Документ подписан простой электронной подписью Информация о владельце:

ФИО: Дмитриев Николай Николаевич

Должность: Ректор Дата подписания. 17.00.2022 СОР.55.56 СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ Уникальный программны ИРКУТСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ f7c6227919e4cdbfb4d7b682991f8553b37cafbd имени А.А. ЕЖЕВСКОГО

> Факультет <u>Агрономический</u> Кафедра <u>агроэкологии и химии</u>

> > Утверждаю Декан факультета Зайцев А.М.

> > > «26» марта 2021 г.

Рабочая программа дисциплины «Химия»

Направление подготовки (специальность) 36.03.01 — Ветеринарно-санитарная экспертиза

Направленность (профиль)

Ветеринарно-санитарная экспертиза

(уровень подготовки- бакалавриат)

Форма обучения: очная, заочная 1 курс 1 и 2семестр, 2 курс 3 семестр / 1, 2 курс

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Цель освоения дисциплины:

- формирование творческого подхода к изучению дисциплин, соответствующих профилю обучения, и практическому приложению полученных знаний; представлений о возможности применения закономерностей и методов химии в профессиональной деятельности

Основные задачи освоения дисциплины:

- развитие и углубление естественнонаучного понимания явлений и процессов, протекающих в природе;
 - освоение теоретических основ современной химии, ее методологических подходов;
- -формирование навыков использования полученных знаний для решения профессиональных задач.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Дисциплина «Химия» находится в обязательной части Блока 1 учебного плана по направлению подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза. Дисциплина изучается в 1,2,3 семестрах; на 1 и 2 курсах

3. ТРЕБОВАНИЯ К УСЛОВИЯМ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ

(ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ)

Изучение данной дисциплины направлено на формирование у обучающихся следующих компетенций, соотнесенных с индикаторами достижения компетенций:

Код	Результаты освоения	Индикаторы	Перечень планируемых резуль-
компетенции	ОП	компетенции	татов обучения по дисциплине
ОПК-4	Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать	ИОПК 4.1. Знать технические возможности современного специализированного оборудования, методы решения задач профессиональной деятельности	знать: основные законы хи- мии, химические свойства ве- ществ, механизмы биохимиче- ских процессов и их регу- ляцию, необходимые для ис- пользования в профессиональ- ной деятельности уметь: использовать знания теоретических основ химии в профессиональной деятельно- сти владеть: основными навыками выполнения основных опера- ций лабораторного практи- кума, связанных с будущей
			профессиональной деятельно- стью, и грамотного оформле- ния результатов эксперимента знать: механизмы химических
		деятельности, интерпретировать полученные результаты	1 -

знать: механизмы биохимических процессов и их регуляцию при получении сырья иопк 4.3. Владеть навы-животного происхождения, в ками работы со специали-процессе его хранения и переоборудова-работки; зированным нием для реализации по-уметь: использовать знания о при механизмах биохимических ставленных залач проведении исследований и процессов и их регуляции, разработке новых техно-при получении сырья животного происхождения, в процеслогий се его хранения и переработки, при разработке новых технологий владеть: классическими методами проведения химических исследований

4. ОРГАНИЗАЦИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ДЛЯ ИНВАЛИДОВ И ЛИЦ С ОГРАНИЧЕННЫМИ ВОЗМОЖНОСТЯМИ ЗДОРОВЬЯ

Обучение по дисциплине лиц, относящихся к категории инвалидов, и лиц с ограниченными возможностями здоровья осуществляется с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья таких обучающихся.

В случае возникновения необходимости обучения лиц с ограниченными возможностями здоровья в Университете предусматривается создание специальных условий, включающих в себя использование специальных образовательных программ, методов воспитания, дидактических материалов, специальных технических средств обучения коллективного и индивидуального пользования, предоставление услуг ассистента (помощника), оказывающего обучающимся необходимую техническую помощь, проведение групповых и индивидуальных коррекционных занятий, обеспечение доступа в здания Университета и другие условия, без которых невозможно или затруднено освоение образовательных программ обучающимися с ограниченными возможностями здоровья.

При получении высшего образования обучающимся с ограниченными возможностями здоровья предоставляются бесплатно учебная литература, а также услуги сурдопереводчиков и тифлосурдопереводчиков.

