Министерство сельского хозяйства Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ ИМПЕРАТОРА ПЕТРА I»



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Б1.О.37 «Биологическая химия»

по направлению 36.03.02 «Зоотехния»

квалификация выпускника – бакалавр

Факультет ветеринарной медицины и технологии животноводства

Кафедра частной зоотехнии

Разработчики рабочей программы: доцент, кандидат биологических наук Польских С.В.

Рабочая программа разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования по специальности 36.05.01 Ветеринария, приказ Минобрнауки России № 972 от 22.09.2017г.
Рабочая программа утверждена на заседании кафедры ветеринарно-санитарной экспертизы, эпизоотологии и паразитологии (протокол № 14 от 20.06.2019 г.)
Заведующий кафедрой (Востроилов А.В.)
Рабочая программа рекомендована к использованию в учебном процессе методической комиссией факультета ветеринарной медицины и технологии животноводства (протокол № 15 от 21.06.2019 г.).
Председатель методической комиссии(Шомина Е.И.)

Рецензент рабочей программы Заместитель начальника отдела развития животноводства Департамента аграрной политики Воронежской области Ерофеев Р.Ю.

1. Общая характеристика дисциплины

1.1. Цель дисциплины

Цель дисциплины «Биологическая химия» заключается в знание механизма биохимических превращений позволит грамотно управлять процессами жизнедеятельности, творчески решать вопросы рационального кормления, раннего прогнозирования продуктивности животных в условиях производства мяса, молока, шерсти, яиц и др. продукции.

Биологическая химия - наука о химическом составе организмов и химических процессах, лежащих в основе их жизнедеятельности. Условием жизни всякого организма является обмен веществ с окружающей средой, представляющий собой сложную систему химических реакций. С прекращением обмена веществ прекращается жизнь, живое вещество необратимо разрушается.

1.2. Задачи дисциплины

Задачи дисциплины заключаются в формирование знаний у студентов биохимического мышления; развития навыков методов определения при анализах биологического материала (крови, молока, мочи, силоса и др.); использовать умения организовать лаборатории; проводить исследования с использованием современных методов.

1.3. Предмет дисциплины

Предмет дисциплины «Биологическая химия» - наука является основой (фундаментом) для изучения курсов физиологии, микробиологии, кормления с/х животных, генетики и разведения с/х животных, технологии хранения и переработки с/х продукции.

1.4. Место дисциплины в образовательной программе

Дисциплина «Биологическая химия» относится к Блоку 1, обязательной части образовательной программы, обязательная дисциплина Б1.О.37.

1.5. Взаимосвязь с другими дисциплинами

Освоение учебной дисциплины «Биологическая химия» основывается на знаниях и умениях, полученных при изучении таких дисциплин как физическая, коллоидная химия составляют основу физико-химической биологии и биотехнологии.

Биологическая химия - наука о химическом составе организмов и химических процессах, лежащих в основе их жизнедеятельности. Условием жизни всякого организма является обмен веществ с окружающей средой, представляющий собой сложную систему химических реакций. С прекращением обмена веществ прекращается жизнь, живое вещество необратимо разрушается.

Все учреждения по животноводству широко используют методы этой науки для определения качества кормов и продуктов животного происхождения, контроля за метаболизмом и механизмов его регуляции для своевременного проведения профилактики заболеваний животных, а также производства биопрепаратов.

2. Планируемые результаты обучения по дисциплине

	Компетенция Индикатор достижения компетенции		
Код	Содержание	Код	Содержание
	Тип задач общег	грофес	ссиональной деятельности
	Способен определять биологический статус, нормативные общеклинические показатели ор-		технику безопасности и правила личной гигиены при обследовании животных, способы их фиксации; схемы клинического исследования животного и порядок исследования отдельных систем организма; методологию распознавания патологического процесса
ОПК-1	ганов и систем организма животных, а также качества сырья и продуктов животного и растительного происхождения	У1	собирать и анализировать анамнестические данные, проводить лабораторные и функциональные исследования необходимые для определения биологического статуса животных
		Н1	практическими навыками по самостоятельному проведению клинического обследования животного с применением классических методов исследований
	Тип задач профессионалы	ной де	ятельности научно-образовательный
		31	знать биологические и хозяйственные особенности разных видов сельскохозяйственных животных.
ПК-3	химическим показателям, физиологическим и этологическим признакам	У1	уметь разрабатывать мероприятия по профилактике заболеваний сельскохозяйственных животных, связанных с неполноценным кормлением, недоброкачественными кормами, нарушением порядка кормления.
O Samuel		Н1	иметь навыки разработки мероприятий по профилактике болезней, связанных с системой содержания и воспроизводства сельскохозяйственных животных

Обозначение в таблице: 3 — обучающийся должен знать: V — обучающийся должен уметь; H - обучающийся должен иметь навыки и (или) опыт деятельности.

3. Объём дисциплины и виды работ

3.1. Очная форма обучения

Поморожения	Семестры	Danna
Показатели	3	Всего
Общая трудоёмкость дисциплины, з.е./ч	3/108	3/108
Общая контактная работа*, ч	50,75	50,75
Общая самостоятельная работа (по учебному плану), ч	57,25	57,25
Контактная работа** при проведении учебных занятий, в т.ч. (часы)	50,5	50,5
лекции	26	26

практические занятия	-	-
лабораторные работы	24	24
групповые консультации	0,5	0,5
Самостоятельная работа при проведении учебных занятий ***, ч	39,50	39,50
Контактная работа промежуточной аттестации обучающихся, в т.ч. (часы)		
курсовая работа	-	-
курсовой проект	-	-
зачет	=	-
экзамен	0,25	0,25
Самостоятельная работа при промежуточной аттестации, в т.ч. (часы)	17,75	17,75
выполнение курсового проекта	-	-
выполнение курсовой работы	-	-
подготовка к зачету	-	-
подготовка к экзамену	17,75	17,75
Форма промежуточной аттестации (зачёт (зачет с оценкой), экзамен, защита курсового проекта (работы))	экзамен	экзамен

3.2. Заочная форма обучения

П	2 K	урс	D
Показатели	3	4	Всего
Общая трудоёмкость дисциплины, з.е./ч	1/36	2/72	3/108
Общая контактная работа*, ч	2	6,75	8,75
Общая самостоятельная работа (по учебному плану), ч	34	38,25	72,25
Контактная работа** при проведении учебных занятий, в т.ч. (часы)	2	6,5	8,5
лекции	2	2	4
практические занятия	-	-	
лабораторные работы	-	4	4
групповые консультации	-	0,5	0,5
Самостоятельная работа при проведении учебных занятий ***, ч	34	20,50	54,50
Контактная работа промежуточной аттестации обучающихся, в т.ч. (часы)	-	0,25	0,25
курсовая работа	-	-	
курсовой проект	-	-	
зачет	-		
экзамен	-	0,25	0,25
Самостоятельная работа при промежуточной аттестации, в т.ч. (часы)	-	17,75	17,75
выполнение курсового проекта	-	-	
выполнение курсовой работы	-	-	
подготовка к зачету	-	-	
подготовка к экзамену	-	17,75	17,75
Форма промежуточной аттестации (зачёт (зачет с			
оценкой), экзамен, защита курсового проекта (работы))	-	экзамен	экзамен

4. Содержание дисциплины

4.1. Содержание дисциплины в разрезе разделов и подразделов

Раздел 1. Основы биологической химии.

Подраздел 1.1. Введение в дисциплину. Понятие о биологической химии.

Введение. Биологическая химия как наука и их место в физико-химической биологии и биотехнологии. Предмет и задачи биохимии. Краткий исторический очерк развития биохимии, связь с другими дисциплинами зооинженерного образования. Задачи биохимии в подготовке зооинженеров.

Подраздел 1.2. Осмотические явления в живых клетках. Осмос.

Осмотические явления в живых системах. Физические свойства и структура воды. Свойства воды как растворителя. Осмотическое давление. Методы измерения осмотического давления. Изо-, гипо-, гипертонические растворы. Физиологические растворы. Механизмы осморегуляции. Значение осмотических явлений для биологических процессов, использование этих явлений в зооинженерной практике.

Подраздел 1.3. Молекулярно-кинетические свойства растворов.

Растворы электролитов. Механизм действия ионов водорода и гидроксид-ионов в живых системах. Активная реакция среды. Методы измерения рН. Значение рН среды для биологических процессов и наследований показателя рН в животноводческой практике. Подраздел 1.4. буферные системы.

Буферные растворы. Состав буферных растворов и их свойства рН и буферная емкость. Механизм действия буферных растворов. Буферные смеси животного организма и их значение в предупреждении ацидоза и алкалоза.

Раздел 2. Коллоидной химии, как одна из составляющих частей биологической химии.

Коллоидные растворы. Понятия о золях и гелях. Способы получения коллоидных растворов. Физико-химические свойства коллоидных растворов. Механизм коагуляции коллоидов. Использование коллоидных растворов и коагуляции в зооинженерной практике.

Раздел 3. Биологическая химия сложных веществ.

Подраздел 3.1. Высокомолекулярные биогенные соединения.

Белки - понятие, классификация, физико-химические свойства, структура, видовая специфичность, биологическая роль. Аминокислоты - определение, классификация, амфотерность, свойства и биологическая значимость 20 аминокислот. Нуклеиновые кислоты - понятие, химические свойства, состав, структура ДНК и РНК; виды РНК; биосинтез нуклеиновых кислот в клетке, биологическая роль. Биосинтез белка, современные представления о регуляции синтеза белка, использование мутаций в практике.

Подраздел 3.2. Ферменты и основы биоэнергетики.

Ферменты - специфические белки. Определение, физико-химические свойства, строение ферментов. Кинетика ферментативных реакций. Каталитически активные центры ферментов, понятие. Активаторы и ингибиторы. Строение коферментов, механизм их участия в биологических реакциях. Классификация и номенклатура ферментов. Использование ферментов в зооинженерной практике. Виды, сущность и роль биологического окисления в организме. Макроэргические соединения, пути их образования. Роль АТФ в метаболизме. Адаптация организма к факторам среды.

Подраздел 3.3. Общие представления о метаболизме и его сторонах: катаболизме и анаболизме.

Метаболизм белков в организме животных. Переваривание белка (ферментативный гидролиз), всасывание продуктов гидролиза. Пути использования аминокислот: синтез белка, дезаминирование, декарбоксилирование, переаминирование, химизм и роль про-

цессов. Методы определения белка и биологической ценности. Биохимические пути связывания аммиака. Уреотелические и урикотелические животные. Орнитоновый цикл. Синтез мочевой кислоты. Гниение белков в пищеварительном тракте животных, детоксикация ядовитых продуктов гниения. Механизмы регуляции обмена белков. Химия и обмен углеводов. Представители. Особенности переваривания и всасывания углеводов у моно- и полигастрических животных. Регуляция содержания глюкозы в крови. Дихотомический путь окисления углеводов: анаэробное и аэробное окисление глюкозы и гликогена. Энергетическая эффективность окисления углеводов. Роль углеводного состава корма в питании животных. Регуляция обмена углеводов.

Подраздел 3.4. Химия и обмен липидов.

Понятие. Классификация, физико-химические свойства, биологическая роль. Химическая природа и роль холестерина и его производных. Триглицериды: представители, роль, фосфатиды, структура и роль. Переваривание и всасывание липидов. Окисление глицерина, химизм и роль процесса. Окисление жирных кислот, химизм, энергетика и роль процесса. Биохимические механизмы нарушений обмена липидов. Кетоновые тела, синтез и биологическое значение. Полиненасыщенные кислоты и их участие в синтезе простагландинов. Пути регуляции обмена липидов. Взаимосвязь обмена углеводов, белков и липидов. Пути метаболизма пирувата, метаболизм аминокислот, 3-глицеролов, взаимосвязь. Использование в животноводческой практике.

Подраздел 3.5. Витамины. Понятие. Классификация.

Витамины. Химическая природа и биологическая роль жиро- и водорастворимых витаминов. Использование витаминов в животноводческой практике.

Подраздел 3.6. Обмен воды и минеральных веществ.

Элементарный состав организмов. Виды и свойства молекул воды, участие в построении биогенных молекул, в химических, и физиологических процесса. Механизм регуляции водного обмена.

Минеральные элементы. Классификация: макро-, микро-, ультрамикроэлементы. Метаболизм важнейших элементов в клетках тканей и органов организма. Регуляция минерального обмена. Использование минеральных веществ и кормления животных.

4.2. Распределение контактной и самостоятельной работы при подготовке к занятиям по подразделам

4.2.1. Очная форма обучения

Giran qopina ooy isiini				
Разделы, подразделы дисциплины	Контактная работа			СР
_	лекции	ЛЗ	ПЗ	
Раздел 1. Основы биологической химии.				
Подраздел 1.1. Введение в дисциплину. Понятие о биологической химии.	2	2		9,25
Подраздел 1.2. Осмотические явления в живых клетках. Осмос.	4	2		5,0
Подраздел 1.3. Молекулярно-кинетические свойства растворов.	2	2		10,0
Подраздел 1.4. буферные системы.	4	4		10,0
Раздел 2. Коллоидной химии, как одна из составляющих частей биологической химии	4	4		10,0
Раздел 3. Биологическая химия сложных веществ.				
Подраздел 3.1. Высокомолекулярные биогенные соедине-	2	2		

ния.				
Подраздел 3.2. Ферменты и основы биоэнергетики.	2	2		
Подраздел 3.3. Общие представления о метаболизме и его сторонах: катаболизме и анаболизме.	2	2		13,00
Подраздел 3.4. Химия и обмен липидов.	2	2		
Подраздел 3.5. Витамины. Понятие. Классификация.	1	2		
Подраздел 3.6. Обмен воды и минеральных веществ.	1	2		
Всего	26	24	-	57,25

4.2.2. Заочная форма обучения

D		Контактная работа			
Разделы, подразделы дисциплины	лекции	Л3	ПЗ	CP	
Раздел 1. Основы физической химии.	·		-		
Подраздел 1.1. Введение в дисциплину. Понятие о биологической химии.	-		-	2,25	
Подраздел 1.2. Осмотические явления в живых клетках. Осмос.	1	1	-	5,0	
Подраздел 1.3. Молекулярно-кинетические свойства растворов.			-	10,0	
Подраздел 1.4. буферные системы.	0,5	0,5	-	10,0	
Раздел 2. Коллоидной химии, как одна из составляющих частей биологической химии	0,5	0,5	-	10,0	
Раздел 3. Биологическая химия.			-		
Подраздел 3.1. Высокомолекулярные биогенные соединения.		0,5		-	
Подраздел 3.2. Ферменты и основы биоэнергети- ки.	0,5		-		
Подраздел 3.3. Общие представления о метаболизме и его сторонах: катаболизме и анаболизме.			-	35,0	
Подраздел 3.4. Химия и обмен липидов.	0,5	0,5	-		
Подраздел 3.5. Витамины. Понятие. Классификация.			-		
Подраздел 3.6. Обмен воды и минеральных веществ.	1	1	-		
Всего	4	4	-	72,25	

