



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Магнитогорский государственный технический университет им. Г.И.
Носова»

УТВЕРЖДАЮ
Директор ИММиМ
А.С. Савинов
04.02.2025 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

***СОВРЕМЕННЫЕ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ
ИССЛЕДОВАНИЯ И АНАЛИЗА***

Направление подготовки (специальность)
18.04.01 Химическая технология

Направленность (профиль/специализация) программы
Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов

Уровень высшего образования - магистратура

Форма обучения
очно-заочная

Институт/ факультет	Институт металлургии, машиностроения и материалобработки
Кафедра	Металлургии и химических технологий
Курс	2

Магнитогорск
2025 год

Рабочая программа составлена на основе ФГОС ВО - магистратура по направлению подготовки 18.04.01 Химическая технология (приказ Минобрнауки России от 07.08.2020 г. № 910)

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры
Металлургии и химических технологий
29.01.2025, протокол № 5

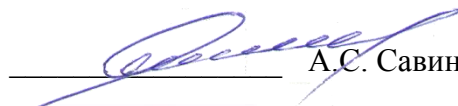
Зав. кафедрой



А.С. Харченко

Рабочая программа одобрена методической комиссией ИММиМ
04.02.2025 г. протокол № 4

Председатель



А.С. Савинов

Рабочая программа составлена:

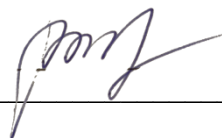
доцент кафедры кафедры МиХТ, канд. техн. наук



Н.Ю.Свечникова

Рецензент:

доцент ЛПиМ, канд. техн. наук



И.В.Михалкина

Лист актуализации рабочей программы

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2026 - 2027 учебном году на заседании кафедры Металлургии и химических технологий

Протокол от ____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ А.С. Харченко

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2027 - 2028 учебном году на заседании кафедры Металлургии и химических технологий

Протокол от ____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ А.С. Харченко

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2028 - 2029 учебном году на заседании кафедры Металлургии и химических технологий

Протокол от ____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ А.С. Харченко

1 Цели освоения дисциплины (модуля)

подготовка выпускников к междисциплинарному созданию теоретических моделей технологических процессов, позволяющих прогнозировать технологические параметры, характеристики аппаратуры и свойства получаемых веществ, материалов и изделий, а также к разработке программ и выполнение научных исследований, обработка и анализ их результатов, формулирование выводов и рекомендаций.

2 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина Современные физико-химические методы исследования и анализа входит в обязательную часть учебного плана образовательной программы.

Для изучения дисциплины необходимы знания (умения, владения), сформированные в результате изучения дисциплин/ практик:

Численные методы в решении математических моделей

Знания (умения, владения), полученные при изучении данной дисциплины будут необходимы для изучения дисциплин/практик:

Выполнение, подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы

3 Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины (модуля) и планируемые результаты обучения

В результате освоения дисциплины (модуля) «Современные физико-химические методы исследования и анализа» обучающийся должен обладать следующими компетенциями:

Код индикатора	Индикатор достижения компетенции
ОПК-2 Способен использовать современные приборы и методики, организовывать проведение экспериментов и испытаний, проводить их обработку и анализировать их результаты	
ОПК-2.1	Использует современные приборы и методики, организует проведение экспериментов и испытаний, проводит их обработку и анализирует их результаты

4. Структура, объём и содержание дисциплины (модуля)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачетных единиц 108 акад. часов, в том числе:

- контактная работа – 8,1 акад. часов;
- аудиторная – 8 акад. часов;
- внеаудиторная – 0,1 акад. часов;
- самостоятельная работа – 96 акад. часов;
- в форме практической подготовки – 0 акад. час;