С учетом особых потребностей обучающимся с ограниченными возможностями здоровья обеспечивается предоставление учебных, лекцион-

5. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ В ЗАЧЕТНЫХ ЕДИНИЦАХ С УКАЗАНИЕМ КОЛИЧЕСТВА ЧАСОВ, ВЫДЕЛЕННЫХ НА КОНТАКТНУЮ РАБОТУ ОБУЧАЮЩИХСЯ С ПРЕПОДАВАТЕЛЕМ (ПО ВИДАМ УЧЕБНЫХ ЗАНЯТИЙ) И НА САМОСТОЯТЕЛЬНУЮ РАБОТУ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Общая трудоемкость дисциплины составляет 10 з.е. - 360 часов

5.1. Объем дисциплины и виды учебной работы:

5.1.1. Очная форма обучения: Семестр -1,23, вид отчетности - зачет (1,2)

семестр), экзамен (3 семестр).

семестр), экзамен (3 семестр).								
	Объем часов	Объем часов	Объем часов	Объем часов				
Вид учебной работы	/ зачетных	/ зачетных	/ зачетных	/ зачетных				
	единиц	единиц	единиц	единиц				
	всего	1 семестр	2 семестр	3 семестр				
Общая трудоемкость дисциплины	360/10	108/3	144/4	108/3				
Контактная работа обучающихся с								
преподавателем (всего)	134	32	58	44				
в том числе:								
Лекции (Л)	50	16	20	14				
Семинарские занятия (СЗ)	-	-	-	-				
Лабораторные работы (ЛР)	84	16	38	30				
Самостоятельная работа:	190	76	86	28				
Курсовой проект (КП) ¹	-	-	-	-				
Курсовая работа (KP) ²	-	-	-	-				
Расчетно-графическая работа (РГР)	-	-	-	-				
Реферат (Р)	-	-	-	-				
Эссе (Э)	-	-	-	-				
Контрольная работа	-	-	-	-				
Самостоятельное изучение разделов	-	-	-	-				
Самоподготовка (проработка и повто-								
рение лекционного материала и мате-								
риала учебников и учебных пособий,								
подготовка к лабораторным и практи-	190	76	86	28				
ческим занятиям, коллоквиумам,								
рубежному контролю и т.д.)								
Подготовка и сдача экзамена ²	36	-	-	36				
Подготовка и сдача зачета	_	зачет	зачет	_				

5.1.2. Заочная форма обучения: Курс -1,2, вид отчетности 1 курс - зачет, 2 курс - экзамен

17 9 9 1130				
	Объем часов /	Объем часов /	Объем часов /	
Вид учебной работы	зачетных	зачетных еди-	зачетных еди-	
	единиц	ниц	ниц	
	всего	1 курс	2 курс	

¹ На курсовой проект (работу) выделяется не менее одной зачётной единицы трудоёмкости (36 часов)

² На экзамен по дисциплине выделяется одна зачётная единица (36 часов)

Общая трудоемкость дисциплины	360/10	252/7	108/3
Контактная работа обучающихся с преподавателем (всего)	30	18	12
в том числе:			
Лекции (Л)	12	8	4
Семинарские занятия (СЗ)	-	-	-
Лабораторные работы (ЛР)	18	10	8
Самостоятельная работа:	294	234	60
Курсовой проект $(K\Pi)^3$	-	-	-
Курсовая работа (KP) ⁴	-	-	-
Расчетно-графическая работа (РГР)	-	-	-
Реферат (Р)	-	-	-
Эcce (Э)	-	-	-
Контрольная работа	72	36	36
Самостоятельное изучение разделов	222	198	24
Самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и			
учебных пособий, подготовка к лабораторным и			
практическим занятиям, коллоквиумам, рубежно-			
му контролю и т.д.)			
Подготовка и сдача экзамена ²	36	-	36
Подготовка и сдача зачета	-	зачет	

³ На курсовой проект (работу) выделяется не менее одной зачётной единицы трудоёмкости (36 часов) ⁴ На экзамен по дисциплине выделяется одна зачётная единица (36 часов)

6. СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

6.1 Содержание дисциплины, структурированное по темам с указанием отведенного на них количества часов и видов учебных занятий:

6.1.1 Очная форма обучения:

