

e0eb125161f4cee9ef898b5de88f5c7dcefdc28a

МЕДИЦИНЫ»

27 июня 2025г.



2025 г.

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная **цель** дисциплины при подготовке бакалавров ветеринарно-санитарной экспертизы заключается в том, чтобы дать студентам знания, касающиеся формирования цельного научного мировоззрения, включающего аналитическую химию как неотъемлемую часть культуры, а также научить студентов анализировать условия химических задач, выбирать методы решения и проводить анализ полученных результатов.

Для достижения поставленной цели необходимо решить следующие **задачи**:

- изучение теоретических основ аналитической химии;
- изучение основных современных методов химического и физико-химического анализа;
- приобретение навыков работы на современных приборах, предназначенных для физико-химических исследований и анализа;
- приобретение навыков статистической обработки полученных результатов;
- приобретение навыков проведения химических экспериментов и реакций, в том числе, для идентификации неорганических веществ, используемых в качестве препаратов ветеринарно-санитарной экспертизы.

2. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ), СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

В результате освоения дисциплины обучающийся готовится к следующим типам деятельности в соответствии с образовательным стандартом ФГОС ВО 36.03.01 «Ветеринарно-санитарная экспертиза».

Область профессиональной деятельности:

13 Сельское хозяйство.

Профессиональный стандарт 13.012 Ветеринарный врач

Типы задач профессиональной деятельности:

- Производственный;

Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

Изучение дисциплины должно сформировать следующие компетенции:

А) Универсальные компетенции (УК)

УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач.

УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности

УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами

Б) Общепрофессиональные компетенции (ОПК):

ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.

3. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина Б1.О.37 «Аналитическая химия» является дисциплиной обязательной части федерального государственного образовательного стандарта высшего образования 36.03.01 «Ветеринарно-санитарная экспертиза» (уровень бакалавриата).

Осваивается во 2 семестре.

При обучении дисциплины «Аналитическая химия» используются знания и навыки, полученные студентами при освоении школьного уровня химии. Дисциплина «Аналитическая химия» является базовой, на которой строится большинство последующих дисциплин, таких как:

- 1) Органическая и физколлоидная химия.
- 2) Биологическая химия.
- 3) Ветеринарная фармакология.
- 4) Биофизика.
- 5) Химия пищи.
- 6) Ветеринарно-санитарная экспертиза.
- 7) Безопасность жизнедеятельности.

4. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ «АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Объем дисциплины «Аналитическая химия» для очной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	36	36
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы, из них:	36	36
Практическая подготовка	4	4
Самостоятельная работа (всего)	36	36
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2

Объем дисциплины «Аналитическая химия» для очно-заочной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	16	16
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		

Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы, из них:	16	16
Практическая подготовка	4	4
Самостоятельная работа (всего)	56	56
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2

Объем дисциплины “ Аналитическая химия” для заочной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Курс
		1
Аудиторные занятия (всего)	8	8
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы, из них:	8	8
Самостоятельная работа (всего)	60	60
Практическая подготовка	4	4
Контроль	4	4
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ “АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ”

5.1. Содержание дисциплины “Аналитическая химия” для очной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)			
				Л	ПЗ	ПП	СР
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач. УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.	2	2		2	
2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах		2		2		2
3.	Качественный анализ		2		2		2
4.	Количественный анализ.		2		2		2
5.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.		2		24	2	26
			2				
			2	2	2	4	

5.2. Содержание дисциплины “Аналитическая химия” для очно-заочной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)			
				Л	ПЗ	ПП	СР
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач. УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного	2		2		4
2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах		2		1		4
3.	Качественный анализ		2		1		6
4.	Количественный анализ.		2		8	4	30

5. Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	информационного ресурса критериям полноты и аутентичности УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.	2	4		16	4	56
	ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ						

5.3. Содержание дисциплины “Аналитическая химия” для заочной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СП
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять	2		4	

2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах	системный подход для решения поставленных задач. УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности	2		2	8	
3.	Качественный анализ		2			6	2
4.	Количественный анализ.		2		4	34	2
5.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами ОПК-4 Способен обобщать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.	2		2	8	
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ					8	60	4

6. ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

6.1. Методические указания для самостоятельной работы

1. Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии: учеб.-метод. пособие для студентов 1 курса фак. вет. мед. и вет.-сан. фак., для фак. вет. мед. очно-заочной (вечерней) формы обучения / А. Н. Барышев [и др.]; СПбГАВМ. - 4-е изд., перераб. и доп. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2017. - 112 с. - URL: <https://clck.ru/VWM86> (дата обращения: 19.06.2025). - Режим доступа: для авториз. пользователей ЭБ СПбГУВМ. - Текст: электронный.

6.2. Литература для самостоятельной работы

1. Аналитическая химия : учеб.-метод. пособие для студ. 1 курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. Т. П. Луцко [и др.]; СПбГАВМ. - СПб. : Изд-во СПбГАВМ, 2016. - 39 с. - Количество – 200.
2. Аналитическая химия : учебно-методическое пособие для студентов I курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. Т. П. Луцко [и др.]; СПбГАВМ. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2016. - 39 с. - URL: <https://clck.ru/R6xPh> (дата обращения: 19.06.2025). - Режим доступа: для авториз. пользователей ЭБ СПбГУВМ. - Текст: электронный

7. ПЕРЕЧЕНЬ ОСНОВНОЙ И ДОПОЛНИТЕЛЬНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

а) основная литература:

1. Ненашева, Л. В. Аналитическая химия : учебник / Л. В. Ненашева, Т. Г. Юдина. - Ростов-на-Дону : Феникс, 2022. - 300 с. (Среднее медицинское образование) - ISBN 978-5-222-38568-5. - Текст : электронный // ЭБС "Консультант студента" : [сайт]. - URL : <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785222385685.html> (дата обращения: 19.06.2025). - Режим доступа : по подписке.

