

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
«НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ
ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»

УТВЕРЖДАЮ

И.о. директора ИШПР

 Н.В. Гусева

«___» _____ 2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

ПРИЕМ 2017 г.

ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Аналитическая химия и физико-химические методы анализа

Направление подготовки/ специальность	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология		
Специализация	Машины и аппараты химических производств		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	3	семестр	5, 6
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	6		
Виды учебной деятельности	Временной ресурс		
Контактная (аудиторная) работа, ч	Лекции	32 (16/16)	
	Практические занятия	8	
	Лабораторные занятия	56 (24/32)	
	ВСЕГО	96 (48/48)	
Самостоятельная работа, ч		120 (60/60)	
ИТОГО, ч		216	
Вид промежуточной аттестации	Экзамен	Обеспечивающее подразделение	ОХИ ИШПР

Заведующий кафедрой –
руководитель ОХИ на правах
кафедры

Руководитель специализации

Преподаватель

	Короткова Е.И.
	Беляев В.М.
	Воронова О.А.

2020г.

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины является формирование у обучающихся определенного ООП (п. 5. Общей характеристики ООП) состава компетенций для подготовки к профессиональной деятельности.

Код компетенции	Наименование компетенции	Результаты освоения ООП	Составляющие результатов обучения	
			Код	Наименование
ОПК(У)-1	Способность и готовность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	Р1	ОПК(У)-1.В11	Владеет методами проведения химического и физико-химического анализа
			ОПК(У)-1.У11	Умеет выбирать метод анализа для заданной аналитической задачи
			ОПК-1.311	Знает физико-химические основы качественного и количественного химических и физико-химических методов анализа
ПК(У)-10	Способность проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа	Р5	ПК(У)-10.В1	Владеет навыками работы на современных аналитических приборах при анализе сырья, материалов и готовой продукции, способами оценки результатов анализа
			ПК(У)-10.У1	Умеет выполнять качественный и количественный анализ сырья, материалов и готовой продукции, химическими и физико-химическими методами на основе измерения величины аналитического сигнала
			ПК(У)-10.31	Знает методы идентификации и количественного определения сырья, материалов и готовой продукции химическими и физико-химическими методами
ДПК(У)-1	Способность планировать и проводить химические эксперименты, проводить обработку результатов эксперимента, оценивать погрешности, применять методы математического моделирования и анализа при исследовании химико-технологических процессов	Р5	ДПК(У)-1.В1	Владеет опытом использования методик анализа для проведения химических и физико-химических экспериментов при аналитическом контроле, проводить обработку результаты анализа и оценивать их погрешности
			ДПК(У)-1.У1	Умеет планировать и проводить химические и физико-химические эксперименты для заданной аналитической задачи, проводить статистическую обработку результатов анализа, оформлять результаты анализа с учетом метрологических характеристик
			ДПК(У)-1.31	Знает этапы проведения качественного и количественного химического и физико-химического анализа, методы обработки результатов анализа

2. Место дисциплины (модуля) в структуре ООП

Дисциплина относится к базовой части Блока 1 учебного плана образовательной программы.

3. Планируемые результаты обучения по дисциплине

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Компетенция
Код	Наименование	
РД-1	Применять знания законов, теорий, уравнений, свойств анализируемых веществ при выборе метода и схемы определения химическими и физико-химическими методами анализа.	ОПК-1
РД-2	Самостоятельно выбирать схему анализа, оптимальный метод анализа	ОПК-1
РД-3	Самостоятельно выполнять качественный и количественный анализ сырья, материалов и готовой продукции на основе измерения величины аналитического сигнала	ДПК(У)-1 ПК-10
РД-4	Самостоятельно проводить статистическую обработку результатов анализа, оформлять результаты анализа с учетом метрологических характеристик	ДПК(У)-1 ПК(У)-10

Оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации представлены в календарном рейтинг-плане дисциплины.

