

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: Автономные энергетические системы

Уровень образования: высшее образование - бакалавриат

Форма обучения: Очная

Рабочая программа дисциплины
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Блок:	Блок 1 «Дисциплины (модули)»
Часть образовательной программы:	Часть, формируемая участниками образовательных отношений
№ дисциплины по учебному плану:	Б1.Ч.09.04
Трудоемкость в зачетных единицах:	7 семестр - 4;
Часов (всего) по учебному плану:	144 часа
Лекции	7 семестр - 32 часа;
Практические занятия	7 семестр - 16 часов;
Лабораторные работы	7 семестр - 16 часов;
Консультации	проводится в рамках часов аудиторных занятий
Самостоятельная работа	7 семестр - 79,7 часа;
в том числе на КП/КР	не предусмотрено учебным планом
Иная контактная работа	проводится в рамках часов аудиторных занятий
включая:	
Тестирование	
Дискуссия	
Реферат	
Промежуточная аттестация:	
Зачет с оценкой	7 семестр - 0,30 часа;

Москва 2023

ПРОГРАММУ СОСТАВИЛ:

Преподаватель

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
Сведения о владельце ЦЭП МЭИ		
Владелец	Нефедкин С.И.	
Идентификатор	Re4207b7b-NefedkinSI-3a80b823	

С.И. Нефедкин

СОГЛАСОВАНО:

Руководитель
образовательной программы

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
Сведения о владельце ЦЭП МЭИ		
Владелец	Ланская И.И.	
Идентификатор	R3db6324d-Lanskyall-6f410db9	

И.И. Ланская

Заведующий выпускающей
кафедрой

	Подписано электронной подписью ФГБОУ ВО «НИУ «МЭИ»	
Сведения о владельце ЦЭП МЭИ		
Владелец	Кулешов Н.В.	
Идентификатор	Re9c42de9-KuleshovNV-bc390ed6	

Н.В. Кулешов

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Цель освоения дисциплины: изучение классических и современные методов физико-химических исследований применительно к технологиям водородной и электрохимической энергетики с целью исследования и улучшения параметров электрохимических устройств, таких как топливные элементы и электролизные ячейки, электрохимические аккумуляторы и конденсаторы..

Задачи дисциплины

- изучить традиционные и современные методы физико-химических исследований применительно к технологиям водородной и электрохимической энергетики;
- освоить методы проведения научных исследований в области водородной и электрохимической энергетики, использовать освоенные физико-химические методы для создания новых элементов электрохимических устройств (электроды-катализаторы, мембранны и диафрагмы), понимать тенденции развития и новые возможности современных методов исследования с использованием последних науки и техники.

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
ПК-4 Способен к разработке мероприятий по совершенствованию технологии производства автономных энергетических систем и их элементов	ИД-2 _{ПК-4} анализирует научную проблематику области исследований и разработки автономных энергетических систем и их элементов	<p>знать:</p> <ul style="list-style-type: none">- методы характеризации катализаторов, электродов и других элементов электрохимических устройствах преобразования энергии;- основные закономерности классических и новых физико-химических методов исследований (электрохимических, спектральных, термографических и хроматографических) применительно в технологиям водородной и электрохимической энергетики; <p>уметь:</p> <ul style="list-style-type: none">- проводить исследования процессов и материалов в электрохимических устройствах преобразования энергии (топливные элементы, электролизеры, аккумуляторы);- анализировать и использовать на практике результаты исследований, давать рекомендации по улучшению параметров исследуемых устройств.
ПК-4 Способен к разработке мероприятий по совершенствованию технологии производства автономных энергетических систем и их элементов	ИД-3 _{ПК-4} выполняет эксперименты по параметрам и характеристикам химических реакторов, топливных элементов, электрохимических энергоустановок, установок	<p>знать:</p> <ul style="list-style-type: none">- возможности доступа и анализа информационных научных ресурсов (научные журналы, патенты, книги). <p>уметь:</p> <ul style="list-style-type: none">- использовать информационные мировые ресурсы (научные журналы,

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Запланированные результаты обучения
	водородной энергетики и их элементов в соответствии с установленными полномочиями	патенты, книги) для выполнения исследований на современном уровне.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ ВО

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

Требования к входным знаниям и умениям:

- знать фундаментальные представления о физико-химических процессах
- знать использовать данные знания в термодинамических расчетах
- знать теоретические основы химических источников тока
- уметь выполнять термохимические расчеты физико-химических процессов теплоэнергетики и теплотехники
- уметь выполнять расчет кинетических характеристик процессов для выбора оптимальных параметров работы теплоэнергетических и теплотехнических систем