4.3. Перечень тем и учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся

No	т. У с	Учебно-методическое	Объём, ч форма обучения	
п/п	Тема самостоятельной работы	обеспечение		
			очная	заочная
1	Раздел 1. Основы биологической хи- мии.	1. Польских С.В., Венцова И.Ю.		
2	Подраздел 1.1. Введение в дисциплину. Понятие о биологической химии.	Методические указания для само- стоятельной ра-боты по дисциплине «Физической и биологической хи- мии» часть II, для студентов очной формы обучения по направлениям - 36.03.02 (11110062)-Зоотехния,	9,25	2,25
3	Подраздел 1.2. Осмотические явления в живых клетках. Осмос.	36.03.01 (111900.62) –Ветеринарно- санитарная экспертиза. Изд-во ВГАУ, 2014 г. 2. Польских С.В. Лабораторный практикум по дисциплинам «Биоло-	5,0	5,0
4	Подраздел 1.3. Молекулярно- кинетические свойства растворов.	гическая и физколлоидная химии» и «Биохимия в животноводстве» для студентов очной и заочной формы обучения по направлению подго-	10,0	10,0
5	Подраздел 1.4. буферные системы.	обучения по направлению подго- товки 36.03.02 (111100.62) «Зоотех- ния» / С. В. Польских ; Воронеж- ский государственный аграрный	10,0	10,0
6	Раздел 2. Коллоидной химии, как одна из составляющих частей биологической химии	университет .— Воронеж : Воронежский государственный аграрный университет, 2014 .— 195 с. : ил. — На обороте титульного листа авторуказан как составитель .— Заглавие	10,0	10,0
7	Раздел 3. Биологическая химия.	обложки: «Биологическая и физкол- лоидная химии» и «Биохимия в		
8	Подраздел 3.1. Высокомолекулярные биогенные соединения.	лоидная химии» и «ьиохимия в животноводстве»: лабораторный практикум .— Библиогр.: с. 4, 154 .— «URL:http://catalog.vsau.ru/elib/books /b94824.pdf». 3. Польских С.В., Венцова И.Ю. Методические указания для самостоятельной ра-боты по дисциплине «Физической и биологической химии» часть I , для студентов очной формы обучения по направлениям		
9	Подраздел 3.2. Ферменты и основы биоэнергетики.			
10	Подраздел 3.3. Общие представления о метаболизме и его сторонах: катаболизме и анаболизме.		13,00	35,00
11	Подраздел 3.4. Химия и обмен липидов.	36.03.02 (11110062)-Зоотехния, 36.03.01 (111900.62) –Ветеринарно- санитарная экспертиза. Изд-во ВГАУ, 2014 г.	13,00	33,00
12	Подраздел 3.5. Витамины. Понятие. Классификация.	4.Польских С.В. Рабочая тетрадь для самостоятельной работы по дисциплине «Биологическая и физколлоидная химия» для		
13	Подраздел 3.6. Обмен воды и минеральных веществ.	студентов очной формы обучения по направлению 36.03.02 (11100.62)- «Зоотехния». ВГАУ, 2015 г.		
Всего			57,25	72,25

5. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации и текущего контроля

5.1. Этапы формирования компетенций

Подраздел дисциплины	Компетенция	Индикатор достиже- ния компетенции
Подраздел 1.1. Введение в дисциплину. По-	ПК-3	31
нятие о биологической химии.	ОПК-1	31
Подраздел 1.2. Осмотические явления в жи-	ОПК-1	31,У1,Н1
вых клетках. Осмос.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 1.3. Молекулярно-кинетические	ОПК-1	31,У1,Н1
свойства растворов.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 1.4. буферные системы.	ОПК-1	31,У1,Н1
	ПК-3	31,У1,Н1
Раздел 2. Коллоидной химии, как одна из составляющих частей биологической химии	ОПК-1	31,У1,Н1
	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.1. Высокомолекулярные биогенные соединения.	ОПК-1	31,У1,Н1
тенные соединения.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.2. Ферменты и основы био-	ОПК-1	31,Y1,H1
энергетики.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.3. Общие представления о ме-	ОПК-1	31,У1,Н1
таболизме и его сторонах: катаболизме и анаболизме.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.4. Химия и обмен липидов.	ОПК-1	31,У1,Н1
	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.5. Витамины. Понятие. Клас-	ОПК-1	31,У1,Н1
сификация.	ПК-3	31,У1,Н1
Подраздел 3.6. Обмен воды и минеральных	ОПК-1	31,У1,Н1
веществ	ПК-3	31,У1,Н1

5.2. Шкалы и критерии оценивания достижения компетенций

5.2.1. Шкалы оценивания достижения компетенций

Вид оценки	Оценки			
Академическая оценка по 4-х балльной шкале	неудовлет- ворительно	удовлетво- рительно	хорошо	отлично

Вид оценки	Оценки	
Академическая оценка по 2-х балльной шка- ле	не зачетно	зачтено

5.2.2. Критерии оценивания достижения компетенций

рин оценивания достижения компетенц

Критерии оценки на экзамене

Оценка, уровень достижения компетенций	Описание критериев
Отлично, высокий	Студент показал полные и глубокие знания программного материала, логично и аргументировано ответил на все вопросы экзаменационного билета, а также на дополнительные вопросы, способен самостоятельно решать сложные задачи дисциплины
Хорошо, продвинутый	Студент твердо знает программный материал, грамотно его излагает, не допускает существенных неточностей в ответе, достаточно полно ответил на вопросы экзаменационного билета и дополнительные вопросы, способен самостоятельно решать стандартные задачи дисциплины
Удовлетворительно, пороговый	Студент показал знание только основ программного материала, усвоил его поверхностно, но не допускал грубых ошибок или неточностей, требует наводящих вопросов для правильного ответа, не ответил на дополнительные вопросы, способен решать стандартные задачи дисциплины с помощью преподавателя
Неудовлетворительно, компетенция не освоена	Студент не знает основ программного материала, допускает грубые ошибки в ответе, не способен решать стандартные задачи дисциплины даже с помощью преподавателя

Критерии оценки тестов

Оценка, уровень достижения компетенций	Описание критериев	
Отлично, высокий	Содержание правильных ответов в тесте не менее 90%	
Хорошо, продвинутый	Содержание правильных ответов в тесте не менее 75%	
Удовлетворительно, пороговый	Содержание правильных ответов в тесте не менее 50%	
Неудовлетворительно, компетенция не освоена	Содержание правильных ответов в тесте менее 50%	

Критерии оценки устного опроса

	1 1 1	
Оценка, уровень		
достижения	Описание критериев	
компетенций		
Зачтено, высокий	Студент демонстрирует уверенное знание материала, четко выражает свою точу зрения по рассматриваемому вопросу, приводя соответ-	
	ствующие примеры	

Зачтено, продвинутый	Студент демонстрирует уверенное знание материала, но допускает отдельные погрешности в ответе
Зачтено, пороговый	Студент демонстрирует существенные пробелы в знаниях материала, допускает ошибки в ответах
Не зачтено, компетенция не освоена	Студент демонстрирует незнание материала, допускает грубые ошибки в ответах

Критерии оценки решения задач

Оценка, уровень достижения компетенций	Описание критериев	
Зачтено, высокий	Студент уверенно знает методику и алгоритм решения задачи, не допускает ошибок при ее выполнении.	
Зачтено, продвинутый	Студент в целом знает методику и алгоритм решения задачи, не допускает грубых ошибок при ее выполнении.	
Зачтено, пороговый	Студент в целом знает методику и алгоритм решения задачи, допускает ошибок при ее выполнении, но способен исправить их при помощи преподавателя.	
Не зачтено, компетенция не освоена	Студент не знает методику и алгоритм решения задачи, допускает грубые ошибки при ее выполнении, не способен исправить их при помощи преподавателя.	

5.3. Материалы для оценки достижения компетенций

5.3.1. Оценочные материалы промежуточной аттестации

5.3.1.1. Вопросы к экзамену

	Cicilii Builden K Siksu	- J	
№	Содержание	Компе- тенция	идк
1	Биологическая химия – её определение как науки,	ПК-3	31, У1,Н1
	история, задачи, методы, связь с другими дисци-		
	плинами, значение в животноводстве.		
2	ОД и его законы. Осмос, диффузия, полупроницаемые мембраны – понятия.	ПК-3	31, У1,Н1
3	Гипо-, гитер- и изотонические растворы (понятие, их действие на клетку, использо-вание в работе ветврача). Понятия, причины, роль гемолиза,	ПК-3	31, Y1,H1
	плазмолиза и тургора (привести примеры).		
4	Осмотическое и онкотическое давление крови и клеток. Их величины, биологиче-ская роль и регуляция в организме животных.	ПК-3	31, У1,Н1
5	Понятие о Сн и рН, единицы измерения, вывод формул, перевод Сн в рН и наобо-рот (примеры).	ПК-3	31, У1,Н1
6	Методы определения реакции среды (колориметрический и электрометрический, их сущность, точность, используемые приборы, применение на практике.	ПК-3	31, У1,Н1
7	7. Характеристика реакции среды по величине Сн и рН. Биологическая роль и регу-ляция реакции среды.	ПК-3	31, У1,Н1

8	Буферные растворы (понятия, принцип образова-	ПК-3	31, У1,Н1
	ния, свойства – роль средних соей, действие кис-		31, 71,221
	лот и щелочей, раздавление водой, буферная си-		
	ла), роль в организме и использование в практике.		
9	Главный буфер крови. Его образование в орга-	ПК-3	31, У1,Н1
	низме, механизм действия и свойства (через схе-		
	му и формулы), биологическая роль.		
10	Щелочной буфер, его образование в организме	ПК-3	31, Y1,H1
	(из чего?), механизм действия и свойства (через		
	схемы и формулы), биологическая роль.		
11	Ацетатный буфер и ему подобные. Образование в	ПК-3	31, У1,Н1
	организме, механизм действия и свойства (через		
	схемы-формулы), биологическая роль.		
12	Фосфатный буфер. Образование в организме, ме-	ПК-3	31, У1,Н1
	ханизм действия и свойства (через схемы-		
	формулы), биологическая роль и применение в		
-10	практике животноводства.	HI. 0	24 771 771
13	Белковые буферные растворы. Их механизм дей-	ПК-3	31, У1,Н1
	ствия и свойства (через схемы и формулы), био-		
14	логическая роль.	ПК-3	21 V1 III
	Буферная ёмкость и щелочные резервы крови.		31, У1,Н1
15	Понятие о коллоидных растворах.	ПК-3	31, Y1,H1
16	Классификация коллоидных растворов и место	ПК-3	31, У1,Н1
	среди других растворов. Представители в орга-		
17	низме животных.	пи 2	21 V1 III
17	Оптические свойства коллоидных растворов (опалесценции, эффект Тиндаля, помутнение, из-	ПК-3	31, У1,Н1
	менение цвета при коагуляции).		
18	Кинетические свойства коллоидов (броуновское	ПК-3	31, У1,Н1
10	движение, диффузия, диализ, осмотическое дав-	1111-5	51, 51,111
	ление).		
19	Электрические свойства коллоидов.	ПК-3	31, У1,Н1
20	Коагуляция (правила. Признаки. Стадии, практи-	ПК-3	31, Y1,H1
20	ческое применение).	THC 5	31, 31,111
21	Электрофорез (сущность и использование в прак-	ПК-3	31, У1,Н1
	тике).	1110 3	31, 31,111
22	Получение гидрофобного коллоида (золя железа),	ПК-3	31, У1,Н1
	возникновение электрического заряда на его ча-		31, 71,111
	стицах и роль заряда.		
23	Получение гидрофильного коллоида (белка), воз-	ПК-3	31, У1,Н1
	никновение электрического заряда на его части-		
	цах.		
24	Механизм коагуляции суспензоидов (причины,	ПК-3	31, У1,Н1
	правила, стадии, признаки и значение).		
25	Механизм коагуляции эмульсоидов (причины,	ПК-3	31, У1,Н1
	признаки, стадии, роль процесса).		
26	Денатурация, обратимая и взаимная коагуляция	ПК-3	31, У1,Н1
	двух коллоидов (понятие, причины, значение в		
	биологии и практике).		—
27	Адсорбция и абсорбция в живых системах.	ПК-3	31, У1,Н1
28	Белки. Понятие. Классификация по строению,		
	происхождению в природе и организме, функ-		
	ции.		

29	Свойства и биороль белков. Представители, пример.	ПК-3	31, У1,Н1
30	Гидролиз протеинов и протеидов и его продукты (начальные, промежуточные и конечные), примеры.	ПК-3	31, У1,Н1
31	Классификация аминокислот: биологическая (незаменимые и заменимые), химическая (кислые, щелочные, нейтральные), структурная (ациклические, циклические) – понятия, примеры.	ПК-3	31, У1,Н1
32	Строение и характеристика аминокислот, участвующих в построении животных белков.	ПК-3	31, У1,Н1
33	Структура белковых молекул и основные связи в них между аминокислотами (примеры в виде схем-формул).	ПК-3	31, У1,Н1
34	Специфичность белков, понятие, значение в биологии и практике.	ПК-3	31, У1,Н1
35	Нуклеиновые кислоты. Понятие, виды, роль.	ПК-3	31, У1,Н1
36	Продукты гидролиза нуклеиновых кислот, их химическая природа и роль.	ПК-3	31, У1,Н1
37	Нуклеотиды и нуклеозиды. Понятие и отличие по строению и роли. Примеры.	ПК-3	31, У1,Н1
38	ДНК. Химсостав, строение (развернутая схемаформула фрагмента), роль. Принцип комплементарности в построении молекулы ДНК. Пример.	ПК-3	31, У1,Н1
39	РНК. Химсостав, строение (развернутая схемаформула фрагмента). Виды РНК.	ПК-3	31, У1,Н1
40	Матричная (информационная) РНК. Понятие, химсостав, строение (развернутая схемаформула фрагмента), действующая структурная формула, синтез мРНК и биороль. Виды и роль триплетов (кодонов).	ПК-3	31, У1,Н1
41	Транспортная (т) РНК. Понятие, химсостав, строение (развернутая схема-формула фрагмента), действующая структурная форма, синтез тРНК и биороль. Адапторный участок тРНК (антикодон, антитриплет), понятие, строение, роль. Акцепторный участок тРНК, понятие, строение, роль.	ПК-3	31, У1,Н1
42	Рибосомальная (р) РНК. Понятие, химсостав, строение (развернутая схема-формула фрагмента), синтез рРНК и ее биороль.	ПК-3	31, У1,Н1
43	Синтез ДНК и различных РНК. Механизм (изобразить через схемы-формулы) и значение этих процессов.	ПК-3	31, У1,Н1
44	Синтез белка в клетке. Этапы (изобразить через схемы-формулы) и значение этих процессов.	ПК-3	31, У1,Н1
45	Мутации нуклеиновых кислот и белков. Понятие, принципы, роль в биологии и животновод-	ПК-3	31, У1,Н1