4. Структура и содержание дисциплины

Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый результат обучения по дисциплине	Виды учебной деятельности	Объем времени, ч.
Раздел (модуль) 1. Введение в Аналитическую химию Теоретические основы титриметрического метода анализа	РД-1, РД-2	Лекции	2
		Практические занятия	2
		Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	4
Раздел (модуль) 2. Теоретические основы кислотно-основного титрования	РД-3, РД-4	Лекции	4
		Практические занятия	2
		Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	16
Раздел (модуль) 3. Теоретические основы окислительно-восстановительного титрования	РД-3, РД-4	Лекции	2
		Практические занятия	2
		Лабораторные занятия	6
		Самостоятельная работа	16
Раздел (модуль) 4. Теоретические основы комплексонометрического титрования	РД-3, РД-4	Лекции	2
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	4
		Самостоятельная работа	10
Раздел (модуль) 5. Теоретические основы осадительного титрования	РД-3, РД-4	Лекции	4
		Практические занятия	2
		Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	10
Раздел (модуль) 6. Теоретические основы метода гравиметрии	РД-3, РД-4	Лекции	2
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	
		Самостоятельная работа	4
Раздел (модуль) 7. Введение в Физико-химические методы анализа	РД-1, РД-2	Лекции	2
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	
		Самостоятельная работа	4

Раздел (модуль) 8. Теоретические основы хроматографии	РД-3, РД-4	Лекции	4
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	16
Раздел (модуль) 9. Теоретические основы спектроскопии	РД-3, РД-4	Лекции	4
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	16
Раздел (модуль) 10. Теоретические основы электрохимии	РД-3, РД-4	Лекции	4
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	16
Раздел (модуль) 11. Методы пробоотбора и пробоподготовки	РД-2	Лекции	2
		Практические занятия	
		Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	8

Содержание разделов дисциплины:

Раздел 1. Введение в Аналитическую химию Теоретические основы титриметрического метода анализа

Предмет аналитической химии. Сравнительная характеристика химических, физико-химических и физических методов анализа. Классификация химических методов анализа. Сущность титриметрии. Требования к реакциям, используемым в титриметрии. Классификация титриметрических методов анализа. Способы титрования: прямое, обратное, косвенное. Методы пипетирования и отдельных навесок. Способы приготовления и установки концентраций рабочих растворов.

Темы лекций:

1. Введение в Аналитическую химию Теоретические основы титриметрического метода анализа

Темы практических занятий:

1. Способы выражение концентрации, Расчеты при приготовлении растворов

Названия лабораторных работ:

1. Приготовление раствора HCl приблизительной концентрации. Приготовление стандартного раствора Na₂B₄O₇.

Раздел 2. Теоретические основы кислотно-основного титрования

Сущность кислотно-основного титрования. Водные растворы сильных и слабых кислот, сильных и слабых оснований. Расчет pH. Буферные растворы. Растворы гидролизующихся солей. Кривые титрования в методе нейтрализации. Индикаторы в методе нейтрализации. Практическое использование.

Темы лекций:

1. Сущность кислотно-основного титрования. Расчет pH в растворах.
2. Кривые титрования в методе нейтрализации.

Темы практических занятий:

1. Расчеты в кислотно-основном титровании.

Названия лабораторных работ:

1. Стандартизация раствора HCl по буре.
2. Определение Na_2CO_3 в растворе.
3. Определение концентрации пищевой уксусной кислоты.
4. Определение аммиака в солях аммония.
5. Коллоквиум по кислотно-основному титрованию

Раздел 3. Теоретические основы окислительно-восстановительного титрования
--

Сущность окислительно-восстановительного титрования. Особенность реакций окисления-восстановления. Окислительно-восстановительный потенциал. Уравнение Нернста. Направление ОВР. Классификация методов окислительно-восстановительного титрования. Кривые титрования. Способы определения точки эквивалентности. Практическое использование.

Темы лекций:

1. Теоретические основы окислительно-восстановительного титрования

Темы практических занятий:

1. Расчеты в окислительно-восстановительном титровании.

Названия лабораторных работ:

1. Определение Fe (II) методом перманганатометрии
2. Определение Cu (II) методом иодометрии
3. Коллоквиум по окислительно-восстановительному титрованию

Раздел 4. Теоретические основы комплексонометрического титрования
--

Общая характеристика метода использования реакций комплексообразования. Равновесие аналитических реакций комплексообразования. Константы устойчивости. Сущность метода комплексонометрии. Комплексоны, их применение в химическом анализе. Металлоиндикаторы метода комплексонометрии. Аналитические возможности метода.

