

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Сухинин Александр Александрович
Должность: Проректор по учебно-воспитательной работе
Дата подписания: 13.03.2022 00:34:41
Уникальный программный ключ:
e0eb125161f4cee9ef898b5de8815c7dcefac28a

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

УТВЕРЖДАЮ
Первый проректор
(проректор
по учебно-воспитательной работе)
Д.А. Померанцев
30.06.2020 г.



Кафедра неорганической химии и биофизики

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по дисциплине

«НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Уровень высшего образования

СПЕЦИАЛИТЕТ


Специальность 36.05.01 Ветеринария

Очная, очно-заочная (вечерняя), заочная формы обучения

Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
«26» июня 2020 г.
Протокол № 9

Зав. кафедрой
неорганической химии и биофизики
к.х.н., доцент
Т.П. Луцко



Санкт-Петербург
2020 г.

ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная **цель** дисциплины при подготовке ветеринарных врачей заключается в том, чтобы дать студентам фундаментальные знания о химических веществах для оценки возможности их эффективного использования в терапии и хирургии животных.

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

а) Общеобразовательная задача заключается в углубленном ознакомлении студентов с основными химическими веществами, применяемыми в ветеринарии, их свойствами и способами получения, что соответствует требованиям, предъявляемым к высшим учебным заведениям биологического профиля.

б) Прикладная задача касается приобретения навыков проведения химических экспериментов и реакций, в том числе, для идентификации неорганических веществ, используемых в качестве препаратов ветеринарной медицины.

в) Специальная задача состоит в ознакомлении студентов с современными направлениями и методическими подходами, используемыми в неорганической и аналитической химии, а также имеющимися достижениями в этой области.

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 36.05.01 «Ветеринария».

Область профессиональной деятельности:

13 Сельское хозяйство

Типы задач профессиональной деятельности:

- врачебный;
- экспертно-контрольный;
- научно-образовательный.

Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

Изучение дисциплины должно сформировать следующие компетенции:

а) Профессиональные компетенции (ПК):

- Способен использовать базовые знания естественных наук при анализе закономерностей строения и функционирования органов и систем органов, общепринятые и современные методы исследования для диагностики и лечебно- профилактической деятельности на основе гуманного отношения к животным (ПК-1);

б) Универсальные компетенции (УК):

Способен осуществлять критический анализ проблемных ситуаций на основе системного подхода, выработать стратегию действий (УК-1).

**Планируемые результаты освоения компетенций
с учетом профессиональных стандартов**

Компетенция	Категория компетенций	Категории			Основание (ПС, анализ опыта)
		Знать	Уметь	Владеть	
ПК-1	Базовые навыки	<p>анатомо-физиологические основы функционирования организма, методики клинико-иммунобиологического исследования; способы взятия биологического материала и его исследования; общие закономерности организации органов и систем органов на тканевом и клеточном уровнях; патогенетические аспекты развития угрожающих жизни состояний; общие строения организма в свете единства структуры и функции; пород характеристики сельскохозяйственных животных и их продуктивные качества; методы оценки экстерьера и их значение в племенной работе, основные методы и способы воспроизводства животных разных видов; учет и оценку молочной и мясной продуктивности животных; инфекционные болезни животных и особенности их проявления.</p>	<p>анализировать закономерности функционирования органов и систем организма, результаты современных диагностических технологий по возрастно-половым группам животных с учетом их физиологических особенностей; использовать экспериментальные, микробиологические и лабораторно-инструментальные методы при определении функционального состояния животных; применять специализированное оборудование и инструменты; планировать и осуществлять комплекс профилактических мероприятий.</p>	<p>методами исследования состояния животного; приемами выведения животного из критического состояния; навыками прогнозирования результатов диагностики, лечения и оценки возможных последствий; методами оценки экстерьера и интерьера животных, методами учета и оценки продуктивности сельскохозяйственных животных разных видов, применением различных методов разведения для повышения племенных, и продуктивных и резистентных качеств животных; техническими приемами микробиологических исследований</p>	ПС 13.012

Компетенция	Категория компетенций	Категории			Основание (ПС, анализ опыта)
		Знать	Уметь	Владеть	
УК-1	Системное и критическое мышление	методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа.	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 и опыта.	исследованием проблем профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций	ПС 13.012

МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина Б1.О.14 «Неорганическая и аналитическая химия» относится к обязательной части дисциплин федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по специальности 36.05.01 «Ветеринария» (уровень специалитета).

Осваивается в 1 семестре – очная форма обучения, во 2 семестре - очно-заочная (вечерняя) форма обучения; на 1 курсе – заочная форма обучения.

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

- 1) Органическая и физколлоидная химия.
- 2) Биологическая химия.
- 3) Ветеринарная микробиология и микология.
- 4) Ветеринарная фармакология.
- 5) Токсикология.
- 6) Физиология и этология животных.
- 7) Кормление животных с основами кормопроизводства.
- 8) Ветеринарно-санитарная экспертиза.
- 9) Безопасность жизнедеятельности.

ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ “НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ”

Объем дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для очной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		1
Аудиторные занятия (всего)	72	72
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы	36	36
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	36	36
Самостоятельная работа (всего)	72	72
Контрольная	+	+
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Экзамен	Экзамен
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	144/4	144/4

Объем дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для очно-заочной (вечерней) формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	44	44
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы	22	22

Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	22	22
Самостоятельная работа (всего)	100	100
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Экзамен	Экзамен
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	144/4	144/4

Объем дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для заочной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Курс
		1
Аудиторные занятия (всего)	12	12
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы	6	6
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	6	6
Самостоятельная работа	123	123
КСР	9	9
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Экзамен	Экзамен
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	144/4	144/4

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ “НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ”

5.1. Содержание дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для очной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Введение. Основы химической номенклатуры и количественных отношений. Строение атома. Периодический закон Д.И. Менделеева	ПК-1, УК-1	1	4	4	8
2.	Химическая связь. Химическая термодинамика. Кинетика и равновесие химических процессов.	ПК-1, УК-1	1	4	4	8
3.	Агрегатные состояния вещества и растворы неэлектролитов. Растворы электролитов.	ПК-1, УК-1	1	4	4	8
4.	Комплексные соединения.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
5.	Водород. Галогены. Элементы подгруппы кислорода.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
6.	Подгруппа углерода. Цианиды.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
7.	Подгруппа азота. Фосфор, мышьяк и их соединения.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
8.	Окислительно-восстановительные реакции.	ПК-1, УК-1	1	4	4	8
9.	Элементы побочных подгрупп. Марганец. Хром и его соединения.	ПК-1, УК-1	1	4	4	8
10.	Триада железа (железо, кобальт, никель). Биологическая роль микро- и макроэлементов.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
11.	Введение в аналитическую химию. Основные понятия. Методы анализа. Классификация аналитической химии.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
12.	Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Кривые титрования.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
13.	Редоксиметрия. Комплексонометрическое титрование. Хелатометрия.	ПК-1, УК-1	1	2	2	4
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ			36	36	36	72

5.2. Содержание дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для очно-заочной(вечерней) формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Введение. Основы химической номенклатуры и количественных отношений. Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
2.	Химическая связь. Химическая термодинамика. Кинетика и равновесие химических процессов.	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
3.	Агрегатные состояния вещества и растворы неэлектролитов. Растворы электролитов.	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
4.	Комплексные соединения.	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
5.	Водород. Галогены. Элементы подгруппы кислорода.	ПК-1, УК-1	1	1	1	8
6.	Подгруппа углерода. Цианиды.	ПК-1, УК-1	1	1	1	8
7.	Подгруппа азота. Фосфор, мышьяк и их соединения.	ПК-1, УК-1	1	1	1	8
8.	Окислительно-восстановительные реакции.	ПК-1, УК-1	1	1	1	8
9.	Элементы побочных подгрупп. Марганец. Хром и его соединения.	ПК-1, УК-1	1	1	1	8
10.	Триада железа (железо, кобальт, никель). Биологическая роль микро- и макроэлементов.	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
11.	Введение в аналитическую химию. Основные понятия. Методы анализа. Классификация аналитической химии.	ПК-1, УК-1	1	2	2	8
12.	Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Кривые титрования.	ПК-1, УК-1	1	2	2	6
13.	Редоксиметрия. Комплексонометрическое титрование. Хелатометрия.	ПК-1, УК-1	1	2	2	6
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ			22	22	22	100

5.3. Содержание дисциплины “Неорганическая и аналитическая химия” для заочной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Введение. Основы химической номенклатуры и количественных отношений. Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева	ПК-1, УК-1	1		1	10
2.	Химическая связь. Химическая термодинамика. Кинетика и равновесие химических процессов.	ПК-1, УК-1	1	1		12
3.	Агрегатные состояния вещества и растворы неэлектролитов. Растворы электролитов.	ПК-1, УК-1	1	1		10
4.	Комплексные соединения.	ПК-1, УК-1	1	1		10
5.	Водород. Галогены. Элементы подгруппы кислорода.	ПК-1, УК-1	1		1	10
6.	Подгруппа углерода. Цианиды.	ПК-1, УК-1	1		1	10
7.	Подгруппа азота. Фосфор, мышьяк и их соединения.	ПК-1, УК-1	1		1	10
8.	Окислительно-восстановительные реакции.	ПК-1, УК-1	1	1		10
9.	Элементы побочных подгрупп. Марганец. Хром и его соединения.	ПК-1, УК-1	1		1	10
10.	Триада железа (железо, кобальт, никель). Биологическая роль микро- и макроэлементов.	ПК-1, УК-1	1	1		10
11.	Введение в аналитическую химию. Основные понятия. Методы анализа. Классификация аналитической химии.	ПК-1, УК-1	1	1		10
12.	Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Кривые титрования.	ПК-1, УК-1	1		1	10
13.	Редоксиметрия. Комплексонометрическое титрование. Хелатометрия.	ПК-1, УК-1	1		1	10
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ			6	6	6	132

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 [Текст] : учеб.-метод. пособие для студентов 1 курса фак. вет. мед. и вет.-сан. фак., для фак. вет. мед. очно-заочной (вечерней) формы обучения / Барышев Александр Николаевич [и др.] ; СПбГАВМ. - 4-е изд., перераб. и доп. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2017. – 112 с.
2. Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии [Электронный ресурс] : учеб.-метод. пособие для студентов 1 курса фак. вет. мед. и вет.-сан. фак., для фак. вет. мед. очно-заочной (вечерней) формы обучения / Барышев Александр Николаевич [и др.] ; СПбГАВМ. - 4-е изд., перераб. и доп. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2017. - 112 с. Количество – 0. Неорганическая химия; Аналитическая химия; Метод. пособие; . Режим доступа: Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии учебно-. (дата обращения 26.06.2020).

6.2. Литература для самостоятельной работы

1. Практикум по неорганической химии: для студ. 1 курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. П. М. Саргаев и др.; СПбГАВМ. - СПб. : Изд-во СПбГАВМ, 2016. - 49 с.
2. Практикум по неорганической химии [Электронный ресурс] : для студ. 1 курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / Саргаев Павел Маркелович [и др.] ; П. М. Саргаев [и др.]; СПбГАВМ. - Изд. 8-е, перераб. и доп. - Санкт-Петербург : Изд-во СПбГАВМ, 2016. - 49 с. Режим доступа: Сарг. 2016 ПРАКТ. по неорг. химии 222. Дата обращения: 24.06.2019. Доступ из локальной сети б-ки СПбГАВМ.
3. 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. - 38-15. Количество – 200.
4. Аналитическая химия [Электронный ресурс] : учебно-методическое пособие для студентов I курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. Т. П. Луцко [и др.]; СПбГАВМ. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2016. - 39 с. Количество – 0 . Аналитическая химия; Метод. пособие; СПбГАВМ. Электронные ресурсы: Аналитич. химия. Учебно-методическое пособие для студентов I кур Электрон. версия печ. публ.- Доступ из локальной сети б-ки СПбГАВМ. Дата обращения: 26.06.2020.