	Раздел, тема, содержание дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятельную и трудоемкость (в часах)				Формы текущей,
№ п/п		Лекции (Л)	Практ. (семинарские)	лаборат. паботы (ЛР)	самост. работа (CPC)	промежуточной аттестации
1	2	3	4	5	6	7
	1	семест	r p			
1.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Химическая связь	8		8	38	
1.1	Важнейшие химические законы. Классы неорганических соединений. Закон сохранения массы веществ. Закон эквивалентов. Классы неорганических соединений.	2		2	10	Аудиторная контрольная работа 15
1.2	Периодический закон и Периодическая система элементов Д.И. Менделеева. Строение атома и свойства элементов периодической системы	2		2	15	Аудиторная контрольная
1.3	Теория химической связи. Важнейшие типы химической связи. Комплексные соединения.	4		4	18	работа 15
2.	Реакционная способность веществ.	8		8	38	
2.1	Растворы. Важнейшие свойства растворов. Процессы, протекающие в растворах. Важнейшие способы выражения концентрации растворов. Коллоидные системы, их свойства.	4		4	18	Аудиторная
2.2	Окислительно- восстановительные реакции. Окислительно-восстановительные потенциалы. Диффузионный и мембранный потенциалы, их биологическое значение.	4		4	15	контрольная работа 30
	Итого за 1 семестр	16		16	76	зачёт
	2	семест	r p			1
3.	Основные классы органических со-	8		16	36	

	единений				
3.1	Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений. Номенклатура. Изомерия. Электронные эффекты в органических молекулах.	4	6	12	Аудиторная контрольная работа 15
3.2	Гидрокси- и оксосоединения. Спирты. Фенолы. Тиолы. Простые эфиры. Оксосоединения (альдегиды и кетоны).	2	4	12	Varrayayı 15
3.3	Карбоновые кислоты. Двухосновные карбоновые кислоты, гидроксикислоты, оксокислоты, ароматические кислоты. Сложные эфиры.	2	6	12	Коллоквиум 15
4.	Природные органические соединения	12	22	50	
4.1	Липиды. Простые липиды (жиры). Сложные липиды. Гидролиз липидов.	4	6	12	Аудиторная
4.2	Углеводы. Моносахариды. Дисахариды. Полисахариды. Биологическая роль.	4	6	12	контрольная работа 15
4.3	Гетероциклические соединения. Пиримидиновые основания. Пуриновые основания. Нуклеиновые кислоты.	2	4	14	
4.4	Азотсодержащие органические соединения. Амины. Амиды кислот. Аминокислоты. Пептиды. Белки. Структура, строение и свойства простых и сложных белков.	2	6	12	Тестирование15
	Итого за 2 семестр	20	38	86	зачёт
	3	семест	р		
5	Ферменты, витамины, гормоны	6	6	6	
5.1.	Ферменты. Классификация, строение, механизм действия. Активность ферментов и ее регуляция. Значение в медицине и сельском хозяйстве.	2	2	2	Аудиторная контрольная работа 15
5.2.	Витамины. Классификация, биологическая роль. Пути метаболизма.	2	2	2	
5.3	Гормоны. Виды классификаций. Синтез гормонов. Механизмы действия гормонов.	2	2	2	

6	Основы биоэнергетики и биоокисления	2	2	2	
6.1	Этапы катаболизма веществ и выра- ботки энергии в организме. Цикл Кребса и дыхательная цепь. Регу- ляция, биологическое значение.	2	2	2	Аудиторная контрольная работа 15
7	Основы метаболизма веществ	6	12	10	
7.1	Обмен углеводов. Переваривание и всасывание углеводов в ЖКТ. Гликогенез. Фосфоролиз. Гликолиз. Глюконеогенез. Пентозофосфатный путь. Механизмы, регуляция, значение. Особенности обмена у отдельных видов животных.	2	2	2	
7.2	Обмен липидов. Переваривание и всасывание жиров в ЖКТ. β-Окисление жирных кислот. Синтез жиров, жирных кислот, кетоновых тел. Холестерин и его метаболизм.	2	2	2	
7.3	Переваривание белков и обмен аминокислот. Ферменты ЖКТ и их активация, значение соляной кислоты. Декарбоксилирование аминокислот и синтез БАВ. Трансаминирование.	2	2	2	Коллоквиум 15
7.4	Синтез и обезвреживания аммиака. Дезаминирование аминокислот Токсическое действие аммиака. Синтез аммонийных солей. Синтез мочевины.		2	2	
7.5	Обмен пуриновых и пиримидиновых азотистых оснований. Нуклеотиды и нуклеозиды их биологическая роль. Переваривание нуклеопротеинов. Синтез мочевой кислоты.		4	2	
8	Матричные синтезы. Особенности метаболизма в отдельных тканях.		10	10	
8.1	Виды матричных синтезов. Репликация, транскрипция, трансляция, пострансляционная модификация, репарация особенности механизмов, их значение.		2	4	Аудиторная контрольная работа 15
8.2	Водно-минеральный обмен. Функции воды и минеральных веществ. Буферные системы крови. Ренин-		4	4	