б) дополнительная литература:

1. Шевельков, А. В. Неорганическая химия : учебник / А. В. Шевельков, А. А. Дроздов, М. Е. Тамм; под ред. А. В. Шевелькова. - Москва : Лаборатория знаний, 2021. - 591 с. - ISBN 978-5-00101-937-4. - Режим доступа: <https://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785001019374.html> - Текст : электронный // ЭБС "Консультант студента" (Дата доступа: 19.06.2025.)

8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ «ИНТЕРНЕТ», НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Для подготовки к практическим занятиям и выполнения самостоятельной работы студенты могут использовать следующие Интернет-ресурсы:

1. <https://meduniver.com> – Медицинский информационный сайт.
2. <http://vanat.cvm.umn.edu> – Неорганическая и аналитическая химия университет Миннесота

Электронно-библиотечные системы:

1. ЭБС «СПБГУВМ»
2. ЭБС «Консультант студента»
3. Справочно-правовая система «КонсультантПлюс»
4. Университетская информационная система «РОССИЯ»
5. Полнотекстовая база данных POLPRED.COM
6. Научная электронная библиотека ELIBRARY.RU
7. Российская научная Сеть
8. Электронно-библиотечная система IQlib
9. База данных международных индексов научного цитирования Web of Science

10. Полнотекстовая междисциплинарная база данных по сельскохозяйственным и экологическим наукам ProQuest AGRICULTURAL AND ENVIRONMENTAL SCIENCE DATABASE

11. Электронные книги издательства «Проспект Науки»
<http://prospektnauki.ru/ebooks/>

12. Коллекция «Сельское хозяйство. Ветеринария» издательства «Квадро»
<http://www.iprbookshop.ru/586.html>

9. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Методические рекомендации для студентов – это комплекс рекомендаций и разъяснений, позволяющих студенту оптимальным образом организовать процесс изучения данной дисциплины.

Содержание методических рекомендаций, как правило, может включать:

- Советы по планированию и организации времени, необходимого на изучение дисциплины. Описание последовательности действий студента, или «сценарий изучения дисциплины».

Утреннее время является самым плодотворным для учебной работы (с 8-14 часов), затем послеобеденное время (с 16-19 часов) и вечернее время (с 20-24 часов). Самый трудный материал рекомендуется к изучению в начале каждого временного интервала после отдыха. Через 1.5 часа работы необходим перерыв (10-15 минут), через 4 часа работы перерыв должен составлять 1 час. Частью научной организации труда является овладение техникой умственного труда. В норме студент должен уделять учению около 10 часов в день (6 часов в вузе, 4 часа – дома).

- Рекомендации по подготовке к практическим занятиям

Практические (семинарские) занятия составляют важную часть профессиональной подготовки студентов. Основная цель проведения практических (семинарских) занятий - формирование у студентов аналитического, творческого мышления путем приобретения практических навыков. Так же практические занятия проводятся с целью углубления и закрепления знаний, полученных на лекциях и в процессе самостоятельной работы над нормативными документами, учебной и научной литературой. При подготовке к практическому занятию для студентов необходимо изучить или повторить теоретический материал по заданной теме.

При подготовке к практическому занятию студенту рекомендуется придерживаться следующего алгоритма;

- 1) ознакомиться с планом предстоящего занятия;
- 2) проработать литературные источники, которые были рекомендованы, и ознакомиться с вводными замечаниями к соответствующим разделам.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине наряду с рабочей программой и графиком учебного процесса относятся к методическим документам, определяющим уровень организации и качества образовательного процесса.

Содержание практических (семинарских) занятий фиксируется в рабочих учебных программах дисциплин в разделах «Перечень тем практических (семинарских) занятий».

Важнейшей составляющей любой формы практических занятий являются задания. Основа в задании - пример, который разбирается с позиций теории, развитой в лекции. Как правило, основное внимание уделяется формированию конкретных умений, навыков, что и определяет содержание деятельности студентов - решение задач, лабораторные работы, уточнение категорий и понятий науки, являющихся предпосылкой правильного мышления и речи.

Практические (семинарские) занятия выполняют следующие задачи:

- стимулируют регулярное изучение рекомендуемой литературы, а также внимательное отношение к лекционному курсу;

- закрепляют знания, полученные в процессе лекционного обучения и самостоятельной работы над литературой;
- расширяют объём профессионально значимых знаний, умений, навыков;
- позволяют проверить правильность ранее полученных знаний;
- прививают навыки самостоятельного мышления, устного выступления;
- способствуют свободному оперированию терминологией;
- предоставляют преподавателю возможность систематически контролировать уровень самостоятельной работы студентов.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине должны быть ориентированы на современные условия хозяйствования, действующие нормативные документы, передовые технологии, на последние достижения науки, техники и практики, на современные представления о тех или иных явлениях, изучаемой действительности.

- Рекомендации по работе с литературой.

Работа с литературой важный этап самостоятельной работы студента по освоению предмета, способствующий не только закреплению знаний, но и расширению кругозора, умственных способностей, памяти, умению мыслить, излагать и подтверждать свои гипотезы и идеи. Кроме того, развиваются навыки научно-исследовательской работы, необходимые в дальнейшей профессиональной деятельности.

Приступая к изучению литературы по теме, необходимо составлять конспекты, выписки, заметки. Конспектировать в обязательном порядке следует труды теоретиков, которые позволяют осмыслить теоретический базис исследования. В остальном можно ограничиться выписками из изученных источников. Все выписки, цитаты обязательно должны иметь точный «обратный адрес» (автор, название работы, год издания, страница и т.д.). Желательно написать сокращенное название вопроса, к которому относится выписка или цитата. Кроме того, необходимо научиться сразу же составлять картотеку специальной литературы и публикаций источников, как предложенных преподавателем, так и выявленных самостоятельно, а также обратиться к библиографическим справочникам, летописи журнальных статей, книжной летописи, реферативным журналам. При этом публикации источников (статей, названия книг и т.д.) писать на отдельных карточках, заполнять которые необходимо согласно правилам библиографического описания (фамилия, инициалы автора, название работы. Место издания, издательство, год издания, количество страниц, а для журнальных статей – название журнала, год издания, номера страниц). На каждой карточке целесообразно фиксировать мысль автора книги или факт из этой книги лишь по одному конкретному вопросу. Если в работе, даже в том же абзаце или фразе, содержатся еще суждения или факты по другому вопросу, то их следует выписывать на отдельную карточку. Изложение должно быть сжатым, точным, без субъективных оценок. На оборотной стороне карточки можно делать собственные заметки о данной книге или статье, ее содержании, структуре, о том, на каких источниках она написана и пр.