Форма аттестации - зачет с оценкой

Раздел/ тема дисциплины	Курс	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа студента	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код компетенции
		Лек.	лаб. зан.	практ. зан.				
1.								
1.1 УФ-спектроскопия	2				22	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы.	Устный опрос (собеседование). Консультации.	ОПК-2.1
1.2 ИК-спектроскопия					20	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы.	Устный опрос (собеседование). Консультации.	ОПК-2.1
1.3 Спектроскопия ядерного магнитного резонанса					20	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы.	Устный опрос (собеседование). Консультации.	ОПК-2.1
1.4 Рентгенофлуоресцентный метод анализа			4			Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к лабораторному занятию.	Устный опрос (собеседование). Консультации. Лабораторные работы №1 и №2	ОПК-2.1
1.5 Жидкостная хроматография					23	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Тест.	Устный опрос (собеседование). Консультации. Тест.	ОПК-2.1
1.6 Газовая хроматография			4		11	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы.	Устный опрос (собеседование). Консультации. Тест. Лабораторная	ОПК-2.1

						Подготовка к лабораторному занятию. Тест.	работа №3	
Итого по разделу			8		96			
Итого за семестр			8		96		зао	
Итого по дисциплине			8		96		зачет с оценкой	

5 Образовательные технологии

Образовательные технологии – это целостная модель образовательного процесса, системно определяющая структуру и содержание деятельности обеих сторон этого процесса (преподавателя и студента), имеющая целью достижение планируемых результатов с поправкой на индивидуальные особенности его участников. Технологичность учебного процесса состоит в том, чтобы сделать учебный процесс полностью управляемым.

Основными признаками образовательной технологии в ее современном понимании являются:

- детальное описание образовательных целей;
- поэтапное описание (проектирование) способов достижения заданных результатов-целей;
- использование обратной связи с целью корректировки образовательного процесса;
- гарантированность достигаемых результатов;
- воспроизводимость образовательного процесса вне зависимости от мастерства преподавателя;
- оптимальность затрачиваемых ресурсов и усилий.

Реализация компетентного подхода предусматривает использование в учебном процессе активных и интерактивных форм проведения занятий в сочетании с внеауди-торной работой с целью формирования и развития профессиональных навыков.

Традиционные образовательные технологии ориентируются на организацию образовательного процесса, предполагающую прямую трансляцию знаний от преподавателя к студенту (преимущественно на основе объяснительно-иллюстративных методов обучения). Учебная деятельность студента носит в таких условиях, как правило, репродуктивный характер.

Формы учебных занятий с использованием традиционных технологий:

Лабораторная работа – организация учебной работы с реальными материальными и информационными объектами, экспериментальная работа с аналоговыми моделями реальных объектов.

6 Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

Представлено в приложении 1.

7 Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

Представлены в приложении 2.

8 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

а) Основная литература:

1. Свечников, Н. Ю. Практикум по рентгенофлуоресцентному методу анализа : практикум [для вузов] / Н. Ю. Свечников, С. В. Юдина, Т. Б. Пономарева ; Магнитогорский гос. технический ун-т им. Г. И. Носова. - Магнитогорск : МГТУ им. Г. И. Носова, 2020. - 1 CD-ROM. - Загл. с титул. экрана. - URL: <https://host.megaprolib.net/MP0109/Download/MObject/2858> - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

2. Хроматографический анализ : учебное пособие / Е. С. Махоткина, Н. Ю. Свечникова, М. В. Шубина, В. И. Сысоев ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2017. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL:

<https://host.megaprolib.net/MP0109/Download/MObject/1841>. - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

б) Дополнительная литература:

1. Ефремов, Г. И. Моделирование химико-технологических процессов [Электронный ресурс]: учебник / Ефремов Г. И. - М.: НИЦ ИНФРА-М, 2016. - 255 с.: 60х90 1/16. - (Переплёт). - Режим доступа: <http://znanium.com/bookread2.php?book=510221>. - Загл. с экрана. - ISBN 978-5-16-011030-1.

2. Петухов, В. Н. Основы квантово-химического моделирования взаимодействия флотационных реагентов с угольной поверхностью [Текст]: монография / В. Н. Петухов, Н. Ю. Свечникова, Д. А. Кубак; МГТУ. - Магнитогорск МГТУ, 2014. - 183 с.: ил., табл. - ISBN 978-5-9967-0528-3 (3 экз.).

