

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
федеральное государственное бюджетное образовательное
учреждение высшего образования
«ЮЖНО-УРАЛЬСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

ИНСТИТУТ ВЕТЕРИНАРНОЙ МЕДИЦИНЫ



УТВЕРЖДАЮ:

Заместитель декана заочного факультета

С.А. Гриценко

«21» марта 2019 г.

Кафедра Естественных дисциплин

Рабочая программа дисциплины

Б1.О.22 БИОХИМИЯ И БИОХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ОЦЕНКИ СОСТОЯНИЯ ЖИВОТНЫХ

Направление подготовки: **36.03.02 Зоотехния**

Профиль: **Технология производства продуктов животноводства**

Уровень высшего образования – **бакалавриат**

Квалификация – **бакалавр**

Форма обучения: **заочная**

Троицк
2019

Рабочая программа дисциплины «Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных» составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования (ФГОС ВО), утвержденного Приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 22.09.2017 г. № 972. Рабочая программа предназначена для подготовки бакалавра по направлению 36.03.02 Зоотехния, профиль: Технология производства продуктов животноводства

Настоящая рабочая программа дисциплины составлена в рамках основной профессиональной образовательной программы (ОПОП) и учитывает особенности обучения при инклюзивном образовании лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ).

Составитель – кандидат биологических наук, доцент Серeda Т. И..

Рабочая программа дисциплины обсуждена на заседании кафедры «Естественных дисциплин»

«05» марта 2019 г. (протокол №10)

Заведующий кафедрой «Естественных дисциплин», доктор биологических наук, профессор



Дерхо М.А.

Рабочая программа дисциплины одобрена методической комиссией заочного обучения

«21» марта 2019 г. (протокол №5)

Председатель Методической комиссии факультета заочного обучения, доктор сельскохозяйственных наук, доцент



А.А. Белооков

Заместитель директора информационно-библиотечного обслуживания




(Ф.И.О.)

СОДЕРЖАНИЕ

1. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП	4
1.1. Цель и задачи дисциплины	4
1.2. Компетенции и индикаторы их достижений	4
2. Место дисциплины в структуре ОПОП	4
3. Объем дисциплины и виды учебной работы	5
4. Структура и содержание дисциплины	6
4.1. Содержание дисциплины	6
4.2. Содержание лекций	8
4.3. Содержание лабораторных занятий	8
4.4. Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся	8
5. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине	9
6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине	10
7. Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины	10
8. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины	10
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины	10
10. Информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем	11
11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине	11
Приложение. Фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся	12
Лист регистрации изменений	53

1. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП

1.1. Цель и задачи дисциплины

Бакалавр по направлению 36.03.02 Зоотехния должен быть подготовлен к решению задач профессиональной деятельности следующего типа: производственно-технологических.

Цель дисциплины – формирование теоретических знаний и практических умений, необходимых для изучения дисциплин профессионального цикла, формирование практических навыков, необходимых для осуществления проведения качественного и количественного анализа объектов живой природы, получить методологические и теоретические знания по биологической химии в соответствии с формируемыми компетенциями.

Задачи дисциплины:

- изучение химического состава живых организмов и биологических жидкостей, методов химического анализа, физико-химических свойств биомолекул и механизмов их химических превращений, лежащих в основе существования организма.
- формирование представлений о химическом составе клеток организма и биологических жидкостей; энергетике и кинетике химических процессов в организме; обмене веществ и энергии;
- умения использовать полученные знания об обмене веществ для оценки состояния животного.
- практических навыков в подготовке, организации, выполнении химического лабораторного эксперимента, включая использование современных приборов и оборудования, в том числе привить практические навыки, значимые для будущей профессиональной деятельности;

1.2. Компетенции и индикаторы их достижений

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

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН	
ИД – 1. ОПК-1 Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных	знания	Обучающийся должен знать основные нормативные биохимические показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 – 3.1)
	умения	Обучающийся должен уметь использовать основные нормативные биохимические показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 - У.1)
	навыки	Обучающийся должен владеть навыками использования основных нормативных биохимических показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 - Н.1)

2. Место дисциплины в структуре ОПОП

Дисциплина «Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных» относится к обязательной части основной профессиональной образовательной программы бакалавриата (Б1.О.22).

3. Объем дисциплины и виды учебной работы

Объем дисциплины «Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных» составляет 7 зачетных единицы (ЗЕТ), 252 академических часа (далее часов). Дисциплина изучается на 3 курсе (вторая сессия) и на 4 курсе (первая сессия).

1. 3.1. Распределение объема дисциплины по видам учебной работы

Вид учебной работы	Количество часов
Контактная работа (Всего)	32
<i>В том числе:</i>	
<i>Лекции (Л)</i>	12
<i>Лабораторные занятия (ЛЗ)</i>	20
Самостоятельная работа обучающихся (СР)	211
Контроль	9
Итого	252

3.2. Распределение учебного времени по разделам и темам

№ темы	Наименование разделов и тем	Всего часов	в том числе			
			контактная работа		СР	кон- троль
			Л	ЛЗ		
1	2	3	4	5	6	7
Раздел 1. Статическая биохимия						
1.1	Моносахариды		2			x
1.2	Аминокислоты, классификация, свойства		2			x
1.3	Общие свойства липидов			2		x
1.4	Химические свойства ди и полисахаридов			2		x
1.5	Качественные реакции на белки			2		x
1.6	Строение и химические свойства жиров				10	x
1.7	Строение и химические свойства углеводов				14	x
1.8	Строение и химические свойства аминокислот и белков				20	x
Раздел 2. Биорегуляторы						
2.1	Ферменты: строение, свойства.		2			x
2.2	Определение каротина в сыворотке крови			2		x
2.3	Определение витамина С в сыворотке крови			2		x
2.4	Биологическая роль витаминов				15	x
2.5	Биологическая роль ферментов				16	x
2.6	Биологическая роль гормонов				20	x
2.7	Биологические катализаторы				20	x
Раздел 3. Динамическая биохимия						
3.1.	Обмен веществ и энергии		2			x
3.2	Обмен углеводов		2			x
3.3	Количественное определение глюкозы в сыворотке крови			2		x
3.4	Гидролиз жира			2		x
3.5	Определение иммунных белков			2		x
3.6	Метаболизм углеводов				10	x
3.7	Метаболизм липидов				10	x
3.8	Метаболизм белков				10	x
3.9	Метаболизм водного и минерального обменов				10	x

310	Превращение веществ и энергии в организме				10	x
Раздел 4. Биохимические методы оценки состояния животных						
4.1	Биохимия крови		2			x
4.2	Общий белок крови как индикатор белкового обмена			2		x
4.6	Определение альфа-амилазы			2		x
4.3	Биохимические и физиологические показатели крови				10	x
4.4	Химический состав мышечной ткани				15	x
4.5	Состав соединительной ткани				15	x
4.6	Химический состав молока				15	x
	Итого:	252	12	20	211	9

4. Структура и содержание дисциплины

4.1. Содержание дисциплины

Раздел 1. Статическая биохимия.

Липиды.

Классификация липидов. Биологическая роль липидов. Неомыляемые и омыляемые липиды. Простые и сложные липиды. Жиры (триацилглицерины). Состав и строение. Физические свойства жиров. Жидкие и твердые жиры. Аналитическая характеристика жиров: кислотное число, число омыления, иодное число. Химические свойства жиров Мыла, детергенты. Воски. Стероиды. Общая характеристика строение и биологическая роль Сложные липиды. Строение, свойства, биологическое значение.

Углеводы.

Распространение в природе. Понятие о фотосинтезе. Биологическая роль. Классификация.

Моносахариды. Альдопен-тозы (рибоза, дезоксирибоза, ксилоза), альдогексозы (глюкоза, манноза, галактоза), кетогексозы (фруктоза), седогептулоза. Оптическая изомерия. Таутометрия. Открытые и циклические формы. Гликопиранозы, гликофуранозы. Полуацетальный (гликозидный) гидроксил. Мутаротация. Аномеры. Номенклатура и способы изображения (формулы Фишера, Хеуорса). Распространение в природе, синтетические способы получения. Физические и химические свойства. Характерные особенности полуацетального (гликозидного) гидроксила. Гликозиды. Свойства карбонильной группы. Альдоновые, сахарные, уроновые кислоты. Эпимеризация. Свойства спиртовых гидроксильных. Фосфорные эфиры моносахаридов. Брожение.

Дисахариды. Классификация. Невосстанавливающие дисахариды: сахароза. Строение, свойства, значение. Восстанавливающие дисахариды: мальтоза, лактоза, целлобиоза. Строение, свойства, биологическое значение.

Полисахариды. Крахмал, гликоген. Строение, физические и химические свойства. Гидролиз крахмала. Декстрины. Распространение в природе, значение. Целлюлоза (клетчатка). Распространение в природе, строение, физические и химические свойства, значение. Производные клетчатки. Эфиры. Гетерополисахариды: хондроитинсульфат, гепарин, гиалуроновая кислота. Особенности строения. Биологическое значение.

Аминокислоты.

Белки. Классификация. Изомерия. Оптическая изомерия. Номенклатура. Распространение в природе. Биологическая роль аминокислот и их применение в сельском хозяйстве и медицине. Методы получения: из галогенокислот, гидролизом белковых веществ (кислотным, ферментативным). Физические свойства. Химические свойства. Амфотерная природа аминокислот, изоэлектрическая точка. Реакции карбоксильной группы аминокислот. Образование солей, сложных эфиров. Реакции аминогруппы аминокислот. Образование солей с кислотами. Взаимодействие с азотистой кислотой, формальдегидом (формальное титрование), нингидридом и применение этих реакций для количественного определения ами-

нокислот. Отношение α -, β -, γ -аминокислот к нагреванию. Пептиды, дикетопиперазины. Полипептиды. Белки. Распространение в природе. Классификация. Аминокислотный состав белков. Структурная организация белков. Свойства белков, их значение

Раздел 2. Биорегуляторы

Витамины: определение витаминов, классификация и номенклатура, понятие об авитаминозах, гиповитаминозах, гипервитаминозах, авитаминах, провитаминах. Жирорастворимые витамины: витамины группы А (ретинолы), D (кальциферолы), группы Е (токоферолы), группы К, коэнзим Q (убихинон). Строение, свойства, источники, биологическая роль. Водорастворимые витамины: В1 (тиамин), В2 (рибофлавин), В3 (пантотеновая кислота), В5 (никотиновая кислота и никотинамид), В6 (пиридоксин, пиридоксаль, пиридоксамин), В12 (цианкобаламин), Н (биотин), Вс (фолиевая кислота), С (аскорбиновая кислота), Р (биофлавоноиды). Строение, природные источники, биологическая роль, участие в образовании коферментов.

Ферменты: понятие, химическая природа, понятие о проферментах и изоферментах, современная номенклатура и классификация, кинетика ферментативных реакций, механизм действия, основные свойства. Принципы выделения и очистки.

Гормоны: определение, гормоны как эффекторы обмена веществ. Механизм действия. Место биосинтеза гормонов – эндокринные железы. Гипер – гиподисфункции желез. Гормоны щитовидной железы, структура, свойства, биологическое действие. Гормоны поджелудочной железы – инсулин, глюкагон; структура, свойства, биологическая роль. Гормоны мозгового слоя и коры надпочечников; их структура, свойства, биологическая роль. Гормоны гипоталамуса. Гормоны передней и задней доли гипофиза; структура, свойства, биологическая роль. Гормоны половых желез. Их структура, свойства, биологическая роль. Простатиты. Использование гормонов и их синтетических аналогов в пищевой промышленности.

Раздел 3. Динамическая биохимия

Общая характеристика обмена веществ и энергии: основные этапы обмена веществ. Пути образования энергии: биологическое окисление, субстратное фосфорилирование.

Обмен углеводов: биологическая роль углеводов, этапы обмена и их характеристика, нейрогуморальная регуляция, понятие о гипогликемии и гипергликемии.

Обмен липидов (жиров, холестерина, фосфолипидов): биологическое значение липидов, этапы обмена и их характеристика, регуляция.

Обмен белков (простых и сложных): биологическая роль белков, полноценные и неполноценные белки, принципы нормирования белкового и аминокислотного питания животных, этапы обмена и их характеристика, пути использования свободных аминокислот в тканях, принципы регуляции обмена.