Темы лекций:

1. Теоретические основы комплексонометрического титрования

Названия лабораторных работ:

1. Определение общей жесткости воды методом комплексонометрии
2. Коллоквиум по комплексонометрическому титрованию

Раздел 5. Теоретические основы осадительного титрования
--

Использование гетерогенных систем в аналитической химии и их характеристика. Растворимость малорастворимых соединений. Условия осаждения и растворения малорастворимых соединений. Понижение растворимости. Солевой эффект. Дробное осаждение. Превращение одних малорастворимых соединений в другие. Примеры использования в анализе. Требования, предъявляемые к реакциям осаждения в титриметрическом анализе. Классификация методов осадительного титрования. Кривая титрования. Индикаторы. Метод Мора, метод Фольгарда, метод Фаянса. Практическое

применение метода осадительного титрования.

Темы лекций:

1. Равновесие в гетерогенных системах
2. Теоретические основы осадительного титрования

Названия лабораторных работ:

1. Коллоквиум по осадительному титрованию

Темы практических занятий:

1. Расчеты в осадительном титровании.

Раздел 6. Теоретические основы метода гравиметрии
--

Сущность гравиметрического анализа. Классификация методов гравиметрии: методы отгонки, методы осаждения. Условия и правила аналитического осаждения. Получение аморфных и кристаллических осадков. Требования, предъявляемые к осаждаемой, весовой формам, осадителю. Вычисления в гравиметрии. Точность анализа. Примеры.

Темы лекций:

1. Теоретические основы метода гравиметрии

Раздел 7. Введение в Физико-химические методы анализа
--

Общая характеристика инструментальных методов анализа. Классификация ФХМА. Прямые (метод градуировочного графика, метод стандартных добавок, метод сравнения со стандартом) и косвенные (титриметрические) способы измерения аналитических сигналов; абсолютные (безэталонные) и относительные методы.

Темы лекций:

1. Введение в Физико-химические методы анализа

Раздел 8. Теоретические основы хроматографии

Принципы хроматографического разделения веществ. Классификация хроматографических методов. Хроматографический пик и его параметры. Качественный и количественный анализ. Принципиальная схема хроматографа. Особенности газовой и жидкостной хроматографии. Области применения хроматографических методов.

Темы лекций:

1. Сущность хроматографического метода разделения веществ.
2. Особенности газовой и жидкостной хроматографии.

Названия лабораторных работ:

1. Качественный и количественный анализ в газожидкостной хроматографии.
2. Определение нейтральной соли в растворе методом ионообменной хроматографии.
3. Расчеты в хроматографии
4. Коллоквиум по хроматографии

Раздел 9. Теоретические основы спектроскопии

Основы спектроскопических методов. Классификация спектроскопических методов. Методы атомной и молекулярной спектроскопии. Происхождение и виды спектров. Качественный и количественный анализ. Качественный анализ по ИК-спектрам. Методы количественного анализа в видимой области. Аппаратура для спектроскопии.

Темы лекций:

1. Основы спектроскопических методов.
2. Метод молекулярно-абсорбционной спектроскопии

Названия лабораторных работ:

1. Фотометрическое определение Cu (II) методом градуировочного графика.
2. Фотометрическое определение Fe (II) методом добавок.
3. Фотометрическое определение пищевых красителей
4. Расчеты в спектроскопии
5. Коллоквиум по спектроскопии

Раздел 10. Теоретические основы электрохимии

Сущность электрохимических методов. Основные понятия. Электродный процесс, стадии электродного процесса. Классификация электрохимических методов. Потенциометрические методы. Вольтамперометрия. Амперометрия и амперометрическое титрование. Кулонометрия. Кондуктометрия и кондуктометрическое титрование.

Темы лекций:

1. Сущность электрохимических методов. Потенциометрические методы анализа.
2. Электрохимические методы, основанные на протекании тока через систему.