в) Методические указания:

1. Хроматографический анализ : учебное пособие / Е. С. Махоткина, Н. Ю. Свечникова, М. В. Шубина, В. И. Сысоев ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2017. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL: <https://host.megaprolib.net/MP0109/Download/MObject/1841>. - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

г) Программное обеспечение и Интернет-ресурсы:

Программное обеспечение

Наименование ПО	№ договора	Срок действия лицензии
FAR Manager	свободно распространяемое	бессрочно
Браузер Yandex	свободно распространяемое	бессрочно

Профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Название курса	Ссылка
Национальная информационно-аналитическая система – Российский индекс научного цитирования	URL: https://elibrary.ru/project_risc.asp
Электронные ресурсы библиотеки МГТУ им. Г.И.	https://host.megaprolib.net/MP0109/Web

9 Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

1. Учебные аудитории для проведения лабораторных занятий оснащена лабораторным оборудованием:

- Хроматографический комплекс Хроматэк «Кристалл 5000»;
- Энергодисперсионный рентгеновский спектрометр «ARL QUANT'X» Thermo Fisher Scientific.

2. Учебная аудитория для групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации оснащена:

- компьютерной техникой с пакетом MS Office, с подключением к сети «Интернет» и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета;
- специализированной мебелью.

3. Помещение для самостоятельной работы оснащено:

- компьютерной техникой с пакетом MS Office, с подключением к сети «Интернет» и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета;
- специализированной мебелью.

4. Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования оснащено:

- специализированной мебелью: стеллажами для хранения учебного оборудования;
- инструментами для ремонта учебного оборудования;
- шкафами для хранения учебно-методической документации и материалов.

6 Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

По дисциплине «Современные физико-химические методы исследования и анализа» предусмотрена аудиторная и внеаудиторная самостоятельная работа обучающихся.

Внеаудиторная самостоятельная работа обучающихся в виде решения теста по разделу «Хроматографические методы исследования».

Аудиторная самостоятельная работа студентов предполагает выполнение 3 лабораторных работ.

Перечень лабораторных работ по дисциплине «Современные физико-химические методы исследования и анализа»

Лабораторная работа №1 Проведение качественного анализа химического состава материалов рентгеноспектральным методом

Лабораторная работа №2 Лабораторная работа №1 Проведение количественного анализа химического состава материалов рентгеноспектральным методом

Лабораторная работа №3 Хроматографический анализ газовой фазы продуктов пиролиза углеродсодержащих материалов

Тест по дисциплине «Современные физико-химические методы исследования и анализа» для самостоятельной работы

1. По принципу взаимодействия разделяемых компонентов смеси со структурными компонентами неподвижной фазы выделяют хроматографию:

- а. Распределительную
- б. Тонкослойную
- в. Адсорбционную
- г. Колоночную
- д. Препаративную
- е. Осадочную

2. По расположению неподвижной фазы выделяют хроматографию:

- а. Колоночную
- б. Бумажную
- в. Препаративную
- г. Аналитическую
- д. Плоскостную

3. По сфере применения выделяют хроматографию:

- а. Осадочную
- б. Препаративную
- в. Тонкослойную
- г. Распределительную
- д. Аналитическую
- е. Разделительную

4. Сопоставьте вид хроматографии и принцип взаимодействия разделяемых компонентов и неподвижной фазы, на котором он основан:

1. Адсорбционная
2. Осадочная
3. Ионообменная

- а. Образование малорастворимых соединений с различной степенью растворимости
- б. Взаимодействие "антиген-антитело"
- в. Образование комплексных соединений с различной константой нестойкости
- г. Разделение за счёт различного заряда разделяемых молекул
- д. Сорбция и десорбция

