Минобрнауки России

Бузулукский гуманитарно-технологический институт (филиал) федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования

«Оренбургский государственный университет»

Кафедра биоэкологии и техносферной безопасности

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

ДИСЦИПЛИНЫ

«Б1.Д.Б.15 Аналитическая химия»

Уровень высшего образования

БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 06.03.01 Биология (код и наименование направления подготовки)

 $\underline{\textit{Биоэкология}}_{\text{(наименование направленности (профиля) образовательной программы)}}$

Квалификация <u>Бакалавр</u> Форма обучения Очная

Рабочая программа дисцип утверждена на заседании кафедры <u>бис</u>		ехносферной		имия» рассмотрена
протокол № <u>6</u> от " <u>40</u> " <u>0</u> 1	202 Γ.			
Декан строительно-технологического	факультета		youl	И.В. Завьялова
наименование факультета		подпись		расшифровка подписи
Исполнители: Ст. преподаватель	Rych B	.А. Душкин	a	
должность	П рбдпись	расшифровка	подписи	
должность	подпись	расшифровка	подписи	
СОГЛАСОВАНО: Заместитель директора по НМР	M		М.А. Зорин	a
	личная подпи	сь расшифро	вка подписи	
Председатель методической комисси 06.03.01 Биология	и по направле	ению подгот		адыкова
	іная подпись	O. po	асшифровка подписи	
Уполномоченный по качеству кафедр	/ //	А. Щебланої	3a	
личная подпись		сшифровка подпис		
	0			

[©] Душкина Е.А., 2025 © Бузулукский гуманитарно-технологический (филиал) ОГУ, 2025

1 Цели и задачи освоения дисциплины

Цель (цели) освоения дисциплины: подготовить студентов к освоению специальных дисциплин, для чего на основании современных научных представлений сформировать у студентов необходимые знания, умения и навыки в области аналитической химии.

Задачи:

- формирование у студентов знаний и умений, практических навыков по аналитической химии, которая является общетеоретической, базисной дисциплиной в системе подготовки биологов.
- получение основных химических знаний, необходимых для понимания и усвоения ряда медико-биологических, химических дисциплин;
- формирование у студента способности к анализу и синтезу лабораторной информации, знаний принципов составления научно-технических отчетов по выполненным лабораторным работам.

2 Место дисциплины в структуре образовательной программы

Дисциплина относится к обязательным дисциплинам (модулям) вариативной части блока Д «Дисциплины (модули)»

Пререквизиты дисциплины: Б1.Д.Б.14 Неорганическая и органическая химия

Постреквизиты дисциплины: $\mathit{Б1.Д.Б.25}$ Биохимия и молекулярная биология, $\mathit{Б1.Д.B.2}$ Физиология растений

3 Требования к результатам обучения по дисциплине

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование следующих результатов обучения

		Плонирусьи то розули тоти		
		Планируемые результаты		
Код и наименование	Код и наименование индикатора	обучения по дисциплине,		
формируемых компетенций	достижения компетенции	характеризующие этапы		
1 1 13		формирования		
		компетенций		
ОПК-6 Способен	ОПК-6-В-1 Формулирует основные	Знать:		
использовать в	концепции и методы, современные	- методы аналитической		
профессиональной	направления математики, физики, химии и	химии, аналитические		
деятельности основные	наук о Земле, актуальные проблемы	возможности и		
законы физики, химии, наук	биологических наук и перспективы	метрологические		
о Земле и биологии,	междисциплинарных исследований	характеристики		
применять методы	ОПК-6-В-2 Использует навыки	химических методов		
математического анализа и	лабораторной работы и методы химии,	анализа и особенности		
моделирования,	физики, математического моделирования	объектов анализа;		
теоретических и	и математической статистики в	- требования к		
экспериментальных	профессиональной деятельности	аналитическому сигналу,		
исследований, приобретать	ОПК-6-В-3 Применяет методы	его виды, способы		
новые математические и	статистического оценивания и проверки	получения в методах		
естественнонаучные знания,	гипотез, прогнозирования перспектив и	обнаружения и		
используя современные	социальных последствий своей	химических методах		
образовательные и	профессиональной деятельности	количественного анализа		
информационные технологии		(гравиметрии и		
		титриметрии).		
		Уметь:		

		Планируемые результаты
	~~	обучения по дисциплине,
Код и наименование	Код и наименование индикатора	характеризующие этапы
формируемых компетенций	достижения компетенции	формирования
		компетенций
		- выбрать метод для
		конкретного объекта;
		- составлять алгоритм
		решения задач
		качественного и
		количественного анализа.
		Владеть:
		- техникой проведения
		реакций обнаружения,
		разделения и
		маскирования,
		исследования
		качественного состава
		контрольных проб;
		- техникой приготовления
		растворов, отбора и
		разбавления проб,
		выполнения операций в
		соответствии с правилами
		техники лабораторных
		работ и требованиями
		техники безопасности;
		- оформлением отчетов по
		± ±
		проделанным
		экспериментам с
		представлением
		требуемых расчетов.

