочая программа согласована с кафедрой МиУП

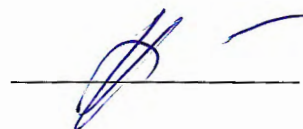
Заведующий кафедрой



/ С.П. Олейник/

Рабочая программа согласована с Центром подготовки к аккредитации и независимой оценки качества

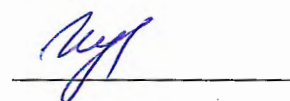
Начальник АНОК



/ И.М.Никулина /

Рабочая программа согласована с библиотекой МИЭТ

/ Директор библиотеки



/ Т.П.Филиппова /