- Разъяснения по поводу работы с контрольно-тестовыми материалами по курсу, рекомендации по выполнению домашних заданий.

Тестирование - это проверка, которая позволяет определить, соответствует ли реальное поведение программы ожидаемому, если выполнить специально подобранный набор тестов. Тест – это выполнение определенных условий и действий, необходимых для проверки работы тестируемой функции или её части. На каждый вопрос по дисциплине необходимо правильно ответить, выбрав один вариант.

10. ВОСПИТАТЕЛЬНАЯ РАБОТА

В рамках реализации дисциплины проводится воспитательная работа для формирования современного научного мировоззрения и системы базовых ценностей, формирования и развития духовно-нравственных, гражданско-патриотических ценностей, системы эстетических и этических знаний и ценностей, установок толерантного сознания

в обществе, формирования у студентов потребности к труду как первой жизненной необходимости, высшей ценности и главному способу достижения жизненного успеха, для осознания социальной значимости своей будущей профессии.

11. ПЕРЕЧЕНЬ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ, ИСПОЛЬЗУЕМЫХ ПРИ ОСУЩЕСТВЛЕНИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

В учебном процессе по дисциплине предусмотрено использование информационных технологий:

- ✓ ведение практических занятий с использованием мультимедиа;
- ✓ интерактивные технологии (проведение диалогов, коллективное обсуждение различных подходов к решению той или иной учебно-профессиональной задачи);
- ✓ взаимодействие с обучающимися посредством электронной почты;
- ✓ совместная работа в Электронной информационно-образовательной среде СПбГУВМ: <https://spbguvvm.ru/academy/eios/>

11.1. Технологии искусственного интеллекта

Для подготовки к практическим занятиям и выполнения самостоятельной работы студенты могут использовать искусственный интеллект.

Искусственный интеллект – комплекс технологических решений, позволяющий имитировать когнитивные функции человека (включая самообучение и поиск решений без заранее заданного алгоритма) и получать при выполнении конкретных задач результаты, сопоставимые, как минимум, с результатами интеллектуальной деятельности человека. Комплекс технологических решений включает в себя информационно-коммуникационную инфраструктуру, программное обеспечение (в том числе методы машинного обучения), процессы и сервисы по обработке данных и поиску решений (Указ Президента Российской Федерации от 10 октября 2019 г. № 490 «О развитии искусственного интеллекта в Российской Федерации»).

Данный модуль нацелен на формирование компетенций в сфере искусственного интеллекта, позволяющих выпускникам использовать и разрабатывать отдельные методы и технологии с участием искусственного интеллекта, либо владеть методологическими аспектами использования и разработки методов и технологий с использованием искусственного интеллекта и успешно применять их в своей деятельности, владеть всеми компетенциями, связанными с руководством комплексными решениями по использованию и разработке систем искусственного интеллекта, в также обладать квалификацией в сфере управления проектами и руководством коллективом разработчиков.

При этом в части использования систем искусственного интеллекта образовательная программа должна обеспечивать формирование компетенций по решению таких задач, как планирование, прогнозирование и принятие решений, автоматизация рутинных производственных операций, использование автономного интеллектуального оборудования и робототехнических комплексов, интеллектуальных систем управления логистикой, повышение безопасности сотрудников при выполнении производственных и бизнес-процессов, повышение лояльности и удовлетворенности потребителей, оптимизация процесса подбора и обучения кадров на основе применения методов машинного обучения, нейросетевых моделей и методов, сквозных цифровых субтехнологий искусственного интеллекта и др.

В части разработки систем искусственного интеллекта образовательная программа должна обеспечивать формирование компетенций в областях разработки и программной реализации алгоритмов; исследований алгоритмов и математических методов; разработки программных и технологических решений; методов и технологий сбора, хранения и обработки данных; разработки специализированного аппаратного обеспечения; подготовки квалифицированных кадров в области искусственного интеллекта на основе

методов машинного обучения, нейросетевых моделей и методов, сквозных цифровых субтехнологий искусственного интеллекта и др.

Технологии искусственного интеллекта используются на этапе изложения нового содержания по теме и его закрепления через систему проблемных вопросов по теме, дополнительных уточняющих проблемных вопросов и выполнение проблемных заданий. Дополнительным методическим подходом является использование модели «перевернутое обучение», когда учащиеся самостоятельно изучают теоретический материал дома, а на уроке переходят к его обсуждению в формате фронтальной беседы и закреплению через решение задач в микрогруппах (до 4-8 человек).

При организации занятий модуль «искусственный интеллект» должен быть включен в каждое практическое занятие, что значительно повысит их эффективность, особенно в части обсуждения учебного материала, самостоятельно освоенного обучающимся дома с помощью интернет ресурсов. Рекомендуется, чтобы в обсуждении приняли участие все обучающиеся.