Минеральный и водный обмен: биологическая роль воды и минеральных веществ, этапы обмена, пути регуляции. Значение макро- и микроэлементов в животноводстве. Взаимосвязь обмена различных веществ.

Раздел 4. Биохимические методы оценки состояния животных

Биохимия крови: участвует в физиологических процессах, протекающих в организме, химический состав крови: белки, жиры и жироподобные вещества, углеводы, различные метаболиты, ферменты, гормоны, витамины, соли, газы.

Биохимия мышечной ткани: химический состав: вода, белки, азотистые экстрактивные вещества, безазотистые экстрактивные вещества, минеральные вещества, жиры и липоиды. Разнообразие и специфичность витаминов, белков, липоидов и экстрактивных веществ.

Биохимия соединительной и покровной ткани: Химический состав соединительной ткани, её структурная и функциональная роль в организме. Виды соединительной ткани.

Биохимия молока: химический состав молока; белки молока: казеиноген, лактоальбумин, лактоглобулин, липопротеиды, белки-ферменты и др., методы осаждения и выделения белков молока.

4.2. Содержание лекций

	Наименование лекции	Количество часов
1	Моносахариды	2
2	Аминокислоты, классификация, свойства	2
3	Ферменты, строение, свойства	2
4	Обмен веществ и энергии	2
5	Обмен углеводов	2
6	Биохимия крови	2
	Итого	12

4.3. Содержание лабораторных занятий

№ п/п	Наименование лабораторных занятий	Количество часов
1	Общие свойства липидов	2
2	Химические свойства моносахаридов	2
3	Качественные реакции на белки	2
4	Определение каротина в сыворотке крови	2
5	Определение витамина С в сыворотке крови	2
6	Количественное определение глюкозы в сыворотке крови	2
7	Гидролиз жира	2
8	Определение иммунных белков	2
9	Общий белок крови как индикатор белкового обмена	2
10	Определение альфа-амилазы	2
	Итого	20

4.4 Содержание практических занятий

Практические занятия не предусмотрены

4.5. Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся

4.5.1. Виды самостоятельной работы обучающихся

	Виды самостоятельной работы обучающихся	Количество часов
1.	Подготовка к тестированию	30
2.	Подготовка к письменному опросу	30
3.	Самостоятельное изучение отдельных тем и вопросов	151
	Итого	211

4.5.2. Содержание самостоятельной работы обучающихся

№ п/п	Наименование тем	Количество часов
1	Строение и химические свойства жиров	10
2	Строение и химические свойства углеводов	14
3	Строение и химические свойства аминокислот и белков	20

4	Биологическая роль витаминов	15
5	Биологическая роль ферментов	10
6	Биологическая роль гормонов	20
7	Биологические катализаторы	20
8	Обмен веществ	10
9	Метаболизм углеводов	10
10	Метаболизм липидов	10
11	Метаболизм белков	10
12	Метаболизм водного и минерального обменов	10
13	Биохимические и физиологические показатели крови	10
14	Химический состав мышечной ткани	15
15	Состав соединительной ткани	15
16	Химический состав молока	15
	Итого	211

5. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

Основная и дополнительная учебная литература имеется в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

1. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования бакалавриат, форма обучения заочная / Сост. М.А. Дерхо, Т.И. Серeda. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 97 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

2. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения – заочная / Сост. Т.И. Серeda. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 106 с.-Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

Для установления соответствия уровня подготовки обучающихся требованиям ФГОС ВО разработан фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине. Фонд оценочных средств представлен в Приложении.

7. Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины

Основная и дополнительная учебная литература имеется в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Основная:

1. Биологическая химия [Электронный ресурс]: учебник / А. Д. Таганович, Э. И. Олецкий, Н. Ю. Коневалова, В. В. Лелевич; под ред. А. Д. Таганович. - Минск : Вышэйшая школа, 2013. - 672 с. – Режим доступа: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=235731>

2. Конопатов, Ю. В. Биохимия животных [Электронный ресурс: учебное пособие / Ю.В. Конопатов, С.В. Васильева. — Санкт-Петербур: Лань, 2015. — 382 с. — Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=60652.

3. Основы биологической химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / Э.В. Горчаков [и др.]. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 208 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/112688>.

Дополнительная:

4. Пинчук, Л. Г. Биохимия [Электронный ресурс] / Л. Г. Пинчук, Е. П. Зинкевич, С. Б. Гридина; под ред. А. В. Дюмина. - Кемерово: Кемеровский технологический институт пищевой промышленности, 2011. - 364 с. - Режим доступа: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=141519>.

5. Шамраев, А. В. Биохимия [Электронный ресурс] : учебное пособие / А. В. Шамраев ; Министерство образования и науки Российской Федерации, Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего профессионального образования «Оренбургский государственный университет». - Оренбург : ОГУ, 2014. - 186 с. : ил., схем. – Режим доступа: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=270262>.

8. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины

- 8.1. Единое окно доступа к учебно-методическим разработкам <https://юургау.рф>
- 8.2. ЭБС «Издательство «Лань» – <http://e.lanbook.com>
- 8.3. ЭБС «Университетская библиотека online» – <http://biblioclub.ru>
- 8.4. Научная электронная библиотека «eLIBRARY.ru»

9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Учебно-методические разработки имеются на кафедре органической, биологической и физколлоидной химии, в научной библиотеке, в локальной сети Института ветеринарной медицины и на сайте ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

1. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования бакалавриат, форма обучения заочная / Сост. М.А. Дерхо, Т.И. Серeda. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 97 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

2. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения – заочная / Сост. Т.И. Серeda. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 106 с.- Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

Учебно-методические разработки имеются в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

10. Информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

В Научной библиотеке с терминальных станций предоставляется доступ к базам данных:

- СПС «КонсультантПлюс»: «Версия Эксперт», «Версия Проф», «Деловые бумаги»
- ИСС Техэксперт: «Базовые нормативные документы», «Электроэнергетика», «Экология. Проф»;
- Электронный каталог Института ветеринарной медицины - http://nb.sursau.ru:8080/cgi/zgate.exe?Init+IVM_rus1.xml,simpl_IVM1.xsl+rus.

- Программное обеспечение:
- Microsoft Office Basic 2007 w/Ofc Pro Tri (MLK) OEM Software S 55-02293
- Windows XP Home Edition OEM Software № 09-0212 X12-53766
- MyTestXPRo 11.0
- Антивирус Kaspersky Endpoint Security

11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Учебные аудитории для проведения занятий, предусмотренных программой, оснащенные оборудованием и техническими средствами обучения

Учебные аудитории № 318 оснащенные оборудованием и техническими средствами для выполнения лекционных занятий и лабораторных работ.

Помещения для самостоятельной работы обучающихся

Помещение № 420 для самостоятельной работы, оснащенное компьютерной техникой с подключением к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Перечень оборудования и технических средств обучения

- сушильный шкаф; рН-метр-150 МИ;
- водяная баня комбинированная лабораторная;
- рефрактометр; дистиллятор UD-1100;
- фотоэлектроколориметр КФК-3;
- термостат ТС-80;
- штативы лабораторные

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации
обучающихся

СОДЕРЖАНИЕ ПРИЛОЖЕНИЯ

1	Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины	14
2	Показатели, критерии и шкала оценивания сформированности компетенций	14
3	Типовые контрольные задания и иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения ОПОП	15
4	Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций	15
4.1	Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости.	15
	4.1.1 Тестирование	15
	4.1.2 Письменный опрос	18
4.2	Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации	19
	4.2.1.Экзамен	19

1. Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины

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

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН			Наименование оценочных средств	
	знания	умения	навыки	Текущая аттестация	Промежуточная аттестация
ИД – 1. ОПК-1 Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных	Обучающийся должен знать основные нормативные биохимические показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 – 3.1)	Обучающийся должен уметь использовать основные нормативные биохимические показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 - У.1)	Обучающийся должен владеть навыками использования основных нормативных биохимических показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма (Б1.О.22, ОПК-1 - Н.1)	Тестирование, письменный опрос	Экзамен

2. Показатели, критерии и шкала оценивания индикаторов достижения компетенций

Показатели оценивания (Формируемые ЗУН)	Критерии и шкала оценивания результатов обучения по дисциплине			
	Недостаточный уровень	Достаточный уровень	Средний уровень	Высокий уровень
Б1.О.22, ОПК-1- 3.1	Обучающийся не проявляет знаний по основным нормативные биохимические показатели крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма	Обучающийся слабо разбирается в вопросах биологической химии, допускает неточности в нормативных биохимических показателях крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма	Обучающейся разбирается в вопросах биологической химии, умеет применить знания основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма	Обучающейся отлично разбирается в вопросах биологической химии, умеет применить знания основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма
Б1.О.22, ОПК-1У.1	Обучающийся не умеет проявить способность и готовность к оценке основных нормативных биохимических показателях крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности	Обучающийся слабо проявляет способность и готовность к оценке основных нормативных биохимических показателях крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности	Обучающийся умеет проявить способность к оценке основных нормативных биохимических показателях крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического	Обучающийся умеет самостоятельно проявить способность к оценке основных нормативных биохимических показателях крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического

	определения биологического статуса организма	возможности определения биологического		
Б1.О.22,ОПК-1- Н.1	Обучающийся не владеет навыками оценки способность и готовность к оценке основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического статуса организма	Обучающийся слабо владеет навыками оценки основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического	Обучающийся владеет навыками оценки основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического	Обучающийся свободно, уверенно владеет навыками оценки основных нормативных биохимических показателей крови животных, биохимические механизмы их изменений для возможности определения биологического

3. Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, сформированных в процессе освоения дисциплины

Типовые контрольные задания и материалы, необходимые для оценки знаний, умений и навыков, характеризующих базовый этап формирования компетенций в процессе освоения ОПОП, содержатся в учебно-методических разработках, приведенных ниже.

1. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования бакалавриат, форма обучения заочная / Сост. М.А. Дерхо, Т.И. Середа. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

2. Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по специальности 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения – заочная / Сост Т.И. Середа. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 106 с. Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций

В данном разделе методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и(или) опыта деятельности, по дисциплине «Биологическая химия», приведены применительно к каждому из используемых видов текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся.

4.1. Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости

4.1.1 Тестирование

Тестирование используется для оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по отдельным темам и/или разделам дисциплины. Тест представляет собой комплекс стандартизированных заданий, позволяющий упростить процедуру измерения знаний и умений обучающихся. Обучающимся выдаются тестовые задания с формулировкой вопросов и предложением выбрать один правильный ответ из нескольких вариантов ответов.