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

а) основная литература:

1. Саргаев, Павел Маркелович. Неорганическая химия : учеб. пособие для студентов вузов, обуч. по спец. 111801 - "Ветеринария": доп. МСХ РФ / Саргаев Павел Маркелович. - Изд. второе, испр. и доп. - СПб. : Лань, 2013. - 384 с. - (Учебники для вузов. Специальная литература). - ISBN 978-5-8114-1455-0 : 695-64.
2. Ахметов, Н.С. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс] : учебник / Н. С. Ахметов. - 8-е изд., стер. - СПб : Лань, 2014. - 752 с. Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=50684. Количество – 0 . Учебник. Доступ из ЭБС "Лань". Дата обращения: 26.06.2020.

б) дополнительная литература:

1. Ахметов, Н.С. Лабораторные и семинарские занятия по общей и неорганической химии [Электронный ресурс]: учеб. пособие / Н. С. Ахметов, М. К. Азизова, Л. И. Бадыгина. - 6-е изд., стер. - СПб : Лань, 2014. - 368 с. Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=50685. Количество – 0 . Учеб. пособие. Доступ из ЭБС "Лань". Дата доступа: 26.06.2020.

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 «СПБГАВМ»
2. ЭБС «Издательство «Лань»
3. ЭБС «Консультант студента»
4. Справочно-правовая система «КонсультантПлюс»
5. Университетская информационная система «РОССИЯ»
6. Полнотекстовая база данных POLPRED.COM
7. Научная электронная библиотека ELIBRARY.RU
8. Российская научная Сеть
9. Электронно-библиотечная система IQlib
10. База данных международных индексов научного цитирования Web of Science
11. Полнотекстовая междисциплинарная база данных по сельскохозяйственным и экологическим наукам ProQuest AGRICULTURAL AND ENVIRONMENTAL SCIENCE DATABASE
12. Электронные книги издательства «Проспект Науки»
<http://prospektnauki.ru/ebooks/>
13. 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 работе над лекционным материалом
При подготовке к лекции студенту рекомендуется:
 - 1) просмотреть записи предшествующей лекции и восстановить в памяти ранее изученный материал;
 - 2) полезно просмотреть и предстоящий материал будущей лекции;

3) если задана самостоятельная проработка отдельных фрагментов темы прошлой лекции, то ее надо выполнить не откладывая;

4) психологически настроиться на лекцию.

Эта работа включает два основных этапа: конспектирование лекций и последующую работу над лекционным материалом.

Под конспектированием подразумевают составление конспекта, т.е. краткого письменного изложения содержания чего-либо (устного выступления – речи, лекции, доклада и т.п. или письменного источника – документа, статьи, книги и т.п.).

Методика работы при конспектировании устных выступлений значительно отличается от методики работы при конспектировании письменных источников.

Конспектируя письменные источники, студент имеет возможность неоднократно прочитать нужный отрывок текста, поразмыслить над ним, выделить основные мысли автора, кратко сформулировать их, а затем записать. При необходимости он может отметить и свое отношение к этой точке зрения. Слушая же лекцию, студент большую часть комплекса указанных выше работ должен откладывать на другое время, стремясь использовать каждую минуту на запись лекции, а не на ее осмысление – для этого уже не остается времени. Поэтому при конспектировании лекции рекомендуется на каждой странице отделять поля для последующих записей в дополнение к конспекту.

Записав лекцию или составив ее конспект, не следует оставлять работу над лекционным материалом до начала подготовки к зачету. Нужно проделать как можно раньше ту работу, которая сопровождает конспектирование письменных источников и которую не удалось сделать во время записи лекции, - прочесть свои записи, расшифровать отдельные сокращения, проанализировать текст, установить логические связи между его элементами, в ряде случаев показать их графически, выделить главные мысли, отметить вопросы, требующие дополнительной обработки, в частности, консультации преподавателя.

При работе над текстом лекции студенту необходимо обратить особое внимание на проблемные вопросы, поставленные преподавателем при чтении лекции, а также на его задания и рекомендации.

Для каждой лекции, практического занятия и лабораторной работы приводятся номер, тема, перечень рассматриваемых вопросов, объем в часах и ссылки на рекомендуемую литературу. Для занятий, проводимых в интерактивных формах, должна указываться их организационная форма: компьютерная симуляция, деловая или ролевая игра, разбор конкретной ситуации и т.д.

- 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.

- Рекомендации по выполнению курсовой работы (если она предполагается учебным планом), определяющие их тематическую направленность, цели и задачи выполнения, требования к содержанию, объему, оформлению и организации руководства их подготовкой со стороны кафедр и преподавателей.

10. 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 СПбГАВМ: <https://spbgavm.ru/academy/eios>

10.2. 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
Неорганическая и 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

Рабочую программу составил:

кандидат химических наук,
доцент


_____ А.В. Осипова

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

«НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Уровень высшего образования

СПЕЦИАЛИТЕТ

Специальность 36.05.01 Ветеринария

Очная, очно-заочная (вечерняя), заочная формы обучения

Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
«26» июня 2020 г.
Протокол № 9

Зав. кафедрой
неорганической химии и биофизики
к.х.н., доцент
Т.П.Луцко



Санкт-Петербург
2020 г.