Перечень ресурсов с сети интернет:

1. Open Machine Learning Course <https://mlcourse.ai>
2. Введение в машинное обучение от «Bioinformatic Institute» <https://stepik.org/course/4852/promo>
3. Специализация Машинное обучение и анализ данных от «Московский физикотехнический институт» <https://ru.coursera.org/specializations/machine-learning-dataanalysis>
4. Платформа для проведения соревнований по Data Science <https://www.kaggle.com>

11.2. Программное обеспечение

Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства

№ п/п	Название рекомендуемых по разделам и темам программы технических и компьютерных средств обучения	Лицензия
1	MS PowerPoint	67580828
2	LibreOffice	свободное ПО
3	ОС Альт Образование 8	ААО.0022.00
4	АБИС "МАРК-SQL"	02102014155
5	MS Windows 10	67580828
6	Система КонсультантПлюс	503/КЛ
7	Android ОС	свободное ПО

11. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКАЯ БАЗА, НЕОБХОДИМАЯ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ

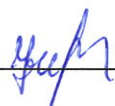
Наименование дисциплины (модуля), практик в соответствии с учебным планом	Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
Аналитическая химия	104 (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, учебная доска. <i>Наглядные пособия и учебные материалы:</i> Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, Таблица растворимости

	105 (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, учебная доска. <i>Наглядные пособия и учебные материалы:</i> Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, Таблица растворимости
	206 Большой читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья <i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	214 Малый читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья <i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	324 Отдел информационных технологий (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы и запасные части для профилактического обслуживания технических средств обучения
	Бокс № 3 Столярная мастерская (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы для профилактического обслуживания специализированной мебели

Приложение 1 на 22 л

Рабочую программу составил:

кандидат химических наук,
доцент


 А.Н. Барышев

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной
медицины»

Кафедра неорганической химии и биофизики

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
текущего контроля/промежуточной аттестации обучающихся
при освоении ОПОП ВО, реализующей ФГОС ВО

по дисциплине

«АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Уровень высшего образования

БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза
Очная, очно-заочная, заочная формы обучения

Год начала подготовки - 2025

Санкт-Петербург
2025 г.

1. ПАСПОРТ ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Таблица 1

№	Формируемые компетенции	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Оценочное средство
1.	УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач.	Предмет и задачи аналитической химии	Коллоквиум, тесты
2.	УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей.	Химическое равновесие в гетерогенных системах	Коллоквиум, тесты
3.	Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности	Качественный анализ	Коллоквиум
4.	УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами	Количественный анализ.	Коллоквиум
5.	ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	Коллоквиум

Примерный перечень оценочных средств

Таблица 2

№	Наименование оценочного средства	Краткая характеристика оценочного средства	Представление оценочного средства в фонде
1.		Средство контроля усвоения учебного материала темы, раздела или разделов	Вопросы по

	Коллоквиум	дисциплины, организованное как учебное занятие в виде собеседования преподавателя с обучающимися	темам/разделам дисциплины
2.	Тест	Система стандартизированных заданий, позволяющая автоматизировать процедуру измерения уровня знаний и умений обучающегося	Фонд тестовых заданий

3. ПОКАЗАТЕЛИ И КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ НА РАЗЛИЧНЫХ ЭТАПАХ ИХ ФОРМИРОВАНИЯ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ

Таблица 3

Планируемые результаты освоения компетенции	Уровень освоения			Оценочное средство
	неудовлетворительно	удовлетворительно	хорошо	отлично
УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач				
УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности	Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки	Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.
УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами	При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки	Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме	Продемонстрированы все основные задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами	Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными незначительными недочетами, выполнены все задания в полном объеме
ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач.				Коллоквиум, тесты

ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач	Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки	Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без допущено несколько негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.	Коллоквиум, тесты
ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия	При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки	Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме	Продемонстрированы все основные умения, решены основные задачи с не грубыми ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами	Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме	Коллоквиум, тесты
ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.	При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки	Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами	Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами	Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов	Коллоквиум, тесты

4. ПЕРЕЧЕНЬ КОНТРОЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ И ИНЫХ МАТЕРИАЛОВ, НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ, НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

4.1. Типовые задания для текущего контроля успеваемости

4.1.1. Вопросы для коллоквиума

Вопросы для оценки компетенции:

УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач.

УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности

УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами

По разделу: «Предмет и задачи аналитической химии»:

1. Содержание, цели и задачи аналитической химии.
2. История развития аналитической химии.
3. Современная классификация методов анализа.

По разделу: «Химическое равновесие в гетерогенных системах»:

1. Произведение растворимости. Условия образования и растворения осадков.
2. Разделение, выделение и концентрирование веществ в химическом анализе.
3. Применение химического осаждения, ионного обмена, экстрагирования и других методов разделения веществ.

Вопросы для оценки компетенции:

ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.

По разделу: «Качественный анализ»:

1. Основные принципы качественного анализа.
2. Особенности аналитических реакций и способы их выполнения.
3. Макро-, микро-, полумикро- и ультрамикроанализ.
4. Лабораторное оборудование и техника полумикроанализа.
5. Современные типы классификации катионов анионов.
6. Основные качественные реакции катионов и анионов.

По разделу: «Количественный анализ»:

1. Предмет и методы количественного анализа.
2. Современная классификация методов количественного анализа.
3. Химические методы анализа.

4. Точность аналитических измерений. Метрологическая основа контроля результатов анализа.
5. Лабораторное оборудование в количественном анализе.
6. Гравиметрический анализ. Подготовка вещества, выбор величины навески. Растворение анализируемого вещества.
7. Условия осаждения, фильтрование, высушивание и прокаливание осадка. Гравиметрический фактор. Расчёты в гравиметрическом анализе.
8. Объёмные (титриметрические методы анализа).
9. Принцип титриметрических методов анализа и область их применения. Способы приготовления стандартных растворов.
10. Вычисление в титриметрии.
11. Измерительная посуда, применяемая в объёмных методах анализа. Принципы прямого, косвенного и обратного титрования.
12. Методы определения точки эквивалентности.
13. Сущность кислотно-основного титрования.
14. Индикаторы кислотно-основного титрования.
15. Кривые титрования. Выбор индикатора.
16. Примеры использования кислотно-основной титриметрии для определения различных веществ.
17. Окислительно-восстановительное титрование (редоксиметрия).
18. Направление протекания ОВР.
19. Окислительно-восстановительная активность веществ.
20. Окислительно-восстановительные потенциалы. Уравнение Нернста. Возможность использования ОВР для количественного определения веществ. Примеры редоксиметрии: перманганатометрия, дихроматометрия, йодометрия.
21. Индикаторы окислительно-восстановительного титрования. Кривые титрования.
22. Комплексонометрическое титрование. Сущность метода, особенности используемых титрантов.
23. Хелатообразующие индикаторы. Способы хелатометрического титрования. Определение общей жёсткости воды.