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
1.	Укажите, какой характер имеет группа-NH ₂ : 1. кислый 2. основной 3. нейтральный 4. амфотерный	ИД – 1. ОПК-1 Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных
2.	Структурным элементом крахмала является: 1. мононуклеотиды 2. глюкоза 3. фруктоза + глюкоза 4. галактоза	
3.	Укажите сахар, не обладающий восстанавливающими свойствами: 1. глюкоза 2. лактоза 3. галактоза 4. сахароза	
4.	При гидролизе нейтральные жиры распадаются на: 1. глицерин и мыла жирных кислот 2. глицерин и жирные кислоты 3. соли глицерина и соли жирных кислот 4. соли глицерина и жирные кислоты	
5.	Качественной реакцией на пептидную связь является реакция: 1. Фоля 2. нингидриновая 3. ксантопротеиновая 4. биуретовая	
6.	Роль витаминов группы D: 1. влияет на всасывание кальция из кишечника в кровь 2. влияет на синтез убихинона 3. поддерживают уровень кобальта в крови 4. влияет на всасывание магния из кишечника в кровь	
7.	Дегидрогеназы: 1. ускоряют реакции отщепления водорода и электронов от субстрата на промежуточный окислитель 2. ускоряют окислительно-восстановительные реакции с участием кислорода 3. ускоряют окислительно-восстановительные реакции в анаэробной среде	
8.	Действие вазопрессина сопровождается ... 1. повышением осмотического давления крови 2. уменьшением количества отделяемой мочи 3. понижением осмотического давления крови 4. увеличением количества отделяемой мочи	
9.	Биологические субстраты в тканях организма окисляются: 1. аэробно; 2. анаэробно; 3. анаэробно и аэробно; 4. не окисляются.	
10.	Пищеварение белков начинается в: 1. толстом кишечнике; 2. в тонком кишечнике; 3. в желудке; 4. в ротовой полости.	
11.	Укажите конечные продукты при окислении глюкозы в аэробных условиях 1. уксусный альдегид; 2. этиловый спирт; 3. углекислый газ и вода; 4. уксусная кислота.	ИД – 1. ОПК-1 Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных
12.	В методе спектрофотометрии, величина, зависящая от концентрации анализируемого вещества, называется... 1. интенсивность окраски 2. оптическая плотность 3. оптическая плотность	

	2. интенсивность излучения 4. длина волны	
13.	При любом патологическом процессе в организме млекопитающих наблюдаются изменения, вызванные ... 1. только патологическим процессом 2. патологическим процессом и возникающими метаболическими сдвигами 3. метаболическими нарушениями 4. инфекционными и инвазионными агентами	
14.	Универсальным аккумулятором, донором и трансформатором энергии в организме является: 1. ГТФ; 2. АТФ; 3. ЦТФ; 4. глюкозо-6-фосфат	
15.	Альбумин в крови транспортирует ... 1. углеводы 3. жирорастворимые витамины 2. водорастворимые витамины 4. глюкозу	
16.	Предсказательная ценность положительного результата лабораторного теста – это вероятность того, что у пациента ... 1. будет получен «+» результат 2. здорового будет получен «-» результат 3. с «+» результатом теста есть заболевание 4. с «-» результатом теста нет заболевания	
17.	В биохимическом анализе крови собаки было установлено наличие гипопропротеинемии и гипоальбунемии. Это может наблюдаться при ... 1. хроническом гепатите 3. злокачественной опухоли 2. остром гепатите 4. нефрите	
18.	При некрозе тканей из клетки в кровь попадают ... ферменты. 1. митохондриальные 3. митохондриальные и цитоплазматические 2. цитоплазматические 4. лизосомальные активностью ... Значение коэффициента де Ритиса – это соотношение между 1. АлАТ/АсАТ 2. АлАТ/ЛДГ 3. АсАТ/АлАТ 4. АлАТ+АсАТ/γ-ГГТ	
19.	В анализе крови пациента повышена концентрация мочевой кислоты, что позволяет поставить предварительный диагноз 1. печеночная недостаточность 2. сердечная недостаточность 3. почечная недостаточность 4. подагра	
20.	62. В анализе крови пациента установлено повышение концентрации креатинина, что позволяет поставить предварительный диагноз ... 1. печеночная недостаточность 2. сердечная недостаточность 3. почечная недостаточность 4. легочная недостаточность	

Критерии оценки ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся до начала тестирования. Результат тестирования объявляются непосредственно после его сдачи. Критерии оценивания теста, состоящего из пяти вопросов (время выполнения 7-10 мин.) приведены в таблице:

шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	100 (5 правильных ответов)

шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 4 (хорошо)	80 (4 правильных ответа)
Оценка 3 (удовлетворительно)	60 (3 правильных ответа)
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 40 (2 правильных ответа)

4.1.2 Письменный опрос

Письменный опрос используется для оценки качества освоения студентом образовательной программы по отдельным вопросам и/или темам дисциплины. Темы письменных опросов заранее сообщаются обучающимся.

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
1.	Раздел 1. Статическая биохимия	
	<p>1. Липиды: определение, классификация, формулы представителей, нахождение в природе, биологическая роль, физические и химические свойства, спирты входящие в состав липидов.</p> <p>2. Нейтральные жиры: строение, классификация, формулы представителей, биологическая роль, физические и химические свойства, числа жира (йодное, кислотное, число омыления и их значение), формулы кислот, входящих в состав жиров и их биологическое значение.</p> <p>3. Понятие об углеводах и их классификация. Формулы представителей.</p> <p>4. Глюкоза: изомеры, их запись по Хеуорсу, биологическая роль.</p> <p>5. Дисахариды: понятие, классификация, формулы представителей.</p> <p>6. Понятие о полисахаридах и их классификация. Примеры.</p> <p>7. Аминокислоты: определение, классификация, формулы представителей, реакция образования из них полипептида, химические свойства аминокислот и биологическое значение этих реакций, биологическая роль аминокислот.</p> <p>8. Строение белковой молекулы: виды связей белковой молекулы, уровни организации (первичная, вторичная, третичная, четвертичная структуры и какими связями они формируются), понятие о глобулярных и фибриллярных белках, примеры.</p> <p>9. Белки: определение, классификация, краткая характеристика каждого класса, нахождение в природе, биологическая роль белков, примеры.</p> <p>10. Нуклеопротеиды: определение, строение, классификация, химические свойства, биологическое значение, нахождение в природе.</p>	<p>ИД – 1. ОПК-1</p> <p>Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных</p>

Критерии оценки представлены в таблице:

Ответ оценивается оценкой «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно». Критерии оценки ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся в начале занятий. Оценка объявляется студенту после проверки письменного ответа.

Вопросы для письменного опроса указаны в методичке: «Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных» [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения заочная / Сост. Т.И. Серeda. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019. – 106 с. Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично)	<ul style="list-style-type: none"> - студент полно усвоил учебный материал; - показывает знание основных понятий темы, грамотно пользуется терминологией; - проявляет умение анализировать и обобщать информацию, навыки связного описания явлений и процессов; - демонстрирует умение излагать учебный материал в определенной логической последовательности; - показывает умение иллюстрировать теоретические положения конкретными примерами; - демонстрирует сформированность и устойчивость знаний, умений и навыков;

	- могут быть допущены одна–две неточности при освещении второстепенных вопросов.
Оценка 4 (хорошо)	ответ удовлетворяет в основном требованиям на оценку «5», но при этом имеет место один из недостатков: - в усвоении учебного материала допущены небольшие пробелы, не искажившие содержание ответа; - в изложении материала допущены незначительные неточности.
Оценка 3 (удовлетворительно)	- неполно или непоследовательно раскрыто содержание материала, но показано общее понимание вопроса и продемонстрированы умения, достаточные для дальнейшего усвоения материала; - имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, описании явлений и процессов, исправленные после наводящих вопросов; - выявлена недостаточная сформированность знаний, умений и навыков, студент не может применить теорию в новой ситуации.
Оценка 2 (неудовлетворительно)	- не раскрыто основное содержание учебного материала; - обнаружено незнание или непонимание большей или наиболее важной части учебного материала; - допущены ошибки в определении понятий, при использовании терминологии, в описании явлений и процессов, решении задач, которые не исправлены после нескольких наводящих вопросов; - не сформированы компетенции, отсутствуют соответствующие знания, умения и навыки.

Примеры вопросов для текущего контроля знаний в виде письменного приведены в методических разработках: Биохимия и биохимические методы оценки состояния животных [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по специальности 36.03.02 Зоотехния, уровень высшего образования – бакалавриат, форма обучения – заочная / Сост. Т.И. Середа. – Троицк: Южно-Уральский ГАУ, 2019.– 96 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1221>

4.2 Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

4.2.1 Экзамен

Экзамен является формой оценки качества освоения обучающимися образовательной программы по дисциплине. Он проводится в соответствии с расписанием сессии, которое размещается на информационных стендах деканата и кафедры, а также на официальном сайте Университета. Вопросы к экзамену составляются на основании действующей рабочей программы дисциплины, и доводятся до сведения студентов в начале семестра.

Присутствие посторонних лиц в ходе проведения аттестационных испытаний без разрешения декана не допускается. В случае отсутствия ведущего преподавателя аттестационные испытания проводятся преподавателем, назначенным распоряжением заведующего кафедрой.

Основанием допуска студента к сдаче экзамена является зачетно-экзаменационная ведомость. Оценку за экзамен преподаватель выставляет в зачетно - экзаменационную ведомость и сдает после оформления в деканат в день экзамена.

Форма проведения экзамена выбирается обучающимися по желанию. Экзамен проводится:

1. В форме опроса по билетам. Экзаменационные билеты утверждаются на заседании кафедры и подписываются заведующим кафедрой. В билете содержатся два теоретических вопроса и один практический.

Критерии оценки ответа студента (табл.) доводятся до сведения студентов до начала экзамена. Результат экзамена объявляется студенту непосредственно после его сдачи, затем выставляется в зачетно-экзаменационную ведомость и зачетную книжку.

При проведении экзамена в аудитории не должно находиться более восьми обучающихся на одного преподавателя. При сдаче экзамена студент входит в аудиторию, предъявляет зачетную книжку, выбирает билет в случайном порядке, затем называет номер

экзаменационного билета.

Время подготовки ответа при сдаче экзамена в устной форме должно составлять не менее 40 минут (по желанию обучающегося ответ может быть досрочным). Время ответа - не более 15 минут. При подготовке к экзамену обучающийся, как правило, ведет записи в листе устного ответа, который затем (по окончании экзамена) сдается преподавателю. Если обучающийся испытывает затруднения при подготовке к ответу по выбранному им билету, он имеет право на выбор второго билета с соответствующим продлением времени на подготовку. При окончательном оценивании ответа оценка снижается на один балл. Выдача третьего билета не разрешается.

Нарушение дисциплины, списывание, использование обучающимися неразрешенных печатных и рукописных материалов, мобильных телефонов, коммуникаторов, планшетных компьютеров, ноутбуков и других видов личной коммуникационной и компьютерной техники во время аттестационных испытаний запрещено. В случае нарушения этого требования, преподаватель обязан удалить обучающегося из аудитории и проставить ему в ведомости оценку «Неудовлетворительно».

Экзаменатору предоставляется право задавать обучающимся дополнительные вопросы в рамках программы дисциплины текущего семестра, а также, помимо теоретических вопросов, и практические, которые изучались на занятиях. Выставление оценок, полученных при подведении результатов промежуточной аттестации, в аттестационную ведомость и зачетную книжку проводится в присутствии самого обучающегося. Преподаватели несут персональную ответственность за своевременность и точность внесения записей о результатах промежуточной аттестации в аттестационную ведомость и в зачетные книжки.

2. В форме тестирования. Критерии оценки ответа студента (табл.) доводятся до сведения студентов до начала экзамена. Результат экзамена объявляется студенту непосредственно после его сдачи, затем выставляется в зачетно-экзаменационную ведомость и зачетную книжку.

При проведении экзамена в форме тестирования, критерии оценки определяются с помощью коэффициента усвояемости (К) по формуле: $K = A/P \cdot 100$, где: А – число правильных ответов в тесте, Р – общее число вопросов, 100 - перевод в проценты. При этом используется следующая шкала оценки.

При сдаче экзамена в виде тестирования в аудитории может находиться до 10 человек на одного преподавателя. Тест студенту дает преподаватель под номером, который пожелает студент. Во время экзамена он может пользоваться справочной литературой и калькуляторами.

Время подготовки ответов по тесту должно составлять не менее 40 минут (по желанию обучающегося ответ может быть досрочным). Ответ на тест записывается, а затем (по окончании экзамена) сдается преподавателю.

Нарушение дисциплины, списывание, использование обучающимися неразрешенных печатных и рукописных материалов, мобильных телефонов, коммуникаторов, планшетных компьютеров, ноутбуков и других видов личной коммуникационной и компьютерной техники во время аттестационных испытаний запрещено.

В случае нарушения этого требования, преподаватель обязан удалить студента из аудитории и проставить ему в ведомости оценку «Неудовлетворительно».

Экзаменатору после сдачи группой студентов проверяет тесты и выставляет оценку в зачетку и зачетно-экзаменационную ведомость.

Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья, могут сдавать экзамен в межсессионный период в сроки, установленные индивидуальным учебным планом. Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья, имеющие нарушения опорно-двигательного аппарата, допускаются на аттестационные испытания в сопровождении ассистентов-сопровождающих.

Обучающиеся имеют право на передачу результатов освоения ими дисциплин.

Процедура проведения промежуточной аттестации для особых случаев изложена в «Положении о текущем контроле успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся по ОПОП бакалавриата, специалитета и магистратуры» ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ (ЮУрГАУ-П-02-66/02-16 от 26.10.2016 г.).