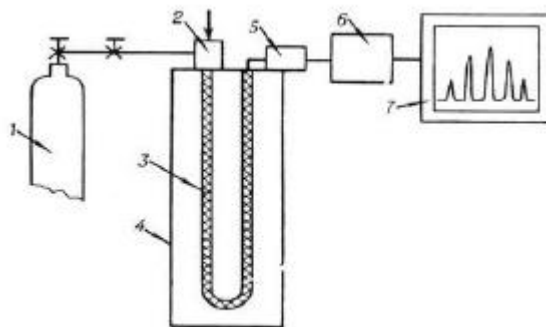
5. К плоскостной хроматографии относятся:

- а. Тонкослойная хроматография
- б. Газо-жидкостная хроматография
- в. Сверхвысокоэффективная жидкостная хроматография
- г. Высокоэффективная жидкостная хроматография
- д. Бумажная хроматография

6. К колоночной хроматографии относятся:

- а. Тонкослойная хроматография
- б. Газо-жидкостная хроматография
- в. Сверхвысокоэффективная жидкостная хроматография
- г. Высокоэффективная жидкостная хроматография
- д. Бумажная хроматография

7. Обозначьте детали на приведённой ниже блок-схеме газового хроматографа:



- а. Инжектор
- б. Термостат
- в. Колонка
- г. Детектор
- д. Интегратор
- е. Преобразователь сигналов
- ж. Ёмкость с газом-носителем

8. В газовой хроматографии применяются следующие типы колонок:

- а. Насадочные
- б. Ионообменные
- в. Капиллярные
- г. Металлические

9. Методом газовой хроматографии можно разделять вещества:

- а. Газообразные
- б. Летучие
- в. Водные растворы
- г. Термостабильные

д. Термолабильные

10. Метод хроматографии был изобретён:

а. М. В. Ломоносовым

б. А. И. Несмеяновым

в. М. С. Цветом

г. А. Эйнштейном

д. А. Мартином и М. Сингом

Вопросы к зачету

УФ-спектроскопия:

-возбуждение и релаксация,

-закон Бугера-Ламберта-Бера,

-способы изображения электронных спектров,

-взаимосвязь электронных спектров и структуры органических молекул;

-применение УФ-спектроскопии для количественно определения органических веществ.

ИК-спектроскопия:

-важнейшие характеристические полосы поглощения в области основных частот колебаний органических молекул.

Спектроскопия ядерного магнитного резонанса:

-явление ядерного магнитного резонанса;

-протонный магнитный резонанс (химический сдвиг, спин-спиновое взаимодействие, интегральная интенсивность сигнала ПМР);

-спектроскопия ядерного магнитного резонанса ядер.

Масс-спектрометрия:

-основные правила и подходы к интерпретации масс-спектров;

-масс-спектры важнейших классов органических веществ.

Хроматографические методы исследования и анализа:

-что такое хроматография?

-какие виды хроматографии существуют? В чем их главное отличие?

-в газовой хроматографии, что выступает в качестве подвижной фазы, неподвижной фазы?

-перечислите преимущества газовой хроматографии.

-какой инертный газ используется в данном методе и почему?

-опишите общее устройство газового хроматографа.

-расскажите принцип действия пламенно-ионизационного детектора (ПИД).

-какие дополнительные газы необходимы для работы ПИД? В каком соотношении они должны подаваться в ПИД?

-что такое режим работы прибора? На что он влияет?

-как изменится общий вид хроматографических пиков, если увеличить температуру в колонке и увеличить расход газа?

-какова последовательность методики определения процентного содержания углеводов в смеси?

-что такое стандартная проба?

7 Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

а) Планируемые результаты обучения и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
ОПК-2 Способен использовать современные приборы и методики, организовывать проведение экспериментов и испытаний, проводить их обработку и анализировать их результаты		
ОПК-2.1	Использует современные приборы и методики, организует проведение экспериментов и испытаний, проводит их обработку и анализирует их результаты	Вопросы к зачету УФ-спектроскопия: -возбуждение и релаксация, -закон Бугера-Ламберта-Бера, -способы изображения электронных спектров, -взаимосвязь электронных спектров и структуры органических молекул; -применение УФ-спектроскопии для количественно определения органических веществ. ИК-спектроскопия: -важнейшие характеристические полосы поглощения в области основных частот колебаний органических молекул. Спектроскопия ядерного магнитного резонанса: -явление ядерного магнитного резонанса; -протонный магнитный резонанс (химический сдвиг, спин-спиновое взаимодействие, интегральная интенсивность сигнала ПМР; -спектроскопия ядерного магнитного резонанса ядер. Масс-спектрометрия: -основные правила и подходы к интерпретации масс-спектров; -масс-спектры важнейших классов органических веществ. Хроматографические методы исследования и анализа: -что такое хроматография?