По разделу: «Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа»:

1. Значение инструментальных методов анализа, их преимущество. Классификация физико-химических и физических методов анализа. Оптические методы анализа. Основной закон светопоглощения (закон Бугера-Ламберта-Бэра).
2. Фотоколориметрия.
3. Классификация методов.
4. Метод калибровочного графика. Определение некоторых ионов металла (меди, железа III, марганца II) в растворе.
5. Сущность спектрофотометрического анализа и область его применения.
6. Физико-химические методы анализа.
7. Рефрактометрия. Сущность метода, область применения, аппаратура, принцип действия.
8. Потенциометрический анализ. Сущность метода, область его применения, применяемая аппаратура, ионселективные электроды, потенциометры. Примеры использования потенциометрии для определения содержания различных ионов в растворе.
9. Хроматографический анализ. Классификация методов хроматографии. Жидкостная адсорбционная хроматография.
10. Распределительная газо-жидкостная хроматография.
11. Жидкостная распределительная хроматография.
12. Распределительная хроматография на бумаге.

4.1.2. Тесты

УК-1 Способен осуществлять критический анализ проблемных ситуаций на основе системного подхода, вырабатывать стратегию действий:

УК-1.1 Знает методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа;

УК-1.2 Умеет получать новые знания на основе анализа, синтеза и др.; собирать и обобщать данные по актуальным научным проблемам, относящимся к профессиональной области; осуществлять поиск информации и решений на основе действий, эксперимента, опыта, информационно-коммуникационных технологий;

УК-1.3 Владеет исследованием проблемы профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности, в том числе с применением информационно-коммуникационных технологий; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций.

ЗАДАНИЯ ЗАКРЫТОГО ТИПА

Задания комбинированного типа с выбором одного верного ответа из предложенных вариантов

УК-1.1 Знает методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа;

Задание 1.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Какое квантовое число характеризует направление электронного облака в пространстве?

- | | |
|----------|----------|
| 1) n | 2) l |
| 3) m_l | 4) m_s |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 3

Задание 2.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Атомы какого элемента имеют электронную конфигурацию внешнего слоя: $4s^2 4p^5$?

- | | |
|---------------------|--------------------|
| 1) ^{35}Br | 2) ^7N |
| 3) ^{33}As | 4) ^{23}V |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 3

Задание 3.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Какую общую формулу имеет основание?

- | | |
|-----------------------------|-------------------------------|
| 1) $\text{Me}(\text{OH})_y$ | 3) $\text{H}_2(\text{Ac})$ |
| 2) $\text{Э}_m\text{O}_n$ | 4) $\text{Me}_x(\text{Ac})_y$ |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 1

9

--	--	--	--

Ответ: A2B4B1Г5

Задание 7.

Прочитайте задание и установите соответствие.

Установите соответствие между титрантом-аналитом и ожидаемой точкой эквивалентности

Титрант-аналит		ТЭ	
А	сильн. к-та + сильн. осн-е	1	pH>7
Б	слаб. к-та + сильн. осн-е	2	pH=7
В	сильн. к-та + слаб. осн-е	3	неопределима
Г	слаб. к-та + слаб. осн-е	4	pH<7

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: A2Б1В4Г3

Задание 8.

Прочитайте задание и установите соответствие.

Установите соответствие между титрантом и видом редоксиметрии

Титрант		Вид редоксиметрии	
А	KMnO ₄	1	Нитритометрия
Б	I ₂	2	Перманганатометрия
В	KBrO ₃	3	Иодометрия
Г	NaNO ₂	4	Броматометрия

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: A2B3B4Г1

Задание 9.

Прочитайте задание и установите соответствие.

Установите соответствие между реактивом и фотометрически определяемым ионом

Реактив		Фотометрически определяемый ион	
А	Роданид калия	1	Zn (II)
Б	Ализарин	2	Fe (III)
В	Дитизол	3	Ni (II)
Г	Дитиокарбамат	4	Al (III)

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: A2B4B1Г3

Задание 10.

Прочитайте задание и установите соответствие.

Установите соответствие между ионом и качественным реактивом для его обнаружения

Ион		Качественный реактив	
А	Ba ²⁺	1	HNO ₃
Б	Ag ⁺	2	Растворимые основания
В	Fe ³⁺	3	(NH ₄) ₂ S
Г	Mn ²⁺	4	HCl
		5	H ₂ SO ₄

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: A5B4B2Г3

Задания закрытого типа на установление последовательности

Задание 11.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите следующие элементы в порядке возрастания электроотрицательности

1. Li
2. Ba
3. P
4. Cl

Ответ: 2134

Задание 12.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите следующие кислотные остатки в порядке возрастания окислительной силы.

1. Cl^-
2. ClO_4^-
3. ClO_3^-
4. ClO_2^-

Ответ: 1432

УК-1.3 Владеет исследованием проблемы профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности, в том числе с применением информационно-коммуникационных технологий; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций.

Задание 13.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите научные открытия в хронологическом порядке

1. Создание гальванических элементов
2. Закон сохранения энергии
3. Открытие водорода
4. Методы ядерного распада

Ответ: 3124

Задание 14.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите элементы по мере увеличения валентных электронов на внешнем электронном слое

1. S^{2+} ;
2. S^{+6}
3. S^* ;
4. S^0 .

Ответ: 2431

Задание 15.

Прочитайте задание и установите последовательность.

При помещении соединения хрома в кислую среду раствор приобрел оранжевую окраску. Затем при нейтрализации раствора и проведении следующей реакции получили

зеленый осадок. Приливанием щелочи растворили осадок и получили устойчивый изумрудный раствор. Укажите соединения хрома в порядке упоминания.

1. $\text{Cr}(\text{OH})_3$
2. CrO_4^{2-} ;
3. $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$;
4. $[\text{Cr}(\text{OH})_6]^{3-}$.

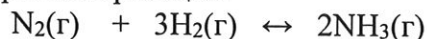
Ответ: 2314

ЗАДАНИЯ ОТКРЫТОГО ТИПА

Задание 16.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ

Как изменится энтропия в реакции:



Дайте объяснение вашему ответу. Будет ли данный процесс протекать самопроизвольно?