4 Структура и содержание дисциплины

4.1 Структура дисциплины

Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачетные единицы (108 академических часа).

	Трудоемкость,			
Вид работы	академических часов			
	2 семестр	всего		
Общая трудоёмкость	108	108		
Контактная работа:	35,25	35,25		
Лекции (Л)	18	18		
Практические занятия (ПЗ)	16	16		
Лабораторные работы (ЛР)	1	1		
Промежуточная аттестация (зачет, экзамен)	0,25	0,25		
Самостоятельная работа:	72,75	72,75		
- самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и				
материала учебников и учебных пособий;				
- подготовка к лабораторным занятиям;				
- подготовка к практическим занятиям;				
- подготовка к рубежному контролю и т.п.)				
Вид итогового контроля (зачет, экзамен, дифференцированный	экзамен			

Вид работы	Трудоемкость,			
	академических часов			
	2 семестр	всего		
зачет)				

Разделы дисциплины, изучаемые в 2 семестре

	Наименование разделов	Количество часов				
№ раздела		всего	аудиторная работа			внеауд.
			Л	П3	ЛР	работа
1	Аналитическая химия как наука.	16	2	-	2	12
2	Основные химические теории и законы,	14	2	-	2	10
	применяемые в аналитической химии.					
3	Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии.	16	2	-	2	12
4	Реакции комплексообразования в аналитической химии.	16	2	-	4	10
5	Качественный анализ.	16	4	-	2	10
6	Количественный анализ.	16	4	-	2	10
7	Инструментальные методы анализа.	14	2	-	2	10
	Итого:	108	18		16	74
	Всего:	108	18		16	74

4.2 Содержание разделов дисциплины

Раздел №1. Аналитическая химия как наука. Введение. Задачи и методы аналитической химии. Качественный и количественный анализ органических и неорганических веществ. Понятие и химических, физико-химических и физических методах анализа. Аналитические свойства веществ и аналитические реакции. Методы обнаружения, разделения и концентрирования элементов.

Раздел № 2. Основные химические теории и законы, применяемые в аналитической химии. Химическое равновесие. Закон действующих масс как основа качественного анализа. Константа равновесия химической реакции. Типы констант равновесия и их применение. Балансовые уравнения равновесных состояний. Теория электролитической диссоциации в аналитической химии. Протеолитическая теория кислот и оснований. Протеолитическое равновесие в воде, в неводных растворителях. Сила кислот и оснований. Константа кислотности и основности. Равновесие в кислотно-основных реакциях. Теории растворов. Протолиз. Гидролиз как частный случай протолиза. Буферные системы. Гетерогенные процессы в аналитической химии. Образование осадков. Произведение растворимости. Факторы, влияющие на образование осадков. Растворение осадков и их перевод в осадки другого вида.

Раздел № 3. Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии. Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии. Реакции окисления-восстановления. Окислительно-восстановительные потенциалы. Направление окислительно-восстановительных реакций. Обратимость окислительно-восстановительных реакций. Окислительно-восстановительный эквивалент. Влияние различных факторов на протекание окислительно-восстановительных реакций. Применение реакций окисления-восстановления в химическом анализе.

Раздел № 4. Реакции комплексообразования в аналитической химии. Комплексные соединения. Типы лигандов. Типы комплексов. Константы устойчивости и нестойкости. Факторы, влияющие на устойчивость комплексных соединений. Неорганические комплексы в химическом анализе. Органические реагенты.

Раздел № 5. Качественный анализ. Аналитические группы ионов. Аналитическая классификация катионов и их связь с периодической системой Д.И. Менделеева. Систематический анализ катионов. Сульфидная, кислотно-основная, аммиачно-фосфатная классификация. Первая, вторая, третья, четвертая и пятая аналитические группы катионов, их общая характеристика и

действие на них групповых реагентов. Реакции и ход анализа смеси анионов. Классификация анионов. Первая, вторая и третья аналитические группы анионов.

Раздел № 6. Количественный анализ. Количественный анализ. Метрологические основы аналитической химии. Гравиметрический (весовой) анализ. Приемы и методы. Сравнение с эталоном. Метод градуировочного графика. Титрование. Сущность титриметрического анализа. Титриметрический (объемный) анализ. Методы кислотно-основного титрования (нейтрализации). Кривые титрования, расчет точек кривых титрования. Правило выбора индикатора. Методы редоксметрического титрования (окисления-восстановления). Титрование в неводных растворах. Методы осадительного титрования. Комплексонометрическое титрование.

Раздел № 7. Инструментальные методы анализа. Классификация инструментальных методов анализа. Сущность физико-химических методов анализа. Фотометрические методы анализа. Колориметрические методы. Фотоэлектроколориметрия.. Нефелометрия. Определение рН. Рефрактометрический метод анализа. Хроматографические методы анализа.