Вопросы для подготовки к экзамену

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
	<ol style="list-style-type: none"> 1. Предмет биологической химии. Разделы биохимии. История развития биохимии. Роль русских ученых в развитии биохимии. 2. Углеводы: определение, классификация, формулы представителей классов, нахождение в природе, биологическая роль. 3. Моносахариды: определение, классификация, формулы представителей, нахождение в природе, биологическое значение, 4. Дисахариды: определение, классификация, формулы представителей, их биологическое значение, химические свойства и биологическое значение этих реакций. 5. Полисахариды: определение, классификация, формулы представителей, их биологическое значение, химические свойства и значение для организма этих реакций. 6. Сходство и отличие между крахмалом и клетчаткой, крахмалом и гликогеном. 7. Липиды: определение, классификация, формулы представителей, нахождение в природе, биологическая роль, физические и химические свойства, спирты входящие в состав липидов. 8. Нейтральные жиры: строение, классификация, формулы представителей, биологическая роль, физические и химические свойства, числа жира (йодное, кислотное, число омыления и их значение), формулы кислот, входящих в состав жиров и их биологическое значение. 9. Сложные липиды: классификация, биологическая роль. Гликолипиды, протеолипиды, фосфатиды. 10. Аминокислоты: определение, классификация, формулы представителей, реакция образования из них полипептида, химические свойства аминокислот и биологическое значение этих реакций, биологическая роль аминокислот. 11. Строение белковой молекулы: виды связей белковой молекулы, уровни организации (первичная, вторичная, третичная, четвертичная структуры и какими связями они формируются), понятие о глобулярных и фибриллярных белках, примеры. 12. Белки: определение, классификация, краткая характеристика каждого класса, нахождение в природе, биологическая роль белков, примеры. 13. Протеины: определение, классификация, характеристика представителей, нахождение в природе, биологическая роль. 14. Протеиды: определение, строение, классификация, нахождение в природе, биологическая роль, краткая характеристика отдельных групп. 15. Хромпротеиды: определение, строение, классификация, представители, нахождение в природе, биологическая роль, формулы простетических групп (гема, родопсина, рибофлавина), формы гемоглобина, условия их образования и биологическая роль. 16. Нуклеопротеиды: определение, строение, классификация, химические свойства, биологическое значение, нахождение в природе. 17. Нуклеиновые кислоты: определение, классификация, строение, биологическая роль, нахождение в природе. 18. Отличие ДНК от РНК. 19. Учение о биорегуляторах: понятие о биорегуляторах, их классификация, примеры, краткая характеристика каждого класса и его биологическая роль. 20. Витамины: определение, понятие об авитаминозах, гиповитаминозах, гипервитаминозах, эндогенных авитаминозах, причины возникновения. 21. Классификация витаминов, сравнительная характеристика миро- и водорастворимых витаминов. 22. Витамины группы А: номенклатура, строение, свойства, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо-, гипер- и авитаминозов, их причины, 	<p>ИД – 1. ОПК-1</p> <p>Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных</p>

источники витамина, провитамины- строение, источники, свойства.

23. Витамины группы Д: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо-, гипер- и авитаминозов, их причины, источники витамина, провитамины (строение, источники, свойства).

24. Витамины группы Е: номенклатура, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо-, гипер- и авитаминоза, их причины, источники.

25. Витамины группы К: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо-, гипер- и авитаминозов, их причины, источники витамина. Викасол- строение, влияние на организм животного, применение.

26. Витамины группы С: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо-, гипер, авитаминоза, их причины, источники витамина.

27. Витамин В1: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, их причины, источники витамина.

28. Витамин В2: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, их причины, источники.

29. Витамин В3: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

30. Витамин В4: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина, биологическая роль (коферментная функция).

31. Витамин В5: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

32. Витамин В6: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

33. Витамин В12: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

34. Витамин В15: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

35. Витамины С и Р: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гипо- и авитаминоза, источники витамина.

36. Фолиевая кислота: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гиповитаминоза, источники витамина.

37. Витамин Н: номенклатура, строение, участие в обмене веществ, клиническая картина гиповитаминоза, источники витамина.

38. Гормоны гипофиза: классификация, номенклатура, химическая природа гормонов, биологическая роль, клиническая картина гипо и гиперфункции.

39. Гормоны щитовидной железы: номенклатура, структура, биологическая роль, клиническая картина гипо- и гиперфункции.

40. Гормоны паращитовидной железы: номенклатура, химическая природа, биологическая роль, клиническая картина гипо и гиперфункции.

41. Гормоны поджелудочной железы: номенклатура, химическая природа, биологическая роль, клиническая картина гипо- и гиперфункции.

42. Гормоны надпочечников: классификация, структура, номенклатура, биологическая роль, клиническая картина гипо- и гиперфункции.

43. Половые гормоны: классификация, номенклатура, биологическая роль, клиническая картина гипо- и гиперфункции. Синестрол: строение, роль, применение.

44. Гормоноиды пищевого канала: номенклатура, химическая природа, биологическая роль, клиническая картина гипо- и гиперфункции.

45. Ферменты: определение, строение (апоферменты, коферменты, холоферменты, центры ферментов: активный, субстратный, аллостерический).

46. Классификация, краткая характеристика каждого класса, биологическая роль, методы выделения и очистки ферментов.

47. Свойства ферментов: каталитическая активность, термоллабильность, специфичность, оптимум рН, активация, понятие о проферментах, механизм активации, ингибирование, виды ингибирования (конкурентное, неконкурентное, аллостерическое, обратимое и необратимое – примеры).

48. Взаимосвязь витаминов, гормонов и ферментов.

49. Оксидоредуктазы: определение, классификация, формулы коферментов, реакции, которые они контролируют.

50. Трансферазы: определение, классификация, формулы коферментов, реакции, которые они контролируют.

51. Гидролазы: определение, классификация, реакции которые они контролируют.

52. Лиазы: определение, классификация, формулы коферментов, реакции, которые они контролируют.
53. Изомеразы и мутазы: определение, реакции, которые они контролируют
54. Синтетазы(лигазы): определение, строение коферментов, реакции которые они контролируют.
55. Обмен веществ и энергии: понятие об обмене, этапы обмена, их характеристика (место локализации в организме, какие ферменты участвуют на каждом этапе, энергетический баланс, значение каждого этапа), понятие о анаболизме, катаболизме, метаболизме.
56. Методы исследования обмена веществ.
57. Биологическое окисление: теории окислительных процессов (Баха, Паладина, современная теория), фосфорилирование (окислительное, субстратное), роль макроэргических соединений в обмене веществ и энергии.
58. Обмен углеводов: биологическая роль углеводов, брожение клетчатки и е роль. Пищеварение и всасывание.
59. Анаболизм углеводов (синтез гликогена) гликогенез и гликогеногенез.
60. Катаболизм углеводов: дихотомический распад, аэробный путь окисления – гликолиз и гликогенолиз.
61. Катаболизм углеводов: дихотомический распад, анаэробный путь окисления – гликолиз и гликогенолиз.
62. Катаболизм углеводов: апотомический путь окисления - пентозофосфатный путь окисления.
63. Виды брожения углеводов: молочнокислое, уксуснокислое, спиртовое.
64. Регуляция углеводного обмена: роль в регуляции ЦНС, гормонов, витаминов, рациона, условий содержания, понятие гипогликемии, гипергликемии, глюкозурии, их виды, условия возникновения.
65. Обмен липидов: биологическая роль, пищеварение и всасывание, роль желчи, ресинтез липидов.
66. Катаболизм липидов: гидролитический распад жиров, фосфатидов, стеридов. Окисление глицерина, предельных и непредельных ВЖК.
67. Анаболизм липидов: синтез глицерина, ВЖК (митохондриальный и немитохондриальный пути синтеза), жира, фосфатидов.
68. Регуляция липидного обмена: роль в регуляции ЦНС, гормонов, витаминов, рациона, условий содержания. Ацетонемия (кетонемия), ацетонурия(кетонурия) – причины их возникновения, реакции образования кетоновых тел.
69. Взаимосвязь обмена углеводов, липидов, белков: сходство и отличие катаболизма.
70. Обмен белков: биологическая роль, понятие о биологическом минимуме, заменимые и незаменимые аминокислоты, биологическая ценность белка.
71. Обмен белков: пищеварение аминокислот в кишечнике животных под влиянием микрофлоры, нейтрализация продуктов гниения.
72. Катаболизм белков: гидролитический распад белка, промежуточный обмен аминокислот, дезаминирование, переаминирование, декарбоксилирование.
73. Пути образования и нейтрализации аммиака (четыре типа дезаминирования), образование солей, амидов, мочевины, мочевой кислоты.
74. Анаболизм белков: этапы биосинтеза белка, роль нуклеиновых кислот в биосинтезе белка и механизм его регуляции.
75. Цикл Кребса или цикл трикарбоновых кислот: значение, место локализации, реакции, ферменты, энергетический итог.
76. Метаболические связи цикла Кребса с обменом белков, жиров, углеводов, реакции.
77. Водно-минеральный обмен, регуляция.
78. Принцип определения концентрации вещества фотоэлектроколориметрическим методом. С какой целью при выполнении лабораторных анализов ставится контрольная проба? Какие требования предъявляются к ней
79. Почему в методике анализа оговорено время, в течение, которого необходимо измерить оптическую плотность опытного раствора. С какой целью строится калибровочная кривая?
80. Белки, биологическое значение, особенности обмена белков.
81. Биохимические показатели, характеризующие белковый обмен у животных.
82. Информативность белков при патологии.
83. Диспротеинемии: типы, значение в клинической диагностике.

<p>84. Какой тип изменения содержания общего белка (гипо- и гиперпротеинемия) наблюдается при токсическом гепатите, лихорадочных состояниях, хронических кровотечениях, жировой дистрофии печени, голодании, гастроэнтеритах и почему?</p> <p>85. Гипоальбунемия, определение, укажите физиологические и патологические причины её возникновения. Почему гипоальбунемия практически всегда сопровождается гипопроteinемией?</p> <p>86. Диагностическая роль гипергаммаглобулинемии.</p> <p>87. При биохимическом анализе в крови установлено снижение концентрации альбуминов ниже границ нормы. Какой анализ необходимо выполнить, чтобы установить наличие гипоальбунемии в организме животных?</p> <p>88. Ферменты, принципы трактовки результатов в энзимодиагностике.</p> <p>89. Единицы измерения активности ферментов.</p> <p>90. Внутриклеточная и органная специализация ферментов.</p>	
--	--

Шкала и критерии оценивания ответа обучающегося представлены в таблице.

Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично)	<ul style="list-style-type: none"> - обучающийся полно усвоил учебный материал; - показывает знание основных понятий дисциплины, грамотно пользуется терминологией; - проявляет умение анализировать и обобщать информацию, навыки связного описания явлений и процессов; - демонстрирует умение излагать материал в определенной логической последовательности; - показывает умение иллюстрировать теоретические положения конкретными примерами; - демонстрирует сформированность и устойчивость знаний, умений и навыков; - могут быть допущены одна–две неточности при освещении второстепенных вопросов.
Оценка 4 (хорошо)	<ul style="list-style-type: none"> - ответ удовлетворяет в основном требованиям на оценку «5», но при этом имеет место один из недостатков: - в усвоении учебного материала допущены пробелы, не искажившие содержание ответа; - в изложении материала допущены незначительные неточности.
Оценка 3 (удовлетворительно)	<ul style="list-style-type: none"> - знание основного программного материала в минимальном объеме, погрешности не принципиального характера в ответе на экзамене: неполно или непоследовательно раскрыто содержание материала, но показано общее понимание вопросов; - имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, описании явлений и процессов, исправленные после наводящих вопросов; - выявлена недостаточная сформированность знаний, умений и навыков, обучающийся не может применить теорию в новой ситуации.
Оценка 2 (неудовлетворительно)	<ul style="list-style-type: none"> - пробелы в знаниях основного программного материала, принципиальные ошибки при ответе на вопросы; - обнаружено незнание или непонимание большей или наиболее важной части учебного материала; - допущены ошибки в определении понятий, при использовании терминологии, в описании явлений и процессов, которые не исправлены после нескольких наводящих вопросов; - не сформированы компетенции, отсутствуют соответствующие знания, умения и навыки.

