

Министерство науки и высшего образования РФ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Национальный исследовательский университет «МЭИ»

Направление подготовки/специальность: 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника

Наименование образовательной программы: Информационные системы и технологии в энергетике и промышленности

Уровень образования: высшее образование - бакалавриат

Форма обучения: Очная

Рабочая программа дисциплины
ХИМИЯ

Блок:	Блок 1 «Дисциплины (модули)»
Часть образовательной программы:	Обязательная
№ дисциплины по учебному плану:	Б1.О.16
Трудоемкость в зачетных единицах:	3 семестр - 3; 4 семестр - 5; всего - 8
Часов (всего) по учебному плану:	288 часа
Лекции	3 семестр - 16 часов; 4 семестр - 32 часа; всего - 48 часа
Практические занятия	3 семестр - 16 часов; 4 семестр - 32 часа; всего - 48 часа
Лабораторные работы	3 семестр - 16 часов; 4 семестр - 16 часов; всего - 32 часа
Консультации	4 семестр - 2 часа;
Самостоятельная работа	3 семестр - 59,7 часа; 4 семестр - 97,5 часа; всего - 157,2 часа
в том числе на КП/КР	не предусмотрено учебным планом
Иная контактная работа	проводится в рамках часов аудиторных занятий
включая:	
Контрольная работа	
Промежуточная аттестация:	
Зачет с оценкой	3 семестр - 0,3 часа;
Экзамен	4 семестр - 0,5 часа; всего - 0,8 часа

Москва 2026

ПРОГРАММУ СОСТАВИЛ:

Преподаватель

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
	Сведения о владельце ЦЭП МЭИ	
	Владелец	Удрис Е.Я.
	Идентификатор	R4a930c6e-UdrisYY-c8e45d71

Е.Я. Удрис

СОГЛАСОВАНО:

Руководитель
образовательной программы

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
	Сведения о владельце ЦЭП МЭИ	
	Владелец	Киндра В.О.
	Идентификатор	R429f7b35-KindraVO-2c9422f7

В.О. Киндра

Заведующий выпускающей
кафедрой

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
	Сведения о владельце ЦЭП МЭИ	
	Владелец	Рогалев А.Н.
	Идентификатор	Rb956ba44-RogalevAN-6233a28b

А.Н. Рогалев

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Цель освоения дисциплины: изучение общих законов и принципов химии для последующего их использования при освоении междисциплинарных дисциплин и спецкурсов и для принятия обоснованных решений в профессиональной деятельности..

Задачи дисциплины

- освоение основных законов и принципов химии и овладение основами расчетов на их базе;
- усвоение классификации химических элементов, их соединений и взаимосвязи свойств и строения веществ;
- освоение общих закономерностей химических явлений и процессов, овладение основами расчетов на их базе и умением делать обобщения мировоззренческого характера;
- усвоение роли химии в решении современных профессиональных и общечеловеческих проблем;
- овладение умением выполнения лабораторных работ, проведения коллективных исследований;
- овладение умением применения информационно-коммуникационных технологий при изучении дисциплины и их использования в профессиональной деятельности.

Формируемые у обучающегося **компетенции** и запланированные **результаты обучения** по дисциплине, соотнесенные с **индикаторами достижения компетенций**:

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Запланированные результаты обучения
ОПК-3 Способен применять соответствующий физико-математический аппарат, методы анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования при решении профессиональных задач	ИД-7 _{ОПК-3} Демонстрирует понимание химических процессов	знать: - источники научно-учебной информации (учебники, справочники, базы данных) по изученным разделам дисциплины;; - свойства растворов и их основные характеристики, методы определения и оценки этих характеристик;; - классификацию и свойства химических элементов и их соединений, взаимосвязь строения и свойств веществ;; - основы техники безопасности и правила проведения эксперимента в химической лаборатории.; - основные кинетические законы и закономерности процессов, принципы кинетических расчетов;; - основные законы и закономерности общей химии и методы обработки экспериментальных данных;; - основные закономерности процессов коррозии металлов и защиты конструкционных материалов от коррозии;; - общие закономерности химических явлений и процессов, основы химической термодинамики, принципы термодинамических расчетов;;