Названия лабораторных работ:

1. Определение Fe^{2+} , MnO_4^- , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ методом амперометрического титрования.
2. Определение NO_3^- в воде методом ионометрии.
3. Определение неорганических (H_3PO_4) и органических кислот (CH_3COOH) методом потенциометрического титрования.
4. Расчеты в электрохимии
5. Коллоквиум по электрохимии

Раздел 11. Методы пробоотбора и пробоподготовки

Основные этапы анализа различных объектов: отбор пробы и подготовка ее к анализу. Виды проб: сыпучие материалы, металлы, газы, жидкости, объекты окружающей среды. Методы вскрытия проб: мокрые и сухие способы разложения, специальные методы. Маскирование. Разделение и концентрирование. Количественные характеристики разделения и концентрирования. Осаждение и соосаждение. Экстракция. Скорость экстракции. Классификация экстракционных процессов. Сорбция. Механизм сорбции. Виды сорбентов. Электрохимические методы разделения. Методы испарения.

Темы лекций:

1. Методы пробоотбора и пробоподготовки

Названия лабораторных работ:

1. Методы пробоотбора и пробоподготовки

5. Организация самостоятельной работы студентов

Самостоятельная работа студентов при изучении дисциплины (модуля) предусмотрена в следующих видах и формах:

- Работа с лекционным материалом, поиск и обзор литературы и электронных источников информации по индивидуально заданной проблеме курса;
- Изучение тем, вынесенных на самостоятельную проработку;
- Поиск, анализ, структурирование и презентация информации;
- Выполнение домашних заданий;
- Подготовка к лабораторным работам и практическим занятиям;
- Подготовка к коллоквиумам, экзамену;

6. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

6.1. Учебно-методическое обеспечение

Основная литература

1. Основы аналитической химии [Электронный ресурс] учебник в электронном формате: в 2 т.: / под ред. Ю.А. Золотова . — 5-е изд., стер. — Москва: Академия, 2012, Т.1. — 384 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2015/FN/fn-34.pdf>
2. Основы аналитической химии [Электронный ресурс] учебник в электронном формате: в 2 т.: / под ред. Ю. А. Золотова . — 5-е изд., стер. — Москва: Академия, 2012, Т.2. — 409 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2015/FN/fn-35.pdf>
3. Васильев В. П. Аналитическая химия учебник: в 2 кн.: [Электронный ресурс] / В.П. Васильев . — 7-е изд., стер. — Москва: Дрофа , 2009 - Кн. 1: Титриметрические и гравиметрические методы анализа. — 2009. — 368 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2015/FN/fn-21.pdf>
4. Васильев В. П. Аналитическая химия учебник: в 2 кн.: [Электронный ресурс] / В.П. Васильев . — 7-е изд., стер. — Москва: Дрофа , 2009 - Кн. 2 : Физико-химические методы анализа . — 2009. — 384 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2015/FN/fn-22.pdf>

Дополнительная литература

1. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии [Электронный ресурс] / Ю.Ю. Лурье. — 6-е изд., перераб. и доп. — Москва: Альянс, 2013. — 448 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2015/FN/fn-15.pdf>
2. Титриметрические методы анализа: учебно-методическое пособие. [Электронный ресурс] / Н.М. Дубова, Т.М. Гиндуллина, Томский политехнический университет. — Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2011. — 96 с. <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m238.pdf>
3. Аналитическая химия и ФХМА. Лабораторный практикум. Часть 2: Учебно-методическое пособие. [Электронный ресурс] / Т.М. Гиндуллина, Н.М. Дубова Томский политехнический университет. — Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2013. — 220 с. — Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m275.pdf>
4. Основы аналитической химии и химического анализа (для геологов) : учебное пособие [Электронный ресурс] / Н.Н. Чернышова, О.А. Воронова; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). — Томск: Изд-во

- ТПУ, 2012. – 308 с. – Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/m052.pdf>
5. Физико-химические методы исследования и анализа; учебное пособие [Электронный ресурс] / Е.И. Короткова, Т.М. Гиндуллина, Н.М. Дубова, О.А. Воронова; Томский политехнический университет. – Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2011. – 168 с. – Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m241.pdf>
 6. Хроматографические методы анализа: методы анализа: учебно-методическое пособие. [Электронный ресурс] / Т.М. Гиндуллина, Дубова Н.М.; Томский политехнический университет. – Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2011. – 80 с. – Режим доступа: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m334.pdf>