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства						
		-какие виды хроматографии существуют? В чем их главное отличие? -в газовой хроматографии, что выступает в качестве подвижной фазы, неподвижной фазы? -перечислите преимущества газовой хроматографии. -какой инертный газ используется в данном методе и почему? -опишите общее устройство газового хроматографа. -расскажите принцип действия пламенно-ионизационного детектора (ПИД). -какие дополнительные газы необходимы для работы ПИД? В каком соотношении они должны подаваться в ПИД? -что такое режим работы прибора? На что он влияет? -как изменится общий вид хроматографических пиков, если увеличить температуру в колонке и увеличить расход газа? -какова последовательность методики определения процентного содержания углеводородов в смеси? -что такое стандартная проба? . Задание из профессиональной деятельности Сделать заключение по результатам анализа измерений спектрометр рентгеновский энергодисперсионный модели ARL QUANT`X Результаты измерений <table><tr><td>Средство измерений</td><td>стандартный образец состава руды железной сидеритовой Р96, аттестованное содержание СаО 2,55 %, абсолютная погрешность аттестованного значения 0,03 % (P=0,95)</td></tr><tr><td>1.</td><td></td></tr><tr><td>2.</td><td>Результаты определения относительного СКО</td></tr></table> Са	Средство измерений	стандартный образец состава руды железной сидеритовой Р96, аттестованное содержание СаО 2,55 %, абсолютная погрешность аттестованного значения 0,03 % (P=0,95)	1.		2.	Результаты определения относительного СКО
Средство измерений	стандартный образец состава руды железной сидеритовой Р96, аттестованное содержание СаО 2,55 %, абсолютная погрешность аттестованного значения 0,03 % (P=0,95)							
1.								
2.	Результаты определения относительного СКО							

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства				
		n	Массовая доля, %	среднее значение массовой доли, %	относительно е СКО, %	допустимое значение СКО, %
		1	2,55			
		2	2,54			
		3	2,49			
		4	2,60			
		5	2,56			
		6	2,57			
		7	2,50			
		8	2,49			
		9	2,55			
		10	2,55			
		Заключение				

б) Порядок проведения промежуточной аттестации, показатели и критерии оценивания:

Промежуточная аттестация по дисциплине «Современные физико-химические методы исследования и анализа» включает теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень усвоения обучающимися знаний, выявляющие степень сформированности умений и владений, проводится в форме;

- выполнения и защиты лабораторных работ;
- зачета с оценкой.

Критерии оценивания лабораторных работ: **«зачтено», «не зачтено».**

Зачет с оценкой по данной дисциплине проводится в устной форме по вопросам к зачету.

Показатели и критерии оценивания зачета с оценкой:

- на оценку **«отлично»** (5 баллов) – обучающийся демонстрирует высокий уровень сформированности компетенций, всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, свободно выполняет задания, свободно оперирует знаниями, умениями, применяет их в ситуациях повышенной сложности.
- на оценку **«хорошо»** (4 балла) – обучающийся демонстрирует средний уровень сформированности компетенций: основные знания, умения освоены, но допускаются незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.
- на оценку **«удовлетворительно»** (3 балла) – обучающийся демонстрирует пороговый уровень сформированности компетенций: в ходе контрольных мероприятий допускаются ошибки, проявляется отсутствие отдельных знаний, умений, навыков, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.
- на оценку **«неудовлетворительно»** (2 балла) – обучающийся демонстрирует знания не более 20% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.
- на оценку **«неудовлетворительно»** (1 балл) – обучающийся не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.