Ответ: В данной реакции энтропия системы убывает, т.к. количество молекул газа уменьшается. Произвольное протекание процесса статистически не вероятно.

Задание 17.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Что такое фиксанал? Как фиксанал применяют в практике?

Ответ: Фиксанал — это количество вещества в запаянной стеклянной ампуле, необходимое для приготовления 1 дм³ точно 0,1 н или 0,01 н раствора. Количество вещества в ампуле соответствует определённому числу грамм-эквивалентов данного вещества, и при растворении его образуется раствор известной нормальности.

Фиксанал применяют в практике для быстрого приготовления точных растворов. Содержимое ампулы количественно переносят в мерную колбу и раствор разбавляют дистиллированной водой, доводят его объём до метки.

Задание 18.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Опишите правила отбора исследуемой пробы.

Ответ: Общие правила отбора проб: проба должна отбираться в том виде и объёме, который соответствует методике исследования и достаточен для проведения анализа; проба должна быть сохранена и доставлена в лабораторию при таких условиях, чтобы состав исследуемых компонентов и свойства оставались неизменными; в профессиональной практике заполняется сопроводительная документация, в которой должны быть отражены условия отбора.

Задание 19.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Какую массу гидроксида калия надо растворить в 300 мл воды, чтобы получить 15%-ный раствор? Какое соотношение выражает указанная концентрация?

Ответ: В процентах принято указывать массовую долю, выражающую соотношение между массой растворённого вещества и массой раствора. Составив уравнение этого соотношения, получим необходимую массу гидроксида - 52,9 г.

Задание 20.

Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

Можно ли определить методом нейтрализации количество: NH_4OH , HNO_3 , K_2SO_3 , NH_4NO_3 , NaOH , H_2SO_4 , K_2SO_4 ? Какими рабочими растворами следует титровать растворы указанных веществ, если титрование возможно?

Ответ: Определить HNO_3 и H_2SO_4 можно титрованием щелочью, определить NH_4OH и NaOH - титрованием сильной кислотой. Для определения NH_4OH , K_2SO_3 , K_2SO_4 используют другие методы.

ОПК-4 Способен использовать в профессиональной деятельности методы решения задач с использованием современного оборудования при разработке новых технологий и использовать современную профессиональную методологию для проведения экспериментальных исследований и интерпретации их результатов:

ОПК-4.1 Знает технические возможности современного специализированного оборудования, методы решения задач профессиональной деятельности;

ОПК-4.2 Умеет применять современные технологии, включая цифровые, и методы исследований в профессиональной деятельности, интерпретировать полученные результаты;

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий, в том числе цифровых.

ЗАДАНИЯ ЗАКРЫТОГО ТИПА

Задания комбинированного типа с выбором одного верного ответа из предложенных вариантов

ОПК-4.1 Знает технические возможности современного специализированного оборудования, методы решения задач профессиональной деятельности;

Задание 21.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Изотопы химического элемента отличаются друг от друга:

- | | |
|-----------------------|---|
| 1) по числу нейтронов | 3) по числу электронов |
| 2) по числу протонов | 4) по положению в периодической системе |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 1

Задание 22.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Растворы, каких солей характеризуются значениями $\text{pH} > 7$?

- | | |
|--------------------|--------------------|
| 1) NaBr | 2) AgNO_3 |
| 3) FeCl_3 | 4) MgSO_3 |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 4

Задание 23.

Прочитайте задание и выберите правильный ответ.

Как обозначается подуровень, для которого $n = 4$ и $l = 0$?

- | | |
|---------|---------|
| 1) $4f$ | 2) $4d$ |
| 3) $4p$ | 4) $4s$ |

Запишите цифру, под которой указан верный ответ

Ответ: 4

Задания комбинированного типа с выбором нескольких верных ответов из предложенных вариантов

Задание 24.

Прочитайте задание, выберите правильные ответы.

Какие вещества в ионном уравнении следующей реакции нитрата свинца с сероводородом записываются в виде молекул?

- | | |
|-----------|-----------------|
| 1) H_2S | 3) $Pb(NO_3)_2$ |
| 2) PbS | 4) HNO_3 |

Запишите цифры, под которыми указаны верные ответы

Ответ: 12

Задание 25.

Прочитайте задание, выберите правильные ответы.

Какими из указанных методов можно определить содержание кислоты в растворе?

- | | |
|-----------------|-------------------|
| 1) Калориметрия | 2) Титрование |
| 3) Гравиметрия | 4) Потенциометрия |

Запишите цифры, под которыми указаны верные ответы

Ответ: 24

ОПК-4.2 Умеет применять современные технологии, включая цифровые, и методы исследований в профессиональной деятельности, интерпретировать полученные результаты;

Задания закрытого типа на установление соответствия

Задание 26.

Прочитайте задание и установите соответствие.

Установите соответствие между веществом и типом его гидролиза

Вещество		Тип гидролиза	
А	Хлорид кальция	1	Не идет
Б	Фосфат алюминия	2	По катиону
В	Бромид натрия	3	По аниону
Г	Сульфит лития	4	По катиону и аниону

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: А2Б4В1Г3

Задание 27.*Прочитайте задание и установите соответствие.*

Установите соответствие между комплексонометрически определяемым ионом и специфичным индикатором.