	ангеотензин-альдостероновая система					
8.3	Биохимия печени. Роль печени в метаболизме различных веществ. Обезвреживание ксенобиотиков.			4	2	
	Итого за 3 семестр	14		30	28	
	Экзамен					36
	Итого по дисциплине	50		84	190	36
		360				

6.1.2 Заочная форма обучения:

	0.1.2 340 11		л учебні			
		нуі	ю и труд		сть	
NC.			(<i>в ча</i>	cax)	ಡ	Формы текущей,
№ п/п	Раздел, тема, содержание дисциплины	Лекции (Л)	Практ. (семинарские)	лаборат. паботы (ЛР)	самост. работа (CPC)	промежуточной аттестации
1	2	3	4	5	6	7
		1 курс				
1.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Химическая связь					
	Важнейшие химические законы.					
1.1	Закон сохранения массы веществ. Закон				18	
	эквивалентов.					
	Строение атома. Периодический					
1.2	закон и Периодическая система			2	15	
1.2	элементов Д.И. Менделеева.			2	13	
	Классы неорганических соединений.					
	Теория химической связи.					
1.3	Важнейшие типы химической связи.	2			19	
	Комплексные соединения.					
2.	Реакционная способность веществ.					
	Растворы.					
	Важнейшие свойства растворов.					
2.1	Процессы, протекающие в растворах.			2	12	Выполнение
	Важнейшие способы выражения			_	1-	контрольной
	концентрации растворов. Коллоидные					работы
	системы, их свойства.	2			1.0	Зачет
2.2	Окислительно- восстановительные	2			16	
	реакции.					
	Окислительно-восстановительные					

	потенциалы. Диффузионный и мембран-				
	ный потенциалы, их биологическое значение.				
3	Основные классы органических со- единений				
3.1	Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений. Номенклатура. Изомерия. Электронные эффекты в органических молекулах.	2		10	
3.2	Гидрокси- и оксосоединения. Спирты. Фенолы. Тиолы. Простые эфиры. Оксосоединения (альдегиды и кетоны).		2	15	
3.3	Карбоновые кислоты. Двухосновные карбоновые кислоты, гидроксикислоты, оксокислоты, ароматические кислоты. Сложные эфиры.		2	15	
4.	Природные органические соединения				
4.1	Липиды. Простые липиды (жиры). Сложные липиды. Гидролиз липидов.			18	
4.2	Углеводы. Моносахариды. Дисахариды. Полисахариды. Биологическая роль.		2	20	
4.3	Гетероциклические соединения. Пиримидиновые основания. Пуриновые основания. Нуклеиновые кислоты.			38	
4.4	Азотсодержащие органические соединения. Амины. Амиды кислот. Аминокислоты. Пептиды. Белки. Структура, строение и свойства простых и сложных белков.	2		38	
	Итого за 1 курс	8	10	234	зачёт
		2 курс	'		
5	Ферменты, витамины, гормоны				Выполнение контрольной
5.1.	Ферменты. Классификация, строение, механизм действия. Активность ферментов и ее регуляция.Значение в медицине и сельском хозяйстве.			4	работы Экзамен
5.2.	Витамины.			5	

	Классификация, биологическая роль. Пути метаболизма.			
5.3	Гормоны. Виды классификаций. Синтез гормонов. Механизмы действия гормонов			4
6	Основы биоэнергетики и биоокисления			
6.1	Этапы катаболизма веществ и выра- ботки энергии в организме. Цикл Кребса и дыхательная цепь. Регу- ляция, биологическое значение.	2		4
7	Основы метаболизма веществ			
7.1	Обмен углеводов. Переваривание и всасывание углеводов в ЖКТ. Гликогенез. Фосфоролиз. Гликолиз. Глюконеогенез. Пентозофосфатный путь. Механизмы, регуляция, значение. Особенности обмена у отдельных видов животных.		2	4
7.2	Обмен липидов. Переваривание и всасывание жиров в ЖКТ. β-Окисление жирных кислот. Синтез жиров, жирных кислот, кетоновых тел. Холестерин и его метаболизм.		2	4
7.3	Переваривание белков и обмен аминокислот. Ферменты ЖКТ и их активация, значение соляной кислоты. Декарбоксилирование аминокислот и синтез БАВ. Трансаминирование. Дезаминирование аминокислот. Токсическое действие аммиака		2	4
7.4	Обезвреживания аммиака. Синтез аммонийных солей. Синтез мочевины.			5
7.5	Обмен пуриновых и пиримидиновых азотистых оснований. Нуклеотиды и нуклеозиды их биологическая роль. Переваривание нуклеопротеинов. Синтез мочевой кислоты.			5
8	Матричные синтезы. Особенности метаболизма в отдельных тканях.			
8.1	Виды матричных синтезов. Репликация, транскрипция, трансляция,			4