Тестовые вопросы для подготовки к экзамену

Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
--------------------	---

<p>1. Аминогруппа встречается в составе:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. белков 2. нейтральных жиров 3. углеводов 4. аминокислот <p>2. Укажите соединения содержащие фосфор:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. простые белки; 2. гликоген; 3. ДНК; 4. мРНК; 5. аминокислоты 6. нуклеотиды. <p>3. Укажите структурный элемент простых белков</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. моонуклеотиды 2. глюкоза 3. аминокислоты 4. глицерин <p>4. Структурными элементами нуклеиновых кислот являются:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. моонуклеотиды 2. глюкоза 3. глицерин 4. аминокислоты. <p>5. Укажите соединение, которое гидрофобно:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. простой белок 2. нейтральный жир 3. гликоген 4. аминокислоты <p>6. Укажите, какая химическая связь подвергается гидролизу при распаде жиров:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фосфодиэфирная 2. простая эфирная 3. сложноэфирная 4. гидрофобная <p>7. Укажите биологические полимеры:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. простые белки 2. нейтральный жир 3. ДНК 4. гликоген 5. аминокислоты <p>8. Укажите, какая химическая связь подвергается гидролизу при распаде белков:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. водородная 2. сложноэфирная 3. пептидная 4. гидрофобная. <p>9. Укажите, какой характер имеет группа-NH₂:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. кислый 2. основной 3. нейтральный 4. амфотерный <p>10. Как называется эта химическая связь O...H:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. сложноэфирная 2. дисульфидная 3. пептидная 4. водородная 5. простая эфирная 	<p>ИД – 1. ОПК-1</p> <p>Определяет биологический статус, нормативные общеклинические показатели органов и систем организма животных</p>
---	---

<p>11. Как называется эта химическая связь -S-S-:</p> <ol style="list-style-type: none">1. сложноэфирная2. дисульфидная3. пептидная4. водородная5. простая эфирная <p>12. Как называется эта функциональная группа =NH:</p> <ol style="list-style-type: none">1. спиртовая2. амино-3. альдегидная4. имино <p>13. Укажите, какой характер имеет –COOH группа:</p> <ol style="list-style-type: none">1. кислый2. основной3. нейтральный4. амфотерный. <p>14. Как называется эта –CO-NH- связь:</p> <ol style="list-style-type: none">1. сложноэфирная2. пептидная3. водородная4. простая эфирная <p>15. Структурным элементом крахмала является:</p> <ol style="list-style-type: none">1. мононуклеотиды2. глюкоза3. фруктоза + глюкоза4. галактоза <p>16. Структурным элементом гликогена является:</p> <ol style="list-style-type: none">1. мононуклеотиды;2. глюкоза3. глицерин4. галактоза <p>17. Альдегидная группа встречается в составе</p> <ol style="list-style-type: none">1. белков2. нейтральных жиров3. углеводов4. аминокислот5. азотистых оснований <p>18. Спиртовая группа встречается в составе:</p> <ol style="list-style-type: none">1. белков2. триглицеридов3. углеводов4. аминокислот5. азотистых оснований <p>19. Свободная карбоксильная группа встречается в составе:</p> <ol style="list-style-type: none">1. белков;2. нейтральных жиров;3. углеводов;4. аминокислот;5. азотистых оснований. <p>20. Какие из указанных соединений содержат азот?</p> <ol style="list-style-type: none">1. простые белки;2. нейтральный жир;3. фосфолипиды;	
--	--

<p>4. гликоген; 5. ДНК; 6. нуклеотиды</p> <p>21. Углеводы, которые не усваиваются организмом, но должны обязательно поступать с пищей - это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. лактоза 2. пектин 3. гликоген 4. мальтоза <p>22. Амилопектин – это..... полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных гликозидной связью.....</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. умеренно разветвленный..... <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1,6 2. линейный полисахарид..... <input type="checkbox"/>-1,4 3. сильно разветвленный <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1,6 4. линейный <input type="checkbox"/>- 1,4-гликозидной связью <p>23. Гликоген – это..... полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных гликозидной связью.....</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. умеренно разветвленный..... <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1,6 2. линейный полисахарид..... <input type="checkbox"/>-1,4 3. сильно разветвленный..... <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1,6 4. линейный, состоящий из остатков глюкозы, связанных <input type="checkbox"/>-1,4- гликозидной связью <p>24. Целлюлоза – это..... полисахарид, состоящий из остатков глюкозы, связанных гликозидной связью.....</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. линейный.....<input type="checkbox"/>-1,4 2. линейный..... <input type="checkbox"/>-1,4 3. сильно разветвленный..... <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1,6 4. умеренно разветвленный... <input type="checkbox"/>-1,4- и <input type="checkbox"/>-1 <p>25. Углеводы в организме образуются из:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. продуктов распада жирных кислот 2. метаболитов аминокислотного обмена 3. CO₂ и H₂O 4. холестерина <p>26. Углеводы – это:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. гидраты углерода.</td> <td style="width: 50%;">3. ферменты.</td> </tr> <tr> <td>2. природные воски.</td> <td>4. жирные кислоты</td> </tr> </table> <p>27. Столовый сахар – это:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. глюкоза</td> <td style="width: 50%;">3. сахароза</td> </tr> <tr> <td>2. лактоза</td> <td>4. Мальтоза</td> </tr> </table> <p>28. Укажите сахар, не обладающий восстанавливающими свойствами:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. глюкоза</td> <td style="width: 50%;">3. галактоза</td> </tr> <tr> <td>2. лактоза</td> <td>4. Сахароза</td> </tr> </table> <p>29. Укажите повторяющуюся дисахаридную единицу крахмала:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. лактоза</td> <td style="width: 50%;">3. галактоза</td> </tr> <tr> <td>2. мальтоза</td> <td>4. Манноза</td> </tr> </table> <p>30. В состав сахарозы входят остатки:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. двух молекул глюкозы</td> <td style="width: 50%;">3. двух молекул фруктозы</td> </tr> <tr> <td>2. глюкозы и фруктозы</td> <td>4. галактозы и глюкозы</td> </tr> </table> <p>31. Укажите эмпирическую формулу гликогена:</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1. C₁₂H₂₂O₁₁;</td> <td style="width: 50%;">2. (C₆H₁₂O₆)_n;</td> </tr> <tr> <td>3. (C₆H₁₀O₅)_n;</td> <td>4. C₆H₁₂O₆.</td> </tr> </table> <p>32. Свободная глюкоза в организме человека находится в основном в:</p>	1. гидраты углерода.	3. ферменты.	2. природные воски.	4. жирные кислоты	1. глюкоза	3. сахароза	2. лактоза	4. Мальтоза	1. глюкоза	3. галактоза	2. лактоза	4. Сахароза	1. лактоза	3. галактоза	2. мальтоза	4. Манноза	1. двух молекул глюкозы	3. двух молекул фруктозы	2. глюкозы и фруктозы	4. галактозы и глюкозы	1. C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ ;	2. (C ₆ H ₁₂ O ₆) _n ;	3. (C ₆ H ₁₀ O ₅) _n ;	4. C ₆ H ₁₂ O ₆ .	
1. гидраты углерода.	3. ферменты.																								
2. природные воски.	4. жирные кислоты																								
1. глюкоза	3. сахароза																								
2. лактоза	4. Мальтоза																								
1. глюкоза	3. галактоза																								
2. лактоза	4. Сахароза																								
1. лактоза	3. галактоза																								
2. мальтоза	4. Манноза																								
1. двух молекул глюкозы	3. двух молекул фруктозы																								
2. глюкозы и фруктозы	4. галактозы и глюкозы																								
1. C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ ;	2. (C ₆ H ₁₂ O ₆) _n ;																								
3. (C ₆ H ₁₀ O ₅) _n ;	4. C ₆ H ₁₂ O ₆ .																								

<p>1. печени 2. крови 3. почках 4. сердце</p> <p>33. Биологическая функция полисахаридов в организме животных: 1. энергетическая 2. опорная 3. пластическая 4. регуляторная</p> <p>34. В состав лактозы входят остатки: 1. двух молекул глюкозы 2. двух молекул фруктозы 3. глюкозы и фруктоз 4. галактозы и глюкозы</p> <p>35. Физиологически важным гетерополисахаридом является: 1. гиалуроновая кислота 3. крахмал 2. гликоген 4. целлюлоза</p> <p>36. Основные запасы гликогена сосредоточены в: 1. печени 2. почках 3. крови 4. мышцах</p> <p>37. Основная биологическая функция моносахаридов в организме животных: 1. энергетическая 3. опорная 2. пластическая 4. Структурная.</p> <p>38. По химической структуре глюкоза является: 1. кетогексозой 2. кетопентозой 3. альдогексозой 4. альдопентозой</p> <p>39. Какие моносахариды образуются при кислотном гидролизе лактозы? 1. два остатка D-глюкозы 2. альфа-D-глюкоза и бета-D-галактоза 3. D-глюкоза и D-фруктоза 4. D-глюкоза и D-манноз</p> <p>40. Структурным элементом крахмала является: 1. монопнуклеотиды 2. глюкоза 3. фруктоза + глюкоза 4. галактоза</p> <p>41. Фосфолипиды подразделяются на... 1. глицерофосфолипиды и сфингофосфолипиды 2. этиленгликольфосфолипиды и ацетилхолинфосфолипиды 3. этаноламинфосфолипиды и диацилфосфолипиды 4. инозитфосфолипиды и сфингофосфолипиды</p> <p>42. Нейтральные жиры – это сложные эфиры жирных кислот и..... 1. этиленгликоля 2. глицерина 3. многоатомных спиртов 4. любых спиртов</p> <p>43. Гликолипиды – это производные: 1. сфингозина, содержащие фосфорную кислоту 2. глицерина, содержащие углеводный остаток 3. этиленгликоля, содержащие углеводный остаток 4. сфингозина, жирной кислоты и углевода</p> <p>44. Воски – это сложные эфиры высших жирных кислот и 1. низкомолекулярных спиртов</p>	
---	--

<p>2. высших многоатомных спиртов 3. высших одноатомных спиртов 4. низкомолекулярных одноатомных спиртов</p> <p>45. Нейтральные жиры расщепляются под действием..... при pH 1. липаз 3-4 2. липаз..... 7-8 3. гидрогеназ.. 7-8 4. амилаз..... 3-4</p> <p>46. При гидролизе нейтральные жиры распадаются на: 1. глицерин и мыла жирных кислот 2. глицерин и жирные кислоты 3. соли глицерина и соли жирных кислот 4. соли глицерина и жирные кислоты</p> <p>47. Для оптимального расщепления липидов необходимы: 1. коагулянты – соли жирных кислот 2. эмульгаторы – желчные кислоты 3. эмульгаторы - производные глицерина 4. стабилизаторы - производные нуклеотида</p> <p>48. Глюконеогенез – это процесс превращения: 1. глицерина в нейтральный жир 2. глицерина в глюкозу 3. глюкозы в глицерин 4. глюкозы в нейтральный жир</p> <p>49. В состав триглицеридов входят все перечисленные ниже элементы кроме: 1. Н; 2. О; 3. S; 3. С.</p> <p>50. Главными липидами мембран являются: 1. триглицериды; 2. стериды 3. воски; 4. фосфолипиды.</p> <p>51. Укажите сложный эфир ВЖК и полициклических спиртов: 1. воск 2. стерид 3. стерол 4. Эргостерол</p> <p>52. Наиболее распространенные насыщенные ВЖК, входящие в состав липидов: 1. пальмитиновая; 2. уксусная; 3. масляная 4. Муравьиная</p> <p>53. Укажите предельную высшую жирную кислоту. 1. пальмитиновая; 2. олеиновая; 3. линоленовая; 4. линолевая</p> <p>54. Липиды растворяются во всех перечисленных ниже вещества кроме... 1. эфира; 2. воды; 3. бензола; 4. хлороформа.</p> <p>55. В структурном отношении все липиды являются... 1. простыми эфирами; 2. высшими спиртами; 3. сложными эфирами; 4. полициклическими спиртами.</p> <p>56. К структурным липидам относятся все перечисленные ниже кроме... 1. фосфолипидов; 2. гликолипидов; 3. триглицеридов; 4. стеридов.</p> <p>57. В состав триглицеридов входят все перечисленные ниже элементы кроме... 1. Н; 2. О; 3. S; 3. С.</p> <p>58. Главными липидами мембран являются:</p>	
---	--