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Запланированные результаты обучения
		- основные характеристики окислительно-восстановительных систем, классификацию электрохимических систем, их практическое использование;. уметь: - осуществлять поиск, хранение, обработку и анализ информации из различных источников и баз данных по изученным разделам дисциплины, представлять ее в требуемом формате с использованием информационных, компьютерных и сетевых технологий;; - обеспечивать соблюдение экологической безопасности на производстве и планировать экозащитные мероприятия и мероприятия по энерго- и ресурсосбережению на производстве.; - обеспечивать соблюдение правил техники безопасности, использовать приемы первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций;; - демонстрировать базовые знания в области химии, выявлять химическую сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности; применять для их разрешения основные законы естествознания, методы теоретического и экспериментального исследования, самостоятельно, пополнять и систематизировать приобретенные знания по дисциплине;; - проводить химический эксперимент по заданной методике, обработку и анализ полученных результатов с привлечением соответствующего математического аппарата;.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ ВО

Дисциплина относится к основной профессиональной образовательной программе Информационные системы и технологии в энергетике и промышленности (далее – ОПОП), направления подготовки 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника, уровень образования: высшее образование - бакалавриат.

Требования к входным знаниям и умениям:

- знать “Химия”, “Физика”, “Математика” в объеме курса средних образовательных учреждений.
- уметь Делать расчеты химических и физических процессов с применением математических методов

Результаты обучения, полученные при освоении дисциплины, необходимы при выполнении выпускной квалификационной работы.

3. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1 Структура дисциплины

Общая трудоемкость дисциплины составляет 8 зачетных единиц, 288 часа.

№ п/п	Разделы/темы дисциплины/формы промежуточной аттестации	Всего часов на раздел	Семестр	Распределение трудоемкости раздела (в часах) по видам учебной работы										Содержание самостоятельной работы/ методические указания
				Контактная работа								СР		
				Лек	Лаб	Пр	Консультация		ИКР		ПА	Работа в семестре	Подготовка к аттестации /контроль	
							КПР	ГК	ИККП	ТК				
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
1	Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.	30	3	5	5	5	-	-	-	-	-	15	-	<u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь." <u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь." подготовка к выполнению заданий на практических занятиях <u>Подготовка к аудиторным занятиям:</u> Проработка лекции, выполнение и подготовка к защите лаб. работы <u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов обработки результатов по изученному в разделе "Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь." материалу.
1.1	Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.	30		5	5	5	-	-	-	-	-	15	-	

														<u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач. провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения: <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр.7-76; [3], стр. 10-101. [4], стр.6-122.
2	Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики.	33		6	6	6	-	-	-	-	-	15	-	<u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач. провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения: <u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики." <u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов
2.1	Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики.	33		6	6	6	-	-	-	-	-	15	-	

													обработки результатов по изученному в разделе "Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики." материалу. <u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики." подготовка к выполнению заданий на практических занятиях <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр.90-107 [3], стр.105-181. [4], стр.124—213.	
3	Основы химической кинетики.	27		5	5	5	-	-	-	-	-	12	-	<u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов обработки результатов по изученному в разделе "Основы химической кинетики." материалу. <u>Подготовка к аудиторным занятиям:</u> Проработка лекции, выполнение и подготовка к защите лаб. работы <u>Подготовка к контрольной работе:</u> Изучение материалов по разделу Основы химической кинетики. и подготовка к контрольной работе <u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Основы химической кинетики." подготовка к выполнению заданий на практических занятиях <u>Проведение эксперимента:</u> Работа выполняется по индивидуальному заданию.
3.1	Основы химической кинетики.	27		5	5	5	-	-	-	-	-	12	-	

													Для проведения исследования применяется следующее оборудование: <u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Основы химической кинетики." <u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Основы химической кинетики.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач. провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения: <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр.190-217; [3], стр.184-226. [4], стр.272 -334.
	Зачет с оценкой	18.0		-	-	-	-	-	-	0.3	-	17.7	
	Всего за семестр	108.0		16	16	16	-	-	-	0.3	42	17.7	
	Итого за семестр	108.0		16	16	16	-	-	-	0.3	59.7		
4	Растворы. Водородный показатель среды pH.	50	4	11	6	11	-	-	-	-	22	-	<u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Растворы. Водородный показатель среды pH.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач. провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения:
4.1	Растворы. Водородный показатель среды pH.	50		11	6	11	-	-	-	-	22	-	<u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Растворы. Водородный показатель среды pH." <u>Подготовка к аудиторным занятиям:</u> Проработка лекции, выполнение и

