

МИНОБРНАУКИ РОССИИ

Старооскольский филиал

федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования

«Российский государственный геологоразведочный университет имени Серго Орджоникидзе» (СОФ МГРИ)

УТВЕРЖДАЮ Директор СОФ МГРИ

С. И. Двоеглазов

1» 09 20 L

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по СПО

__Е. А. Мищенко

04 202

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОПЦ.13 АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

г. Старый Оскол

2023 г.

Рабочая программа учебной дисциплины разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта (далее – ФГОС) по специальности среднего профессионального образования (далее - СПО) 21.02.09 Гидрогеология и инженерная геология (утвержденного Приказом Министерства просвещения Российской Федерации № 673 от 05.08.2022 г.)

Организация-разработчик:

Старооскольский филиал федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Российский государственный геологоразведочный университет имени Серго Орджоникидзе» (СОФ МГРИ)

Разработчик:

Полянская Алина Владиславовна, преподаватель СОФ МГРИ

РАССМОТРЕНА И ОДОБРЕНА

на заседании преподавателей ОПОП специальности 21.02.09

Гидрогеология и инженерная геология

Протокол № 3 от « 5 » 24 2023 г.
Руководитель ОПОП — А.М. Мещерякова (подинсь)

РЕКОМЕНДОВАНА

учебно - методическим отделом СОФ МГРИ

«<u>20</u>» <u>Оу</u> 2023 г.

СОДЕРЖАНИЕ

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЇ ДИСЦИПЛИНЫ	Й	4
СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	6	
УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	10	
КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	12	

1.ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ ОПЦ.011 "АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ"

1.1. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы

Учебная дисциплина Аналитическая химия является вариативной частью общепрофессионального цикла образовательной программы в соответствии с ФГОС СПО по специальности 21.02.09. Гидрогеология и инженерная геология. Особое значение дисциплина имеет при формировании и развитии **ОК 01, ОК 02, ОК 04**

1.2. Цель и планируемые результаты освоения дисциплины:

Учебная дисциплина «Аналитическая химия» обеспечивает формирование элементов профессиональных и общих компетенций по видам деятельности ФГОС СПО, а также личностных результатов.

В результате освоения дисциплины обучающийся осваивает элементы общих компетенций (ОК):

- OК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам.
- ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации, и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности.
- OK 04.Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде.

Перечень профессиональных компетенций (ПК), элементы которых формируются в рамках дисциплины:

ПК 1.4 Осуществлять отбор и направление на лабораторные исследования проб воды.

В рамах программы учебной дисциплины обучающимися осваиваются умения и знания

Код ПК, У	Умения	Знания
OK 01 OK 02 OK 04,	проводить качественный и количественный анализ химических веществ, в том числе лекарственных средств; правила санитарно- гигиенического режима, охраны труда, техники безопасности и противопожарной	аналитической химии; методы качественного и количественного анализа неорганических и органических веществ, в том числе физико- химические; требования по охране труда, меры пожарной безопасности, порядок действий при чрезвычайных ситуациях

безопасности, пор	рядок
действия при чрезвыча	айных
ситуациях	

2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ 2.1 Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов
Объем образовательной программы	84
Учебная нагрузка во взаимодействии с преподавателем	72
в том числе:	
лекции	18
практические занятия (в том числе практическая	54
подготовка)	
контрольные работы	
курсовая работа (проект)	
Самостоятельная работа обучающегося (всего)	
Консультации	
Промежуточная аттестация в форме экзамена	12

_

2.2 ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Наименованиеразделов и		Содержание учебного материала, практические занятия, самостоятельная	Объем	Коды
TeM		пабота обучающихся)	Hacor	компетени
Total			Ideop	ив и
				11 1711
				личностны
				×
				результато
				В,
				формирова
				НИЮ
				которых
				способству
				ет элемент
				программы
1		2	3	4
		Содержание		
		Теоретические основы методов качественного анализа.		OK 01,
		Основные понятия и определения качественного анализа. Аппаратура и		OK 02,
		техника химического полумикроанализа. Техника безопасности при	9	OK 04
	_	выполнении аналитических работ. Аналитические классификации ионов.		ПК 1.4
		Работа со справочной литератур		
Тема 1.1. Введение.		Лабораторные работы	36	
Методыкачественного		Выполнение качественных реакций катионов первой аналитической группы.		
анализа	-	Выбор химических реактивов. Описание уравнениями химических реакций		
	7	хода анализа. Выбор аппаратуры.		
	c	Выполнение качественных реакций катионов второй аналитической группы.		
	1			
	3	Выполнение качественных реакций катионов третьей аналитической группы.		
		Выполнение качественных реакций катионов четвертой аналитической		
	4	группы.		