	пострансляционная модификация, репарация особенности механизмов, их значение.					
8.2	Водно-минеральный обмен. Функции воды и минеральных веществ. Буферные системы крови. Ренинангеотензин-альдостероновая система.	2			9	
8.3	Биохимия печени. Роль печени в метаболизме различных веществ. Обезвреживание ксенобиотиков.			2	8	
	Итого за 2 курс	4		8	60	
	Экзамен					36
	Итого по дисциплине	12		18	294	36
			•		360	

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

7.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины⁵:

7.1.1. Основная литература:

- 1. Хомченко, Г.П. Неорганическая химия: учеб. для с.- х. вузов / Г. П. Хомченко, И. К. Цитович.- СПб.: ГРАНИТ, 2009. 464 с.
- 2. Грандберг, И. И. Органическая химия: учеб.для вузов : рек. УМО / И. И. Грандберг. Н. Л. Нам. 8-е изд. М. :Юрайт, 2012. 608 с.
- 3. Грандберг, И.И. Органическая химия: учебник / И.И. Грандберг, Н.Л. Нам. 9-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2019. 608 с. ISBN 978-5-8114-3901-0. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система «Лань»: [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/121460 Режим доступа для автор. пользователей.
- 4. Биологическая химия [Текст] : учеб. для студентов мед. ин-тов / Т. Т. Березов, Б. Ф. Коровкин ; под ред. С. С. Дебова. М. : Медицина, 1982. 750 с.

 $^{^5}$ В рабочие программы вносится литература из электронного каталога книгообеспеченности по ОП

- 5. Биохимия [Электронный ресурс] : учеб.для вузов / под ред. Е. С. Северина. 5-е изд. Электрон. текстовые дан. Москва : ГЭОТАР-Медиа, 2009. 768 с.
 - URL: http://vmede.org/sait/?
 page=6&id=Biohimija_severin_2009&menu=Biohimija_severin_2009
 Pежим доступа для автор. пользователей.
- 6. Древин, В.Е. Биологическая и физколлоидная химия : учебно-методическое пособие / В.Е. Древин, М.Е. Спивак, В.И. Комарова. Волгоград : Волгоградский ГАУ, 2015. 152 с. Текст : электронный // Электронно-библиотечная система «Лань» : [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/76613 Режим доступа для автор. пользователей.
- 7. Биологическая химия : метод. указ. по изучению дисциплины и задания для выполнения контр. работы для студентов-бакалавров, обучающихся по направлению подгот. 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза заочн. и дистанц. форм обучения / Е. С. Гоголь ; Иркут. гос. аграр. ун-т им. А. А. Ежевского. Иркутск : Изд-во ИрГАУ им. А. А. Ежевского, 2019. 13 с. (Электронная библиотека ИрГАУ). Загл. с титул. экрана. Библиогр.: с. 13 URL: http://195.206.39.221/fulltext/i_030867.pdf Режим доступа для автор. пользователей.
- 8. Неорганическая и органическая химия : учеб. пособие для бакалавров заочн. и дистанц. форм обучения направления подгот. 36.03.01 "Ветеринарно-санитарная экспертиза" / А. К. Подшивалова ; Иркут. гос. аграр. унтим. А. А. Ежевского. Иркутск : Изд-во ИрГАУ им. А. А. Ежевского, 2018. 320 с. (Электронная библиотека ИрГАУ). URL: http://195.206.39.221/fulltext/i_004679.pdf Режим доступа для автор. пользователей.
- 9. Биологическая химия : методические указания по дисциплине «Химия» для бакалавров очной, заочной форм обучения направлений подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции 36.03.01 Ветеринарносанитарная экспертиза 36.03.02 Зоотехния специальности 36.05.01 Ветеринария. / Е.С. Гоголь; Иркут.гос. аграр. ун-т им. А. А. Ежевского; -Иркутск: Изд-во ИрГАУ,.-Иркутск.-2020.-23 с.- Текст : электронный // Электронная библиотека Иркутского ГАУ. URL: http://195.206.39.221/fulltext/i_032119.pdf Режим доступа для автор. пользователей.
- 10.Подшивалова А.К. Неорганическая и органическая химия: учебное пособие по дисциплине «Химия» для бакалавров очной, заочной форм обучения направлений подгот. 36.03.02 Зоотехния, 36.03.01 Ветеринарносанитарная экспертиза, 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, спец. 36.05.01 Ветеринария / А.К. Подшивалова Иркутск: Изд-во ИрГАУ им. А. А. Ежевского, 2020. 367 с. URL: https://elibrary.ru/item.asp?id=42995981 Режим доступа для автор. пользователей.