														подготовка к защите лаб. работы <u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов обработки результатов по изученному в разделе "Растворы. Водородный показатель среды pH." материалу. <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр.190-217; [3], стр.184-226. [4], 272 -334.
5	Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.	50		11	6	11	-	-	-	-	-	22	-	<u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии." подготовка к выполнению заданий на практических занятиях
5.1	Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.	50		11	6	11	-	-	-	-	-	22	-	<u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов обработки результатов по изученному в разделе "Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии." материалу. <u>Подготовка к аудиторным занятиям:</u> Проработка лекции, выполнение и подготовка к защите лаб. работы <u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия

														металлов и защита от коррозии." <u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач, провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения: <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр.258-293; [2], Стр 100-540 [3], стр.227-298. [4], стр.336-423.
6	Специальные разделы химии.	44		10	4	10	-	-	-	-	-	20	-	<u>Подготовка к текущему контролю:</u> Повторение материала по разделу "Специальные разделы химии." <u>Подготовка к лабораторной работе:</u> Для выполнения заданий по лабораторной работе необходимо предварительно изучить тему и задачи выполнения лабораторной работы, а так же изучить вопросы вариантов обработки результатов по изученному в разделе "Специальные разделы химии." материалу. <u>Подготовка к аудиторным занятиям:</u> Проработка лекции, выполнение и подготовка к защите лаб. работы <u>Подготовка к контрольной работе:</u> Изучение материалов по разделу Специальные разделы химии. и подготовка к контрольной работе <u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Специальные разделы химии." подготовка к
6.1	Специальные разделы химии.	44		10	4	10	-	-	-	-	-	20	-	

														выполнению заданий на практических занятиях <u>Проведение эксперимента:</u> Работа выполняется по индивидуальному заданию. Для проведения исследования применяется следующее оборудование: <u>Подготовка расчетных заданий:</u> Задания ориентированы на решения минизаданий по разделу "Специальные разделы химии.". Студенты необходимо повторить теоретический материал, разобрать примеры решения аналогичных задач. провести расчеты по варианту задания и сделать выводы. В качестве задания используются следующие упражнения: <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [2], 1-100 [3], стр.373-440, 343-350
	Экзамен	36.0		-	-	-	-	2	-	-	0.5	-	33.5	
	Всего за семестр	180.0		32	16	32	-	2	-	-	0.5	64	33.5	
	Итого за семестр	180.0		32	16	32	2	-	-	0.5	97.5			
	ИТОГО	288.0	-	48	32	48	2	-	-	0.8	157.2			

Примечание: Лек – лекции; Лаб – лабораторные работы; Пр – практические занятия; КПр – аудиторные консультации по курсовым проектам/работам; ИККП – индивидуальные консультации по курсовым проектам/работам; ГК- групповые консультации по разделам дисциплины; СР – самостоятельная работа студента; ИКР – иная контактная работа; ТК – текущий контроль; ПА – промежуточная аттестация

3.2 Краткое содержание разделов

1. Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.

1.1. Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.

Введение. Предмет химии. Основные законы химии. Химический эквивалент вещества. Молярная масса эквивалента вещества. Закон эквивалентов. Основные положения квантовой модели строения атома. Двойственная природа электрона. Атомные орбитали. Квантовые числа. Строение многоэлектронных атомов. Принципы формирования электронной структуры атомов. Периодическая система элементов Д.И. Менделеева и электронная структура атомов. Современная формулировка периодического закона. Периодическое изменение свойств элементов и их соединений: энергия ионизации, энергия сродства к электрону, электроотрицательность, атомные радиусы, окислительно-восстановительные и кислотно-основные свойства. Природа химической связи. Ковалентная, ионная и металлическая связь, их характеристики и свойства. Метод валентных связей (ВС). Механизмы образования ковалентной связи. Пространственная структура молекул по методу ВС. Гибридизация атомных орбиталей. Полярность молекул. Метод молекулярных орбиталей. Порядок связи. Магнитные свойства молекул. Природа химической связи в комплексных соединениях. Структура комплексных соединений. Взаимодействия между молекулами. Химическая связь в твердых телах..

2. Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики.