1. ПАСПОРТ ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Таблица 1

№	Формируемые компетенции	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Оценочное средство
1.	ПК-1	Введение. Основы химической номенклатуры и количественных отношений. Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева	Коллоквиум, тесты
2.		Химическая связь. Химическая термодинамика. Кинетика и равновесие химических процессов.	Коллоквиум, тесты
3.		Агрегатные состояния вещества и растворы неэлектролитов. Растворы электролитов.	Коллоквиум, тесты
4.		Комплексные соединения.	Коллоквиум, тесты
5.		Водород. Галогены. Элементы подгруппы кислорода.	Коллоквиум, тесты
6.		Подгруппа углерода. Цианиды.	Коллоквиум, тесты
7.		Подгруппа азота. Фосфор, мышьяк и их соединения.	Коллоквиум, тесты
8.		Окислительно-восстановительные реакции.	Коллоквиум, тесты
9.		Элементы побочных подгрупп. Марганец. Хром и его соединения.	Коллоквиум, тесты
10.		Триада железа (железо, кобальт, никель). Биологическая роль микро- и макроэлементов.	Коллоквиум, тесты
11.	УК-1	Введение в аналитическую химию. Основные понятия. Методы анализа. Классификация аналитической химии.	Коллоквиум
12.		Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Кривые титрования.	Коллоквиум
13.		Редоксиметрия. Комплексонометрическое титрование. Хелатометрия.	Коллоквиум
14.		Комплексные соединения.	тесты
15.		Окислительно-восстановительные реакции.	тесты

Примерный перечень оценочных средств

Таблица 2

№	Наименование оценочного средства	Краткая характеристика оценочного средства	Представление оценочного средства в фонде
1.	Коллоквиум	Средство контроля усвоения учебного материала темы, раздела или разделов дисциплины, организованное как учебное занятие в виде собеседования преподавателя с обучающимися	Вопросы по 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
<p>Способен использовать базовые знания естественных наук при анализе закономерностей строения и функционирования органов и систем органов, общепринятые и современные методы исследования для диагностики и лечебно-профилактической деятельности на основе гуманного отношения к животным (ПК-1)</p> <p>ЗНАТЬ: анатомо-физиологические основы функционирования организма, методики клинико-иммунобиологического исследования; способы взятия биологического материала и его исследования; общие закономерности организации органов и систем органов на тканевом и клеточном уровнях; патогенетические аспекты развития угрожающих жизни состояний; общие строения организма в свете единства структуры и функции; пород характеристики сельскохозяйственных животных и их продуктивные качества; методы оценки экстерьера и их</p>	<p>Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки</p>	<p>Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>

<p>значение в племенной работе, основные методы и способы воспроизводства животных разных видов; учет и оценку молочной и мясной продуктивности животных; инфекционные болезни животных и особенности их проявления.</p>					
<p>УМЕТЬ: анализировать закономерности функционирования органов и систем организма, интерпретировать результаты современных диагностических технологий по возрастнополовым группам животных с учетом их физиологических особенностей; использовать экспериментальные, микробиологические и лабораторно-инструментальные методы при определении функционального состояния животных; применять специализированное оборудование и инструменты; планировать и осуществлять комплекс профилактических мероприятий.</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки</p>	<p>Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с неточностями, выполнены все задания, но не в полном объеме</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены основные задачи с неточностями, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>

<p>ВЛАДЕТЬ: методами исследования состояния животного; приемами выведения животного из критического состояния; навыками прогнозирования результатов диагностики, лечения и оценки возможных последствий; методами оценки экстерьера и интерьера животных, методами учета и оценки продуктивности сельскохозяйственных животных разных видов, применением различных методов разведения для повышения племенных, продуктивных и резистентных качеств животных; техническими приемами микробиологических исследований</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недостатками</p>	<p>Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недостатками</p>	<p>Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>
<p>Способен осуществлять критический анализ проблемных ситуаций на основе системного подхода, вырабатывать стратегию действий (УК-1)</p>					
<p>ЗНАТЬ: методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа.</p>	<p>Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки</p>	<p>Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>

<p>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 и опыта.</p>	<p>стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки</p>	<p>основные умения, решены типовые задачи с неточностями, выполнены все задания, но не в полном объеме</p>	<p>аны все основные умения, решены все основные задачи с неточностями, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами</p>	<p>ы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме</p>	<p>тесты, контрольная работа</p>
<p>ВЛАДЕТЬ: исследованьем проблемы профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций.</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	<p>Коллоквиум, тесты, контрольная работа</p>

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: ПК-1 «Способен использовать базовые знания естественных наук при анализе закономерностей строения и функционирования органов и систем органов, общепринятые и современные методы исследования для диагностики и лечебно- профилактической деятельности на основе гуманного отношения к животным»

По разделу: «Введение. Основы химической номенклатуры и количественных отношений. Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева. Химическая связь»:

1. Эквивалентная масса. Эквивалентный объём (привести примеры). Закон эквивалентов.
2. Примеры расчёта эквивалента элемента, оксида, основания, кислоты, соли, окислителя, восстановителя.
3. Строение атома.
4. Периодическая система и периодический закон Д.И.Менделеева.
5. Современная модель состояния электрона в атоме. Квантовые числа. Принцип Паули.
6. Распределение электронов в атоме. Правило Хунда.
7. Периодический закон с точки зрения строения атома. Причины периодичности.
8. s , p , d , f -элементы, положение в периодической системе. Основные химические свойства.
9. Природа химической связи. Метод валентных связей.
10. Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи.
11. Ковалентная связь. Её разновидности и свойства.
12. Валентность атомов в стационарном и возбуждённом состояниях. Кратность связи. Сигма-связь и пи-связь.
13. Гибридизация атомных орбиталей. Примеры. Пространственная конфигурация молекул с sp , sp^2 , sp^3 -гибридизацией (примеры).
14. Ионная связь. Ненаправленность и ненасыщаемость ионной связи. Свойства веществ с ионным типом связи.
15. Виды межмолекулярного взаимодействия.
16. Водородная связь, её биологическая роль.