7.1.2. Дополнительная литература:

1. Павлов, Н.Н. Общая и неорганическая химия : учебник / Н.Н. Павлов. — 3-е изд., испр., доп. — Санкт-Петербург : Лань, 2011. — 496 с. — ISBN

- 978-5-8114-1196-2. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система «Лань»: [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/4034 Режим доступа: для авториз. пользователей.
- 2. Васильцова И. В. Органическая и физколлоидная химия [Электронный ресурс] / И. В. Васильцова. М.: НГАУ, 2013. 155 с. Электрон.текстовые дан. // Лань: электронно-библиотечная система.- Режим доступа: URL: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=44513 Режим доступа для автор. пользователей.
- 3. Шапиро, Я.С. Биологическая химия: учебное пособие / Я.С. Шапиро. 2-е изд., испр. Санкт-Петербург: Лань, 2019. 312 с. ISBN 978-5-8114-3910-2. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система «Лань»: [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/121479 Режим доступа для автор. пользователей.
- 4. Основы биологической химии: учебное пособие / Э.В. Горчаков, Б.М. Багамаев, Н.В. Федота, В.А. Оробец. 2-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2019. 208 с. ISBN 978-5-8114-3806-8. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система «Лань»: [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/112688 Режим доступа для автор. пользователей.
- 5. Пресс, И.А. Основы органической химии для самостоятельного изучения: учебное пособие / И.А. Пресс. Санкт-Петербург: Лань, 2016. 432 с. ISBN 978-5-8114-1931-9. Текст: электронный // Электроннобиблиотечная система «Лань»: [сайт]. URL: https://e.lanbook.com/book/71727 Режим доступа для автор. пользователей.
- 6. Подшивалова, А.К. Теоретические основы неорганической химии (избранные главы и лабораторный практикум): учеб.-метод. пособие для вузов по направлению подгот. (спец.) 111801 Ветеринария (квалификация (степень) "специалист"): допущено Учеб.-метод об-нием / А. К. Подшивалова, Н. Г. Глухих; Иркут. гос. с.-х. акад. Иркутск: Изд-во Ирг-СХА, 2013. 269 с. (Электронная библиотека ИрГАУ). Режим доступа:

 URL:http://195.206.39.221/fulltext/Podshivalova_Teor_osnovi_neorgan_himii.pdf-Режим доступа для автор. пользователей.

7.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети Интернет, необходимых для освоения дисциплины:

- 1. http://www.edu.ru/ Федеральный портал Российское образование.
- 2. http://window.edu.ru/catalog/ Наиболее обширная электронная база учебников и методических материалов на сайте информационной системы Единое окно доступа к образовательным ресурсам.

- 3. http://www.library.ru/ (информационно-справочный портал, проект Российской государственной библиотеки для молодежи).
- 4. <u>www.itkniga.com</u> (компьютерная литература).