2.1. Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Энергетика химических процессов. Основные понятия и законы химической термодинамики. Энтальпия системы и ее изменения. Энтальпии образования и сгорания веществ. Термохимические уравнения. Стандартное состояние веществ. Энтальпия химических реакций. Закон Гесса. Уравнение Кирхгоффа. Термохимические расчеты. Энтропия химических процессов. Стандартная энтропия веществ. Зависимость энтропии реакции от температуры. Закон термодинамики для изолированных систем. Энтальпийный и энтропийный факторы в изобарно-изотермических процессах. Энергия Гиббса и энергия Гельмгольца химических реакций. Определение условий самопроизвольного протекания и глубины протекания химических процессов. Энергия Гиббса образования веществ. Термодинамические расчёты. Уравнение изотермы Вант-Гоффа. Химическое равновесие. Константа равновесия. Влияние температуры на константу равновесия. Уравнение изобары Вант-Гоффа. Расчет равновесных концентраций реагирующих веществ. Принцип Ле Шателье-Брауна. Химическое равновесие в гетерогенных системах..

3. Основы химической кинетики.

3.1. Основы химической кинетики.

Основные понятия и законы химической кинетики. Скорость химических реакций. Влияние концентрации на скорость процесса. Кинетическое уравнение химической реакции. Порядок и молекулярность реакции. Реакции 0, 1, 2 и n – порядков. Особенности кинетики гетерогенных реакций. Влияние температуры на скорость реакций. Правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. Механизмы реакций. Сложные реакции. Цепные реакции. Катализаторы и каталитические процессы. Гомогенный и гетерогенный катализ..

4. Растворы. Водородный показатель среды pH.

4.1. Растворы. Водородный показатель среды pH.

Общие понятия о дисперсных системах и растворах. Концентрация. Растворимость. Общие свойства растворов. Термодинамика процессов растворения. Химические равновесия в растворах. Растворы электролитов, слабые и сильные электролиты. Активность. Водородный показатель среды pH. Гидролиз солей. Расчет pH растворов гидролизующихся солей. Малорастворимые электролиты. Произведение растворимости. Адсорбционное равновесие. Равновесие в растворах комплексных соединений..

5. Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.

5.1. Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.

Окислительно-восстановительные и электрохимические процессы. Законы Фарадея. Термодинамика электрохимических процессов. Электродные потенциалы и типы электродов. Водородная шкала потенциалов. Гальванические элементы. Электродвижущая сила элемента. Химические источники тока. Кинетика электрохимических процессов. Концентрационная и электрохимическая поляризация. Уравнение Тафеля. Способы снижения поляризации. Электролиз. Последовательность электродных процессов при электролизе. Практическое применение электролиза. Химическая и электрохимическая коррозия металлов. Классификация коррозионных процессов. Скорость и механизм коррозионных процессов. Основные методы защиты металлов от коррозии. Легирование металлов. Защитные покрытия. Металлические и неметаллические покрытия. Электрохимическая защита. Изменение свойств коррозионной среды. Рациональное конструирование..

6. Специальные разделы химии.

6.1. Специальные разделы химии.

Элементы органической химии. Углеводороды. Производные углеводородов. Состав, свойства и переработка органического топлива – нефти и природного газа. Полимерные материалы. Методы получения, основные свойства и применение. Химия воды. Основные технологические характеристики и методы очистки воды. Химия и экология..

3.3. Темы практических занятий

1. Химия топлива Тепловые эффекты сгорания топлив. (2 часа);
2. Коррозия металлов. Защита от коррозии. (2 часа);
3. Электролиз. Расчеты по законам Фарадея. (2 часа);
4. Электрохимические процессы. ЭДС и напряжение гальванических элементов. (2 часа);
5. Растворы электролитов. Расчеты водородного показателя растворов сильных и слабых электролитов. Гидролиз солей. (2 часа);
6. Зависимость скорости реакций от температуры. Энергия активации. (2 часа);
7. Электронное строение атома. Периодическая система элементов. (2 часа);
8. Химия воды. Расчеты жесткости и содержания растворенного кислорода. (2 часа);
9. Определение направленности химических процессов. (2 часа);
10. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические расчеты. (2 часа);
11. Химическая связь в комплексных соединениях, определение их структуры. (2 часа);
12. Химическая связь. Определение пространственных структур молекул по методу валентных связей. (2 часа);
13. Химическая переработка нефтей. (2 часа);

14. Кинетика химических реакций. Кинетические расчеты для односторонних реакций разных порядков. (2 часа);
15. Химическое равновесие. Расчеты равновесных составов термодинамических систем. (2 часа);
16. Общие свойства растворов. Концентрация. Расчеты. (2 часа).