6.2. Информационное и программное обеспечение

Internet-ресурсы (в т.ч. в среде LMS MOODLE и др. образовательные и библиотечные ресурсы):

1. Персональный сайт преподавателя (Воронова О.А.) – Режим доступа: <http://portal.tpu.ru/SHARED/o/OAA/academic>
2. Аналитическая химия: видеолекции [Электронный ресурс] / Т.М. Гиндуллина; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ), Институт природных ресурсов (ИПР), Кафедра физической и аналитической химии (ФАХ). — Электрон. дан. — Томск: TPU Moodle, 2017. – Режим доступа: <http://lms.tpu.ru/course/view.php?id=11501> — из корпоративной сети ТПУ.
3. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа: электронный курс, Ч.2, видеолекции: [Электронный ресурс] / Н.М. Дубова, О.А. Воронова; Национальный исследовательский Томский политехнический университет, Инженерная школа природных ресурсов, Отделение химической инженерии. — Электрон. дан.. — Томск: TPU Moodle, 2019. – Режим доступа: <https://eor.lms.tpu.ru/course/view.php?id=1016> — из корпоративной сети ТПУ.
4. Электронно-библиотечная система «Лань» - <https://e.lanbook.com/>

7. Особые требования к материально-техническому обеспечению дисциплины

В учебном процессе используется следующее лабораторное оборудование для практических и лабораторных занятий:

№	Наименование специальных помещений	Наименование оборудования
1.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (учебная лаборатория) 634034 Томская область, г. Томск, Ленина проспект, д. 43А, учебный корпус №2, аудитория 213	Комплект оборудования: Комплект учебной мебели на 50 посадочных мест; Шкаф общелабораторный - 1 шт., Весы электронные ACCULAB ALC 210 d4 - 1 шт.; Весы электронные KERN - 1 шт, Шкаф посудный - 1 шт, Доска магнитно-меловая 100x200 см - 7 шт.; лабораторная стеклянная посуда (мерные колбы, колбы для титрования, колбы для хранения растворов, мерные цилиндры, мерные стаканы, пипетки Мора на разные объемы, градуированные пипетки разных объемов, бюретки); Спектрофотометр «UNICO-1201» с набором кювет – 4 шт; УЛК (электрохимический стенд с набором электродов) – 4 шт; Ионмер «ИТАН» с набором электродов – 2 шт
2.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования,	Комплект оборудования: Компьютер - 11 шт.; Принтер - 3 шт.

	консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (компьютерный класс) 634034 Томская область, г. Томск, Ленина проспект, д. 43А, учебный корпус №2, аудитория 218	
3.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (поточная лекционная аудитория) 634034 Томская область, г. Томск, Ленина проспект, д. 43А, учебный корпус №2, аудитория 301	Комплект оборудования: Компьютер - 1 шт.; Проектор - 1 шт.
4.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации 634034, Томская область, г. Томск, Белинского улица, 53а (Научно-техническая библиотека), аудитория 309	Зал технической литературы и периодических изданий. Комплект учебной мебели на 60 посадочных мест.
5.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (компьютерный класс) 634034, Томская область, г. Томск, Белинского улица, 53а (Научно-техническая библиотека), аудитория 210/3	Комплект учебной мебели на 10 посадочных мест; Компьютер - 10 шт.; Проектор - 1 шт.

Рабочая программа составлена на основе Общей характеристики образовательной программы по направлению 18.03.01 «Химическая технология» (приема 2017 г., очная форма обучения).

Разработчик(и):

Должность	Звание	ФИО
доцент		Воронова О.А.

Программа одобрена на заседании выпускающего Отделения химической инженерии (протокол от «___» _____ 201__ г. №___).

Заведующий кафедрой –
руководитель отделения на правах кафедры
д.х.н, профессор

 /Короткова Е.И./
подпись

Лист изменений рабочей программы дисциплины:

Учебный год	Содержание /изменение	Обсуждено на заседании ОХИ
2019_/_2020 учебный год	1. Изменена форма рабочей программы в соответствии с требованиями ФГОС 3+	2019/2020 учебный год