	стве.		
46	Биологическая ценность белков, азотистый ба-	ПК-3	31, У1,Н1
	ланс (понятие, виды).		
47	Механизм переваривания белков у животных. Ферменты, их действие, продукты гидролиза.	ПК-3	31, У1,Н1
48	Всасывание аминокислот и распределение по организму.	ПК-3	31, У1,Н1
49	Нормо-, гипо- и гиперпротеинемия (понятия, причины, обнаружение). Послед-ствия и возможные пути устранения гипо- и гиперпротеинемии.	ПК-3	31, У1,Н1
50	Превращения аминокислот в клетках (промежуточный обмен), виды, роль.	ПК-3	31, У1,Н1
51	Дезаминирование аминокислот (понятие, виды, схемы, ферменты, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
52	Декарбоксилирование аминокислот (понятие, схема, ферменты, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
53	Переаминирование аминокислот (понятие, схема, ферменты, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
54	Гниение белков в толстом отделе кишечника (на примере триптофана, фенилаланина, тирозина, цистеина). Схема и роль процесса. Обезвреживание образующихся при этом ядов.	ПК-3	31, У1,Н1
55	Утилизация пуриновых и пиримидиновых оснований (синтез мочевой кислоты, аллантоина и других веществ). Схемы и роль процессов.	ПК-3	31, У1,Н1
56	Пути обезвреживания избытка аммиака в организме животных (синтез мочевины, образование амидов аминокислот и др.). Схемы, место протекания и роль процессов.	ПК-3	31, У1,Н1
57	Патологии и возможные пути регуляции белкового обмена.	ПК-3	31, У1,Н1
58	Ферменты (энзимы). Понятие, химическая природа. Простые и сложные ферменты (определение, пример).	ПК-3	31, У1,Н1
59	Проферменты (понятие, значение в функционировании клеток, переход в ферменты - пример).	ПК-3	31, У1,Н1
60	Изоферменты (изозимы) - понятие, примеры, роль.	ПК-3	31, У1,Н1
61	Субстрат (понятие, роль) и названия ферментов (на чем основаны - примеры).	ПК-3	31, У1,Н1
62	Коферменты (коэнзимы) - понятие, классификация по строению и функции. Характеристика коферментов (НАД, НАДФ, ФМН, ФАД, ТПФ, КоАSH, Ко Q, биоцитин, ФП, ТГФК, липоевая кислота, гем и др.) по строению и роли в клетках организма.	ПК-3	31, У1,Н1
63	Свойства ферментов (белково-коллоидные, влияние температуры, реакции среды, активаторов, ингибиторов, специфичность действия -	ПК-3	31, У1,Н1

	понятие), роль в биологии и практике.		
64	Активные центры простых и сложных энзимов	ПК-3	31, У1,Н1
	(понятие, примеры). Каталитическая сила фер-		, ,
	ментов и единицы ее выражения.		
65	Механизм действия ферментов в клетке (теории	ПК-3	31, У1,Н1
	промежуточных соединений, адсорбционная,		, ,
	их сущность, примеры).		
66	Классификация ферментов (на чем она основа-	ПК-3	31, У1,Н1
	на?) и характеристика классов (оксидоредукта-		, ,
	зы, трансферазы, гидролазы, лиазы, изомеразы,		
	лигазы (синтетазы). Представители и схемы ре-		
	акции в плане их действия.		
67	Использование ферментов в животноводстве и	ПК-3	31, У1,Н1
	ветеринарии.		
68	Биоокисление (понятие, виды, современная	ПК-3	31, У1,Н1
	теория).		, ,
69	Схемы анаэробного и аэробного окисления,	ПК-3	31, У1,Н1
	примеры процессов и роль.		, ,
70	Окислительное фосфорилирование и свободное	ПК-3	31, У1,Н1
	окисление (понятие, роль в клетках и организ-		, ,
	ме, переключение и регуляция).		
71	АТФ - важнейший макроэрг клеток (его строе-	ПК-3	31, У1,Н1
	ние, образование, роль). Другие макроэрги		
	(пример). Значение энергетических процессов		
	для организма.		
72	Основные углеводы (моно-, ди- и полисахари-	ПК-3	31, У1,Н1
	ды), встречающиеся в организме, а также ис-		
	пользуемые в кормлении и лечении животных.		
	Их характеристика и биороль.		
73	Переваривание и всасывание углеводов у жи-	ПК-3	31, У1,Н1
	вотных с одно- и многокамерным желудком		
	(реакции, ферменты). Усвоение клетчатки.		
74	Гидролиз и фосфоролиз полисахаридов (крах-	ПК-3	31, У1,Н1
	мал и гликоген). Место протекания в организ-		
	ме, схемы и роль процессов.		
75	Содержание сахара в крови (нормо-, гипо- и	ПК-3	31, У1,Н1
	гипергликемия - понятие, причины, послед-		
	ствия) и его регуляция.		24
76	Синтез гликогена (схема и роль процесса).	ПК-3	31, У1,Н1
77	Гликолиз (понятие, виды, место протекания в	ПК-3	31, У1,Н1
	природе и организме животных, схемы-реакции		
	с (пояснениями, роль процесса).		D1 ****
78	Пути использования лактата и пирувата в клет-	ПК-3	31, У1,Н1
5 0	ках животных (схемы и роль процессов).	F17. 6	01 *** ***
79	Цикл трикарбоновых кислот Кребса (понятие,	ПК-3	31, У1,Н1
	место протекания в природе и ор-ганизме жи-		
	вотных, схемы-реакции с пояснениями, роль		
	процесса).	F-12.2	21 271 771
80	Пентозофосфатный путь превращения углево-	ПК-3	31, У1,Н1
	дов. Схема и роль процесса.	пи э	21 371 111
	Нарушения и регуляция обмена углеводов у	ПК-3	31, У1,Н1

	животных.		
81	Липиды и липоиды (понятие, свойства, классификация, биороль).	ПК-3	31, У1,Н1
82	Холестерол (строение, роль, производные).	ПК-3	31, У1,Н1
83	Желчные кислоты (представители, строение, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
84	Фосфолипиды (строение, представители, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
85	Сфинголипиды (строение, представители, роль).	ПК-3	31, У1,Н1
86	Нейтральные жиры (строение, переваривание, всасывание продуктов гидролиза, роль желчных кислот в этих процессах).	ПК-3	31, У1,Н1
87	Жирные кислоты (высшие, низшие, заменимые, незаменимые, предельные, непредельные), строение, представители, роль.	ПК-3	31, У1,Н1
88	Пути использования глицерина и жирных кислот (-окисление - схема и др.) в клетках. Роль процессов.	ПК-3	31, У1,Н1
89	Ацетоновые тела (представители, причины и схема их образования, пути устранения).	ПК-3	31, У1,Н1
90	Регуляция обмена липидов у животных с целью сохранения их здоровья и повышения продуктивности.	ПК-3	31, У1,Н1
91	Гормоны (понятие, химическая природа, клас- сификация, механизм действия, значение в ре- гуляции обмена веществ).	ПК-3	31, У1,Н1
92	Строение и биологическая роль гормонов гипоталамуса, гипофиза, щитовидной, паращитовидной, поджелудочной, вилочковой (зобной) и половых желез, эпифиза и надпочечников.	ПК-3	31, У1,Н1
93	Использование гормонов в животноводстве и ветеринарии.	ПК-3	31, У1,Н1
94	Витамины (понятие, классификация, основные свойства классов, номенклатура, распространение в животных и растительных объектах).	ПК-3	31, У1,Н1
95	А-, гипо- и гипервитаминозы (понятия, причины, последствия, возможные пути устранения, примеры).	ПК-3	31, У1,Н1
96	Связь витаминов с ферментами и другими белками (какие витамины, примеры).	ПК-3	31, У1,Н1
97	Провитамины и антивитамины (понятия, примеры, место их в метаболизме витаминов, примеры).	ПК-3	31, У1,Н1
98	Жирорастворимые витамины (A, Д, E, K), их строение, наиболее характерные свойства, роль в организме, использование в животноводстве и ветеринарии.	ПК-3	31, У1,Н1
99	Водорастворимые витамины (B1, B2, B6, B12, B15, PP, H, Bc, ПАБК, С, пантотено-вая кислота, инозит, холин и др.), их строение, наиболее характерные свойства, роль в обмене веществ,	ПК-3	31, У1,Н1

	использование в животноводстве и ветеринарии.		
100	Вода, ее количество, распределение и состояние в организме, образование в клетках (пример реакций), биороль в метаболизме (подтвердить формулами, реакциями, схемами, процессами), регуляция содержания, выделение из организма.	ПК-3	31, У1,Н1
101	Макро- и микроэлементы (понятие, представители, поступление в организм, механизм усвоения, участие в химии клеток, тканей и органов, выделение из организма).	ПК-3	31, У1,Н1
102	Использование минеральных веществ и воды в животноводстве и ветеринарии	ПК-3	31, У1,Н1

5.3.1.2. Задачи к экзамену

№	Содержание	Компетенция	ИДК
1	Чем объяснить возможное снижение растворимости	ПК-3	31,У1, Н1
	белков при отщеплении от них пептидов (как в случае	ОПК-1	31,У1, Н1
	с фибриногеном)? Для обоснования ответа:1. Вспом-		
	ните, что такое изоэлектрическая точка белка, и как		
	меняются свойства белков в изоэлектрической точке.		
	2. Что такое растворимость белков, чем она обуслов-		
	лена?		
2	По данным количественного аминокислотного анализа в сывороточном альбумине содержится 0,58% триптофана, молекулярная масса которого равна 204. Рассчитайте минимальную молекулярную массу альбумина. Для выполнения расчетов:1. Вспомните, что такое альбумины.	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	2.К какой группе аминокислот по классификации Ленинджера относится триптофан?		
3	Ингибитор снижает активность фермента до 30% от исходного уровня. Повышение концентрации субстрата катализируемой реакции восстанавливает 80% активности фермента. К какому типу относится данный ингибитор? Для ответа:1. Вспомните типы ингибирования. 2. Действие какого ингибитора зависит от концентрации субстрата?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
4	О чем может свидетельствовать резкое повышение в крови активности аспартатаминотрансферазы (АСТ), если известно, что этот фермент локализован преимущественно в сердце? Для ответа вспомните: 1. К какому классу относится АСТ? 2. Почему при патологии в крови повышается активность внутриклеточных ферментов?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1

5	Протролитиндения формонти и посомочнующие	ПК-3	31,У1, Н1
	Протеолитические ферменты и дезоксирибонуклеазы используют для лечения гнойных ран. На чем основано их применение? Для ответа вспомните: 1. Какие реакции катализируют эти ферменты? 2. Как изменится вязкость гнойного содержимого, если она зависит от концентрации макромолекул в его составе? 3. Можно ли в этих целях использовать пепсин, коллагеназу и гиалуронидаз	ОПК-1	31,V1, H1
6	В среде находится аллостерический фермент и его ингибитор. В результате специфической обработки (не влияющей на третичную структуру) фермент диссоциирует на субъединицы. Изменится ли при этом его активность? Если да, то как? Для обоснования ответа вспомните: 1. Что представляет собой третичная и четвертичная структуры белка? 2. Что такое аллостерический фермент? 3. Что такое аллостерический ингибитор?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
7	Раствор, содержащий высокомолекулярные вещества различной природы (полисахариды, белки, нуклеиновые кислоты), проявляет каталитическую активность по отношению к какой-либо определенной реакции. Природа катализатора неизвестна. Установлено, что он обладает следующими свойствами: а) снижает энергию активации; б) ускоряет прямую и обратную реакции; в) обладает высокой специфичностью; г) ускоряет момент достижения равновесия, не сдвигая его; д) прекращает каталитическое действие после добавления в раствор вещества, разрушающего пептидные связи. Какие из свойств служат прямым доказательством белковой природы катализатора? Для обоснования ответа вспомните: 1. Что такое фермент? 2. Чем отличаются действия органических и неорганических катализаторов?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, H1 31,У1, H1
8	В сыворотке крови человека содержатся ферменты кислые фосфатазы, которые гидролизуют биологические фосфоэфиры в слабокислой среде (рН 5,0). Источники этих ферментов в сыворотке — эритроциты, печень, почки, предстательная железа. С медицинской точки зрения особенно важно определение фермента простаты, что связано с его использованием для диагностики рака предстательной железы. Кислые фосфатазы из других тканей не ингибируются тартратионами, а фермент из простаты — ингибируется. Как можно использовать эту особенность для разработки метода специфического определения активности кислой фосфатазы из предстательной железы в сыворотке крови? Для ответа вспомните: 1. Какую реакцию катализируют кислые фосфатазы? 2. Что такое специфичность действия ферментов? 3. Что такое изоферменты, чем они отличаются друг от друга?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1

9	В скелетные мышцы глюкоза проникает медленно, и её концентрация в них низкая – около 0,01 – 0,1 мМ.	ПК-3 ОПК-1	31,У1, H1 31,У1, H1
	Почему для активации глюкозы в этих условиях предпочтительней фермент гексокиназа, а не глюкокиназа?		2 - , 0 - 2 , 1 - 2 - 2
	Для обоснования ответа вспомните: 1. Какую реак-		
	цию катализируют эти ферменты? 2. Что такое константа Михаэлиса? 3. В каких тканях работает глюко-		
10	киназа?	THE O	D1 X/1 XX1
10	К препарату митохондрий печени крыс добавили НАД+. Активность каких ферментов цикла Кребса	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	при этом увеличится? Для обоснования ответа: 1.		
	Напишите схему реакций цикла Кребса. 2. Какую функцию выполняет НАД+? 3. С какими ферментами		
1.1	цикла Кребса он работает?	Ш(2	21 7/1 111
11	Сколько АТФ образуется при полном окислении 5 молей пирувата в присутствии ротенона и 2,4- динитро-	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	фенола? Для выполнения расчетов: 1. Приведите схе-		
	му окисления пирувата до СО2 и Н2О. 2. Укажите, как изменится энергетический выход при окислении пи-		
	рувата в присутствии ротенона и 2,4- динитрофенола		
12	(полное разобщение). Сколько молекул АТФ синтезируется при окислении	ПК-3	31,У1, Н1
	одной молекулы пирувата до 2-оксоглутарата; одной	ОПК-1	31,У1, Н1
	молекулы изоцитрата до сукцината; одной молекулы сукцината до оксалоацетата при условии, что дегидро-		
	геназные реакции сопряжены с дыхательной цепью?		
	Для расчетов: 1. Напишите ход реакций на указанных участках цикла Кребса. 2. Укажите реакции, сопря-		
	женные с дыхательной цепью. 3. Вспомните, сколько		
13	АТФ образуется при окислении НАДН и ФАДН2. Некоторые бактерии, дрожжи, паразитирующие черви	ПК-3	31,У1, Н1
	не нуждаются в кислороде. Какой из двух способов	ОПК-1	31,У1, Н1
	образования АТФ используется у этих организмов для аккумуляции энергии? Для ответа вспомните: 1. Что		
	такое фосфорилирование? 2. Что такое субстратное и		
	окислительное фосфорилирование? 3. Чем эти типы фосфорилирования отличаются друг от друга?		
14	Животному внутривенно ввели стерильный раствор сахарозы. Появится ли сахароза в моче? Для ответа	ПК-3 ОПК-1	31,У1, H1 31,У1, H1
	вспомните: 1. Что такое сахароза? 2. Каким превраще-	OHK-1	31,91, 111
15	ниям в организме она подвергается?	ПГ 2	21 V1 U1
15	Адреналин стимулирует процесс гликогенолиза в мышцах. Как это отразится на концентрации глюкозы	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	в крови? Для ответа: 1. Вспомните, что такое глико-		
	генолиз? 2. Напишите схему данного процесса. 3. Какой продукт гликогенолиза накапливается в крови?		
1.0	4. Каковы пути его использования?	пи э	21 3/1 111
16	Введение животным адреналина вызывает гипергликемию. Почему это не наблюдается у животных с	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	удаленной печенью? Почему неэффективно введе-		
	ние лактата, пирувата и галактозы в этом случае?		