По разделу: «Химическая термодинамика. Кинетика и равновесие химических процессов»:

1. Основные термодинамические характеристики. 1-й, 2-й и 3-й законы химической термодинамики.
2. Энергия Гиббса. Направленность протекания самопроизвольных химических процессов.
3. Термохимический закон Гесса. Тепловой эффект реакции.
4. Скорость химической реакции. Закон действия масс (кинетический).
5. Зависимость скорости химической реакции от температуры. Температурный коэффициент. Закон Вант-Гоффа. Теория активации.
6. Явление катализа. Катализаторы, принцип действия. Теория переходного состояния и образования активированных комплексов. Биокатализаторы.
7. Химическое равновесие с точки зрения термодинамики. Константа равновесия.
8. Смещение химического равновесия. Принцип Ле Шателье.

По разделу: «Агрегатные состояния вещества и растворы неэлектролитов. Растворы электролитов».

1. Агрегатные состояния. Растворы: Понятие, теория. Растворы насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные.
2. Способы выражения концентрации растворов.
3. Осмос. Закон Вант-Гоффа. Роль осмоса в биологических явлениях.
4. Давление пара растворителя над раствором. Закон Рауля.
5. Кипение и замерзание растворов.
6. Отклонение поведения растворов электролитов от неэлектролитов. Изотонический коэффициент.
7. Слабые электролиты. Степень диссоциации. Константа диссоциации.
8. Зависимость степени диссоциации слабого электролита от концентрации раствора. Закон разбавления Оствальда.
9. Равновесие в растворах слабых электролитов. Влияние одноимённого и связывающего ионов.
10. Амфотерные гидроксиды с точки зрения теории электролитической диссоциации.
11. Сильные электролиты. Активная концентрация. Ионная сила раствора.
12. Диссоциация воды. Ионное произведение воды. Водородный показатель pH.
13. Гидролиз солей. Роль в живом организме.

По разделу: «Комплексные соединения».

1. Комплексные соединения. Теория Вернера. Роль в живом организме.
2. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости комплексных ионов.

По разделу: «Водород. Галогены. Элементы подгруппы кислорода».

1. Общая характеристика подгруппы галогенов.
2. Способы получения галогенов. Применение.

3. Водородные соединения галогенов. Свойства, применение.
4. Хлорная вода. Получение, свойства, применение.
5. Хлорная известь. Получение, свойства, применение.
6. Кислородсодержащие кислоты галогенов. Изменение их силы и окислительной способности. Соли кислородсодержащих кислот. Применение.
7. Общая характеристика подгруппы кислорода.
8. Вода. Физические и химические свойства. Вода как растворитель. Биологическая роль воды.
9. Сероводород, получение и свойства. Сероводородная кислота. 1-я и 2-я константы диссоциации. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Соли сероводородной кислоты.
10. Серная кислота. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Соли серной кислоты. Применение.
11. Соединения серы в степени окисления +4. Роль в окислительно-восстановительных процессах (примеры). Применение.

По разделу: «Подгруппа углерода. Цианиды».

1. Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Влияние на живой организм. Применение.
2. Кислородсодержащие соединения углерода. Цианиды.
3. Кремний, строение атома. Важнейшие соединения, их свойства, применение.

По разделу: «Подгруппа азота. Фосфор, мышьяк и их соединения».

1. Общая характеристика подгруппы азота.
2. Аммиак. Получение, химические свойства, применение.
3. Азотная кислота. Химические свойства. Взаимодействие с металлами. Нитраты. Обнаружение.
4. Азотистая кислота и её соли. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Применение.
5. Биологическая роль азота и фосфора. Применение.
6. Мышьяк и его соединения. Обнаружение. Влияние на живой организм. Применение.

По разделу: «Окислительно-восстановительные реакции».

1. Окислительно-восстановительные реакции. Виды окислительно-восстановительных реакций.
2. Важнейшие окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность.
3. Стандартные электродные потенциалы. Направление протекания окислительно-восстановительных реакций.

По разделу: «Элементы побочных подгрупп. Марганец. Хром и его соединения».

1. Хром. Строение атома. Возможные степени окисления. Кислотно-основные свойства. Применение.
2. Окислительно-восстановительные свойства соединений хрома с различной степенью окисления.
3. Амфотерность гидроксида хрома (III). Хромиты, их восстановительные свойства.
4. Хромовая и дихромовая кислоты, их соли, роль в окислительно-восстановительных реакциях.
5. Марганец. Строение атома. Возможные степени окисления. Кислотно-основные свойства.
6. Окислительно-восстановительные свойства соединений марганца в зависимости от степени окисления.
7. Поведение перманганата калия в различных средах (примеры). Применение.

По разделу: «Триада железа (железо, кобальт, никель). Биологическая роль микро- и макроэлементов».

1. Общая характеристика триады железа. Роль в живом организме.
2. Железо, строение атома, степени окисления. Изменение свойств соединений с изменением степени окисления железа. Роль в живом организме. Применение.

Вопросы для оценки компетенции: УК-1 «Способен осуществлять критический анализ проблемных ситуаций на основе системного подхода, вырабатывать стратегию действий»

По разделу: «Введение в аналитическую химию. Основные понятия. Методы анализа. Классификация аналитической химии».

1. Способы выражения концентраций растворов и их взаимный переход.
2. Рабочие растворы, способы их приготовления.
3. Титрованные, стандартные и стандартизированные растворы.
4. Что такое нормаль (стандартное вещество)? Какие стандартные вещества вы знаете?
5. Правила пользования бюреткой и пипеткой.
6. Правила отбора исследуемой пробы.
7. Измерительная посуда, ее предназначение.

По разделу: «Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Кривые титрования».

1. Принцип титриметрического анализа. Область его применения.
2. Сущность кислотно-основного титрования.
3. Индикаторы кислотно-основного титрования. Ионная теория индикаторов. Область перехода окраски и показатель титрования индикатора.