3.4. Темы лабораторных работ

1. Кинетика химических реакций. Зависимость скорости гомогенной реакции от концентрации реагентов и температуры.;
2. Гидролиз солей.;
3. Электронная структура атомов и одноатомных ионов.;
4. Металлы побочных подгрупп. Комплексные соединения .;
5. Определение тепловых эффектов химических реакций .;
6. Химическое равновесие .;
7. Водородный показатель среды .;
8. Адсорбция органических веществ на активированном угле.;
9. Электродвижущие силы и напряжение гальванического элемента.;
10. Коррозия металлов.;
11. Защита металлов от коррозии. Защитные покрытия.;
12. Определение плотности органических жидкостей и фракций нефти ареометрическим методом.;
13. Определение жесткости воды.;
14. Техника безопасности и основные правила работы в лаборатории. Закон эквивалентов.;
15. Электролиз..

3.5 Консультации

Групповые консультации по разделам дисциплины (ГК)

1. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь."
2. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики."
3. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Основы химической кинетики."
4. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Растворы. Водородный показатель среды pH."
5. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии."
6. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Специальные разделы химии."

3.6 Тематика курсовых проектов/курсовых работ

Курсовой проект/ работа не предусмотрены

3.7. Соответствие разделов дисциплины и формируемых в них компетенций

Запланированные результаты обучения по дисциплине (в соответствии с разделом 1)	Коды индикаторов	Номер раздела дисциплины (в соответствии с п.3.1)						Оценочное средство (тип и наименование)
		1	2	3	4	5	6	
Знать:								
основные характеристики окислительно-восстановительных систем, классификацию электрохимических систем, их практическое использование;	ИД-7 _{ОПК-3}					+		Контрольная работа/Гальванический элемент. Электролиз. Коррозия металлов
общие закономерности химических явлений и процессов, основы химической термодинамики, принципы термодинамических расчетов;	ИД-7 _{ОПК-3}		+					Контрольная работа/Химическая термодинамика, равновесие
основные закономерности процессов коррозии металлов и защиты конструкционных материалов от коррозии;	ИД-7 _{ОПК-3}					+		Контрольная работа/Гальванический элемент. Электролиз. Коррозия металлов
основные законы и закономерности общей химии и методы обработки экспериментальных данных;	ИД-7 _{ОПК-3}		+					Контрольная работа/Химическая термодинамика, равновесие
основные кинетические законы и закономерности процессов, принципы кинетических расчетов;	ИД-7 _{ОПК-3}			+				Контрольная работа/Химическая кинетика
основы техники безопасности и правила проведения эксперимента в химической лаборатории.	ИД-7 _{ОПК-3}						+	Контрольная работа/Специальные разделы химии: Элементы органической химии; химия органического топлива, Полимерные материалы. Химия воды. Химия и экология
классификацию и свойства химических элементов и их соединений, взаимосвязь строения и свойств веществ;	ИД-7 _{ОПК-3}	+						Контрольная работа/Электронное строение атомов. Химическая связь
свойства растворов и их основные характеристики, методы определения и оценки этих характеристик;	ИД-7 _{ОПК-3}				+			Контрольная работа/Растворы электролитов. Водородный показатель
источники научно-учебной информации (учебники, справочники, базы данных) по изученным разделам дисциплины;	ИД-7 _{ОПК-3}	+						Контрольная работа/Электронное строение атомов. Химическая связь
Уметь:								

проводить химический эксперимент по заданной методике, обработку и анализ полученных результатов с привлечением соответствующего математического аппарата;	ИД-7 _{ОПК-3}					+	Контрольная работа/Гальванический элемент. Электролиз. Коррозия металлов
демонстрировать базовые знания в области химии, выявлять химическую сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности; применять для их разрешения основные законы естествознания, методы теоретического и экспериментального исследования, самостоятельно, пополнять и систематизировать приобретенные знания по дисциплине;	ИД-7 _{ОПК-3}		+				Контрольная работа/Химическая термодинамика, равновесие
обеспечивать соблюдение правил техники безопасности, использовать приемы первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций;	ИД-7 _{ОПК-3}					+	Контрольная работа/Специальные разделы химии: Элементы органической химии; химия органического топлива, Полимерные материалы. Химия воды. Химия и экология
обеспечивать соблюдение экологической безопасности на производстве и планировать экозащитные мероприятия и мероприятия по энерго- и ресурсосбережению на производстве.	ИД-7 _{ОПК-3}			+			Контрольная работа/Химическая кинетика
осуществлять поиск, хранение, обработку и анализ информации из различных источников и баз данных по изученным разделам дисциплины, представлять ее в требуемом формате с использованием информационных, компьютерных и сетевых технологий;	ИД-7 _{ОПК-3}				+		Контрольная работа/Растворы электролитов. Водородный показатель