	Для обоснования ответа: 1. Вспомните, какова роль печени в обмене углеводов? 2. Объясните гипергликемический эффект адреналина.		
17	Янтарная, яблочная, лимонная кислоты могут служить предшественниками глюкозы. Сколько АТФ затрачивается на синтез 1 молекулы глюкозы в каждом случае? Для выполнения расчетов: 1. Укажите, метаболитами какого процесса являются перечисленные кислоты? 2. Напишите схему превращения этих кислот в глюкозу.	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
18	При добавлении АТФ к гомогенату мышечной ткани снизилась скорость гликолиза. Концентрация глюкозо-6-фосфата и фруктозо-6-фосфата увеличилась, а концентрация всех других метаболитов при этом снизилась. Укажите фермент, активность которого снижается при добавлении АТФ. Для ответа вспомните:1. Что такое гликолиз?2. Почему при добавлении АТФ увеличивается концентрация глюкозо-6-фосфата и фруктозо-6-фосфата?3. Почему снижается концентрация остальных метаболитов?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
19	Сколько молекул АТФ нужно затратить на синтез 10 молекул глюкозы из пирувата? Для расчета: 1. Вспомните, как называется процесс синтеза глюкозы? 2. Напишите схему процесса синтеза глюкозы из пирувата. 3. Какие реакции идут с участием АТФ?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
20	В эксперименте изучали превращение глюкозы в рибозо-5-фосфат окислительным путем. В качестве субстрата использовали глюкозу, меченую по 1-му атому углерода. Будет ли метка обнаруживаться в пентозе? В каком органе - печени или мышцах - скорость включения метки будет выше? Для ответа вспомните: 1. Что такое пентозофосфатный путь? 2. Какие этапы выделяют в пентозофосфатном пути? 3. Напишите схему окислительной части этого процесса.	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
21	При обследовании пациента обнаружено, что рН плазмы крови равен 7,2. К каким заболеваниям может привести это отклонение рН от нормы и как можно ликвидиро-вать эту патологию? а) Приводит ли это отклонение рН к ацидозу? б) Приводит ли это отклонение рН к алкалозу? в) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом 0,9% раствора NaCl? г) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NaHCO3? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NaHCO3? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NH4Cl?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, H1 31,У1, H1
22	При обследовании пациента обнаружено, что рН желудочного сока равен 2,7. К каким заболеваниям может привести это отклонение рН от нормы (0,9 2,5) и как можно ликвидировать эту патологию? а) Имеет ли этот пациент повышенную кислотность желудочного сока? б) Имеет ли этот пациент пониженную	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1

кислотность желудочного сока? в) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NaHCO3? г) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом 0,9% раствора NaCI? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом раствора NH4CI? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCI с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? у животного на коже обнаружено нагноение. Какой из ритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из ритроцитов? а) Лечение основано на способности растворов NaCI иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCI. г) Следует применять 0,9% раствор NaCI. д) Следует применять 0,9% раствор NaCI. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCI. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCI.
раствора NaHCO3? г) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом 0,9% раствора NaCl? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом раствора NH4Cl? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCl с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из ритроцитов? 25 У животного на коже обнаружено нагноение какой из растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. Елемостивнение почти одинаковое со-
отклонение рН приемом пациентом 0,9% раствора NaCl? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом раствора NH4Cl? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCl с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компресов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
NaCl? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом раствора NH4Cl? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCl с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? ПК-3 31,У1, Н1 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? ОПК-1 31,У1, Н1 31,У1, Н1 ОПК-1 31,У1, Н1
д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН приемом пациентом раствора NH4Cl? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCl с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 Уживотного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компресов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,9% раствор NaCl. д) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
мом пациентом раствора NH4Cl? 23 Эритроцит помещен в растворы NaCl с концентрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компресов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
ПК-3 З1,У1, Н1 З1,У1, Н
ями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет себя эритроцит в растворах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
творах различной концентрации? а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
а) Какой из этих растворов является гипертоническим для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
для эритроцита? б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
б) Какой из этих растворов является гипотоническим для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
для эритроцита? в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
в) Какой из этих растворов является изотоническим для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
для эритроцита? г) В каком растворе будет наблюдаться гемолиз эритроцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
роцитов? д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
д) В каком растворе будет наблюдаться плазмолиз эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. а) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
эритроцитов? 24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
24 У животного на коже обнаружено нагноение. Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? ОПК-1 31,У1, Н1 а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. 6) Лечение основано на явлении осмоса. 8) Следует применять 0,1% раствор NaCl. 7) Следует применять 0,5% раствор NaCl. 7) Следует применять 0,9% раствор NaCl. 7) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.<
растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%, 3%, 5% в виде компрессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
прессов следует использовать для лечения и на чем основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
основано это лечение? а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
а) Лечение основано на способности растворов NaCl иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl.
иметь нейтральную реакцию среды. б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
б) Лечение основано на явлении осмоса. в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
в) Следует применять 0,1% раствор NaCl. г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со-
г) Следует применять 0,5% раствор NaCl. д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
д) Следует применять 0,9% раствор NaCl. e) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
е) Следует применять 3% или 5% раствор NaCl. 25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
25 В лаборатории имеются внешне почти одинаковое со- ПК-3 31,У1, Н1
1 1
держимое двух химических сосудов. Предложите спо- ОПК-1 31,У1, Н1
собы, позволяющие различить содержимое этих сосу-
дов, если известно, что в одном из них находится кол-
лоидный, а в другом – истинный раствор.
а) Что называется истинным раствором?
б) Что называется коллоидным раствором?
в) Какой вид фильтрата после фильтрования истинно-
го раствора через бумажный фильтр?
г) Какой вид фильтрата после фильтрования коллоид-
ного раствора через бумажный фильтр?
д) Что наблюдается при прохождении пучка видимого
света через коллоидный и через ис-тинный раствор?
26 В лаборатории для проведения биологических экспе- ПК-3 31,У1, Н1
риментов требуется при-готовить 100 мл фосфатного ОПК-1 31,У1, Н1
буферного раствора с pH= 7,2.pKa(H2PO4-) = 7,2.
а) Что называется буферным раствором?
а) Что называется буферным раствором?б) Из каких компонентов состоит фосфатная буферная
а) Что называется буферным раствором?

ная буферная система?	
г) По какой формуле рассчитывается рН фосфатного	
буферного раствора?	
д) В каких объемных соотношениях следует смешать	
0,1 моль/л растворы компонентов фосфатной буфер-	
ной системы, чтобы приготовить 100 мл буферного	
раствора с рН= 7,2?	

5.3.1.3. Вопросы к зачету с оценкой

«Не предусмотрены»

5.3.1.4. Вопросы к зачету

«Не предусмотрены»

5.3.1.5. Перечень тем курсовых проектов (работ)

«Не предусмотрены»

5.3.1.6. Вопросы к защите курсового проекта (работы)

«Не предусмотрены»

5.3.2. Оценочные материалы текущего контроля

5.3.2.1. Вопросы тестов

№	Содержание	Компетенция	ИДК
1	Органеллами клетки, которые обладают соб-	ПК-3	31, У1, Н1
	ственными ДНК и аппаратом биосинтеза белка,	ОПК-1	31, У1, Н1
	являются		
2	Основаниями, входящими в состав ДНК, кото-	ПК-3	31, У1,Н1
	рые образуют комплементарную пару, являют-	ОПК-1	31, У1, Н1
	СЯ		
3	Для превращения 2 моль жидкого жира, явля-	ПК-3	31, У1,Н1
	ющегося триглицерином линолевой кислоты, в	ОПК-1	31, У1, Н1
	твердый жир необходимомоль водорода.		
4	Восстанавливающий дисахарид, в состав кото-	ПК-3	31, У1, Н1
	рого входит галактоза, называется	ОПК-1	31, У1, Н1
5	Использование организмом жиров в качестве	ПК-3	31, У1,Н1
	резервного энергетического материала проис-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ходит в основном при		
6	Гормоном, который увеличивает проницае-	ПК-3	31, У1,Н1
	мость плазматической мембраны клеток для	ОПК-1	31, У1, Н1
	глюкозы, в результате чего ускоряется ее пере-		
	нос из крови в клетки, является		
7	Центр фермента, в результате присоединения к	ПК-3	31, У1,Н1
	которому определенных низкомолекулярных	ОПК-1	31, У1, Н1
	веществ изменяется его каталитическая актив-		
	ность, называется		
8	Аминокислотой, которая в водном растворе в	ПК-3	31, У1,Н1
	большей степени проявляет основные свойства,	ОПК-1	31, У1, Н1
	является		
9	В организме животного с наибольшей интен-	ПК-3	31, У1, Н1

	сивностью обновление белков происходит в	ОПК-1	31, У1, Н1
10	Начальной стадией химических превращений	ПК-3	31, У1, Н1
	глюкозы и других моносахаридов в клетках	ОПК-1	31, У1, Н1
	животных и человека является их активация в	-	- , - ,
	результате взаимодействия с		
11	Представителями сложных жиров, относящих-	ПК-3	31, У1, Н1
	ся к группе фосфолипидов, являются	ОПК-1	31, У1, Н1
12	Ферменты, активирующие жирные кислоты на	ПК-3	31, У1, Н1
	начальной стадии их окисления в организмах	ОПК-1	31, У1, Н1
	высших животных и растений, называются	-	- , - ,
13	Белками крови человека, способными поддер-	ПК-3	31, У1, Н1
	живать железо в форме, удобной для транспор-	ОПК-1	31, У1, Н1
	тировки и использовании при синтезе гемма,		31, 71, 111
	являются		
14	Триплет нуклеотидных остатков, кодирующих	ПК-3	31, У1, Н1
1.	включение одной аминокислоты в состав бел-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ка, называется	OHK 1	31, 31,111
15	Основным типом реакций, в результате кото-	ПК-3	31, У1, Н1
13	рых гетеротрофные организмы получают энер-	ОПК-1	31, У1, H1
	гию, являются реакции	OHK-1	31, 31,111
16	Для обнаружения аминокислот в отдельных	ПК-3	31, У1, Н1
10	порциях растворов после проведения гидролиза	ОПК-1	31, Y1, H1
	белка и их хроматографического разделения		31, 31,111
	используется		
17	Специализированные клетки жировой ткани	ПК-3	31, У1, Н1
1,	высших животных, в которых происходит	ОПК-1	31, Y1, H1
	накопление жира, называются	OHR I	91, 91,111
18	Гликопротеин рецепторных клеток сетчатки	ПК-3	31, У1, Н1
	глаза позвоночных животных и человека, вос-	ОПК-1	31, У1, Н1
	принимающий видимый свет, называется		31, 71,111
19	Схема реакции, которая отражает анаэробный	ПК-3	31, У1, Н1
	гликолиз глюкозы в клетках животных и чело-	ОПК-1	31, У1, Н1
	века, аналогичный молочнокислому брожению		31, 11, 111
	у бактерий, имеет вид		
20	Природные соединения, содержащиеся в крови	ПК-3	31, У1, Н1
	человека и животных, в макромолекулах кото-	ОПК-1	31, Y1, H1
	рых остатки олиго- и полисахаридов связаны	OHIC I	31, 31,111
	гликозидными связями с полипептицными це-		
	пями белка, называются		
21	Биологическим окислением называется	ПК-3	31, У1, Н1
<i>4</i> 1	DHOMOI M TECRNINI ORMEJICHMENI HASBIBACICA	ПК-3 ОПК-1	31, y1, H1 31, y1, H1
		OHK-I	J1, J1, III
22	У большинства наземных млекопитающих од-	ПК-3	31, У1, Н1
- -	ним из конечных продуктов распада белков яв-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ляется -	3111.1	J., V., 111
23	своему составу и строению функциональных	ПК-3	31, У1,Н1
-	групп фруктоза относится к моносахаридам	ОПК-1	31, Y1, H1
	ряда	3222	,,
24	Биологической функцией липидов не является	ПК-3	31, У1, Н1
•	17 , 1	ОПК-1	31, Y1, H1
			, ,

			D4 774 774
25	На первом этапе катаболизма происходит рас-	ПК-3	31, Y1, H1
	пад белков и углеводов соответственно на	ОПК-1	31, У1, Н1
26	За перенос аминокислот в рибосому отвечает	ПК-3	31, Y1, H1
		ОПК-1	31, Y1, H1
27	Распад крахмала начинается в ротовой полости	ПК-3	31, У1, Н1
	под действием фермента	ОПК-1	31, Y1, H1
28	Фосфолипиды состоят из	ПК-3	31, Y1, H1
20	Фосфолитиды состоят из	ОПК-1	31, У1, H1
29	Метаболизмом называется	ПК-3	31, Y1, H1
29	потегаоодизмом называется	ОПК-1	31, y1, H1 31, y1, H1
20	D C		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
30	Веществами, обеспечивающими строгую спе-	ПК-3	31, Y1, H1
	цифичность биосинтеза белков в живых орга-	ОПК-1	31, У1, Н1
	низмах, являются		
31	Наиболее важным веществом, из которого про-	ПК-3	31, У1, Н1
	исходит биосинтез глюкозы в организме чело-	ОПК-1	31, У1, Н1
	века, является		
32	Структурными компонентами клетки, в кото-	ПК-3	31, У1, Н1
02	рых осуществляется специфический биосинтез	ОПК-1	31, Y1, H1
	белка, являются	OHK 1	31, 31,111
33	Моносахарид, который входит в состав РНК,	ПК-3	31, У1, Н1
33	1	ПК-3 ОПК-1	
2.4	называется		31, Y1, H1
34	Распад глюкозы до пировиноградной кислоты,	ПК-3	31, Y1, H1
	а затем до молочной называется	ОПК-1	31, У1, Н1
35	Наибольшее увеличение скорости синтеза	ПК-3	31, У1,Н1
	жирных кислот и жиров в организме происхо-	ОПК-1	31, Y1, H1
	дит при употреблении пищи с повышенным		
	содержанием		
36	На высшем уровне организации в иерархии	ПК-3	31, У1, Н1
	клеточной структуры различные надмолеку-	ОПК-1	31, Y1, H1
	лярные комплексы объединяются в		31, 21,111
37	Первым этапом биосинтеза белка является	ПК-3	31, У1, Н1
31	-		
	процесс	ОПК-1	31, Y1, H1
•			n
38	Разрушение высших жирных кислот в клеточ-	ПК-3	31, У1,Н1
	ном организме с образованием молекул ацетил-	ОПК-1	31, Y1, H1
	КоА происходит преимущественно путем		
39	Наиболее важным веществом, из которого про-	ПК-3	31, У1, Н1
	исходит биосинтез глюкозы в организме чело-	ОПК-1	31, Y1, H1
	века, является		, ,
40	Первым этапом биосинтеза белка является	ПК-3	31, У1, Н1
	процесс	ОПК-1	31, 91, H1 31, Y1, H1
41	Биологической функцией липидов не является	ПК-3	31, Y1, H1 31, Y1, H1
41	Биологической функцией липидов <u>не является</u>	ПК-3 ОПК-1	, ,
40			31, V1, H1
42	Способность живых организмов к сохранению	ПК-3	31, Y1, H1
	своей генетической информации, а так же вы-	ОПК-1	31, У1, Н1
	сокая селективность ферментов есть следствие		
	принципа		
43	За перенос аминокислот в рибосому отвечает	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
4	Распад крахмала начинается в ротовой полости	ПК-3	31, У1, Н1
•	под действием фермента	ОПК-1	31, Y1, H1
	Manarana Aabinania	J 1	J., J., 111