	5	Технологии анализа смесей катионов первой - четвертой аналитических групп		
	9	Выполнение качественных реакций катионов пятой и шестой групп		
	7	Технологии анализа смесей катионов первой – шестой аналитических групп.		
	8	Выполнение качественных реакций анионов первой аналитической группы.		
	6	Выполнение качественных реакций анионов второй аналитической группы.		
	10	Выполнение качественных реакций анионов третьей аналитической группы.		
	11	Технологии анализа раствора неизвестного растворимого в воде вещества. Выбор реактивов, хода анализа и аппаратуры		
			2	
	2	Вычисление концентраций водных растворов в ходе различных технологий приготовления. Выражение концентраций растворов: молярная, эквивалентная, моляльная, титр и процентная концентрация по массе. Работа со справочной литературой.		
		Содержание	2	
Тема 2.2 Технологии количественного анализа водных растворов	1	Классификация методов количественного анализа. Задачи, методы, аппаратура и техники количественного анализа. Методы расчета и оценки достоверности результатов количественного анализа. Работа со справочной литературой. Технологии гравиметрического анализа. Технологии титриметрического анализа: методы нейтрализации, оксидиметрии, комплексонометрии, аргентометрии.		OK 01, OK 02, OK 04 IIK 1.4
	Лаб	Лабораторные работы	18	
	1	Выполнение аналитических работ в гравиметрическом анализе. Технологические операции с пробами веществ. Ошибки анализа.		

	2 8	Определение содержания кристаллизационной воды в кристаллогидрате хлорида бария. Оценка достоверности результатов анализа Выполнение аналитических работ в титриметрическом анализе. Способы установления точки эквивалентности.		
	4	Триготовление стандартных растворов из фиксаналов. Определение нормальности раствора щелочи по стандартному раствору кислоты методом нейтрализации.		
	5	Определение нормальности раствора перманганата калия по стандартному раствору щавелевой кислоты методом перманганатометрии.		
	9	Определение нормальности раствора перманганата калия по стандартному раствору щавелевой кислоты методом перманганатометрии.		
	7	Определение общей жесткости воды методом комплексонометрии.		
	8	Определение нормальности раствора нитрата серебра по стандартному раствору хлорида натрия методом аргентометрии. Осадительное титрование.		
			2	
		Вычисление абсолютной и относительной ошибки гравиметрических и титриметрических измерений. Оценка достоверного результата количественного анализа.		
	Сод	Содержание	2	
Тема 2.3 Технологии физико-химических методов анализа проб воды	1	Классификация и сущность физико-химических методов анализа. Теоретические основы физико-химических методов анализа: оптических, фотометрических, хроматографических, электрохимических.		OK 01, OK 02, OK 04 IIK 1.4
	2	Изучение принципиальных схем, технических характеристик и правил работы приборов физико-химического анализа: спектрометров, фотометров, хроматографов и потенциометров.	4	
Экзамен			12	
BCELO			84	

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1. Для реализации программы учебной дисциплины должны быть предусмотрены следующие специальные помещения:

Кабинет «Аналитической химии», оснащенный оборудованием:

Рабочее место преподавателя;

Посадочные места по количеству обучающихся;

Доска классная;

Шкаф для реактивов;

Шкаф вытяжной;

Стол для нагревательных приборов;

Химическая посуда;

Реактивы и лекарственные средства;

Аппаратура, приборы: калькуляторы, весы, разновесы, дистиллятор, плитка электрическая, баня водяная, спиртометры, термометры химические, , ареометр;

Технические средства обучения: компьютер с лицензионным программным обеспечением, мультимедийная установка.

3.2. Информационное обеспечение обучения

Перечень учебных изданий, Интернет-ресурсов, дополнительной литературы

Основная литература:

	Основная литература:		
1.	Никитина, Н. Г. Аналитическая химия : учебник и практикум		
	для среднего профессионального образования / Н. Г. Никитина, А. Г.		
	Борисов, Т. И. Хаханина; под редакцией Н. Г. Никитиной. — 4-е изд.,		
	перераб. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2023. — 394 с. —		
	(Профессиональное образование). — ISBN 978-5-534-01463-1. —		
	Текст: электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. —		
	URL: https://urait.ru/bcode/511555 (дата обращения: 20.04.2023)		
2.	Александрова, Э. А. Аналитическая химия в 2 книгах. Книга 1.		
	Химические методы анализа : учебник и практикум для среднего		
	профессионального образования / Э. А. Александрова, Н. Г.		
	Гайдукова. — 3-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт,		
	2023. — 533 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-		
	534-16684-2. — Текст: электронный // Образовательная платформа		
	Юрайт [сайт]. — URL: https://urait.ru/bcode/531846 (дата обращения:		
	11.03.2023).		
3.	Александрова, Э. А. Аналитическая химия в 2 книгах. Книга 2.		
	Физико-химические методы анализа : учебник и практикум для		
	среднего профессионального образования / Э. А. Александрова, Н. Г.		
	Гайдукова. — 3-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт,		
	2023. — 344 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-		