4. КОМПЕТЕНТНОСТНО-ОРИЕНТИРОВАННЫЕ ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ КОНТРОЛЯ ОСВОЕНИЯ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (ТЕКУЩИЙ КОНТРОЛЬ УСПЕВАЕМОСТИ, ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ)

4.1. Текущий контроль успеваемости

3 семестр

Форма реализации: Письменная работа

1. Химическая кинетика (Контрольная работа)
2. Химическая термодинамика, равновесие (Контрольная работа)
3. Электронное строение атомов. Химическая связь (Контрольная работа)

4 семестр

Форма реализации: Компьютерное задание

1. Специальные разделы химии: Элементы органической химии; химия органического топлива, Полимерные материалы. Химия воды. Химия и экология (Контрольная работа)

Форма реализации: Письменная работа

1. Гальванический элемент. Электролиз. Коррозия металлов (Контрольная работа)
2. Растворы электролитов. Водородный показатель (Контрольная работа)

Балльно-рейтинговая структура дисциплины является приложением А.

4.2 Промежуточная аттестация по дисциплине

Зачет с оценкой (Семестр №3)

Оценка определяется в соответствии с Положением о балльно-рейтинговой системе для студентов НИУ «МЭИ» на основании семестровой и аттестационной составляющих.

Экзамен (Семестр №4)

В диплом выставляется оценка за 4 семестр.

Примечание: Оценочные материалы по дисциплине приведены в фонде оценочных материалов ОПОП.

5. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

5.1 Печатные и электронные издания:

1. Коровин Н. В., Кулешов Н. В., Гончарук О. Н., Камышова В. К., Ланская И. И., Мясникова Н. В., Осина М. А., Удрис Е. Я., Яштулов Н. А.- "Общая химия. Теория и задачи", (6-е изд., стер.), Издательство: "Лань", Санкт-Петербург, 2022 - (492 с.)

<https://e.lanbook.com/book/183692>;

2. Кулешов Н. В., Попов С. К., Захаров С. В., Нефедкин С. И., Кулешов В. Н., Петин С. Н., Рогалев А. Н., Киндра В. О., Фатеев В. Н.- "Водородная энергетика", Издательство: "НИУ МЭИ", Москва, 2021 - (548 с.)

<https://e.lanbook.com/book/307244>;

3. Коровин, Н. В. Общая химия : учебник для вузов по техническим направлениям и специальностям / Н. В. Коровин. – 13-е изд. перераб. и доп. – М. : Академия, 2011. – 496 с. – (Высшее профессиональное образование. Бакалавриат). – ISBN 978-5-7695-8015-4.;

4. Общая химия. Теория и задачи : учебное пособие / ред. Н. В. Коровин, Н. В. Кулешов. – 2-е изд., стер. – Санкт-Петербург : Лань, 2017. – 492 с. – (Учебники для вузов. Специальная литература). – ISBN 978-5-8114-1736-0..

5.2 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение:

1. СДО "Прометей";
2. Office / Российский пакет офисных программ;
3. Windows / Операционная система семейства Linux;
4. Видеоконференции (Майнд, Сберджаз, ВК и др).

5.3 Интернет-ресурсы, включая профессиональные базы данных и информационно-справочные системы:

1. ЭБС Лань - <https://e.lanbook.com/>
2. ЭБС "Университетская библиотека онлайн" - http://biblioclub.ru/index.php?page=main_ub_red
3. Научная электронная библиотека - <https://elibrary.ru/>
4. База данных журналов издательства Elsevier - <https://www.sciencedirect.com/>
5. База данных Web of Science - <http://webofscience.com/>
6. База данных Scopus - <http://www.scopus.com>
7. Национальная электронная библиотека - <https://rusneb.ru/>
8. База данных диссертаций ProQuest Dissertations and Theses Global - <https://search.proquest.com/pqdtglobal/index>
9. Журналы издательства Wiley - <https://onlinelibrary.wiley.com/>
10. База открытых данных Министерства труда и социальной защиты РФ - <https://rosmintrud.ru/opendata>
11. База открытых данных профессиональных стандартов Министерства труда и социальной защиты РФ - <http://profstandart.rosmintrud.ru/obshchiy-informatsionnyy-blok/natsionalnyy-reestr-professionalnykh-standartov/>
12. База открытых данных Министерства экономического развития РФ - <http://www.economy.gov.ru>
13. База открытых данных Росфинмониторинга - <http://www.fedsfm.ru/opendata>