45	Незаменимой высшей жирной кислотой является	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
46	По своему составу и строению функциональных групп фруктоза относится к моносахари-	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
47	дам ряда Веществами, обеспечивающими строгую спе-	ПК-3	31, У1,Н1
47	цифичность биосинтеза белков в живых организмах, являются	ОПК-1	31, Y1, H1
48	При щелочном гидролизе (омылении) простых липидов образуются	ПК-3 ОПК-1	31, Y1, H1 31, Y1, H1
49	В состав ДНК и РНК входят	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
50	Участок молекулы ДНК, кодирующий одну полную полипептидную цепь, называется цистроном или	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
51	Основная универсальная функция нуклеиновых кислот состоит в	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
52	Первым этапом распада жиров в организме является процесс	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
53	Тип реакции, в результате которой происходит образование полисахаридов из моносахаридов, называется реакцией	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
54	Сложные белки состоят из	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
55	При высокой температуре (более 40 ⁰ C) активность ферментов	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
56	Фосфолипиды отличаются от жиров тем, что у	ПК-3	31, Y1, H1
	них одна гидроксильная группа глицерина этерифицирована	ОПК-1	31, Y1, H1
5	Кислота, остаток которой входит в состав растительных жиров	ПК-3 ОПК-1	31, Y1, H1 31, Y1, H1
758	Многоатомный спирт, входящий в состав природных жиров, называется	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
59	Основными структурными соединениями, входящими в состав липидов, являются	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
60	Основным исходным веществом, из которого происходит синтез жирных кислот в организме, является	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
61	Плазматические жиры, структурно связанные с белками, входящие в состав мембраны, называются	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
6+2	Интенсивный синтез жирных кислот, необходи-	ПК-3	31, У1, Н1
	ых для образования жировой ткани, в организе протекает в:	ОПК-1	31, Y1, H1
63	Основным ферментом, содержащемся в соке поджелудочной железы и осуществляющим гидролиз сложноэфирной связи в триглицеринах привется.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
64	дах, является В составе гликолипидов вместе с остатками высших карбоновых кислот присутствуют и:	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1

65	Синтез жиров из углеводов в организме наибо-	ПК-3	31, Y1, H1
	ее активно протекает в:	ОПК-1	31, Y1, H1
66	К незаменимым жирным кислотам относятся:	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
67	Высокомолекулярные вещества, содержащие	ПК-3	31, У1,Н1
	повторяющиеся моносахаридные единицы од-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ного или двух чередующихся видов, называют-		
	ся		
68	Углеводы, расположенные в порядке уменьше-	ПК-3	31, У1, Н1
	ния молекулярной массы:	ОПК-1	31, У1, Н1
69	Связь между остатками моносахаридов в мо-	ПК-3	31, У1, Н1
	лекуле полисахаридов называется	ОПК-1	31, Y1, H1
70	Анаэробное расщепление глюкозы в живом ор-	ПК-3	31, Y1, H1
	ганизме под действием ферментов называется	ОПК-1	31, Y1, H1
71	1 1	ПК-3	31, У1, Н1
, .	ласс полигидроксикарбонильных соединений с	ОПК-1	31, Y1, H1
	бщей формулой:	OHK I	91, 91,111
72	Основным исходным веществом для синтеза	ПК-3	31, У1, Н1
12	люкозы в организме является:	ОПК-1	31, 91, H1
73	Процесс, в результате которого осуществляется	ПК-3	31, Y1, H1
13	превращение моносахаридов в полисахариды,	ОПК-1	31, Y1, H1
	является реакцией	OHK-1	31, 31,111
74	Фермент слюны, отвечающий за начальный	ПК-3	31, У1, Н1
/+	этап гидролиза крахмала, относится к группе	ОПК-1	31, 91, H1 31, Y1, H1
75	Полисахариды, состоящие из моносахаридных	ПК-3	31, У1, H1
13	диниц одного типа, называются гомополисаха-	ПК-3 ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, Н1
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	OHK-1	31, 31,111
76	идами. Примером гомополисахарида является:	ПК-3	31, У1, Н1
70	Регулятором углеводного обмена в организме	ПК-3 ОПК-1	, ,
	вляется гормон, вырабатываемый клетками оджелудочной железы, который называется	OHK-I	31, У1, Н1
77	, 1	пи э	21 V1 III
77	Наиболее важным путём биосинтеза моносаха-	ПК-3 ОПК-1	31, V1, H1
70	ридов в организме является превращение		31, Y1, H1
78	Активность некоторых ферментов зависит не	ПК-3	31, Y1, H1
	только от структуры образующего его белка,	ОПК-1	31, У1, Н1
	но и от присутствующих в них определенных		
	групп небелковой природы, которые называ-		
70	ются	ПК 2	21 371 111
79	Нуклеиновые кислоты и белки, в отличие от	ПК-3	31, V1, H1
00	липидов, жиров и полисахаридов являются	ОПК-1	31, V1, H1
80	Вещества небелковой природы, определяющие	ПК-3	31, V1, H1
0.1	каталитическую активность ферментов	ОПК-1	31, Y1, H1
81	Белок, регулирующий перенос кислорода и уг-	ПК-3	31, Y1, H1
0.5	лекислого газа в организме, называется	ОПК-1	31, Y1, H1
82	Кислотно-основные свойства полипептидов	ПК-3	31, Y1, H1
	определяются наличием в них функциональ-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ных групп		
83	При образовании α-спирали полипептидной	ПК-3	31, Y1, H1
	цепи в белках водородные связи возникают	ОПК-1	31, Y1, H1
	между фрагментами		
84	Состояние белка, при котором число основных	ПК-3	31, У1, Н1
	функциональных групп равно числу кислот-	ОПК-1	31, У1, Н1

	ных, называется		
85	Последовательность аминокислотных остатков	ПК-3	31, У1, Н1
	в полипептидных цепях определяет	ОПК-1	31, У1, Н1
	структуру белка		, ,
86	Белки, состоящие более чем из одной полипеп-	ПК-3	31, У1, Н1
	тидной цепи, называются	ОПК-1	31, У1, Н1
87	Белки, которые могут нейтрализовать или	ПК-3	31, У1,Н1
	инактивировать микроорганизмы, проникаю-	ОПК-1	31, Y1, H1
	щие в кровь или лимфу, связываясь с антиген-		
	ными компонентами, называются		
88	В составе нуклеотидов присутствуют	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
89	рвичная структура молекулы РНК представля-	ПК-3	31, У1,Н1
	ет собой определённое расположениенук-	ОПК-1	31, У1, Н1
	леотидов:		
00		THE C	D1 371 331
90	Способ укладки полипептидной цепи с образо-	ПК-3	31, Y1, H1
	ванием компактной, плотно упакованной струк-	ОПК-1	31, У1, Н1
91	туры, называетсяструктурой:	ПК-3	31, У1, Н1
91	Молекула олигомерного белка гемоглобина состоит из полипептидных цепей	ПК-3 ОПК-1	31, y1, H1 31, y1, H1
92	Наиболее распространённым типом фибрилляр-	ПК-3	31, Y1, H1
)2	ного белка, встречающегося у высших живот-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ных, составляющего одну треть всего количества	OHK 1	31, 31,111
	белков является		
93	Производство препаратов и веществ, основанное	ПК-3	31, У1, Н1
	на использовании жизнедеятельности раститель-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ных и животных организмов, называется		, ,
94	Энергия, выделяемая в организме при распаде	ПК-3	31, У1, Н1
	глюкозы, преимущественно расходуется на	ОПК-1	31, У1, Н1
	осуществление процесса		
95	Основными неорганическими соединениями	ПК-3	31, У1,Н1
	углерода, которые принимают участие в об-	ОПК-1	31, У1, Н1
	мене веществ, являются		
96	Синтез сложных соединений из более простых,	ПК-3	31, Y1, H1
	осуществляемый в организмах, называется:	ОПК-1	31, Y1, H1
97	Веществами небелковой природы, определяю-	ПК-3	31, Y1, H1
	щими каталитическую активность ферментов,	ОПК-1	31, У1, Н1
00	являются:	пи о	21 371 111
98	Основой многих коферментов являются	ПК-3 ОПК-1	31, V1, H1
00	Основни или отволятам и ули бискоги из надажени	ПК-3	31, V1, H1
99	Основными строительными блоками, из которых формируются все оргаческие биомолекулы в	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
	формируются все оргаческие опомолекулы в организме, являются:	OHK-I	J1, J1, III
100	Вещества, понижающие энергию активации и	ПК-3	31, У1, Н1
100	увеличивающие скорость химической реакции,	ОПК-1	31, Y1, H1
	называются:		J., J., 111
101	Взаимодействие молекул, завершающееся изме-	ПК-3	31, У1, Н1
	нением их природы (невалентной структуры),	ОПК-1	31, Y1, H1
	называется:		, - ,
102	Увеличение скорости реакции при использова-	ПК-3	31, У1, Н1

	нии катализатора происходит в результате	ОПК-1	31, У1, Н1
103	Природные соединения, содержащиеся в крови	ПК-3	31, Y1, H1
100	человека и животных, в макромолекулах кото-	ОПК-1	31, У1, Н1
	рых остатки олиго- и полисахаридов связаны	01111	31, 71, 111
	гликозидными связями с полипептицными це-		
	пями белка, называются		
104	Схема реакции, которая отражает анаэробный	ПК-3	31, У1, Н1
101	гликолиз глюкозы в клетках животных и чело-	ОПК-1	31, Y1, H1
	века, аналогичный молочнокислому брожению	OTHE I	31, 31,111
	у бактерий, имеет вид		
105	Гликопротеин рецепторных клеток сетчатки	ПК-3	31, У1, Н1
103	глаза позвоночных животных и человека, вос-	ОПК-1	31, У1, H1
	принимающий видимый свет, называется	OHK-1	31, 31,111
106	Специализированные клетки жировой ткани	ПК-3	31, У1, Н1
100	высших животных, в которых происходит	ОПК-1	31, Y1, H1
	накопление жира, называются	OHK-1	31, 31,111
107	Для обнаружения аминокислот в отдельных	ПК-3	31, Y1, H1
107		ОПК-1	31, y1, H1
	порциях растворов после проведения гидролиза	OHK-1	31, У1, П1
	белка и их хроматографического разделения		
108	используется Основным типом реакций, в результате кото-	ПК-3	31, У1, Н1
108	рых гетеротрофные организмы получают энер-	ОПК-1	
	гию, являются реакции	OHK-1	31, У1, Н1
109	Триплет нуклеотидных остатков, кодирующих	ПК-3	31, У1, Н1
109	включение одной аминокислоты в состав бел-	ОПК-1	31, y1, H1
	ка, называется	OHK-1	51, 51,111
110	Белками крови человека, способными поддер-	ПК-3	31, У1, Н1
110	живать железо в форме, удобной для транспор-	ОПК-1	31, У1, H1
	тировки и использовании при синтезе гемма,	OHK I	31, 31,111
	являются		
111	Ферменты, активирующие жирные кислоты на	ПК-3	31, У1, Н1
111	начальной стадии их окисления в организмах	ОПК-1	31, Y1, H1
	высших животных и растений, называются	0	
112	Представителями сложных жиров, относящих-	ПК-3	31, У1, Н1
	ся к группе фосфолипидов, являются	ОПК-1	31, Y1, H1
	and the second s	01111	31, 71, 111
113	Начальной стадией химических превращений	ПК-3	31, У1,Н1
	глюкозы и других моносахаридов в клетках	ОПК-1	31, Y1, H1
	животных и человека является их активация в	0	
	результате взаимодействия с		
114	В организме животного с наибольшей интен-	ПК-3	31, У1, Н1
	сивностью обновление белков происходит в	ОПК-1	31, Y1, H1
			, - ,
115	Аминокислотой, которая в водном растворе в	ПК-3	31, Y1, H1
	большей степени проявляет основные свойства,	ОПК-1	31, Y1, H1
	является		- ,,
116	Центр фермента, в результате присоединения к	ПК-3	31, У1, Н1
	которому определенных низкомолекулярных	ОПК-1	31, Y1, H1
	веществ изменяется его каталитическая актив-		, ,
	ность, называется		
117	Гормоном, который увеличивает проницае-	ПК-3	31, У1, Н1
L		I	

	мость плазматической мембраны клеток для глюкозы, в результате чего ускоряется ее пере-	ОПК-1	31, У1, Н1
	нос из крови в клетки, является		
118	Использование организмом жиров в качестве ре-	ПК-3	31, У1,Н1
	зервного энергетического материала происходит в	ОПК-1	31, У1, Н1
	основном при		
119	Основаниями, входящими в состав ДНК, кото-	ПК-3	31, У1,Н1
	рые образуют комплементарную пару, являют-	ОПК-1	31, Y1, H1
	СЯ		
120	Органеллами клетки, которые обладают соб-	ПК-3	31, У1, Н1
	ственными ДНК и аппаратом биосинтеза белка,	ОПК-1	31, У1, Н1
	являются		

5.3.2.2. Вопросы для устного опроса

№	Содержание	Компетенция	ИДК
1	Диффузия. Виды диффузии. Пассивный и ак-	ПК-3	31, У1, Н1
	тивный транспорт веществ через мембранные структуры.	ОПК-1	31, Y1, H1
2	Понятие ОД, его законы и следствия из них.	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, Y1, H1
3	Биологическая роль осмоса и осмотического	ПК-3	31, У1,Н1
	давления. Экз-Эндосмос, ППМ- понятия,	ОПК-1	31, У1, Н1
	биороль. Тургор, гемолиз, плазмолиз- понятие,		
	причины, биологическая роль и прикладное значение. Примеры.		
4	Изо-Гипо-гипертонические и физиологические	ПК-3	31, У1, Н1
	растворы (понятие, механизм действия на	ОПК-1	31, У1, Н1
	клетки, использование в практике животноводства).		
5	Прямой метод определения ОД. Принцип, тех-	ПК-3	31, У1, Н1
	нология выполнения, единицы измерения.	ОПК-1	31, У1, Н1
6	Косвенный метод определения ОД- принцип,	ПК-3	31, Y1, H1
	технология выполнения, едини-цы измерения.	ОПК-1	31, У1, Н1
7	Что такое буферные системы. Понятие,	ПК-3	31, Y1, H1
	принцип образования виды, свойства- роль	ОПК-1	31, У1, Н1
	средней соли, действие кислот и щелочей, разбавление водой.		
8	Объясните влияние разбавления раствора на рН	ПК-3	31, У1, Н1
	буферных систем.	ОПК-1	31, У1, Н1
9	Главный неорганический буфер крови. Его об-	ПК-3	31, У1, Н1
	разование в организме (вследствие каких реак-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ций и как?), свойства и механизм действия (че-		
	рез схемы-формулы), биологическая роль.		
10	Щелочной буфер. Его образование в организме	ПК-3	31, У1,Н1
	(Из чего и как?), свойства и механизм действия	ОПК-1	31, У1, Н1
4.1	(через схемы-формулы), биологическая роль.	THE C	D1 771 771
11	Ацетатаный буфер (и ему подобные органиче-	ПК-3	31, У1, Н1
	ские буферные растворы). свой-ства и меха-	ОПК-1	31, У1, Н1
	низм действия (через схемы-формулы), биоло-		
	гическая роль.		