7.3. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине:

№ п/п	Наименование программного обеспечения	Договор №, дата, организация	
	Лицензионное программное обеспечение		
		Акт на передачу прав Н- 0005792 от 08.06.2011 года	
	Свободно распространяемое программное обеспечение		
	Libre Office 6.3.3 Adobe Acrobat Reader	просмотр электронных пуб- ликаций в формате PDF	
	Mozilla Firefox 83.x	веб-браузер	
	Google Chrome 86.x.	веб-браузер	
	Opera 72.x	веб-браузер	

8. ОПИСАНИЕ МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЙ БАЗЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ

No	Наименование	Основное оборудование	Форма использования
п/п	оборудованных		
	учебных кабине-		
	тов, лаборато-		
	рий и др. объек-		
	тов для проведе-		
	ния учебных за-		
	нятий		
1.	Учебная аудито-	Специализированная мебель: столы учениче-	Учебная аудитория для проведе-
	рия №401	ские - 52шт, стол преподавателя -1, кафедра -1,	ния занятий лекционного типа, за-
		стулья - 104; трибуна - 1шт., учебная доска,	нятий семинарского типа, группо-
		технические средства обучения: проектор	вых и индивидуальных консульта-
		OptomaX302 , экран ClassicSolution	ций, текущего контроля и
		Norma(237*175)., учебно-наглядные пособия	промежуточной аттестации

 Учебная аудитория №316 	Специализированная мебель: стол Учебная аудитория для проведепреподавателя-1шт; стол лабораторный -15, ния занятий лекционного типа, застулья -30; учебная доска меловая - 1шт; нятий семинарского типа, групполабораторное оборудование: Лабораторная вых и индивидуальных консультапосуда, химические реактивы, Вытяжной ций, текущего контроля и шкаф — 1шт.; Муфельная печь СНОЛ промежуточной аттестации 1,6.2,5.1 (до 1100 град.) — 1 шт.; Учебнонаглядные пособия, Технические средства обучения: Экран Screen Media 200х200см.; Проектор Асегр 1101 - 1шт.; Ноутбук Асег Aspire 5750G — 1 шт.; Програмное обеспечение: Microsoft Windows Vista Business Russian, Microsoft Office 2007, Adobe Acrobat Reader DC; Google Chrome 86.х (веб-браузер). Avast — антивирусная
	программа.
3. Учебная аудито-	Специализированная мебель: стол препода-Учебная аудитория для проведе-
рия №312	вателя-1шт; стол лабораторный - 12, стулья -24; ния занятий лекционного типа, за-
	учебная доска меловая - 1шт; нятий семинарского типа, группо-
	лабораторное оборудование: Вытяжной шкафвых и индивидуальных консульта-
	– 1шт.; Лабораторная посуда, реактивы; ций, текущего контроля и
	Учебно-наглядные пособия промежуточной аттестации
4. Учебная аудито-	Специализированная мебель: стол препода-Учебная аудитория для проведе-
рия №311	вателя-1шт; стол лабораторный - 8, стулья - 16; ния занятий лекционного типа, за-
рия жэтт	
	учебная доска меловая - 1шт; лаб ораторноенятий семинарского типа, группо-
	оборудование: дистиллятор-Simax - 1 шт. Вы-вых и индивидуальных консульта-
	гяжной шкаф – 1шт.;ций, текущего контроля и
	Учебно-наглядные пособия. промежуточной аттестации
5. Учебная аудито-	Специализированная мебель: столУчебная аудитория для проведе-
рия №311А	преподавателя-1шт; стол лабораторный - 8, ния занятий лекционного типа, за-
	стулья - 16; учебная доска меловая - 1шт; нятий семинарского типа, группо-
	Лабораторное оборудование: Шкаф сушиль-вых и индивидуальных консульта-
	ный - 1 шт.; шкаф вытяжной химический – 1 ций, текущего контроля и
	шт; лабораторная посуда; химические реак-промежуточной аттестации
	тивы.
	Учебно-наглядные пособия.
6. научно-биб-	Специализированная мебель: столы, сту-научно-библиографический отдел
лиографический	лья Техни-для проведения консультацион-
отдел №303	ческие средства обучения: Компьютеры наных и самостоятельных занятий;
0 12011 1.25 05	базе процессора Intel, объединенных взанятий семинарского типа; инди-
	локальную сеть и имеющих доступ в Интер-видуальных консультаций; кур-
	нет, доступ к БД,ЭБ, ЭК, ЭБС, ЭОИС - 11сового проектирования (выполне-
	шт.; 1 ПК выполняет функции серверного сния курсовых работ)
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	Принтер HP Lazer Jet P 2055 Принтер HP
	Lazer Jet M 1132 MFP
	2 шт сканер CanoScan LIDE 110

Рейтинг-план дисциплины

1 курс, 1 семестр

Лекции — 16 часов. Лабораторные занятия — 16 часов. Зачет. Текущие аттестации: 3 аудиторных контрольных работ, 1 тестирование Распределение баллов по разделам (модулям) в 1 семестре