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 4 зачетных единицы, 144 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				
1	2	3	4				КПР	ГК	ИККП	ТК			14	15			
1	Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек	29	7	9	4	2	-	-	-	-	-	14	-			<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 "Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек" материала.	
1.1	Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек	29		9	4	2	-	-	-	-	-	14	-			<u>Подготовка к контрольной работе:</u> Изучение материалов по разделу Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек и подготовка к контрольной работе <u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек" подготовка к выполнению заданий на практических занятиях <u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение	

3	Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.	35		7	4	6	-	-	-	-	-	18	-	<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 "Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред." материалу.
3.1	Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.	35		7	4	6	-	-	-	-	-	18	-	<u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред." подготовка к выполнению заданий на практических занятиях <u>Самостоятельное изучение теоретического материала:</u> Изучение дополнительного материала по разделу "Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред." <u>Изучение материалов литературных источников:</u> [1], стр. 131-153, 175-185
4	Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки	26		6	4	4	-	-	-	-	-	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 "Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки" материалу.
4.1	Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки	26		6	4	4	-	-	-	-	-	12	-	<u>Подготовка к практическим занятиям:</u> Изучение материала по разделу "Физико-химические свойства водорода и методы его

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. Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа.

Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек

1.1. Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа.

Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек

Вводная лекция по специальности с обоснованием места изучаемой дисциплины в общем учебном плане подготовки бакалавров. Физико-химические методы. Объекты исследований и классификация методов. Электрохимическая система. Электродный потенциал. Электрохимические ячейки. Электроды: индикаторные и сравнения. Водородная шкала потенциалов. Хлорсеребряный, каломельный, окисно-рутный электроды сравнения. Методическое обеспечение электрохимических измерений. Равновесные электрохимические методы исследования. Уравнение Нернста. Потенциометрия. pH-метрия. Стеклянный электрод. Ионоселективные электроды. Метод градуировочного графика. Метод стандартных добавок. Изопотенциальная точка. Газочувствительные электроды. Ферментные электроды. Неравновесные электрохимические методы исследования. Вольтамперометрия. Шкала потенциалов восстановления ионов. Индикаторные электроды для определения ионов в катодной и анодной области потенциалов. Рутный электрод. Поляграфия. Платиновый и стеклоуглеродный электроды. Методы разделения фараадеевского и емкостного токов. Инверсионная вольтамперометрия. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек. Основные положения термодинамики и кинетики электрохимических систем. Вольтамперная характеристика (ВАХ). Анализ работы топливного элемента по вольтамперной характеристике. Виды поляризации. Измерение потенциалов и омических потерь в мембрано-электродном блоке. Влияние парциального давления кислорода и «crossover» эффекта ВАХ топливного элемента. Определение режима максимальной мощности ТЭ. Тестовые станции ТЭ. Исследование составляющих напряжения электролизной ячейки. Определение тока обмена электрода по ВАХ. Определение контактного сопротивления на границе электрод-диафрагма (мембрана) электрохимического элемента. Определение активной поверхности катализаторов электрохимическими методами. Удельная поверхность. Фактор шероховатости. Методы исследования полимерных мембран..

2. Электрохимические методы исследования. Методы исследования пористых и дисперсных элементов. Методы микроскопии.

2.1. Электрохимические методы исследования. Методы исследования пористых и дисперсных элементов. Методы микроскопии.

Закономерности процессов массообмена и кинетики на обтекаемых электродах. Дисковый врачающийся электрод (ВДЭ). Уравнение Левича. Использование ВДЭ для определения лимитирующей стадии и кинетических параметров электрохимической реакции. Дисковый врачающийся электрод с кольцом. Электрохимическая импедансная спектроскопия (ЭИС). Эквивалентная схема замещения электрохимической ячейки. Импеданс и годограф импеданса. Диффузионный импеданс Варбурга. Определение составляющих напряжения топливного элемента с использованием ЭИС. Основные характеристики пористых материалов и методы их определения. Экспрессные методы определения характеристик пористых электролов. Методы порометрии. Классификация методов порометрии и диапазоны их применимости. Метод рутной порометрии. Метод эталонной контактной порометрии. Метод низкотемпературной адсорбции азота (метод БЭТ). Изотерма БЭТ. Микроскопия. Классификация и диапазоны применимости. Оптическая микроскопия. Растворная электронная микроскопия. Просвечивающая микроскопия. Сканирующая атомно-силовая и тунNELьная микроскопия..

3. Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.

3.1. Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.

Элементный анализ поверхности. Элементный анализ объемного состава жидкой и твердой фаз. Фазовый анализ. Спектрофотометрия. Атомно-абсорбционная спектрометрия. Люминесцентный метод анализа. Дифрактометрия. Хроматографические методы. Классификация видов хроматографии. Термогравитометрия. Термический гравиметрический анализ (ТГА) и дифференциальный термический анализ (ДТА).

4. Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки

4.1. Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки

Физико-химические свойства водорода. Свойства водорода на восстановителя и как топлива. Методы контроля концентрации водорода (диффузионные, термохимические, термокондуктометрические. Вольтамперная характеристика топливного элемента и электролизной ячейки. Определение составляющих напряжения. Тестовые ячейки и методы измерений. Тестовые станции. Потенциостаты..

3.3. Темы практических занятий

1. Изучение физико-химических методов исследования на примере разбора и обсуждения научных статей из ведущих научных журналах по теме специальности.

Студенты по согласованию с преподавателей выбирают научную статью, переводят ее с английского, делают презентацию, в которой разбирают используемые физико-химические методы исследования, предложенные авторами статьи. В качестве источника информации – необходимо использовать ведущие научные журналы на английском языке, выбранные на портале www.sciencedirect.com

*International Journal of Hydrogen Energy, Journal of Power Sources, Electrochimica Acta
Electrochemistry Communications*

Для подготовки доклада выделяется время, запланированное на самостоятельную подготовку, а также время практических занятий для доклада и публичного обсуждения из расчета 1 час на одну студенческую презентацию (доклад и обсуждение)..

3.4. Темы лабораторных работ

1. Лабораторная работа №3 [2, стр. 25–36] (4 часа) Исследование физико-химических показателей водных технологических сред;
2. Лабораторная работа №2 [2, С.25-36] Исследование вольтамперной характеристики водород-воздушного топливного элемента;
3. Лабораторная работа №7 [4, С. 6–15] Определение активной поверхности электродов-катализаторов электрохимическими методами.

3.5 Консультации

Групповые консультации по разделам дисциплины (ГК)

1. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек"
2. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Электрохимические методы исследования. Методы исследования пористых и дисперсных элементов. Методы микроскопии."
3. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред."
4. Обсуждение материалов по кейсам раздела "Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки"

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		
Знать:							
основные закономерности классических и новых физико-химических методов исследований (электрохимических, спектральных, термографических и хроматографических) применительно в технологиям водородной и электрохимической энергетики;	ИД-2пк-4	+				Тестирование/Термодинамика топливного элемента	
методы характеристизации катализаторов, электродов и других элементов электрохимических устройствах преобразования энергии	ИД-2пк-4		+			Тестирование/Электроды сравнения, электродные потенциалы	
возможности доступа и анализа информационных научных ресурсов (научные журналы, патенты, книги)	ИД-3пк-4				+	Реферат/Поиск источников по базам данных Интернет-ресурсов	
Уметь:							
анализировать и использовать на практике результаты исследований, давать рекомендации по улучшению параметров исследуемых устройств	ИД-2пк-4			+		Дискуссия/Защита лабораторной работы "Исследование физико-химических показателей водных технологических сред"	
проводить исследования процессов и материалов в электрохимических устройствах преобразования энергии (топливные элементы, электролизеры, аккумуляторы)	ИД-2пк-4			+		Дискуссия/Защита лабораторной работы "Исследование физико-химических показателей водных технологических сред"	
использовать информационные мировые ресурсы (научные журналы, патенты, книги) для выполнения исследований на современном уровне	ИД-3пк-4				+	Реферат/Поиск источников по базам данных Интернет-ресурсов	

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

4.1. Текущий контроль успеваемости

7 семестр

Форма реализации: Компьютерное задание

1. Поиск источников по базам данных Интернет-ресурсов (Реферат)

Форма реализации: Письменная работа

1. Термодинамика топливного элемента (Тестирование)
2. Электроды сравнения, электродные потенциалы (Тестирование)

Форма реализации: Устная форма

1. Защита лабораторной работы "Исследование физико-химических показателей водных технологических сред" (Дискуссия)

Балльно-рейтинговая структура дисциплины является приложением А.

4.2 Промежуточная аттестация по дисциплине

Зачет с оценкой (Семестр №7)

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

В диплом выставляется оценка за 7 семестр.

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

5. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

5.1 Печатные и электронные издания:

1. Нефедкин, С. И. Физико-химические методы исследований в технологиях водородной и электрохимической энергетики. Курс лекций : учебное пособие по курсу "Физико-химические методы исследований в технологиях водородной и электрохимической энергетики" по направлению "Теплоэнергетика" / С. И. Нефедкин, Моск. энерг. ин-т (МЭИ ТУ) . – М. : Издательский дом МЭИ, 2008 . – 216 с. - ISBN 978-5-383-00282-7 .;
2. Нефедкин, С. И. Физико-химические методы исследований. Лабораторные работы N 1-6: Лабораторный практикум : учебное пособие по курсу "Физико-химические методы исследований в технологиях водородной энергетики" по направлению "Теплоэнергетика" / С. И. Нефедкин, Моск. энерг. ин-т (МЭИ ТУ) . – М. : Издательский дом МЭИ, 2009 . – 78 с. - ISBN 978-5-383-00159-2 .