свойства и механизм действия через схе	изме, ПК-3	31, У1, Н1
формулы. Биологическая роль, применен		31, У1, Н1
практике.		
13 Белковые буферные растворы. Образо	ование в ПК-3	31, У1, Н1
организме, свойства и механизм действ	ия через ОПК-1	31, У1, Н1
схемы-формулы. Биологическая	роль,	
применение в практике		
14 Гемоглобиновый буфер. Образование в	орга- ПК-3	31, У1, Н1
низме, свойства и механизм действия че	ерез ОПК-1	31, У1, Н1
схемы-формулы. Биологическая роль, пр	римене-	
ние в практике		
15 Буферная емкость и щелочной резерв кр	оови, ПК-3	31, У1,Н1
других тканей и жидкостей. Понятие, зн	ачение ОПК-1	31, У1, Н1
в поддержании постоянства реакций сре	еды.	
16 Понятие о коллоидных растворах, диспе	ерсной ПК-3	31, У1,Н1
фазе и дисперсионной среде. Классифик	кация ОПК-1	31, У1, Н1
коллоидов и их место среди других раст	воров.	
Представители в организме.		
17 Получение гидрофобного коллоида, воз	никно- ПК-3	31, У1,Н1
вение и роль заряда на его частицах, схе	ема их ОПК-1	31, У1, Н1
строения.		
18 Образование эмульсоида	(белка), ПК-3	31, У1, Н1
возникновение и роль заряда на части	ицах его ОПК-1	31, У1, Н1
дисперсной фазы.		
19 Оптические свойства коллоидов (опалес	*	31, У1,Н1
эффект Тиндаля - Фарадея, помутнение		31, Y1, H1
нение цвета при коагуляции), с чем они	связаны	
и их практическое значение.		
	оллоидов ПК-3	31, Y1, H1
\ \ 1	иффузия, ОПК-1	31, У1, Н1
осмотическое давление), с чем они связа	аны и их	
использование в практике.	THC 2	21 7/1 111
21 Электрические свойства коллоидов, с че		31, Y1, H1
связаны, прикладное значение.	ОПК-1	31, Y1, H1
22 Диализ и электрофорез. Понятие и значе	ение в ПК-3	31, Y1, H1
жизни животных и практике.	опк-1	31, Y1, H1 31, Y1, H1
23 Коагуляция суспензоидов (понятие, при		31, Y1, H1
стадии, признаки, роль).	опк-1	31, Y1, H1
Стадии, признаки, роль).	OHK-1	31, 31,111
24 Коагуляция эмульсоидов (понятие, прич	нины, ПК-3	31, У1, Н1
стадии, признаки, значение в жизни и пр	· ·	31, У1, H1 31, У1, H1
ке).	OHIL I	J1, J1, 111
25 Денатурация, обратимая и взаимная коа	гуляция ПК-3	31, У1, Н1
(понятие, значение в биологии и практи		31, У1, H1
(-,,	, • -,
26 Коллоидная защита, ее сущность, «желе	езное ПК-3	31, У1, Н1
число», использование в практике.	ОПК-1	31, Y1, H1
27 Гели - понятие, образование и желатини		31, У1, Н1
ние; старение, набухание - понятие и би	•	31, Y1, H1

	ческое значение.		
28	Значение коллоидов в строении и функциони-	ПК-3	31, У1, Н1
	ровании клеток, тканей и органов.	ОПК-1	31, У1, Н1
29	Адсорбция и абсорбция. (Понятие и сущность).	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, Y1, H1
30	Адсорбция, адсорбент. Виды адсорбции.	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
31	Количественное определение адсорбции. Био-	ПК-3	31, У1,Н1
	логическое и практическое применение адсорб-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ции.		
32	Белки. Понятие. Классификация по строению,	ПК-3	31, У1, Н1
	происхождению в природе и организме, функ-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ции.		
33	Свойства и биороль белков. Представители,	ПК-3	31, У1, Н1
	пример.	ОПК-1	31, У1, Н1
34	Гидролиз протеинов и протеидов и его продук-	ПК-3	31, У1,Н1
	ты (начальные, промежуточные и конечные),	ОПК-1	31, У1, Н1
	примеры.		
35	Классификация аминокислот: биологическая	ПК-3	31, У1,Н1
	(незаменимые и заменимые), химическая (кис-	ОПК-1	31, У1, Н1
	лые, щелочные, нейтральные), структурная		
	(ациклические, циклические) – понятия, приме-		
	ры.		
36	Строение и характеристика аминокислот,	ПК-3	31, Y1, H1
2=	участвующих в построении животных белков.	ОПК-1	31, У1, Н1
37	Структура белковых молекул и основные связи	ПК-3	31, У1, Н1
	в них между аминокислотами (примеры в виде	ОПК-1	31, У1, Н1
38	схем-формул).	ПК-3	31, У1, Н1
30	Специфичность белков, понятие, значение в биологии и практике.	ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, H1
39	Нуклеиновые кислоты. Понятие, виды, роль.	ПК-3	31, Y1, H1
39	Пуклеиновые кислоты. Понятие, виды, роль.	ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, H1
		OHK-1	31, 31,111
40	Продукты гидролиза нуклеиновых кислот, их	ПК-3	31, У1, Н1
	химическая природа и роль.	ОПК-1	31, У1, H1
41	Нуклеотиды и нуклеозиды. Понятие и отличие	ПК-3	31, У1, Н1
	по строению и роли. Примеры.	ОПК-1	31, Y1, H1
42	ДНК. Химсостав, строение (развернутая схема-	ПК-3	31, У1, Н1
	формула фрагмента), роль. Принцип компле-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ментарности в построении молекулы ДНК.		
	Пример.		
43	РНК. Химсостав, строение (развернутая схема-	ПК-3	31, У1,Н1
	формула фрагмента). Виды РНК.	ОПК-1	31, У1, Н1
44	Матричная (информационная) РНК. Понятие,	ПК-3	31, У1, Н1
	химсостав, строение (развернутая схема-	ОПК-1	31, У1, Н1
	формула фрагмента), действующая структурная		
	формула, синтез мРНК и биороль. Виды и роль		
	триплетов (кодонов).		
45	Транспортная (т) РНК. Понятие, химсостав,	ПК-3	31, У1, Н1

	строение (развернутая схема-формула фрагмента), действующая структурная форма, синтез тРНК и биороль. Адапторный участок тРНК (антикодон, антитриплет), понятие, строение, роль. Акцепторный участок тРНК, понятие, строение, роль.	ОПК-1	31, У1, Н1
46	Рибосомальная (р) РНК. Понятие, химсостав, строение (развернутая схема-формула фрагмента), синтез рРНК и ее биороль.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
47	Синтез ДНК и различных РНК. Механизм (изобразить через схемы-формулы) и значение этих процессов.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
48	Синтез белка в клетке. Этапы (изобразить через схемы-формулы) и значение этих процессов.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
49	Мутации нуклеиновых кислот и белков. Поня-	ПК-3	31, У1, Н1
	тие, принципы, роль в биологии и животноводстве.	ОПК-1	31, Y1, H1
50	Биологическая ценность белков, азотистый баланс (понятие, виды).	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
51	Механизм переваривания белков у животных. Ферменты, их действие, продукты гидролиза.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
52	Всасывание аминокислот и распределение по организму.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
53	Нормо-, гипо- и гиперпротеинемия (понятия,	ПК-3	31, У1, Н1
	причины, обнаружение). Послед-ствия и возможные пути устранения гипо- и гиперпротеинемии.	ОПК-1	31, У1, Н1
54	Превращения аминокислот в клетках (промежуточный обмен), виды, роль.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
55	Дезаминирование аминокислот (понятие, виды, схемы, ферменты, роль).	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
56	Декарбоксилирование аминокислот (понятие, схема, ферменты, роль).	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
57	Переаминирование аминокислот (понятие, схема, ферменты, роль).	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
58	Гниение белков в толстом отделе кишечника (на примере триптофана, фенилаланина, тирозина, цистеина). Схема и роль процесса. Обезвреживание образующихся при этом ядов.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
59	Утилизация пуриновых и пиримидиновых оснований (синтез мочевой кислоты, аллантоина и других веществ). Схемы и роль процессов.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
60	Пути обезвреживания избытка аммиака в орга-	ПК-3	31, У1,Н1
	низме животных (синтез мочевины, образование амидов аминокислот и др.). Схемы, место протекания и роль процессов.	ОПК-1	31, Y1, H1
61	Патологии и возможные пути регуляции белко-	ПК-3	31, У1, Н1
	вого обмена.	ОПК-1	31, Y1, H1

62	Ферменты (энзимы). Понятие, химическая при-	ПК-3	31, У1, Н1
02	рода. Простые и сложные ферменты (определе-	ОПК-1	31, y1, H1
	ние, пример).	OHK I	31, 31,111
63	Проферменты (понятие, значение в функциони-	ПК-3	31, У1, Н1
03	ровании клеток, переход в ферменты - пример).	ОПК-1	31, У1, H1
	ровании клеток, переход в ферменты пример).	OHK I	31, 31,111
64	Изоферменты (изозимы) - понятие, примеры,	ПК-3	31, У1, Н1
	роль.	ОПК-1	31, Y1, H1
65	Субстрат (понятие, роль) и названия ферментов	ПК-3	31, У1, Н1
	(на чем основаны - примеры).	ОПК-1	31, У1, Н1
66	Коферменты (коэнзимы) - понятие, классифи-	ПК-3	31, У1,Н1
	кация по строению и функции. Характеристика	ОПК-1	31, У1, Н1
	коферментов (НАД, НАДФ, ФМН, ФАД, ТПФ,		
	КоАSH, Ко Q, биоцитин, ФП, ТГФК, липоевая		
	кислота, гем и др.) по строению и роли в клет-		
	ках организма.		
67	Свойства ферментов (белково-коллоидные,	ПК-3	31, У1,Н1
	влияние температуры, реакции среды, актива-	ОПК-1	31, У1, Н1
	торов, ингибиторов, специфичность действия -		
	понятие), роль в биологии и практике.		
	Активные центры простых и сложных энзимов	ПК-3	31, У1,Н1
68	(понятие, примеры). Каталитическая сила фер-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ментов и единицы ее выражения.		
69	Механизм действия ферментов в клетке (теории	ПК-3	31, У1, Н1
	промежуточных соединений, адсорбционная,	ОПК-1	31, У1, Н1
=0	их сущность, примеры).		D4 771 771
70	Классификация ферментов (на чем она основа-	ПК-3	31, Y1, H1
	на?) и характеристика классов (оксидоредукта-	ОПК-1	31, У1, Н1
	зы, трансферазы, гидролазы, лиазы, изомеразы,		
	лигазы (синтетазы). Представители и схемы ре-		
71	акции в плане их действия.	TILC 2	21 771 111
71	Использование ферментов в животноводстве и	ПК-3 ОПК-1	31, V1, H1
72	ветеринарии.	ПК-3	31, Y1, H1 31, Y1, H1
72	Биоокисление (понятие, виды, современная теория).	ПК-3 ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, H1
73	- '	ПК-3	31, Y1, H1
13	Схемы анаэробного и аэробного окисления, примеры процессов и роль.	ПК-3 ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, H1
74	Окислительное фосфорилирование и свободное	ПК-3	31, y1, H1 31, y1, H1
/4	окисление (понятие, роль в клетках и организ-	ОПК-1	31, Y1, H1 31, Y1, H1
	ме, переключение и регуляция).	OHK-I	J1, J1,111
75	АТФ - важнейший макроэрг клеток (его строе-	ПК-3	31, У1, Н1
13	ние, образование, роль). Другие макроэрги	ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, H1
	(пример). Значение энергетических процессов	OHK-1	91, 91,111
	для организма.		
76	Основные углеводы (моно-, ди- и полисахари-	ПК-3	31, У1, Н1
, 5	ды), встречающиеся в организме, а также ис-	ОПК-1	31, У1, H1
	пользуемые в кормлении и лечении животных.		J., J., III
	Их характеристика и биороль.		
77	Переваривание и всасывание углеводов у жи-	ПК-3	31, У1, Н1
	вотных с одно- и многокамерным желудком	ОПК-1	31, Y1, H1
	(реакции, ферменты). Усвоение клетчатки.		, - ,
1		I .	

78	Гидролиз и фосфоролиз полисахаридов (крах-	ПК-3	31, У1, Н1
, 0	мал и гликоген). Место протекания в организ-	ОПК-1	31, Y1, H1
	ме, схемы и роль процессов.		, ,
79	Содержание сахара в крови (нормо-, гипо- и ги-	ПК-3	31, У1, Н1
	пергликемия - понятие, причины, последствия)	ОПК-1	31, У1, Н1
	и его регуляция.		
80	Синтез гликогена (схема и роль процесса).	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
81	Гликолиз (понятие, виды, место протекания в	ПК-3	31, У1, Н1
	природе и организме животных, схемы-реакции	ОПК-1	31, Y1, H1
	с (пояснениями, роль процесса).	THE O	21 111 111
82	Пути использования лактата и пирувата в клет-	ПК-3	31, Y1, H1
	ках животных (схемы и роль процессов).	ОПК-1	31, У1, Н1
83	Цикл трикарбоновых кислот Кребса (понятие,	ПК-3	31, У1, Н1
0.5	место протекания в природе и ор-ганизме жи-	ОПК-1	31, У1, H1 31, У1, Н1
	вотных, схемы-реакции с пояснениями, роль	OHK-1	31, 31,111
	процесса).		
84	Пентозофосфатный путь превращения углево-	ПК-3	31, У1, Н1
	дов. Схема и роль процесса.	ОПК-1	31, Y1, H1
85	Нарушения и регуляция обмена углеводов у	ПК-3	31, Y1, H1
	животных.	ОПК-1	31, У1, Н1
86	Липиды и липоиды (понятие, свойства, класси-	ПК-3	31, У1, Н1
	фикация, биороль).	ОПК-1	31, У1, Н1
87	Холестерол (строение, роль, производные).	ПК-3	31, У1, Н1
		ОПК-1	31, У1, Н1
88	Желчные кислоты (представители, строение,	ПК-3	31, У1, Н1
	роль).	ОПК-1	31, У1, Н1
89	Фосфолипиды (строение, представители, роль).	ПК-3	31, Y1, H1
	G1 (ОПК-1	31, Y1, H1
90	Сфинголипиды (строение, представители,	ПК-3	31, V1, H1
01	роль).	ОПК-1	31, V1, H1
91	Нейтральные жиры (строение, переваривание,	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
	всасывание продуктов гидролиза, роль желчных кислот в этих процессах).	OHK-1	31, 31,111
92	Жирные кислоты (высшие, низшие, заменимые,	ПК-3	31, У1, Н1
)2	незаменимые, предельные, непредельные),	ОПК-1	31, У1, H1
	строение, представители, роль.		31, 71,111
93	Пути использования глицерина и жирных кис-	ПК-3	31, У1, Н1
	лот (-окисление - схема и др.) в клетках. Роль	ОПК-1	31, У1, Н1
	процессов.		
94	Ацетоновые тела (представители, причины и	ПК-3	31, У1, Н1
	схема их образования, пути устранения).	ОПК-1	31, У1, Н1
95	Регуляция обмена липидов у животных с целью	ПК-3	31, У1,Н1
	сохранения их здоровья и повышения продук-	ОПК-1	31, У1, Н1
	тивности.		D1 ***
96	Гормоны (понятие, химическая природа, клас-	ПК-3	31, Y1, H1
	сификация, механизм действия, значение в ре-	ОПК-1	31, У1, Н1
07	гуляции обмена веществ).	писо	71 371 111
97	Строение и биологическая роль гормонов гипоталамуса, гипофиза, щитовидной, паращито-	ПК-3 ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
	таламуса, гипофиза, щитовидной, паращито-	01117-1	J1, J1, III

	видной, поджелудочной, вилочковой (зобной) и половых желез, эпифиза и надпочечников.		
98	Использование гормонов в животноводстве и	ПК-3	31, У1, Н1
	ветеринарии.	ОПК-1	31, У1, Н1
99	Витамины (понятие, классификация, основные	ПК-3	31, У1, Н1
	свойства классов, номенклатура, распростране-	ОПК-1	31, У1, Н1
	ние в животных и растительных объектах).		
100	А-, гипо- и гипервитаминозы (понятия, причи-	ПК-3	31, У1,Н1
	ны, последствия, возможные пути устранения,	ОПК-1	31, У1, Н1
	примеры).		
101	Связь витаминов с ферментами и другими бел-	ПК-3	31, У1, Н1
	ками (какие витамины, примеры).	ОПК-1	31, У1, Н1
102	Провитамины и антивитамины (понятия, при-	ПК-3	31, У1,Н1
	меры, место их в метаболизме витаминов, при-	ОПК-1	31, У1, Н1
	меры).		
103	Жирорастворимые витамины (А, Д, Е, К), их	ПК-3	31, У1,Н1
	строение, наиболее характерные свойства, роль	ОПК-1	31, У1, Н1
	в организме, использование в животноводстве и		
	ветеринарии.		
104	Водорастворимые витамины (В1, В2, В6, В12,	ПК-3	31, У1, Н1
	В15, РР, Н, Вс, ПАБК, С, пантотено-вая кисло-	ОПК-1	31, У1, Н1
	та, инозит, холин и др.), их строение, наиболее		
	характерные свойства, роль в обмене веществ,		
	использование в животноводстве и ветерина-		
105	рии.	TIL 2	21 3/1 111
105	Вода, ее количество, распределение и состояние	ПК-3	31, Y1, H1
	в организме, образование в клетках (пример реакций), биороль в метаболизме (подтвердить	ОПК-1	31, Y1, H1
	формулами, реакциями, схемами, процессами),		
	регуляция содержания, выделение из организ-		
	ма.		
106	Макро- и микроэлементы (понятие, представи-	ПК-3	31, У1, Н1
100	тели, поступление в организм, механизм усвое-	ОПК-1	31, y1, H1
	ния, участие в химии клеток, тканей и органов,		J1, J1, 111
	выделение из организма).		
107	Использование минеральных веществ и воды в	ПК-3	31, У1, Н1
10,	животноводстве и ветеринарии	ОПК-1	31, Y1, H1
		1	

5.3.2.3. Задачи для проверки умений и навыков

No	Содержание	Компетенция	идк
1	Чем объяснить возможное снижение раство-	ПК-3	31,У1, Н1
	римости белков при отщеплении от них пеп-	ОПК-1	31,У1, H1
	тидов (как в случае с фибриногеном)? Для		
	обоснования ответа:1. Вспомните, что такое		
	изоэлектрическая точка белка, и как меняют-		
	ся свойства белков в изоэлектрической точке.		
	2. Что такое растворимость белков, чем она		
	обусловлена?		