4. Титрование сильного и слабого оснований сильной кислотой. Реакции, лежащие в основе определений. Среда раствора в точке эквивалентности.
5. Кривые титрования сильного и слабого оснований сильной кислотой и выбор индикаторов.
6. Титрование сильной и слабой кислот сильным основанием. Реакции, лежащие в основе определений. Среда раствора в точке эквивалентности.
7. Кривые титрования сильной и слабой кислот сильным основанием и выбор индикаторов.
8. Точка эквивалентности и правила ее определения.
9. 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?

По разделу: «Редоксиметрия. Комплексометрическое титрование. Хелатометрия».

1. Окислительно-восстановительные реакции как основа метода перманганатометрии.
2. Эквивалент окислителей и восстановителей. Эквивалент перманганата калия в зависимости от среды.
3. Приготовление стандартизованного раствора перманганата калия. Условия его хранения.
4. Исходные вещества, применяемые для стандартизации раствора перманганата калия.
5. Приготовление и хранение рабочих растворов иода и тиосульфата натрия.
6. Индикаторы метода иодометрии.
7. Как устанавливается точка эквивалентности в методе перманганатометрии?
8. Как рассчитывается эквивалент окислителей и восстановителей в методах редоксиметрии? Привести примеры реакций, положенных в основу расчета.
9. Как устанавливается точка эквивалентности в методе иодометрии?
10. Формулы для расчета нормальности, титра и массы определяемого вещества в методах перманганатометрии и иодометрии.
11. Количества каких веществ можно определять методом перманганатометрии?
12. Количества каких веществ можно определять методом иодометрии?
13. Какие реакции лежат в основе методов перманганатометрии? Какие реакции лежат в основе методов иодометрии?

По разделу: «Комплексные соединения».

1. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости комплексных ионов.
2. Химическая связь в комплексных соединениях (примеры).

4.1.2. Тесты

Тесты для оценки компетенции: ПК-1 «Способен использовать базовые знания естественных наук при анализе закономерностей строения и функционирования органов и систем органов, общепринятые и современные методы исследования для диагностики и лечебно- профилактической деятельности на основе гуманного отношения к животным»

1. Общее число электронов в ионе Cr^{3+} равно:
1) 21 2) 24 3) 27 4) 52
2. Только ионная связь существует в:
1) NaOH 2) SiF_4 3) CaF_2 4) K_2SO_4
3. Не прибегая к расчётам, определить, как изменится энтропия в реакции:
$$\text{N}_{2(\text{r})} + 3\text{H}_{2(\text{r})} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(\text{r})}$$

1) не изменится 3) уменьшится
2) увеличится 4) сначала уменьшится, затем увеличится
4. Самопроизвольно протекает реакция, в которой
1) $\Delta G > 0$ 2) $\Delta G < 0$ 3) $\Delta S < 0$ 4) $\Delta H > 0$ $\Delta S < 0$
5. В обратимой химической реакции $2\text{NO}_{(\text{r})} + \text{O}_{2(\text{r})} \leftrightarrow 2\text{NO}_2$ $\Delta H < 0$ равновесие сместится в сторону продукта реакции при:
1) увеличении давления 3) увеличении концентрации продукта
2) увеличении температуры 4) введении катализатора
6. Масса гидроксида калия, которую надо растворить в 300 мл воды, чтобы получить 15%-ный раствор, равна
1) 52,9 2) 60,3 3) 45,7 4) 54,8
7. Массовая доля (%) хлорида магния в растворе, полученном смешением 200 г. 10%-ного раствора и 300 мл. 0,5 М раствора ($c=1,08$ г/мл.), равна:
1) 6,5 2) 12,0 3) 8,4 4) 9,3
8. Вычислить степень гидролиза ацетата калия в 0,1 М растворе $K(\text{CH}_3\text{COOH})=1,8 \cdot 10^{-5}$:
1) $5,5 \cdot 10^{-3}$ 2) $5,56 \cdot 10^{-3}$ 3) $5,5 \cdot 10^{-8}$ 4) $7,45 \cdot 10^{-5}$
9. Рассчитать отношение концентраций слабой кислоты и её соли ($C_a : C_s$) в буферном растворе, если $\text{pH} = 1,74$ и $\text{pK}_a = 3,74$.
1) 2:1 2) 100:1 3) 1:2 4) 1:100
10. Щелочные металлы в промышленности получают:

- 1) электролизом растворов галогенидов
- 2) электролизом расплавов галогенидов
- 3) термическим разложением щелочей
- 4) восстановлением оксидов.

4.1.3 Варианты для проведения контрольной работы

Вариант 1.

1. Указать степень окисления: $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, Na_2SO_3 , K_2O_2 . Окислителем или восстановителем могут быть данные вещества в ОВР?
2. Осуществить переходы, определить окислитель и восстановитель:
 - а) $2 \text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}_2^0$ *методом электронного баланса*
 - б) $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$ (щелочная среда) *методом полуреакций*
3. Закончить уравнение реакции и расставить коэффициенты:



Вариант 2.

1. Указать степень окисления: MnO , HIO_3 , Na_2CrO_4 . Окислителем или восстановителем могут быть данные вещества в ОВР?
2. Осуществить переходы, определить окислитель и восстановитель:
 - а) $\text{Ca}^0 \rightarrow \text{Ca}^{2+}$ *методом электронного баланса*
 - б) $\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{SO}_2^0$ (кислая среда) *методом полуреакций*
3. Закончить уравнение реакции и расставить коэффициенты:



Вариант 3.

1. Указать степень окисления: MnO_2 , NaAlO_2 , KClO_4 . Окислителем или восстановителем могут быть данные вещества в ОВР?
2. Осуществить переходы, определить окислитель и восстановитель:
 - а) $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{-3}$ *методом электронного баланса*
 - б) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow \text{CrO}_4^{2-}$ (щелочная среда) *методом полуреакций*
3. Закончить уравнение реакции и расставить коэффициенты:



Вариант 4.