Комплексонометрически определяемый ион		Индикатор	
А	Fe III	1	Мурексид
Б	Mg II	2	Ксиленовый оражевый
В	Ca II	3	Эриохром черный
Г	Ni III	4	Трилон-Б
		5	Пирокатехин

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: А2Б3В1Г5

Задание 28.*Прочитайте задание и установите соответствие.*

Установите соответствие между ионом и аналитической группой, которую он представляет

Ион		Аналитическая группа	
А	Марганец	1	1
Б	Барий	2	2
В	Натрий	3	3
Г	Свинец	4	4
		5	5

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: А3Б2В1Г5

Задание 29.*Прочитайте задание и установите соответствие.*

Установите соответствие между значением фильтра и цветом луча в фотометрии

Значение фильтра		Цвет луча	
А	490 нм	1	синий
Б	550 нм	2	алый
В	630 нм	3	голубой
Г	700 нм	4	оранжевый
		5	зеленый

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: АЗБ5В4Г2

Задание 30.*Прочитайте задание и установите соответствие.*

Установите соответствие между ионом и качественным реактивом для его обнаружения

Ион		Качественный реактив	
А	NO_3^-	1	Ba
Б	PO_4^{3-}	2	Na
В	S^{2-}	3	H_2SO_4
Г	CrO_4^{2-}	4	Ag
		5	Pb

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Ответ: АЗБ4В5Г1

Задания закрытого типа на установление последовательности

Задание 31.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите следующие элементы в порядке возрастания электроотрицательности

1. Br
2. Fe
3. O
4. Cs

Ответ: 4213

Задание 32.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите следующие кислотные остатки в порядке убывания силы кислот.

1. Cl^-
2. ClO_4^-
3. ClO_3^-
4. ClO_2^-

Ответ: 1234

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий, в том числе цифровых.

Задание 33.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите характеристики электронов в атоме в порядке составления описательной модели

1. Спин
2. Энергия
3. Орбиталь
4. Уровень
5. Магнитный момент

Ответ: 43512

Задание 34.

Прочитайте задание и установите последовательность.

Расположите стадии гетерогенного катализа в хронологическом порядке

1. Физическая адсорбция реагирующих молекул на активных центрах поверхности катализатора и затем их хемосорбция;
2. Десорбция продуктов с поверхности катализатора;
3. Диффузия реагирующих веществ к поверхности твёрдого вещества;
4. Химическая реакция между реагирующими молекулами;
5. Диффузия продукта с поверхности катализатора в общий поток.

Ответ: 31425

Задание 35.

Прочитайте задание и установите последовательность.

При помещении соединения марганца в реакцию получили черный осадок. Затем при продолжении реакции в среде получили осадок телесного цвета. Добавлением сильного окислителя перевели этот осадок назад к черному цвету. При длительном

контакте с воздухом вернулись к изначальному соединению. Укажите необходимую среду для проведения каждой из реакций.

1. Кислая
 2. Щелочная
 3. Нейтральная
- Ответ: 3121

ЗАДАНИЯ ОТКРЫТОГО ТИПА

Задание 36.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ

Как рассчитать отношение концентраций слабой кислоты и её соли ($C_A:C_S$) в буферном растворе, если $pH = 1,74$ и $pK_a = 3,74$? Приведите полученное соотношение.

Ответ: Общая формула для вычисления кислотности буферного раствора $pH = pK_a + \lg[C_A:C_S]$. Учитывая, что разница между $pH = pK_a$ составляет 2, можно предположить соотношение концентраций 100:1.

Задание 37.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Как приготовить и хранить рабочие растворы йода?

Ответ: Стандартные растворы йода можно приготовить непосредственно исходя из точной навески химически чистого кристаллического йода (первичный стандарт). Йод медленно растворяется в растворе йодида калия, особенно при низких концентрациях йодида. Поэтому нужно полностью растворить навеску кристаллического йода в небольшом объеме концентрированного раствора йодида калия, а затем разбавить его до нужного объема. Хранить избегая контакта с органическими материалами.

Задание 38.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Как устанавливается точка эквивалентности в методе перманганатометрии?

Ответ: Точка эквивалентности в методе перманганатометрии устанавливается по изменению окраски титруемого раствора. Это вызывается избытком окрашенного стандартного раствора. В данном случае перманганат может играть сам себе роль индикатора.

Задание 39.

Прочитайте задание и дайте обоснованный ответ.

Как можно подтвердить наличие нитрата свинца в растворе? Какое правило иллюстрирует подобная реакция?

Ответ: Т.к. нитрат свинца растворимая соль, можно провести реакцию ионообмена для получения характерного желтого осадка - йодида свинца. Такая реакция иллюстрирует правило Бертолле.

Задание 40.

Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

Количества каких веществ можно определять методом иодометрии?

Ответ: Сильные окислители. Заместительным титрованием и другими косвенными методами определяют окислители (H_2O_2 , $KMnO_4$), фенол и его производные, пиразол, тетразол, пуриновые алкалоиды, некоторые антибиотики.

4.2. Типовые задания для промежуточной аттестации

4.2.1. Вопросы к зачету

Формируемые компетенции:

УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач.

УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности

УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами

1. История развития аналитической химии.
2. Классификация методов анализа.
3. Химическое равновесие в гетерогенных системах.
4. Основные принципы качественного анализа.
5. Фиксаны.
6. Стандартные растворы.
7. Стандартизированные растворы.

ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.

1. Количественные методы анализа.
2. Гравиметрия.
3. Объёмные методы анализа.
4. Точка эквивалентности.
5. Приготовление стандартных растворов.
6. Сущность титриметрического анализа.
7. Основные расчёты в титриметрии.
8. Приготовление стандартных растворов для кислотно-основного титрования.
9. Определение содержания кислоты в растворе методом прямого титрования.
10. Определение содержания гидрата аммиака в растворе ветеринарного препарата методом обратного титрования.
11. Кривые титрования.
12. Индикаторы в титриметрии.
13. Определение качества ветеринарного препарата, содержащего пероксид водорода, методом перманганатометрии.
14. Определение содержания активного хлора в хлорной извести методом йодиметрии.
15. Определение общей жёсткости воды методом комплексонометрии.
16. Определение содержания ионов кальция и магния в растворе.
17. Определение содержания ионов меди в растворе фотоколориметрическим методом.

5. МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЕ ПРОЦЕДУРЫ ОЦЕНИВАНИЯ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ И НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИХ ЭТАПЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении коллоквиума:

- **Отметка «отлично»** - обучающийся четко выражает свою точку зрения по рассматриваемым вопросам, приводя соответствующие примеры.
- **Отметка «хорошо»** - обучающийся допускает отдельные погрешности в ответе
- **Отметка «удовлетворительно»** - обучающийся обнаруживает пробелы в знаниях основного учебного и нормативного материала.
- **Отметка «неудовлетворительно»** - обучающийся обнаруживает существенные пробелы в знаниях основных положений дисциплины, неумение с помощью преподавателя получить правильное решение конкретной практической задачи.