2	По данным количественного аминокислот-	ПК-3	31,Y1, H1
	ного анализа в сывороточном	ОПК-1	31,У1, H1
	альбумине содержится 0,58% триптофана,		
	молекулярная масса которого равна 204.		
	Рассчитайте минимальную молекулярную		
	массу альбумина. Для выполнения расче-		
	тов:1. Вспомните, что такое альбумины.		
	2.К какой группе аминокислот по класси-		
	фикации Ленинджера относится трипто-		
	фан?		
3	Ингибитор снижает активность фермента до	ПК-3	31,У1, Н1
	30% от исходного уровня. Повышение кон-	ОПК-1	31,У1, H1
	центрации субстрата катализируемой реак-	Olik i	31,31, 111
	ции восстанавливает 80% активности фер-		
	мента. К какому типу относится данный ин-		
	гибитор? Для ответа:1. Вспомните типы ин-		
	гибирования. 2. Действие какого ингибитора		
	зависит от концентрации субстрата?	THE C	D4 774 774
4	О чем может свидетельствовать резкое по-	ПК-3	31, Y1, H1
	вышение в крови активности аспартатамино-	ОПК-1	31,У1, Н1
	трансферазы (АСТ), если известно, что этот		
	фермент локализован преимущественно в		
	сердце? Для ответа вспомните: 1. К какому		
	классу относится АСТ? 2. Почему при пато-		
	логии в крови повышается активность внут-		
	риклеточных ферментов?		
5	Протеолитические ферменты и дезоксири-	ПК-3	31,Y1, H1
	бонуклеазы используют для лечения гной-	ОПК-1	31,Y1, H1
	ных ран. На чем основано их применение?		
	Для ответа вспомните: 1. Какие реакции		
	катализируют эти ферменты? 2. Как изме-		
	нится вязкость гнойного содержимого, ес-		
	ли она зависит от концентрации макромо-		
	лекул в его составе? 3. Можно ли в этих		
	целях использовать пепсин, коллагеназу и		
	гиалуронидаз		
6	В среде находится аллостерический фермент	ПК-3	31,У1, Н1
U	и его ингибитор. В результате специфиче-	ОПК-1	31, 91, 111 31, 91, H1
	ской обработки (не влияющей на третичную	OHK-1	31,31, 111
	` ` `		
	структуру) фермент диссоциирует на субъ-		
	единицы. Изменится ли при этом его актив-		
	ность? Если да, то как? Для обоснования от-		
	вета вспомните: 1. Что представляет собой		
	третичная и четвертичная структуры белка?		
	2. Что такое аллостерический фермент? 3.		
	Что такое аллостерический ингибитор?		n
7	Раствор, содержащий высокомолекулярные	ПК-3	31,Y1, H1
	вещества различной природы (полисахари-	ОПК-1	31,У1, Н1
	ды, белки, нуклеиновые кислоты), прояв-		
1	ляет каталитическую активность по отно-		
	шению к какой-либо определенной реак-		

	ции. Природа катализатора неизвестна. Установлено, что он обладает следующими свойствами: а) снижает энергию активации; б) ускоряет прямую и обратную реакции; в) обладает высокой специфичностью; г) ускоряет момент достижения равновесия, не сдвигая его; д) прекращает каталитическое действие после добавления в раствор вещества, разрушающего пептидные связи. Какие из свойств служат прямым доказательством белковой природы катализатора? Для обоснования ответа вспомните: 1. Что такое фермент? 2. Чем отличаются действия органических и неорганических катализаторов?		
8	В сыворотке крови человека содержатся ферменты кислые фосфатазы, которые гидролизуют биологические фосфоэфиры в слабокислой среде (рН 5,0). Источники этих ферментов в сыворотке — эритроциты, печень, почки, предстательная железа. С медицинской точки зрения особенно важно определение фермента простаты, что связано с его использованием для диагностики рака предстательной железы. Кислые фосфатазы из других тканей не ингибируются тартратионами, а фермент из простаты — ингибируется. Как можно использовать эту особенность для разработки метода специфического определения активности кислой фосфатазы из предстательной железы в сыворотке крови? Для ответа вспомните: 1. Какую реакцию катализируют кислые фосфатазы? 2. Что такое специфичность действия ферментов? 3. Что такое изоферменты, чем они отличаются друг от друга?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
9	В скелетные мышцы глюкоза проникает медленно, и её концентрация в них низкая — около 0,01 — 0,1 мМ. Почему для активации глюкозы в этих условиях предпочтительней фермент гексокиназа, а не глюкокиназа? Для обоснования ответа вспомните: 1. Какую реакцию катализируют эти ферменты? 2. Что такое константа Михаэлиса? 3. В каких тканях работает глюкокиназа?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
10	К препарату митохондрий печени крыс добавили НАД+. Активность каких ферментов цикла Кребса при этом увеличится? Для обоснования ответа: 1. Напишите схему реакций цикла Кребса. 2. Какую функцию выполняет НАД+? 3. С какими ферментами	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1

	цикла Кребса он работает?		
11	Сколько АТФ образуется при полном окис-	ПК-3	31,У1, Н1
11	лении 5 молей пирувата в присутствии роте-	ОПК-1	31,У1, H1
	нона и 2,4- динитрофенола? Для выполнения		31,71, 111
	расчетов: 1. Приведите схему окисления пи-		
	рувата до СО2 и Н2О. 2. Укажите, как изме-		
	нится энергетический выход при окислении		
	пирувата в присутствии ротенона и 2,4- ди-		
	нитрофенола (полное разобщение).		
12	Сколько молекул АТФ синтезируется при	ПК-3	31,У1, Н1
12	окислении одной молекулы пирувата до 2-	ОПК-1	31,У1, H1
	оксоглутарата; одной молекулы изоцитрата		31,71, 111
	до сукцината; одной молекулы сукцината до		
	оксалоацетата при условии, что дегидроге-		
	назные реакции сопряжены с дыхательной		
	цепью? Для расчетов: 1. Напишите ход реак-		
	ций на указанных участках цикла Кребса. 2.		
	Укажите реакции, сопряженные с дыхатель-		
	ной цепью. 3. Вспомните, сколько АТФ обра-		
	зуется при окислении НАДН и ФАДН2.		
13	Некоторые бактерии, дрожжи, паразитирую-	ПК-3	31,У1, Н1
	щие черви не нуждаются в кислороде. Какой	ОПК-1	31,У1, Н1
	из двух способов образования АТФ исполь-		, ,
	зуется у этих организмов для аккумуляции		
	энергии? Для ответа вспомните: 1. Что такое		
	фосфорилирование? 2. Что такое субстратное		
	и окислительное фосфорилирование? 3. Чем		
	эти типы фосфорилирования отличаются		
	друг от друга?		
14	Животному внутривенно ввели стерильный	ПК-3	31,У1, Н1
	раствор сахарозы. Появится ли сахароза в	ОПК-1	31,У1, Н1
	моче? Для ответа вспомните: 1. Что такое са-		
	хароза? 2. Каким превращениям в организме		
	она подвергается?		
15	Адреналин стимулирует процесс гликогено-	ПК-3	31, Y1, H1
	лиза в мышцах. Как это отразится на концен-	ОПК-1	31,У1, Н1
	трации глюкозы в крови? Для ответа: 1.		
	Вспомните, что такое гликогенолиз? 2.		
	Напишите схему данного процесса. 3. Какой		
	продукт гликогенолиза накапливается в кро-		
	ви? 4. Каковы пути его использования?	F74.0	D1 *** ***
16	Введение животным адреналина вызывает	ПК-3	31,V1, H1
	гипергликемию. Почему это не наблюдает-	ОПК-1	31,У1, Н1
	ся у животных с удаленной печенью? По-		
	чему неэффективно введение лактата, пи-		
	рувата и галактозы в этом случае? Для		
	обоснования ответа: 1. Вспомните, какова		
	роль печени в обмене углеводов? 2. Объяс-		
	ните гипергликемический эффект адрена-		
17	лина. Янтарная, яблочная, лимонная кислоты могут	ПК-3	31,У1, Н1
1/	литарпал, лолочпал, лимопнал кислоты могут	11117-3	31,31, 111

	служить предшественниками глюкозы. Сколько ATФ затрачивается на синтез 1 молекулы глюкозы в каждом случае? Для выполнения расчетов: 1. Укажите, метаболитати коморо произода дружителя пореживается предмета пореживается по	ОПК-1	31,У1, Н1
	ми какого процесса являются перечисленные кислоты? 2. Напишите схему превращения		
	этих кислот в глюкозу.		
18	При добавлении АТФ к гомогенату мышеч-	ПК-3	31,У1, Н1
	ной ткани снизилась скорость гликолиза. Концентрация глюкозо-6-фосфата и фрукто- зо-6-фосфата увеличилась, а концентрация всех других метаболитов при этом снизилась. Укажите фермент, активность которого снижается при добавлении АТФ. Для ответа вспомните:1. Что такое гликолиз?2. Почему при добавлении АТФ увеличивается концен-	ОПК-1	31,У1, Н1
	трация глюкозо-6-фосфата и фруктозо-6-		
	фосфата?3. Почему снижается концентрация		
	остальных метаболитов?		
19	Сколько молекул АТФ нужно затратить на синтез 10 молекул глюкозы из пирувата? Для расчета: 1. Вспомните, как называется процесс синтеза глюкозы? 2. Напишите схему	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
	процесса синтеза глюкозы из пирувата. 3. Какие реакции идут с участием ATФ?		
20	В эксперименте изучали превращение глюко-	ПК-3	31,У1, Н1
20	зы в рибозо-5-фосфат окислительным путем. В качестве субстрата использовали глюкозу, меченую по 1-му атому углерода. Будет ли метка обнаруживаться в пентозе? В каком органе - печени или мышцах - скорость включения метки будет выше? Для ответа вспомните: 1. Что такое пентозофосфатный путь? 2. Какие этапы выделяют в пентозофосфатном пути? 3. Напишите схему окислительной части этого процесса.	ОПК-1	31,У1, H1 31,У1, H1
21	При обследовании пациента обнаружено, что рН плазмы крови равен 7,2. К каким заболеваниям может привести это отклонение рН от нормы и как можно ликвидиро-вать эту патологию? а) Приводит ли это отклонение рН к ацидозу? б) Приводит ли это отклонение рН к алкалозу? в) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом 0,9% раствора NaCl? г) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NaHCO3? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NHCO3? д) Можно ли ликвидировать это отклонение рН при приеме пациентом раствора NH4Cl?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1
22	При обследовании пациента обнаружено, что	ПК-3	31,У1, Н1
	рН желудочного сока равен 2,7. К каким за-	ОПК-1	31,У1, Н1

	болеваниям может привести это отклонение		
	рН от нормы (0,9 2,5) и как можно ликвиди-		
	ровать эту патологию? а) Имеет ли этот па-		
	циент повышенную кислотность желудочно-		
	го сока? б) Имеет ли этот пациент понижен-		
	ную кислотность желудочного сока? в) Мож-		
	но ли ликвидировать это отклонение рН при		
	приеме пациентом раствора NaHCO3? г)		
	Можно ли ликвидировать это отклонение рН		
	приемом пациентом 0,9% раствора NaCl?		
	д) Можно ли ликвидировать это отклонение		
	рН приемом пациентом раствора NH4Cl?		
23	Эритроцит помещен в растворы NaCl с кон-	ПК-3	31,Y1, H1
	центрациями: 0,9%; 0,1% и 2%. Как ведет се-	ОПК-1	31,У1, Н1
	бя эритроцит в растворах различной концен-		
	трации?		
	а) Какой из этих растворов является гиперто-		
	ническим для эритроцита?		
	б) Какой из этих растворов является гипото-		
	ническим для эритроцита?		
	в) Какой из этих растворов является изото-		
	ническим для эритроцита?		
	г) В каком растворе будет наблюдаться гемо-		
	лиз эритроцитов?		
	д) В каком растворе будет наблюдаться		
	плазмолиз эритроцитов?		
24	У животного на коже обнаружено нагноение.	ПК-3	31,У1, Н1
	Какой из растворов NaCl: 0,1%, 0,5%, 0,9%,	ОПК-1	31, Y1, H1
	3%, 5% в виде компрессов следует использо-		, ,
	вать для лечения и на чем основано это лече-		
	ние?		
	а) Лечение основано на способности раство-		
	ров NaCl иметь нейтральную реакцию среды.		
	б) Лечение основано на явлении осмоса.		
	в) Следует применять 0,1% раствор NaCl.		
	г) Следует применять 0,5% раствор NaCl.		
	д) Следует применять 0,9% раствор NaCl.		
	е) Следует применять 3% или 5% раствор		
	NaCl.		
25	В лаборатории имеются внешне почти оди-	ПК-3	31,У1, Н1
	наковое содержимое двух химических сосу-	ОПК-1	31, У1, Н1 31, У1, Н1
	дов. Предложите способы, позволяющие раз-		J 1, 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
	личить содержимое этих сосу-дов, если из-		
	вестно, что в одном из них находится колло-		
	идный, а в другом – истинный раствор.		
	а) Что называется истинным раствором?		
	б) Что называется коллоидным раствором?		
	в) Какой вид фильтрата после фильтрования		
	истинного раствора через бумажный фильтр?		
	г) Какой вид фильтрата после фильтрования		
	коллоидного раствора через бумажный		
	nothing protection of the second of the seco		