<p>1. триглицериды; 2. гликолипиды; 3. воски; 4. фосфолипиды. 5.стериды</p> <p>59. Укажите сложный эфир ВЖК и полициклических спиртов: 1. воск; 2. стерид; 3. стерол. 4. Триглицериды</p> <p>60. Наиболее распространенные насыщенные ВЖК, входящие в состав липидов: 1. пальмитиновая; 2. уксусная; 3. стеариновая; 4. муравьиная. 5.бутановая</p> <p>61.. К фибриллярным белкам относят: 1. протамины 2.проламины 3. эластин 4. альбумины</p> <p>62. Качественной реакцией на пептидную связь является реакция: 1. Фол 2. нингидриновая 3. ксантопротеиновая 4. биуретовая</p> <p>63. Дисульфидную связь в белках образуют остатки аминокислот: 1. серин-триптофан 2. цистеин- метионин 3. электростатические 4. гликозидные 3. цистеин- серин 4. цистеин-цистеин</p> <p>64. Укажите серосодержащие аминокислоты: 1. треонин 2. триптофа 3. серин 4. метионин</p> <p>65. Третичную структуру белка НЕ стабилизируют связи: 1. дисульфидные 2. водородные</p> <p>66. Вторичная структура белка – это: 1. определенная последовательность аминокислот в цепи 2. спирализованная конфигурация полинуклеотидной цепи 3. спирализованная конфигурация полипептидной цепи 4. пространственная конфигурация пептидной спирали</p> <p>67. Простым белком НЕ является: 1. альбумин 2. протамин 3. гистон 4.интерферон</p> <p>68. Изоэлектрическая точка белка – это значение рН, при котором белок... 1. электронейтрален 2. теряет нативную конформацию 3. в электрическом поле движется к аноду 4. в электрическом поле движется к катоду</p> <p>69. Под действием соляной кислоты и высокой температуры белок подвергается: 1. гидролизу 2. высаливанию 3. диализу</p>	
---	--

<p>4. окислению</p> <p>70. Пептидная связь составляет основу структуры:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. крахмала 2. липидов 3. белка 4. гликогена <p>71. Аминокислоты НЕ содержат следующие группировки:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. амино -NH₂ 2. карбонильную - =CO 3. гидроксильную - OH 4. дисульфидную – S-S <p>72. В молекуле белка не встречается структура:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. глобулярная 2. фибриллярная 3. нуклеосомная 4. альфа-спираль <p>73. Первичную структуру белка определяют :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. количество полипептидных цепей 2. соотношение доменов в полипептиде 3. водородные связи 4. пептидные связи <p>74. Вторичная структура белка представляет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. глобулу 2. одинарную спираль 3. тройную спираль 4. линейную структуру <p>75. Под третичным уровнем организации белка понимают :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. последовательность аминокислот в полипептидной цепи 2. стерические взаимосвязи между близкорасположенными аминокислотами 3. взаимную укладку областей, доменов одиночной полипептидной цепи 4. полинуклеотидные цепи <p>76. Белки – это... органические соединения, состоящие из остатков...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. высокомолекулярные аминокислот 2. высокомолекулярные галогенкислот 3. низкомолекулярные углеводов 4. низкомолекулярные карбоновых кислот <p>77. Укажите незаменимую аминокислоту:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. L-лейцин 2. глицин 3. пролин 4. b-аланин <p>78. Расщепление белков в животном организме происходит под действием:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. амилазы в ротовой полости 2. липазы в желудке 3. каталазы в кишечнике 4. пепсина в желудке <p>79. Белки НЕ выполняют функцию:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гормональную 2. строительную 3. рецепторную 4. энергетическую <p>80. Заменяемой аминокислотой является:</p>	
--	--

<p>1. фенилаланин 2. лейцин 3. триптофан 4. цистеин</p> <p>81. Витамины – это органические вещества.....</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. высокомолекулярные азотистые 2. производные аминов 3. низкомолекулярные азотистые и безазотистые 4. высокомолекулярные и низкомолекулярные <p>82. Витаминоподобные вещества.....витаминов</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. блокируют действие 2. усиливают действие 3. могут выполнять функции 4. могут синтезироваться из <p>83. Витамеры это: разновидность одного и того же витамина, отличающегося по биохимической активности</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. различные витамины, имеющие одинаковую молярную массу 3. различные витамины, обладающие похожими свойствами 4. разновидности витаминов, имеющих одинаковую биохимическую активность <p>84. Провитамины это..... витаминов</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. усилители биохимической активности 2. предшественники 3. вещества синтезирующиеся в организме из 4. вещества понижающие биохимическую активность <p>85. Авитаминоз - это:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. избыток витаминов 2. недостаток витаминов 3. отсутствие какого-либо витамина 4. блокирование витамина определёнными веществами <p>86. Название витамин А по болезни, которую излечивает данный витамин:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. антигеморрагический 2. антирахитический 3. антиксерофтальмический 4. антистерильный <p>87. Биологическая роль витаминов группы Е:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. роль антиокислителей 2. отвечают за свёртываемость крови 3. принимают участие в синтезе каротиноидов 4. роль пролиферации клеток <p>88. Производным, какого соединения является витамин D2:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. эргостерина 2. холестерина 3. филлохинона 4. рибофлавина <p>89. Роль витаминов группы D:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. влияет на всасывание кальция из кишечника в кровь 2. влияет на синтез убихинона 3. поддерживают уровень кобальта в крови 4. влияет на всасывание магния из кишечника в кровь <p>90. Роль витамина К:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. влияет на синтез каротина 2. отвечает за всасывание кальция из кишечника в кровь 	
---	--

<p>3. отвечает за свёртываемость крови 4. способствует усвоению кальция</p> <p>91. Витамин F это: 1. набор насыщенных жирных кислот 2. водорастворимый витамин 3. набор полиненасыщенных кислот 4. витамин размножения</p> <p>92. Каротины – это соединения, которые: 1. синтезируются из витамина А 2. состоят из двух молекул витамина А 3. являются провитамином витамина А 4. растворяются в воде</p> <p>93. При недостатке витамин В1 в крови и моче возрастает количество: 1. аммиака 2. серы 3. кетокислоты 4. оксикислоты</p> <p>94. Укажите название витамина В2 по химической структуре: 1. аспирин; 2. адермин; 3. холестерин; 4. рибофлавин.</p> <p>95. Биологическая роль витамина В3 - входит в состав кофермента: 1. HS- КоА 2. ФАД 3. НАД 4. убихинона</p> <p>96. При недостатке витамин В4 в кормах приводит к: 1. жировому перерождению печени и отложению жира 2. отложению кальция в костях 3. потери зрения 4. анемии</p> <p>97. Укажите название витамин В5 (PP) по химической структуре: 1. пиридоксин 2. никотиновая кислота или никотинамид 3. антипеллагрический 4. пиридоксаль или пиридоксамин</p> <p>98. Укажите название витамин В6 (PP) по химической структуре : 1. антисерофтальмический 2. пиридоксаль 3. ретинол 4. тиамин</p> <p>99. Витамин Вc по химической структуре это : 1. фталевая кислота 2. фолиевая кислота 3. пангамовая кислота 4. глюконовая кислота</p> <p>100. Витамин В12 в своем составе содержит: 1. медь 2. цинк 3. кобальт 4. магний</p> <p>101. Биологическая роль витамина С:</p>	
---	--

<p>1. катализирует реакции тканевого обмена веществ;</p> <p>2. переносит углекислый газ;</p> <p>3. катализирует синтез фосфолипидов;</p> <p>4. катализирует реакции межмолекулярного переноса;</p> <p>102. Укажите название витамин PP по заболеванию при гиповитаминозе:</p> <p>1. антипеллагрический;</p> <p>2. антирахитический;</p> <p>3. антиксерофтальмический;</p> <p>4. антигеморрагический;</p> <p>103. Название витамина H по химической структуре:</p> <p>1. биотин</p> <p>2. себорин</p> <p>3. пангамовая кислота</p> <p>4. инозин</p> <p>104. Витамин U предохраняет организм от:</p> <p>1. свёртываемости крови</p> <p>2. язвенной болезни желудка</p> <p>3. язвенной болезни ротовой полости</p> <p>4. кровоизлияний</p> <p>105. Биологическая роль витамина P:</p> <p>1. предотвращает ожирение печени</p> <p>2. участвует в переносе железа в организме</p> <p>3. предохраняет от окисления</p> <p>4. укрепляет стенки капилляров</p> <p>106. Укажите жирорастворимый витамин:</p> <p>1. B6 2. H 3. E 4. B15</p> <p>107. Укажите витамин, имеющий название по химической структуре- тиамин:</p> <p>1. B2 2. H 3. B1 4. K</p> <p>108. Укажите витамин, имеющий физиологическое название антиксерофтальмический:</p> <p>1. C 2. A 3. B12 4. D</p> <p>109. Витамин D регулирует обмен ионов:</p> <p>1. натрия и калия; 2. кальция и магния;</p> <p>3. кальция и фосфора; 4. натрия и хлора.</p> <p>110. Процесс свертывания крови в организме регулирует витамин:</p> <p>1. A 2. B3 3. D 4. K</p> <p>111. Кофактор – это:</p> <p>1. активная часть простого фермента</p> <p>2. показатель активности фермента</p> <p>3. небелковая часть сложного фермента</p> <p>4. белковая часть сложного фермента</p> <p>112. Однокомпонентные ферменты - это.....</p> <p>1. сложные белки</p> <p>2. апоферменты, состоящие из аминокислот</p> <p>3. коферменты</p> <p>4. холоферменты</p> <p>113. Простетическая группа – это:</p> <p>1. белковая часть сложного фермента</p> <p>2. часть фермента, образующая каталитический центр.</p> <p>3. активатор сложного фермента</p> <p>4. прочносвязанная с ферментом небелковая часть</p>	
--	--

114. По типу реакций ферменты подразделяются на 6 классов:
1. оксидазы, трансферазы, гидролазы, каталазы, изомеразы, эстеразы
 2. оксидоредуктазы, изомеразы, гидролазы, эстеразы, пероксидазы, лиазы
 3. оксидазы, оксидоредуктазы, каталазы, гидролазы, эстеразы, лиазы
 4. оксидоредуктазы, гидролазы, лиазы, карбоксилазы, изомеразы, лигазы
 5. оксидоредуктазы, гидролазы, трансферазы, изомеразы, лиазы, лигазы
115. К оксидоредуктазам относятся:
1. дегидрогеназы
 2. гидролазы
 3. цитохромы
 4. липазы
 5. лигазы
116. К оксидазам относятся:
1. пероксидаза
 2. каталаза
 3. трансферазы
 4. дегидрогеназы
117. Дегидрогеназы:
1. ускоряют реакции отщепления водорода и электронов от субстрата на промежуточный окислитель
 2. ускоряют окислительно-восстановительные реакции с участием кислорода
 3. ускоряют окислительно-восстановительные реакции в анаэробной среде
 4. ускоряют реакции переноса только электронов
118. Класс ферментов гидролаз катализируют реакции:
1. гидрирования субстратов
 2. реакции отщепления воды от субстрата
 3. переноса гидроксо-групп внутри молекулы субстрата
 4. гидролитического расщепления субстратов
119. К гидролазам относятся:
1. протеазы, липазы
 2. декарбоксилазы, карбоксилазы
 3. ФАД и ФМН
 4. НАД и НАДФ
120. К протеазам относятся:
1. пепсин, трипсин
 2. уреазы
 3. карбоксипептидаза
 4. каталаза
121. К трансферазам относятся:
1. уреазы
 2. пероксидазы
 3. каталаза
 4. гексокиназа
122. Лиазы катализируют:
1. реакции соединения молекул
 2. реакции изомеризации
 3. расщепление связей в субстрате с помощью воды
 4. расщепление связей в субстрате без участия воды
123. Реакция, протекающая по уравнению
 $R1-O-R2 + H_3PO_4 = R1OPO_3H_2 + R2-OH$ является реакцией:
1. гидролиза
 2. эстеролиза
 3. фосфоролиза
 4. гликолиза