	534-10946-7. — Текст : электронный // Образовательная платформа		
	Юрайт [сайт]. — URL: https://urait.ru/bcode/511620 (дата обращения:		
	11.03.2023).		
	дополнительная литература:		
1.	Аналитическая химия : учебное пособие для среднего		
	профессионального образования / А. И. Апарнев, Г. К. Лупенко, Т. П.		
	Александрова, А. А. Казакова. — 2-е изд., испр. и доп. — Москва :		
	Издательство Юрайт, 2023. — 107 с. — (Профессиональное		
	образование). — ISBN 978-5-534-07838-1. — Текст : электронный //		
	Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL:		
	https://urait.ru/bcode/514564 (дата обращения: 11.05.2023)		
2.	Подкорытов, А. Л. Аналитическая химия. Окислительно-		
	восстановительное титрование : учебное пособие для среднего		
	профессионального образования / А. Л. Подкорытов, Л. К. Неудачина,		
	С. А. Штин. — Москва : Издательство Юрайт, 2022. — 60 с. —		
	(Профессиональное образование). — ISBN 978-5-534-00111-2. —		
	Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. —		
	URL: https://urait.ru/bcode/492319 (дата обращения: 11.05.2023).		
	периодические издания:		
1.	ВЕСТНИК ВОРОНЕЖСКОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО		
	УНИВЕРСИТЕТА. СЕРИЯ : ХИМИЯ. БИОЛОГИЯ. ФАРМАЦИЯ :		
	научный журнал / учредитель : Воронежский государственный		
	университет. – Воронеж : 2000число выпусков в год: 4. – ISBN		
	печатной версии: 1609-0675. – Текст : электронный //ЭБС elibrary		
	[сайт]. — URL: https://www.elibrary.ru/contents.asp?id=50757445 (дата		
	обращения: 05.05.2023).		
2.	Отечественная геология : науч. журнал /учредители :		
	Минприроды РФ, РОСГЕО, ФГУП ЦНИГРИ; Центральный научно-		
	исследовательский геологоразведочный институт цветных и		
	благородных металлов. – Москва : ЦНИГРИ. 1933 –. — Выходит 6 раз		
	в год. – ISBN печатной версии 0869-7175. – Текст : электронный //		
	ЭБС elibrary [сайт]. — URL: <u>https://elibrary.ru/contents.asp?id=50390599</u>		
	(дата обращения: 15.05.2023).		

информационные электронно-образовательные ресурсы:

№ п/п	Источник
1.	Электронно-библиотечная система «Издательство Лань»/
	колл. Инженерно-технические науки (ТюмГУ) www.e.lanbook.com
2.	Электронно-библиотечная система «elibrary» /
	Правообладатель: Общество с ограниченной ответственностью
	«РУНЭБ» (RU) <u>https://elibrary.ru</u>
3.	Электронно-библиотечная система «ЭБС ЮРАЙТ» / urait.ru
	_

11

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙДИСЦИПЛИНЫ

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
Знания:	- уровень усвоения	Текущий контроль по каждой
- теоретические основы	обучающимися	теме:
аналитической химии;	теоретического	письменный опрос;
методы качественного	материала,	устный опрос;
и количественного	предусмотренного	решение ситуационных задач;
анализа	учебной программой	контроль выполнения
неорганических и	дисциплины;	практических заданий.
органических веществ,		Промежуточная аттестация -
в том числе физико-	уровень знаний, общих	экзамен
химические;	компетенций,	
требования по охране	позволяющих	
труда, меры пожарной	обучающемуся решать	
безопасности, порядок	типовые ситуационные	
действий при	задачи;	
чрезвычайных		
ситуациях	обоснованность,	
	четкость, полнота	
	изложения ответов	
Умения:	решает типовые задачи;	оценка результатов
проводить		выполнения практической
качественный и	выполняет	работы;
количественный анализ	практические задания;	
химических веществ, в		экспертное наблюдение за
том числе	проводит качественный	ходом выполнения
лекарственных средств;	и количественный	практической работы
соблюдать правила	анализ химических	
санитарно-	веществ;	Промежуточная аттестация -
гигиенического		экзамен
режима, охраны труда,	соблюдет правила	
техники безопасности и	санитарно-	
противопожарной	гигиенического	
_	режима, охраны труда,	
действия при	техники безопасности и	
чрезвычайных	противопожарной	
ситуациях		