	фильтр? д) Что наблюдается при прохождении пучка видимого света через коллоидный и через истинный раствор?		
26	В лаборатории для проведения биологических экспериментов требуется при-готовить 100 мл фосфатного буферного раствора с рН= 7,2.рКа(Н2РО4-) = 7,2. а) Что называется буферным раствором? б) Из каких компонентов состоит фосфатная буферная система? в) К какому типу буферных систем относится фосфатная буферная система? г) По какой формуле рассчитывается рН фосфатного буферного раствора? д) В каких объемных соотношениях следует смешать 0,1 моль/л растворы компонентов фосфатной буферной системы, чтобы приготовить 100 мл буферного раствора с рН= 7,2?	ПК-3 ОПК-1	31,У1, Н1 31,У1, Н1

5.3.2.4. Перечень тем рефератов, контрольных, расчетно-графических работ

«Не предусмотрены»

5.3.2.5. Вопросы для контрольной (расчетно-графической) работы

«Не предусмотрены»

5.4. Система оценивания достижения компетенций 5.4.1. Оценка достижения компетенций в ходе промежуточной аттестации

Γ	ПК-3. Способен проводить научные исследования по отдельным разделам (этапам, заданиям) темы, анализировать результаты, формулировать выводы					
Индикаторы достижения компетенции ПК-3 Номера вопросов и задач				росов и задач		
Код	Содержание	вопросы к экзамену	задачи к экзамену	вопросы к зачету	вопросы по курсовому проекту (работе)	
31	структуру научной работы и правила ее оформления	1-61;68-70	-	1-30	-	
У1	провести статистическую обработку и анализ результатов исследований, сформулировать выводы	2-61; 68-70	1-14	3-30	-	
H1	навыками планирования и реализации научных исследований в профессиональной области	32-70	1-14	25-30	-	
ОПЬ	С-1. Способен определять биологи	ческий статус,	нормативі	ные общеклинич	ческие по-	

казатели органов и систем организма животных, а также качества сырья и продуктов животного и растительного происхождения Индикаторы достижения компетен-Номера вопросов и задач ции ОПК-1 вопросы ПО вопросы к вопросы к задачи к Код Содержание курсовому экзамену экзамену зачету проекту (работе) технику безопасности и правила личной гигиены при обследовании животных, способы их фиксации; схемы клиниче-31 ского исследования животного 1-102 и порядок исследования отдельных систем организма; методологию распознавания патологического процесса собирать И анализировать анамнестические данные, проводить лабораторные и функ-У1 циональные исследования не-1-102 1-26 обходимые для определения биологического статуса животных практическими навыками по самостоятельному проведению обследования H1 клинического 1-102 1-26 животного применением классических методов исследований

5.4.2. Оценка достижения компетенций в ходе текущего контроля

Γ	ПК-3. Способен проводить научные исследования по отдельным разделам (этапам, заданиям) темы, анализировать результаты, формулировать выводы					
	Индикаторы достижения компетенции ПК-3	Номера вопросов и задач				
Код	Содержание	вопросы тестов устного опроса задачи для проверки умений и навыков				
31	структуру научной работы и правила ее оформления	1-120	1-107	-		
У1	провести статистическую обработку и анализ результатов исследований, сформулировать выводы	1-120	1-107	1-26		
H1	навыками планирования и реа-	1-120	1-107	1-26		

лизации научных исследований		
в профессиональной области		

ОПК-1. Способен определять биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных, а также качества сырья и продуктов животного и растительного происхождения

Индикаторы достижения компетенции ОПК-1		Номера вопросов и задач		и задач
Код	Содержание	вопросы тестов	вопросы устного опроса	задачи для проверки умений и навыков
31	технику безопасности и правила личной гигиены при обследовании животных, способы их фиксации; схемы клинического исследования животного и порядок исследования отдельных систем организма; методологию распознавания патологического процесса	1-120	1-107	-
У1	собирать и анализировать анамнестические данные, проводить лабораторные и функциональные исследования необходимые для определения биологического статуса животных	1-120	1-107	1-26
Н1	практическими навыками по самостоятельному проведению клинического обследования животного с применением классических методов исследований	1-120	1-107	1-26

6. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины 6.1. Рекомендуемая литература

No	Библиографическое описание	Тип издания	Вид учебной литературы
1	Биохимия животных: учебник: учебник для студентов вузов, обучающихся по специальности 310700 - 3оотехния и 310800 - Ветеринария / Ю. В. Конопатов, С. В. Василье - СПб: Лань, 2015 [ЭБС Лань] http://elib.pstu.ru/Record/ RULAN72095.	Учебное	Основная
2	Конопельцев И. Г. Биологические свойства гормонов и их применение в ветеринарии [электронный ресурс]: / Конопельцев И.Г., Сапожников А.Ф Москва: Лань, 2013 < URL: https://e.lanbook.com/book/30197	Учебное	Основная

3	Кузьмичева В. Н. Биохимия в животноводстве: [учебное пособие] для студентов высших учебных заведений, обучающихся по направлению подготовки (специальности) 36.03.02 "Зоотехния" / В. Н. Кузьмичева, И. Ю. Венцова, А. В. Аристов; Воронежский государственный аграрный университет - Воронеж: Воронежский государственный аграрный университет, 2015 - 180 с. [ЦИТ 13063] [ПТ] https://xn90ax2c.xnplai/catalog/000200_000018_RU NLR_BIBL_A_011615444/	Учебное	Основная
4	Хазипов Н. 3. Биохимия животных с основами физколло- идной химии: учебник для студентов вузов, обучающих- ся по специальностям "Зоотехния" и "Ветеринария" / Н. 3. Хазипов, А. Н. Аскарова, Р. П. Тюрикова - М.: КолосС, 2010 - 328 с. : ил .— Библиогр.: с. 325. http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785953208000.html	Учебное	Основное
5	Клопов М. И. Биологически активные вещества в физиологических и биохимических процессах в организме животного [электронный ресурс] / Клопов М. И., Максимов В. И Москва: Лань, 2012 [ЭИ] [ЭБС Лань] https://dic.academic.ru/book.nsf/60812967/	Учебное	Дополнительная
6	Кузьмичева В. И. Метаболизм воды и минеральных веществ в организме животных: лекция: [учеб. изд.] / В. И. Кузьмичева, И. Ю. Венцова; Воронеж. гос. аграр. ун-т - Воронеж: ВГАУ, 2010 - 47 с. [ЦИТ 4487] [ПТ] //www.twirpx.com/file/2543900/	Учебное	Дополнительная
7	Кузьмичева В. Н. Витамины: лекция / В. Н. Кузьмичева, И. Ю. Венцова; Воронеж. гос. аграр. ун-т - Воронеж: ВГАУ, 2009 - 40 с. [ЦИТ 4094] <url: 2543900="" <="" file="" td="" www.twirpx.com=""><td>Учебное</td><td>Дополнительная</td></url:>	Учебное	Дополнительная
8	Кузьмичева В. Н. Гормоны: лекция / В. Н. Кузьмичева, И. Ю. Кушнир; Воронеж. гос. аграр. ун-т - Воронеж: ВГАУ, 2006 - 43 с. Кузьмичева В. Н. Метаболические пути в организме животных: учебное пособие / В. Н. Кузьмичева, И. Ю.	Учебное	Дополнительная
9	Венцова; Воронежский государственный аграрный университет - Воронеж: Воронежский государственный аграрный университет, 2009 - 186 с. [ЦИТ 3996] [ПТ] < URL: //www.twirpx.com/file/877110/		
10	Кузьмичева В. Н. Ферменты: Лекция / В. Н. Кузьмичева, И. Ю. Кушнир; Воронеж. гос. аграр. ун-т - Воронеж: ВГАУ, 2006 - 40 с. https://www.twirpx.com/file/2543900/	Учебное	Дополнительная
11	Методическое пособие по дисциплине "Биологическая химия" для студентов очной формы обучения по направлению подготовки 111900.62 "Ветеринарносанитарная экспертиза" / Воронеж. гос. аграр. ун-т; [сост.: И.Ю. Венцова, С.В. Польских] - Воронеж: Воронежский государственный аграрный университет, 2013 - 63 с. [ЦИТ 7847] [ПТ] http://www.docme.ru/doc/1162159/472.	Методическое	Дополнительная
12	Польских С. В. Методические указания для самостоя-	Методическое	Дополнительная

		тельной работы по дисциплине "Физической и биологи-		
		ческой химии". Ч. І: для студентов очной формы обуче-		
		ния по направлениям 36.03.02 (111100.62) - "Зоотехния",		
		36.03.01 (111900.62) - Ветеринарно-санитарной экспер-		
		тизы / С. В. Польских, И. Ю. Венцова; Воронеж. гос. аг-		
		рар. ун-т - Воронеж: Воронежский государственный аг-		
		рарный университет, 2014 - 44 с. [ЦИТ		
		http://www.docme.ru/doc/1162980/71.		
		Ветеринария [Электронный ресурс]: ежемесячный науч-		
	13	но-производственный журнал / М-во сел. хоз-ва РФ -	Периодическое	
	13	Москва: Редакция журнала "Ветеринария", 2012-2014,	периодическое	
		2018 [ЭИ] http://journalveterinariya.ru/soderzhaniye-2018-g		
		Зоотехния [Электронный ресурс]: ежемесячный теорети-		
		ческий и научно-практический журнал / учредитель : Ре-		
	14	дакция журнала "Зоотехния" - Москва: Редакция журнала	Периодическое	
		"Зоотехния", 2012-2014, 2018 [ЭИ] http://www.list-		
		org.com/company/1560583		

6.2. Ресурсы сети Интернет

6.2.1. Электронные библиотечные системы

№	Название	Размещение	
1	Лань	https://e.lanbook.com	
2	ZNANIUM.COM	http://znanium.com/	
3	ЮРАЙТ	http://www.biblio-online.ru/	
4	IPRbooks	http://www.iprbookshop.ru/	
5	E-library	https://elibrary.ru/	
6	Электронная библиотека ВГАУ	http://library.vsau.ru/	

6.2.2. Профессиональные базы данных и информационные системы

№	Название	Размещение
1	Справочная правовая система Гаранат	http://www.consultant.ru/
2	Справочная правовая система Консультант Плюс	http://ivo.garant.ru
3	Информационная система по сельскохо- зяйственным наукам и технологиям	http://agris.fao.org/

6.2.3. Сайты и информационные порталы

oizio. Cuntin il inipopiatuli noptarini			
№	Название	Размещение	
1	ГНУ НИИММП	http://volniti.ucoz.ru/	
2	Союз животноводов России	https://pocceльхоз.pф/gosorgany/soyuz- zhivotnovodov-rossii.html	

7. Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины

7.1. Помещения для ведения образовательного процесса и оборудование

3.0	TT	уодесси и осорудовиние
№ п/п	Наименование помещений для проведения всех видов учебной деятельности, предусмотренной учебным планом, в том числе помещения для самостоятельной работы, с указанием перечня основного оборудования, учебно-наглядных пособий и используемого программного обеспечения	Адрес(местоположение) помещений для проведения всех видов учебной деятельности, предусмотренной учебным планом(в случае реализации образовательной программы в сетевой форме дополнительно указывается наименование организации, с которой заключен договор)
1.	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа: комплект учебной мебели, демонстрационное оборудование и учебно-наглядные пособия, компьютерная техника с возможностью подключения к сети "Интернет" и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду используемое программное обеспечение: MS Windows, Office MS Windows, DrWeb ES, 7-Zip, MediaPlayer Classic, Google Chrome / Mozilla Firefox / Internet Explorer, ALT Linux, LibreOffice	394087, Воронежская область, г. Воронеж, ул. Ломоносова, 112
2	Лаборатория, учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации, индивидуальных и групповых консультаций: комплект учебной мебели, демонстрационное оборудование и учебнонагладные пособия, лабораторное оборудование: дистиллятор, шкаф сушильный, прибор для электрофореза, термостат электрический, иономер	394087, Воронежская область, г. Воронеж, ул. Ломоносова, 112, а. 105
3	Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования: мебель для хранения и обслуживания учебного оборудования, демонстрационное оборудование и учебнонаглядные пособия, лабораторное оборудование: холодильник, весы электронные, микроскоп	394087, Воронежская область, г. Воронеж, ул. Ломоносова, 112, а. 114
4	Помещение для самостоятельной работы: комплект учебной мебели, демонстрационное оборудование и учебно-наглядные пособия, компьютерная техника с возможностью подключения к сети "Интернет" и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду, используемое программное обеспечение MS Windows, Office MS Windows, DrWeb ES, 7-Zip, MediaPlayer Classic, Google Chrome / Mozilla Firefox / Internet Explorer, ALT Linux, LibreOffice	394087, Воронежская область, г. Воронеж, ул. Ломоносова, 114б, а. 18 (с 16 часов до 19 часов)

7.2. Программное обеспечение

7.2.1. Программное обеспечение общего назначения

№	Название	Размещение
1	Операционные системы MS Windows / Linux	ПК в локальной сети ВГАУ
2	Пакетыофисныхприложений Office MS Windows / OpenOffice	ПК в локальной сети ВГАУ
3	Программы для просмотра файлов AdobeReader / DjVuReader	ПК в локальной сети ВГАУ
4	Браузеры Google Chrome / Mozilla Firefox / Internet Explorer	ПК в локальной сети ВГАУ
5	Антивирусная программа DrWeb ES	ПК в локальной сети ВГАУ
6	Программа-архиватор 7-Zip	ПК в локальной сети ВГАУ
7	Мультимедиа проигрыватель MediaPlayerClassic	ПК в локальной сети ВГАУ
8	Платформа онлайн-обучения eLearningserver	ПК в локальной сети ВГАУ

7.2.2. Специализированное программное обеспечение

Не предусмотрено

8. Междисциплинарные связи

Дисциплина, с которой необхо- димо согласование	Кафедра, на которой преподается дисциплина	Подпись заведующе- го кафедрой
Интенсификация технологических процессов производства продукции животноводства	Частной зоотехнии	Moef

Приложение Лист периодических проверок рабочей программы и информация о внесенных изменениях

Должностное лицо, проводившее проверку: Ф.И.О., должность	Дата	Потребность в корректировке указанием соответствующих разделов рабочей программы	Информация о внесенных изменениях
Председатель МК ФВМ и ТЖ доцент Шапошникова Ю.В.	Протокол МК ФВМ и ТЖ № 14 от 18.06.2020 г	На 2020-2021 уч. год потребности в корректировке нет	-
Председатель МК ФВМ и ТЖ доцент Шапошникова Ю.В.	Протокол МК ФВМ и ТЖ № 15 от 24.06.2021 г	На 2021-2022 уч. год потребности в корректировке нет	-
Председатель МК ФВМ и ТЖ доцент Шапошникова Ю.В.	Протокол МК ФВМ и ТЖ № 13 от 28.06.2022 г	На 2022-2023 уч. год внести корректировку в п.7. Рабочая программа актуализирована на 2022-2023 учебный год.	табл. 7.1.1, табл. 7.1.2, табл. 7.2.1
Председатель МК ФВМ и ТЖ доцент Шапошникова Ю.В.	Протокол МК ФВМ и ТЖ № 9 от 24.06.2023 г	Рабочая программа актуализирована на 2023-2024 учебный год.	-
Председатель МК ФВМ и ТЖ доцент Шапошникова Ю.В.	Протокол МК ФВМ и ТЖ № 10 от 24.06.2024 г	Рабочая программа актуализирована на 2024-2025 учебный год.	-