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Тип помещения	Номер аудитории, наименование	Оснащение
Учебные аудитории для проведения лекционных занятий и текущего контроля	Б-300, Учебная аудитория	парта, парта со скамьей, рабочее место сотрудника, стол, стул, трибуна, доска меловая, колонки звуковые, микрофон, мультимедийный проектор, экран, учебно-наглядное пособие
Учебные аудитории для проведения практических занятий, КР и КП	А-413/11, Учебная аудитория каф. "ХиЭЭ"	рабочее место сотрудника, стол преподавателя, стул, шкаф, шкаф для хранения инвентаря, стол письменный, доска меловая, лабораторный стенд, компьютер персональный, принтер, инвентарь учебный
Учебные аудитории для проведения лабораторных занятий	А-413/10, Лаборатория каф. "ХиЭЭ"	стол, стул, шкаф, шкаф для документов, компьютерная сеть с выходом в Интернет, компьютер персональный, стенд лабораторный
Учебные аудитории для	А-413/11, Учебная	рабочее место сотрудника, стол

проведения промежуточной аттестации	аудитория каф. "ХиЭЭ"	преподавателя, стул, шкаф, шкаф для хранения инвентаря, стол письменный, доска меловая, лабораторный стенд, компьютер персональный, принтер, инвентарь учебный
Помещения для самостоятельной работы	НТБ-303, Лекционная аудитория	стол компьютерный, стул, стол письменный, вешалка для одежды, компьютерная сеть с выходом в Интернет, компьютер персональный, принтер, кондиционер
Помещения для консультирования	А-413/7, Кабинет сотрудников каф. "ХиЭЭ"	кресло рабочее, рабочее место сотрудника, стол, стул, шкаф, шкаф для документов, стол письменный, компьютерная сеть с выходом в Интернет, компьютер персональный, принтер, кондиционер
Помещения для хранения оборудования и учебного инвентаря	А-413/9, Методический кабинет каф. "ХиЭЭ"	рабочее место сотрудника, стол, стол письменный, набор инструментов для профилактического обслуживания оборудования, инвентарь учебный

БАЛЛЬНО-РЕЙТИНГОВАЯ СТРУКТУРА ДИСЦИПЛИНЫ

Химия

(название дисциплины)

3 семестр

Перечень контрольных мероприятий текущего контроля успеваемости по дисциплине:

КМ-1 Электронное строение атомов. Химическая связь (Контрольная работа)

КМ-2 Химическая термодинамика, равновесие (Контрольная работа)

КМ-3 Химическая кинетика (Контрольная работа)

Вид промежуточной аттестации – Зачет с оценкой.

Номер раздела	Раздел дисциплины	Индекс КМ:	КМ-1	КМ-2	КМ-3
		Неделя КМ:	8	12	16
1	Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.				
1.1	Основные законы химии. Строение вещества. Электронное строение атомов. Периодическая система элементов. Химическая связь.		+		
2	Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики.				
2.1	Общие закономерности химических процессов. Основы химической термодинамики.			+	
3	Основы химической кинетики.				
3.1	Основы химической кинетики.				+
Вес КМ, %:			30	35	35

4 семестр

Перечень контрольных мероприятий текущего контроля успеваемости по дисциплине:

КМ-4 Растворы электролитов. Водородный показатель (Контрольная работа)

КМ-5 Гальванический элемент. Электролиз. Коррозия металлов (Контрольная работа)

КМ-6 Специальные разделы химии: Элементы органической химии; химия органического топлива, Полимерные материалы. Химия воды. Химия и экология (Контрольная работа)

Вид промежуточной аттестации – Экзамен.

Номер раздела	Раздел дисциплины	Индекс КМ:	КМ-4	КМ-5	КМ-6
		Неделя КМ:	8	12	16
1	Растворы. Водородный показатель среды pH.				

1.1	Растворы. Водородный показатель среды pH.	+		
2	Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.			
2.1	Электрохимические процессы. Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и защита от коррозии.		+	
3	Специальные разделы химии.			
3.1	Специальные разделы химии.			+
Вес КМ, %:		35	35	30