Раздел дисциплины	Максимальный балл	Сроки
Раздел 1. Периодическая система химических	30 баллов	
элементов Д.И. Менделеева. Химическая связь		
1.1. Закон сохранения массы веществ. Закон эк-		1

вивалентов	15	неделя
1.2 Строение атома. Периодический закон и Периодическая система элементов Д.И. Менделеева. 1.3 Теория химической связи	15	4 неделя
Раздел 2. Реакционная способность веществ.	30 баллов	
2.1 Растворы.		
2.2 Окислительно-восстановительные реакции	30	8
		неделя
ИТОГО	60	
Сумма баллов для допуска к зачету	от 40	
Итоговый рейтинговый балл	от 0 до 100	

Рейтинг-план дисциплины

1 курс, 2 семестр

Лекции – 20 часов. Лабораторные занятия – 38 часов. Зачет.

Текущие аттестации: 2 аудиторные контрольные работы, 1 коллоквиум, 1 тестирование Распределение баллов по разделам (модулям) на 1 курсе во 2 семестре

Раздел дисциплины	Максимальный балл	Сроки
Раздел 3. Основные классы органических со-	30 баллов	
единений		3
3.1. Теоретические основы органической химии	15	неделя
3.2 Гидрокси- и оксосоединения.		8
3.3 Карбоновые кислоты	15	неделя
Раздел 4. Природные органические соединения	30 баллов	
4.1. Липиды	15	14
4.2 Углеводы		
4.3 Гетероциклические соединения.	15	неделя 19
4.4 Азотсодержащие органические соединения		1,
		неделя
ОТОГО	60	
Сумма баллов для допуска к зачету	от 40	
Итоговый рейтинговый балл	от 0 до 100	

Рейтинг-план дисциплины

2 курс, 3 семестр

Лекции — 14 часов. Лабораторные занятия — 30 часов. Экзамен. Текущие аттестации: 3 аудиторных контрольных работы, 1 коллоквиум

Распределение баллов по разделам (модулям) в 3 семестре

Раздел дисциплины	Максимальный балл	Сроки
Раздел 5 Ферменты, витамины, гормоны	15 баллов	3
5.1. Ферменты	15	неделя
5.2 Витамины		
5.3 Гормоны		

Раздел 6. Основы биоэнергетики и	15 баллов	
биоокисления		
6.1. Этапы катаболизма веществ и выработки	15	4
энергии в организме.		неделя
Раздел 7. Основы метаболизма веществ	15 баллов	
7.1.Обмен углеводов	1.5	
7.2 Обмен липидов	15	
7.3 Переваривание белков и обмен		9
аминокислот.		неделя
7.4 Синтез и обезвреживание аммиака		, ,
7.5 Обмен пуриновых и пиримидиновых азоти-		
стых оснований.		
Раздел 8. Матричные синтезы. Особенности ме-	15 баллов	
таболизма в отдельных тканях.		
8.1 Виды матричных синтезов.	15	1.5
8.2 Водно-минеральный обмен		15
8.3 Биохимия печени		неделя
ОТОГО	60	
Сумма баллов для допуска к экзамену	от 40	
Итоговый рейтинговый балл	от 0 до 100	

Распределение баллов по видам работ

Вид работы	Единица измерения	Премиальные баллы
Активность на семинарском занятии	семестр	0 - 8
Посещение занятий	семестр	0 - 5
Внеаудиторная самостоятельная работа	семестр	0 –12
Участие в конференциях, конкурсах	одно участие	0 - 15
Итого		до 40
Экзамен	20)-40

Определение итоговой оценки по дисциплине

По результатам работы в семестре студент может получить автоматически зачет или экзамен при условии, если он набрал более 50 баллов. Если студент набрал менее 40 баллов, то он не допускается к экзамену. Неуспевающим студентам предоставляется возможность ликвидировать задолженность (в зависимости от причины неуспеваемости) в предусмотренные кафедрой и деканатом сроки.

Интервал баллов рейтинга	Оценка
Меньше 50	неудовлетворительно
51 - 70	удовлетворительно
71 - 90	хорошо
91 - 100	отлично

Рабочая программа составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО) и учебным планом по направлению подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза, профиль Ветеринарно-санитарная экспертиза

Tower

Программу составил: Гоголь Елена Сергеевна

Hogy

Программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры агроэкологии и химии

Протокол № 7 от «26» марта 2021 г.

Заведующий кафедрой Подшивалова Анна Кирилловна