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении тестирования:

Результат тестирования оценивается по процентной шкале оценки. Каждому обучающемуся предлагается комплект тестовых заданий из 5 вопросов:

- **Отметка «отлично»** – 5 правильных ответов.
- **Отметка «хорошо»** – 4 правильных ответов.
- **Отметка «удовлетворительно»** – 3 правильных ответа.
- **Отметка «неудовлетворительно»** – менее 2 правильных ответов

Критерии знаний при проведении зачета:

• **Оценка «зачтено»** должна соответствовать параметрам любой из положительных отметок («отлично», «хорошо», «удовлетворительно»).

• **Оценка «не зачтено»** должна соответствовать параметрам отметки «неудовлетворительно».

• **Отметка «отлично»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в ситуациях повышенной сложности. При этом могут быть допущены неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

• **Отметка «хорошо»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в стандартных ситуациях. При этом могут быть допущены незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

• **Отметка «удовлетворительно»** – не выполнен один или более видов учебной работы, предусмотренных учебным планом. Обучающийся демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, допускаются значительные ошибки, проявляется частичное отсутствие знаний, умений, навыков по ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

- **Отметка «неудовлетворительно»** – не выполнены виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателей, допускаются значительные ошибки, проявляется отсутствие знаний, умений, навыков по большому ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

5. ДОСТУПНОСТЬ И КАЧЕСТВО ОБРАЗОВАНИЯ ДЛЯ ЛИЦ С ОВЗ

При необходимости инвалидам и лицам с ограниченными возможностями здоровья предоставляется дополнительное время для подготовки ответа на зачете.

При проведении процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья могут использоваться собственные технические средства.

Процедура оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья по дисциплине предусматривает предоставление информации в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:	– в печатной форме увеличенным шрифтом, – в форме электронного документа.
Для лиц с нарушениями слуха:	– в печатной форме, – в форме электронного документа.
Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата	– в печатной форме, аппарата: – в форме электронного документа.

При проведении процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья по дисциплине обеспечивает выполнение следующих дополнительных требований в зависимости от индивидуальных особенностей, обучающихся:

а) инструкция по порядку проведения процедуры оценивания предоставляется в доступной форме (устно, в письменной форме);

б) доступная форма предоставления заданий оценочных средств (в печатной форме, в печатной форме увеличенным шрифтом, в форме электронного документа, задания зачитываются преподавателем);

в) доступная форма предоставления ответов на задания (письменно на бумаге, набор ответов на компьютере, устно).

При необходимости для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов процедура оценивания результатов обучения по дисциплине может проводиться в несколько этапов.

Проведение процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья допускается с использованием дистанционных образовательных технологий.

Аннотация рабочей программы по дисциплине
Б1.О.37 «Аналитическая химия»
Уровень высшего образования БАКАЛАВРИАТ
Направление подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза
Форма обучения очная, очно-заочная, заочная

Цель освоения дисциплины: дать студентам знания, касающиеся формирования цельного научного мировоззрения, включающего аналитическую химию как неотъемлемую часть культуры, а также научить студентов анализировать условия химических задач, выбирать методы решения и проводить анализ полученных результатов.

Место дисциплины в учебном плане: Б.1.О.37, дисциплина обязательной части, осваивается в 2-м семестре.

Требования к результатам освоения дисциплины: изучение дисциплины должно сформировать следующую компетенцию: УК-1, ОПК-4

А) Универсальные компетенции (УК)

УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач.

УК-1.1 Выбор информационных ресурсов для поиска информации в соответствии с поставленной задачей. Оценка соответствия выбранного информационного ресурса критериям полноты и аутентичности

УК-1.2 Выбирает методы и способы для обработки профессиональных данных и деловой информации в соответствии с поставленными задачами

Б) Общепрофессиональные компетенции (ОПК):

ОПК-4 Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.1 Использует базовые понятия математики, а также математические, статистические и количественные методы при решении общепрофессиональных задач

ОПК-4.2 Использует основные естественные, биологические и профессиональные понятия

ОПК-4.3 Владеет навыками работы со специализированным оборудованием для реализации поставленных задач при проведении исследований и разработке новых технологий.

Краткое содержание дисциплины: Задачи аналитической химии. Основные принципы качественного анализа. Особенности аналитических реакций и способы их выполнения. Макро-, микро-, полумикро- и ультрамикрoанализ. Лабораторное оборудование и техника полумикроанализа. Предмет и методы количественного анализа. Современная классификация методов количественного анализа. Химические методы анализа. Окислительно-восстановительная активность веществ. Окислительно-восстановительные потенциалы. Уравнение Нернста. Возможность использования ОВР для количественного определения веществ. Примеры редоксиметрии: перманганатометрия, дихроматометрия, йодометрия. Индикаторы окислительно-восстановительного титрования. Кривые титрования. Комплексонометрическое титрование. Сущность метода, особенности используемых титрантов. Хелатообразующие индикаторы. Способы хелатометрического титрования. Определение общей жёсткости воды. Значение инструментальных методов анализа, их преимущество. Классификация физико-химических и физических методов анализа. Оптические методы анализа. Основной закон светопоглощения (закон Бугера-Ламберта-Бера). Фотоколориметрия. Классификация методов. Метод калибровочного графика. Сущность метода, область применения, аппаратура, принцип действия. Потенциометрический анализ. Сущность метода, область его применения, применяемая аппаратура, ионселективные электроды, потенциометры. Примеры использования потенциометрии для определения содержания различных ионов в растворе. Хроматографический анализ. Классификация методов хроматографии. Жидкостная адсорбционная хроматография. Распределительная газо-жидкостная хроматография. Жидкостная распределительная хроматография. Распределительная хроматография на бумаге.

Общая трудоемкость дисциплины: 2 зачетные единицы (72 часа).

Итоговый контроль по дисциплине: зачет