<http://elib.mpei.ru/elib/view.php?id=384>;

3. Нефедкин, С. И. Физико-химические методы получения и исследования дисперсных сред и наноматериалов : лабораторные работы № 1-6 : лабораторный практикум / С. И. Нефедкин, М. А. Климова, Нац. исслед. ун-т "МЭИ" (НИУ"МЭИ") . – М. : Изд-во МЭИ, 2019 . – 96 с. - ISBN 978-5-7046-2134-8 .

<http://elib.mpei.ru/elib/view.php?id=10863>;

4. 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", (5-е изд.,

стер.), Издательство: "Лань", Санкт-Петербург, 2021 - (492 с.)
<https://e.lanbook.com/book/158949>.

5.2 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение:

1. Office / Российский пакет офисных программ;
2. Windows / Операционная система семейства Linux;
3. 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 Web of Science - <http://webofscience.com/>
5. База данных Scopus - <http://www.scopus.com>
6. Национальная электронная библиотека - <https://rusneb.ru/>
7. Журнал Science - <https://www.sciencemag.org/>
8. Электронная библиотека МЭИ (ЭБ МЭИ) - <http://elib.mpei.ru/login.php>
9. Портал открытых данных Российской Федерации - <https://data.gov.ru>
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>

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Тип помещения	Номер аудитории, наименование	Оснащение
Учебные аудитории для проведения лекционных занятий и текущего контроля	А-409, Учебная аудитория каф. "ХиЭЭ"	парта со скамьей, стол преподавателя, стул, доска меловая, мультимедийный проектор, экран
Учебные аудитории для проведения практических занятий, КР и КП	Б-301а, Научно-образовательная лаборатория "Водородная энергетика и электрохимические технологии"	рабочее место сотрудника, стул, стол письменный, оборудование для экспериментов, оборудование учебное, компьютер персональный, принтер, учебно-наглядное пособие
Учебные аудитории для проведения лабораторных занятий	А-324, Научно-образовательная лаборатория "Водородная энергетика и электрохимические технологии"	стол, стул, шкаф для одежды, шкаф для хранения инвентаря, тумба, компьютер персональный, кондиционер, наборы демонстрационного оборудования, стенд лабораторный
Учебные аудитории для проведения промежуточной аттестации	А-409, Учебная аудитория каф. "ХиЭЭ"	парта со скамьей, стол преподавателя, стул, доска меловая, мультимедийный проектор, экран

Помещения для самостоятельной работы	A-413/3, Компьютерный класс каф. "ХиЭЭ"	рабочее место сотрудника, стол, стул, шкаф, шкаф для одежды, стол письменный, компьютерная сеть с выходом в Интернет, ноутбук, компьютер персональный
--------------------------------------	---	---

БАЛЛЬНО-РЕЙТИНГОВАЯ СТРУКТУРА ДИСЦИПЛИНЫ**Физико-химические методы исследования**

(название дисциплины)

7 семестр**Перечень контрольных мероприятий текущего контроля успеваемости по дисциплине:**

- КМ-1 Термодинамика топливного элемента (Тестирование)
 КМ-2 Электроды сравнения, электродные потенциалы (Тестирование)
 КМ-3 Защита лабораторной работы "Исследование физико-химических показателей водных технологических сред" (Дискуссия)
 КМ-4 Поиск источников по базам данных Интернет-ресурсов (Реферат)

Вид промежуточной аттестации – Зачет с оценкой.

Номер раздела	Раздел дисциплины	Индекс КМ:	KM-1	KM-2	KM-3	KM-4
		Неделя КМ:	4	8	12	15
1	Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек					
1.1	Равновесные и неравновесные электрохимические методы анализа. Электрохимические методы исследования топливных элементов и электролизных ячеек	+				
2	Электрохимические методы исследования. Методы исследования пористых и дисперсных элементов. Методы микроскопии.					
2.1	Электрохимические методы исследования. Методы исследования пористых и дисперсных элементов. Методы микроскопии.			+		
3	Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.					
3.1	Спектральные и хроматографические методы. Термогравитометрия. Исследование водных технологических сред.				+	
4	Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки					
4.1	Физико-химические свойства водорода и методы его контроля. Исследование работы топливного элемента и электролизной ячейки					+
Вес КМ, %:		25	25	25	25	