<p>124. Превращение $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ происходит при участии:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. оксигеназы 2. пероксидазы 3. НАД-дегидрогеназы 4. оксидазы <p>125. Ферменты являются:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. регуляторами 2. катализаторами 3. активаторами субстратов 4. переносчиками веществ через мембрану <p>126. По химической структуре ферменты это:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. белки; 2. углеводы; 3. нуклеотиды; 4. низкомолекулярные азотсодержащие органические вещества; <p>127. Классификация ферментов основана на ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. типе катализируемой реакции 2. органной принадлежности 3. субклеточной локализации 4. кинетической характеристике <p>128. Энергия активации – это энергия, необходимая для ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. перевода молекул субстрата в активированное состояние 2. перевода молекул фермента в активированное состояние 3. снижения величин энергий субстратов и продуктов реакции 4. повышения энергетического барьера реакции <p>129. Ферменты – это органические вещества, обеспечивающие...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. увеличение энергии активации 2. создание оптимального значения pH 3. снижение энергии активации 4. увеличение скорости реакции <p>130. Ферменты от неорганических катализаторов отличает</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. высокая каталитическая активность 2. термолабильность 3. специфичность действия 4. зависимость от pH среды <p>131. При увеличении концентрации субстрата скорость ферментативной реакции...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. сначала возрастает, затем не изменяется 2. непрерывно возрастает 3. сначала убывает, затем возрастает 4. сначала возрастает, затем падает <p>132. При увеличении концентрации фермента скорость ферментативной реакции...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. не изменяется 2. сначала растёт, затем не изменяется 3. сначала возрастает, затем падает 4. возрастает пропорционально концентрации фермента <p>133. Отклонение pH от оптимального значения снижает скорость ферментативной реакции вследствие изменения ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. степени ионизации ионогенных групп 2. конформации активного центра 3. конформации аллостерического центра 4. концентрации субстрата <p>134. При температуре ниже 0°C по Цельсию активность ферментов резко снижается вследствие...</p>	
---	--

<p>1. денатурации фермента 2. замерзания воды 3. изменения степени ионизации ионогенных групп 4. падения скорости теплового движения молекул</p> <p>135. Температурный оптимум для большинства ферментов человека и животных находится в диапазоне... градусов.</p> <p>1. от 40 до 44 2. от 25 до 30 3. от 30 до 34 4. от 36 до 38</p> <p>136. Небелковая часть сложного фермента, отвечающая за катализ это:</p> <p>1. кофермент 2. апофермент 3. гемоглобин 4. Креатин</p> <p>137. Укажите класс ферментов, катализирующих реакции переноса функциональных групп и молекулярных остатков с одной молекулы на другую?</p> <p>1. гидролазы 2. трансферазы 3. оксидоредуктазы 4. Изомеразы</p> <p>138. Укажите центр фермента, в котором происходит присоединение субстрата:</p> <p>1. каталитический 2. аллостерический 3. субстратный 4. Активный</p> <p>139. Ферменты, катализирующие расщепление химических связей без присоединения воды, относятся к классу....</p> <p>1. трансфераз 2. лигаз 3. лиаз 4. изомераз</p> <p>140. Фермент алкогольдегидрогеназа относится к классу:</p> <p>1. гидролаз 2. трансфераз 3. изомераз 4. оксидоредуктаз</p> <p>141. Холофермент – это:</p> <p>1. надмолекулярный комплекс 2. простой фермент 3. сложный фермент 4. фермент – субстратный комплекс</p> <p>142. Белковая часть сложного фермента – это:</p> <p>1. кофермент 2. протетическая группа 3. апофермент 4. креатин</p> <p>143. Укажите класс ферментов, катализирующих окислительно-восстановительные процессы....</p> <p>1. гидролазы 2. трансферазы 3. оксидоредуктазы 4. изомеразы</p> <p>144. Центр фермента, отвечающий за катализ...</p> <p>1. каталитический 2. аллостерический 3. субстратный 4. Активный</p> <p>145. Ферменты, катализирующие синтез биологических молекул с участием АТФ, относятся к классу...</p> <p>1. трансфераз 2. лигаз 3. лиаз 4. Изомераз</p> <p>146. Соматотропин оказывает... действие.</p> <p>1. гипокликемическое 2. липолитическое 3. катаболическое 4. тетаническое</p> <p>147. Гиперпродукция соматотропина у взрослых проявляется:</p>	
--	--

<p>1. увеличением языка и носа 2. увеличением роста 3. слабоумием 4. остеопорозом</p> <p>148. Врожденная недостаточность соматотропина приводит к развитию: 1. карликовости 2. кретинизма 3. гигантизма 4. гипотиреоза</p> <p>149. Действие вазопрессина сопровождается ... 1. повышением осмотического давления крови 2. уменьшением количества сахара в моче 3. понижением осмотического давления крови 4. увеличением количества отделяемой мочи</p> <p>150. Гормон обладающий гиперкальциемическим действием: 1. паратгормон 3. инсулин 2. альдостерон 4. кальцитонин</p> <p>151. Гипофункция щитовидной железы в зрелом возрасте приводит к развитию: 1. гипертиреоза 2. кретинизма 3. тиреотоксикоза 4. микседемы</p> <p>152. Йодсодержащим гормоном является: 1. тиреотропин 2. тироксин 3. кальцитонин 4. тиролиберин</p> <p>153. Гормон кальцитонин стимулирует: 1. мобилизацию Ca⁺⁺ костной ткани 2. реабсорбцию Ca⁺⁺ в почечных канальцах 3. образование кальцитриола 4. минерализацию костной ткани</p> <p>154. Введение гормона активизирует синтез белков и липидов. 1. адреналина 2. глюкагона 3. соматотропина 4. инсулина</p> <p>155. Гормон адреналин стимулирует: 1. распад гликогена ; 2. синтез гликогена 3. гипогликемический эффект 4. ингибирование гликогенолиза</p> <p>156. Укажите гормон стимулирующий превращение глюкозы в гликоген: 1. инсулин 2. адреналин 3. глюкагон 4. тестостерон</p> <p>157. Гормон по химической структуре является стероидом. 1. эстрадиол 2. пролактин 3. окситоцин 4. простагландины</p> <p>158. В гипофизе вырабатываются гормон: 1. тиролиберин 2. кортиколиберин 3. тиреотропин</p>	
--	--

<p>4. инсулин</p> <p>159. Гормоны по химической структуре представляет собой циклический пептид.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. окситоцин 2. эстриол 3. пролактин 4. прогестерон <p>160. Гормон глюкагон вырабатывается... .</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. надпочечниками 2. поджелудочной железой 3. щитовидной железой 4. околощитовидной железой <p>161. Гормон образуются в щитовидной железе.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. кортикотропин 2. соматотропин 3. тироксин 4. фоллитропин <p>162. Гормон ... способствует снижению уровня кальция в крови.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. вазопрессин 2. паратгормон 3. кальцитриол 4. кальцитонин <p>163. Врожденная недостаточность соматотропина приводит к развитию:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. карликовости 2. кретинизма 3. гигантизма 4. гипотиреоза <p>164. Действие вазопрессина сопровождается</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. повышением осмотического давления крови 2. уменьшением количества отделяемой мочи 3. понижением осмотического давления крови 4. увеличением количества отделяемой мочи <p>165. Йодсодержащими гормонами являются:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. тиреотропин 2. тироксин 3. трийодтиронин 4. кальцитонин <p>166. Гормон кальцитонин стимулирует:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. мобилизацию Ca^{++} костной ткани 2. реабсорбцию Ca^{++} в почечных канальцах 3. образование кальцийтриола 4. минерализацию костной ткани <p>167. Введение гормона активизирует синтез белков и липидов.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. адреналина 2. глюкагона 3. соматотропина 4. инсулина <p>168. Укажите гормон стимулирующий превращение глюкозы в гликоген:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. инсулин 2. адреналин 3. глюкагон 4. тестостерон 	
--	--

<p>169. Половые гормоны в основном синтезируются в :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.плаценте 2.семенниках 3.яичниках 4.гипофизе <p>170. Гормон ... по химической структуре является стероидом.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.эстрадиол 2.пролактин 3.окситоцин 4.простагландины <p>171. Гормон глюкагон вырабатывается...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.надпочечниками 2.поджелудочной железой 3.щитовидной железой <p>172. Гормон ... способствует снижению уровня кальция в крови.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. вазопрессин 2. паратгормон 3 .кальцитриол 4. кальцитонин <p>173. Гормон ... вызывает повышение содержания Ca^{++} в крови и снижение концентрации фосфатов.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.паратгормон 2.кальцитонин 3.эстрадиол 4.глюкагон <p>174. Ферменты тканевого дыхания это переносчики:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. электронов от окисляемого субстрата на кислород 2. протонов и электронов от окисляемого субстрата на кислород 3. электронов и протонов с кислорода на субстрат 4. электронов с кислорода на субстрат <p>175. В организме процесс окисления может происходить путем:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. присоединения кислорода, водорода, отдачи электронов; 2.отщеплением кислорода; водорода, отдачи электронов; 3.отдачи электронов, присоединения электронов, присоединением водорода; 4.присоединением кислорода, отщеплением водорода, отдачи электронов. <p>176. Окислительно-восстановительный потенциал кислорода равен:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.+0,82 2.+0,1 3.+0,81 4. +0,83 <p>177. В коферментах НАД и НАДФ непосредственным переносчиком водорода является:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. пиридиновое кольцо; 2. пуриновое кольцо; 3. остатки фосфорной кислоты; 4. пиридиновое и пуриновое кольцо. <p>178. Анаэробные дегидрогеназы в своем составе содержат кофермент:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.ФАД 2.ФМН 3.НАД 4.КОQ <p>179. При передачи протонов и электронов с ФАД на кислород, в результате чего образуется H_2O_2, молекул АТФ выделится:</p>	
---	--

<p>1.3 АТФ 2. 2 АТФ 3. 1 АТФ 4. ни одной молекулы АТФ</p> <p>180. Укажите фермент в состав которого входит атом железа. 1. фенолаза 2. моноаминоксидаза 3. цитохромоксидаза 4. уриназа</p> <p>181. Субстрат-это вещество которое: 1. в ходе химических реакций присоединяет водород; 2. в ходе химических реакций теряет электроны и протоны или присоединяет кислород; 3. в ходе химических реакциях присоединяет электроны и протоны или теряет кислород. 4. вещество, которое в ходе химических реакций теряет водород</p> <p>182. Биологические субстраты в тканях организма окисляются: 1. аэробно; 2. анаэробно; 3. анаэробно и аэробно; 4. не окисляются.</p> <p>183. Для синтеза 1 молекулы АТФ разность потенциалов между отдельными дыхательными ферментами должна составлять: 1. 0,16В; 2. 0,32В; 3. 0,6В; 4. 0,23В.</p> <p>184. Молекула АТФ содержит следующее количество макроэргических связей: 1. одну 2. две 3. три 4. ни одной</p> <p>185. В состав кофрмента НАД зависимых дегидрогеназ входит 1. витамин В2 2. витамин В6 3. витамин В5 4. витамин В1</p> <p>186. Дать определение - биологическое окисление-это... 1. субстратное фосфорилирование (на уровне субстрата) 2. совокупность биологических реакций, протекающих в клетках организма с образованием АТФ; 3. совокупность биологических реакций, протекающих в клетках организма; 4. свободное окисление</p> <p>187. Конечным продуктом окисления жиров и углеводов в организме являются... 1. CO₂, H₂O; 2. H₂O, CO, АТФ; 3. CO₂, H₂O, АТФ и тепло; 4. CO₂, H₂O, АТФ.</p> <p>188. Потребление кислорода тканями обозначают термином 1. тканевое дыхание; 2. анаэробное окисление; 3. субстратное фосфорилирование; 4. окислительно-восстановительный процесс;</p>	
--	--