4.3 Лабораторные работы

№ ЛР	№	Наименование лабораторных работ	Кол-во
312 311	раздела	Паименование ласораторных расот	часов
1	1	Правила безопасной работы в лаборатории. Подготовка образца к	2
		анализу и техника проведения анализа. Приемы работы в	
		аналитической лаборатории.	
2	2	Условия образования и растворения осадков Физико-химические	2
		свойства оксидов элементов, солей. Свойства катионов, анионов.	
3	3	Окислительно-восстановительные свойства ионов.	2
4	4-5	Анализ катионов 4-5 аналитических групп. Анализ катионов 1-3	2
		аналитических групп.	
5	5	Аналитические группы анионов.	2
6	5	Дробный анализ ионов в смесях. Систематический анализ смеси	2
		катионов.	
7	6	Кислотно-основное титрование Статистическая обработка	2
		результатов титрования.	
8	7	Определение жесткости воды	2
		Итого:	16

5 Учебно-методическое обеспечение дисциплины

5.1 Основная литература

Аналитическая химия : учебное пособие для вузов [Электронный ресурс]. / А. И. Апарнев, Г. К. Лупенко, Т. П. Александрова, А. А. Казакова. — 2-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2025. — 77 с. — (Высшее образование). — ISBN 978-5-534-17110-5. — Режим доступа: https://urait.ru/bcode/532400.

5.2 Дополнительная литература

Аналитическая химия : учебное пособие : [Электронный ресурс]. / Т. П. Александрова, А. И. Апарнев, А. А. Казакова, О. В. Карунина ; Новосибирский государственный технический университет. – Новосибирск : Новосибирский государственный технический университет, 2016. – 76 с. : табл., граф. – Режим доступа: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=573734 . – Библиогр.: с. 65-66. – ISBN 978-5-7782-2951-8.

Апарнев, А. И. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа : учебное пособие : [Электронный ресурс]. / А. И. Апарнев, А. А. Казакова, Т. П. Александрова ; Новосибирский государственный технический университет. — Новосибирск : Новосибирский государственный

технический университет, 2017. – 139 с. : табл. – Режим доступа: по подписке. – URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=574619

Никитина, Н. Г. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа: учебник и практикум для вузов [Электронный ресурс]. / Н. Г. Никитина, А. Г. Борисов, Т. И. Хаханина; под редакцией Н. Г. Никитиной. — 5-е изд., испр. — Москва: Издательство Юрайт, 2025. — 451 с. — (Высшее образование). — ISBN 978-5-534-18193-7. — Режим доступа: https://urait.ru/bcode/559623

5.3 Периодические издания

Химия и жизнь: журнал. - Москва, : Издательство научно-популярной литературы «Химия и жизнь»

5.4 Интернет-ресурсы

Сайт Alhimikov.net: учебные и справочные материалы по химии. – Режим доступа: http://n-t.ru/ri/ps

Химический сервер HimHelp.ru: учебные и справочные материалы. – Режим доступа: http://www.chemport.ru

5.5 Программное обеспечение, профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Операционная система Linux RED OS MUROM 7.3.1

Офисные приложения LibreOffice

Веб-приложение «Универсальная система тестирования БГТИ»

Яндекс-браузер

БД «Консультант Плюс» – Режим доступа: http://www.consultant.ru/

Национальная исследовательская компьютерная сеть России. — Режим доступа: https://niks.su/ Ресурсы Национального открытого университета. — Режим доступа: https://www.intuit.ru/search

Федеральный образовательный портал. – Режим доступа: http://www.edu.ru

Большая российская энциклопедия. – Режим доступа: https://bigenc.ru/.

6 Материально-техническое обеспечение дисциплины

Учебные аудитории для проведения занятий семинарского типа, для проведения групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.

Учебные аудитории укомплектованы специализированной мебелью, аудиторной доской и техническими средствами обучения (стационарный или переносной проекционный экран, ноутбук переносной, мультимедиа -проектор), служащими для представления учебной информации большой аудитории.

Для проведения лабораторных работ используются специализированные лаборатории. Специализированные лаборатории оснащены необходимыми химическими реактивами, лабораторной посудой и лабораторным оборудованием: микроскопы; лабораторные инструменты и материалы; комплекты постоянных препаратов; коллекции. Перечень оборудования, используемого при проведении лабораторных работ, определяется тематикой занятия.

В лабораториях предусмотрена аптечка для оказания первой помощи, средства пожаротушения.

Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, текущего контроля и промежуточной аттестации (компьютерный класс) оснащена специализированной мебелью, аудиторной доской, техническими средствами обучения (стационарный проекционный экран, мультимедиа – проектор, компьютерная техника, подключенная к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ОГУ и филиала).

Помещение для самостоятельной работы оснащено специализированной мебелью, компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ОГУ и филиала.