1. Указать степень окисления: $K_2S_2O_3$, $Fe_2(SO_4)_3$, K_2S . Окислителем или восстановителем могут быть данные вещества в ОВР?
2. Осуществить переходы, определить окислитель и восстановитель:
 - а) $C^{+2} \rightarrow C^{+4}$ *методом электронного баланса*
 - б) $2 NO_3^- \rightarrow N_2^0$ *методом полуреакций*
3. Закончить уравнение реакции и расставить коэффициенты:



Вариант 5.

1. Указать степень окисления: Cr_2O_3 , H_3PO_4 , $ZnSO_4$. Окислителем или восстановителем могут быть данные вещества в ОВР?
2. Осуществить переходы, определить окислитель и восстановитель:
 - а) $2 N^{3-} \rightarrow N_2^0$ *методом электронного баланса*
 - б) $ClO_4^- \rightarrow Cl^-$ (кислая среда) *методом полуреакций*
3. Закончить уравнение реакции и расставить коэффициенты:



4.2. Типовые задания для промежуточной аттестации

4.2.1. Вопросы к экзамену

Формируемые компетенции:

Способен использовать базовые знания естественных наук при анализе закономерностей строения и функционирования органов и систем органов, общепринятые и современные методы исследования для диагностики и лечебно- профилактической деятельности на основе гуманного отношения к животным (ПК-1).

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

1. Эвивалент. Эквивалентная масса. Эквивалентный объём (привести примеры). Закон эквивалентов.
2. Примеры расчета эквивалента элемента, оксида, основания, кислоты, соли, окислителя, восстановителя.
3. Основные термодинамические характеристики. 1-й, 2-й и 3-й законы химической термодинамики.

4. Энергия Гиббса. Направленность протекания самопроизвольных химических процессов.
5. Термодинамический закон Гесса. Тепловой эффект реакции.
6. Скорость химической реакции. Закон действующих масс (кинетический).
7. Зависимость скорости химической реакции от температуры. Температурный коэффициент. Правило Вант-Гоффа. Теория активации.
8. Явление катализа. Катализаторы, принцип действия. Теория переходного состояния и образования активированных комплексов. Биокатализаторы.
9. Химическое равновесие с точки зрения термодинамики. Константа равновесия.
10. Смещение химического равновесия. Принцип Ле Шателье.
11. Агрегатные состояния. Растворы: Понятие, теория. Растворы насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные.
12. Способы выражения концентрации растворов.
13. Осмос. Закон Вант-Гоффа. Роль осмоса в биологических явлениях.
14. Давление пара растворителя над раствором. Закон Рауля.
15. Кипение и замерзание растворов.
16. Отклонение поведения растворов электролитов от неэлектролитов. Изотонический коэффициент.
17. Слабые электролиты. Степень диссоциации.
18. Зависимость степени диссоциации слабого электролита от концентрации раствора. Закон разбавления Оствальда.
19. Равновесие в растворах слабых электролитов. Влияние одноименного и связывающего ионов.
20. Амфотерные гидроксиды с точки зрения теории электролитической диссоциации.
21. Сильные электролиты. Активная концентрация. Ионная сила раствора.
22. Диссоциация воды. Ионное произведение воды. Водородный показатель рН
23. Гидролиз солей. Роль в живом организме.
24. Современная модель состояния электрона в атоме. Квантовые числа. Принцип Паули.
25. Распределение электронов в атоме. Принцип Хунда.
26. Периодический закон с точки зрения строения атома. Причины периодичности.
27. s, p, d, f – элементы, положение в периодической системе. Основные химические свойства.
28. Природа химической связи. Ее разновидности и свойства.
29. Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи.
30. Ковалентная связь. Ее разновидности и свойства.
31. Валентность атомов в стационарном и возбужденном состояниях. Кратность связи. Сигма-связь и пи-связь.
32. Гибридизация атомных орбиталей. Примеры. Пространственная конфигурация молекул с sp , sp^2 , sp^3 – гибридизацией (примеры).

33. Ионная связь. Ненаправленность и ненасыщаемость ионной связи. Свойства веществ с ионным типом связи.
34. Виды межмолекулярного взаимодействия.
35. Водородная связь, ее биологическая роль.
36. Комплексные соединения. Теория Вернера. Роль в живом организме.
37. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости комплексных ионов.
38. Химическая связь в комплексных соединениях (примеры).
39. Окислительно-восстановительные реакции. Виды окислительно-восстановительных реакций.
40. Важнейшие окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность.
41. Стандартные электродные потенциалы. Направление протекание окислительно-восстановительных реакций.

I. ХИМИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ. БИОЛОГИЧЕСКАЯ РОЛЬ, ПРИМЕНЕНИЕ В ВЕТЕРИНАРИИ.

1. Общая характеристика подгруппы галогенов.
2. Способы получения галогенов. Применение.
3. Водородные соединения галогенов. Свойства, применение.
4. Хлорная вода. Получение, свойства, применение.
5. Хлорная известь. Получение, свойства, применение.
6. Кислородсодержащие кислоты галогенов. Изменение их силы и окислительной способности. Соли кислородсодержащих кислот. Применение.
7. Общая характеристика подгруппы кислорода.
8. Вода. Физические и химические свойства.
9. Сероводород, получение и свойства. Сероводородная кислота. 1-я и 2-я константы диссоциации. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Соли сероводородной кислоты.
10. Серная кислота. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Соли серной кислоты. Применение.
11. Соединения серы в степени окисления +4. Роль в окислительно-восстановительных процессах (примеры). Применение.
12. Общая характеристика подгруппы азота.
13. Аммиак. Получение, химические свойства, применение.
14. Азотная кислота. Химические свойства. Взаимодействие с металлами. Нитраты. Обнаружение.
15. Азотистая кислота и ее соли. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Применение.
16. Биологическая роль азота и фосфора. Применение.
17. Мышьяк и его соединения. Обнаружение. Влияние на живой организм. Применение.

18. Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Влияние на живой организм. Применение.
19. Кислородсодержащие соединения углерода. Цианиды.
20. Кремний, строение атома. Важнейшие соединения, их свойства, применение.
21. Общая характеристика элементов III группы главной подгруппы. Применение.
22. Бор. Строение атома, валентность. Важнейшие соединения. Применение.
23. Алюминий и его соединения. Применение.
24. Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы. Применение.
25. Жёсткость воды и способы ее устранения.
26. Щелочные металлы. Изменение потенциала ионизации. Роль в окислительно-восстановительных процессах. Важнейшие соединения, биологическая роль, применение.
27. Хром. Строение атома. Возможные степени окисления. Кислотно-основные свойства. Применение.
28. Окислительно-восстановительные свойства соединений хрома с различной степенью окисления.
29. Амфотерность гидроксида хрома (III). Хромиты, их восстановительные свойства.
30. Хромовая и дихромовая кислоты, их соли, роль в окислительно-восстановительных реакциях.
31. Марганец. Строение атома. Возможные степени окисления. Кислотно-основные свойства.
32. Окислительно-восстановительные свойства соединений марганца в зависимости от степени окисления.
33. Поведение перманганата калия в различных средах (примеры). Применение.
34. Общая характеристика триады железа. Роль в живом организме.
35. Железо, строение атома, степени окисления. Изменение свойств соединений с изменением степени окисления железа. Роль в живом организме.

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 экзамена:

- **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 44 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 показателям, 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.

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу по дисциплине
«НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»
Уровень высшего образования **СПЕЦИАЛИТЕТ**
Специальность **36.05.01 - Ветеринария**

Разработчик: кандидат химических наук, доцент Осипова А.В.

Кафедра: неорганической химии и биофизики ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной медицины»

Рабочая программа составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (уровень высшего образования: специалитет; направление подготовки: 36.05.01 Ветеринария) и учебным планом ФГБОУ ВО СПбГУВМ.

Основу рабочей программы составляет содержание, направленное на достижение поставленных целей и задач при изучении учебной дисциплины Б.1.О.14 «Неорганическая и аналитическая химия». Содержание рабочей программы структурировано на основе компетентностного подхода. В соответствии с этим при изучении данной дисциплины у обучающихся развиваются общепрофессиональная и профессиональная компетенции.

Рабочая программа содержит фонд оценочных средств, который включает в себя: вопросы к зачету, экзамену и тестовые задания, необходимые для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации.

Рекомендуемая литература к программе достаточна, современна и в полной мере отражает материал, направленный на формирование указанной компетенции.

Материально-техническое обеспечение дисциплины Б.1.О.14 «Неорганическая и аналитическая химия» имеет средства обучения, обеспечивающие проведение всех видов учебной работы.

Считаю, что данная рабочая программа учебной дисциплины Б.1.О.14 «Неорганическая и аналитическая химия» соответствует современным требованиям по разработке рабочих программ и может быть использована в качестве действующей рабочей программы по направлению подготовки 36.05.01 Ветеринария.

Рецензент,
доктор биологических наук,
профессор, заведующая кафедрой
биохимии и физиологии ФГБОУ ВО
«Санкт-Петербургский
государственный университет
ветеринарной медицины»



Л.Ю. Карпенко

Дата 29.06.2020

Рецензия рассмотрена на заседании методической комиссии факультета протокол № 8 от 29.06.2020 г.

Председатель методической комиссии факультета

Доктор ветеринарных наук, доцент
ФГБОУ ВО СПбГУВМ



М.В. Щипакин

Дата 29.06.2020

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу по дисциплине
«НЕОРГАНИЧЕСКАЯ И АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»
Уровень высшего образования СПЕЦИАЛИТЕТ
Специальность 36.05.01 - Ветеринария

В программе отражены:

1. Цели освоения дисциплины, соотнесенные с общими целями ОПОП.
2. Место дисциплины в структуре ОПОП. Дано описание логической и содержательно-методической взаимосвязи с другими частями ОПОП. Указаны требования к «входным» знаниям, умениям и готовностям обучающегося, необходимые при освоении данной дисциплины и приобретенные в результате освоения предшествующих дисциплин. Также указаны теоретические дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее.
3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины. Указан перечень и описание компетенций, а также требования к знаниям, умениям и навыкам, полученным в ходе изучения дисциплины.
4. Структура и содержание дисциплины:
 - общая трудоемкость дисциплины в зачетных единицах и часах;
 - формы контроля по учебному плану;
 - тематический план изучения учебной дисциплины;
 - программы лекционных, семинарских (практических) занятий, самостоятельной работы содержат тематические планы, перечни основных понятий и категорий, списки литературы.
5. Образовательные технологии, указанные по видам учебной работы (аудиторной, внеаудиторной).
6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение. Приводятся контрольные вопросы и задания для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины, а также для контроля самостоятельной работы обучающегося по отдельным разделам дисциплины.
7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины содержит перечень основной литературы, дополнительной литературы, программного обеспечения и Интернет-ресурсы.
8. Материально-техническое обеспечение дисциплины. Указаны фактические специализированные лаборатории и кабинеты с перечнем оборудования и технических средств обучения, обеспечивающих проведение всех видов учебной работы.

Заключение:

На основании вышеизложенного, рассматриваемая рабочая программа может быть использована для обеспечения основной образовательной программы по специальности 36.05.01 Ветеринария.

Рецензент:

к.х.н., доцент, зав.кафедрой общей
и медицинской химии
им. профессора В.В. Хорунжего
ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский
государственный педиатрический
медицинский университет»

С.М. Саркисян
подпись руки заверено, специалист
по кадрам Тамбова К.Ю.