<p>189. В дыхательной цепи митохондрий в результате окислительного фосфорилирования в аэробных условиях синтезируется...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.1 молекула АТФ 2.2 молекулы АТФ 3. 3 молекулы АТФ 4. 4 молекулы АТФ <p>190. Субстратное фосфорилирование-это</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. синтез АТФ протекающий в дыхательной цепи. 2. синтез АТФ за счет энергии субстрат 3. синтез АФ в результате аэробного окисления субстрат 4. синтез АТФ в результате анаэробного окисления субстрата <p>1911. Катаболизм – это:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. окислительный распад в клетках собственных веществ организма, или веществ поступающих с кормом 2. усвоение организмом веществ окружающей среды и создание за их счет структурных единиц своего тел 3. синтез собственных веществ в организме 4. окислительный синтез в клетках собственных веществ организма. <p>192. Энергетически для организма наиболее выгоден путь обмена углеводов:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. апотомический 2. дихотомический 3. брожения 4. гликонеогенеза <p>193. Цитохромы способны переносить электроны, благодаря наличию в их составе ионов...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. меди 2. железа 3. кобальта 4. цинка <p>194. Анаболизм-это...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1..переработка составных частей корма в желудочно-кишечном тракте в усвояемую форму. 2. окислительный распад собственных веществ организма; 3. выделение конечных продуктов обмена с потом, мочой, калом. 4. синтез собственных веществ организма. <p>195. Процесс синтеза АТФ, идущий сопряженно с реакциями окисления при участии системы дыхательных ферментов митохондрий, называется...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. окислительным фосфорилированием; 2. свободным окислением; 3. субстратным фосфорилированием; 4. анаэробным окислением. <p>196. Универсальным собирателем протонов является:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. НАД 2. цитохром 3. ФАД 4. убихинон <p>197. В полной дыхательной цепи образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 12 АТФ 2. 2 АТФ 3. 1 АТФ 4. 3 АТФ <p>198. Универсальным аккумулятором, донором и трансформатором энергии в организме является...</p>	
--	--

1. цитидинфосфорная кислота.
2. аденозинтрифосфорная кислота
3. 1,3- дифосфоглицериновая кислота
4. гуанозинтрифосфорная кислота

199. Укажите правильную последовательность передачи электронов по дыхательной цепи –это

1. НАД, ФМН, убихинон, цитохром в, цитохром с1, цитохром с, цитохром а3
200. НАД, убихинон, ФМН, цитохром в, цитохром с1, цитохром с, цитохром а
201. НАД, ФМН, убихинон, цитохром с1, цитохром с, цитохром в, цитохром а3
4. НАД, ФАД, убихинон, цитохром в, цитохром с, цитохром а, цитохром а3

202. .Укороченная дыхательная цепь начиная с ФАД, включает ферменты:

1. НАД; 2. убихинон; 3. цитохромы; 4. ФАД; 5. ФМН.

203. Катализатором в цикле Кребса является:

1. щавелево-уксусная кислота
2. янтарная кислота
3. лимонная кислота
4. щавелево-янтарная кислота

204. Дыхательная цепь локализована

1. в матриксе митохондрий
2. во внутренней мембране митохондрий
3. в межмембранном пространстве митохондрий
4. во внешней мембране митохондрий

205. Универсальным аккумулятором, донором и трансформатором энергии в организме является:

1. ГТФ; 2. АТФ;
3. ЦТФ; 4. глюкозо-6-фосфат.

206. Процесс синтеза АТФ, идущий сопряженно с реакциями окисления при участии ансамбля дыхательных ферментов, называется:

1. субстратным фосфорилированием;
2. фотосинтетическим фосфорилированием;
3. окислительным фосфорилированием.

207. Энергетический эффект в расчете на единицу массы (аэробные условия) больше при распаде:

1. глюкозы; 2. тристеарина;
3. аспарагиновой кислоты; 4. глицерина.

208. Энергетическими станциями клетки являются:

1. рибосомы; 2. митохондрии; 3. эндоплазматическая сеть.

209. Суммарный энергетический эффект цикла Кребса:

1. 4 моль АТФ; 2. 2 моль АТФ;
3. 6 моль АТФ; 4. 12 моль АТФ.

210. Фермент \square -амилаза катализирует реакцию:

1. $C_6H_{10}O_5)_n + \text{УДФ-глюкоза} \rightarrow (C_6H_{10}O_5)_{n+1} + \text{УДФ}$
2. $C_6H_{12}O_6 + \text{АТФ} \rightarrow C_6H_{11}O_6\text{-РОЗН}_2 + \text{АДФ}$
3. $(C_6H_{10}O_5)_n + H_2O \rightarrow \text{декстрины} \rightarrow \text{мальтоза}$
4. $(C_6H_{12}O_5)_n + H_2O \rightarrow (C_6H_{12}O_5)_{n-1} + \text{глюкоза}$

211. Синтез гликогена из продуктов обмена белков и липидов называется:

1. гликолиз
2. гликогенолиз
3. гликонеогенез
4. протеогенез

<p>212. Анаэробная фаза распада гликогена и глюкозы заканчивается образованием:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. глюкозы 2. пировиноградной кислоты 3. щавелевой кислоты 4. молочной кислоты <p>213. Распад гликогена в печени до глюкозы - 6 фосфат катализируют ферменты:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фосфолиаза 2. фосфорилаза 3. фосфоглюкомутаза 4. гексокиназа <p>214. Фосфофруктокиназа катализирует реакцию:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фруктозо-6-фосфат + АТФ ---> фруктозо-1,6-дифосфат + АДФ 2. фосфоенолпируват + АДФ ---> пируват + АТФ 3. фруктозо-1,6-дифосфат ---> ГАФ + ДОАФ 4. 2-фосфоглицерат ---> 3-фосфоглицерат <p>215. Гексокиназа (глюкокиназа) катализирует реакцию:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. $(C_6H_{10}O_5)_n + \text{УДФ-глюкоза} \rightarrow (C_6H_{10}O_5)_{n+1} + \text{УДФ}$ 2. $C_6H_{12}O_6 + \text{АТФ} \rightarrow C_6H_{11}O_6\text{-РОЗН}_2 + \text{АДФ}$ 3. $(C_6H_{10}O_5)_n + H_2O \rightarrow (C_6H_{10}O_5)_{n-1} + \text{глюкоза}$ 4. $(C_6H_{10}O_5)_n + H_2O \rightarrow (C_6H_{10}O_5)_{n-2} + \text{мальтоза}$ <p>216. Реакцию глюкозо-6-фосфат ---> фруктозо-6-фосфат катализирует фермент:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фосфофруктокиназа 2. фосфорилаза 3. глюкозо-6-фосфатаза 4. фосфогексоизомераза <p>217. Реакцию перевода глюкозо -1-фосфат в глюкозо-6-фосфат катализирует фермент:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фосфоглюкомутаза 2. гексокиназа 3. фосфогексоизомераза 4. альдолаза <p>218. Глюконеогенез стимулируют гормоны:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. кортизол 2. тестостерон 3. глюкагон 4. эстрадиол 5. соматотропин <p>219. Гипогликемию вызывающие гормоны:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. инсулин 2. тироксин 3. эстрадиол 4. глюкагон <p>220. Энергетически наиболее выгоден обмен углеводов, идущий по пути:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гликогенолиза; 2. брожения; 3. гликолиза; 4. глюконеогенеза. <p>221. Суммарный энергетический эффект гликолиза составил:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 4 моль АТФ; 2. 2 моль АТФ; 3. 6 моль АТФ; 4. 12 моль АТФ. <p>222. Основное назначение пентозофосфатного пути:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. окисление глюкозы 2. образование НАДФН₂, синтез пентозофосфатов 3. снабжение субстратом для глюконеогенеза 4. обеспечение ацетил-SKoA для биосинтеза жирных кислот и стеролов <p>223. Конечным продуктом анаэробного гликолиза является:</p>	
---	--

<p>1. пропионат 2. пируват 3. лактат 4. пируват и лактат</p> <p>224. Укажите ферменты пищеварительного тракта принимающие участие в распаде гликогена и крахмала до молекул глюкозы: 1. бетта-амилаза 2. альфа-амилаза, альфа-1,6-гликозидаза 3. α-амилаза 4. гамма-амилаза, бетта-галактозидаза</p> <p>225. При гидролизе лактозы образуются моносахариды: 1. два остатка D-глюкозы 2. альфа-D-глюкоза и бетта-D-галактоза; 3. D-глюкоза и D- фруктоза 4. D-глюкоза и D-манноза</p> <p>226. При гидролизе сахарозы образуются моносахариды: 1. два остатка D-глюкозы 2. альфа-D-глюкоза и бетта-D-фруктоза 3. D-глюкоза и D- фруктоза 4. D-глюкоза и D-манноза</p> <p>227. При гидролизе мальтозы образуются моносахариды: 1. два остатка альфа D-глюкозы 2. альфа-D-глюкоза и бетта-D-галактоза 3. D-глюкоза и D- фруктоза 4. D-глюкоза и D-манноза</p> <p>228. Укажите конечные продукты при окислении глюкозы в аэробных условиях: 1. уксусный альдегид 2. этиловый спирт 3. углекислый газ и вода 4. уксусная кислота</p> <p>229. Укажите конечные продукты при окислении глюкозы в анаэробных условиях: 1. уксусный альдегид 2. этиловый спирт 3. углекислый газ и вода 4. молочная кислота</p> <p>230. Пищеварение липидов происходит в основном в: 1. ротовой полости; 2. желудке; 3. тонком кишечнике; 4. печени.</p> <p>231. Клеточная липаза активируется гормонами: 1. инсулином; 2. адреналином; 3. катепсинами; 4. меланотропином.</p> <p>232. Синтез липидов происходит: 1. в эндоплазматической сети апикальной части эпителиальной клетки и завершается в ее базальной части; 2. в базальной части эпителиальной клетки и завершается в ее апикальной части 3. в эндоплазматической сети эпителиальной клетки 4. в базальной части эпителиальной клетки.</p> <p>233. β-липопротеиды являются переносчиками: 1. холестерин</p>	
---	--

<p>2. фосфатидов 3. гликолипидов 4. протеолипидов</p> <p>234. В процессе окисления 1 молекулы глицерина образуется молекул АТФ: 1. 22 АТФ; 2. 23 АТФ; 3. 12 АТФ; 4. 28 АТФ.</p> <p>235. Эмульгированный жир молока переваривается: 1. в желудке 2. в печени 3. в ротовой полости 4. в кишечнике</p> <p>236. При какой рН действует липаза на жиры: 1. 6,8 2. 4,3 3. 9,0 4. 7,5</p> <p>237. В процессе окисления 1 молекулы ВЖК образуется молекул АТФ: 1. 158 2. 147 3. 22 4. 130</p> <p>238. При окислении 1 молекулы ВЖК тратиться молекул АТФ: 1. 2 2. 1 3. 4 4. 12</p> <p>239. Холестерин используется периферическими тканями для синтеза: 1. глицерина; 2. провитамина Д3 3. стероидных гормонов 4. желчных кислот</p> <p>240. При окислении 1г жира выделяется энергии: 1. 4,3 ккал; 2. 9,3 ккал; 3. 4,1 ккал; 4. 5,2 ккал;</p> <p>241. При окислении 1г жира выделяется воды: 1. 0,55 мл; 2. 0,41 мл; 3. 1,07 мл; 4. 2,07 мл</p> <p>242. Желчь – это секрет печени, который обеспечивает: 1. всасывание моноглицеридов 2. всасывание холестерина 3. эмульгирование липидов 4. активацию амилазы</p> <p>243. Из перечисленных высших жирных кислот укажите кислоту, содержащую в радикале три двойные связи: 1. арахидоновая; 2. миристиновая; 3. лауриновая;</p>	
--	--

4. линоленовая;

244. Всасывание жиров в кишечнике происходит в виде:

1. триглицеридов;
2. диглицеридов;
3. эмульгированного жира
4. мицелл

245. Биосинтез триглицеридов происходит в:

1. печени;
2. селезенке;
3. жировой ткани;
4. молочной железе;

246. Распад высших жирных кислот преимущественно идет по пути:

1. декарбоксилирования;
2. восстановления;
3. бетта-окисления;
4. альфа-окисления;

247. Основным строительным блоком для синтеза ВЖК служит:

1. низкомолекулярные кислоты;
2. ацетил-КоА;
3. ацетоуксусная кислота;
4. молочная кислота;

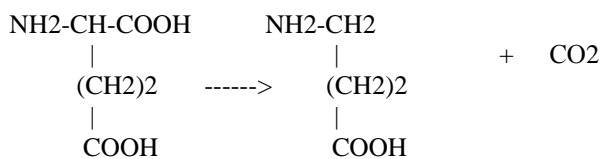
248. При нарушениях всасывания жиров может наблюдаться:

1. гиповитаминоз Д
2. гиповитаминоз К
3. ухудшения зрения в темноте
4. гиповитаминоз РР

249. Ферменты, катализирующие реакции β окисления жирных кислот локализованы в:

1. цитозоле клетки;
2. митохондриях клетки;
3. ядре клетки;
4. ядрышке клетки.

250. Представленную реакцию катализирует фермент:



1. глутаматдекарбоксилаза
2. гистидиндекарбоксилаза
3. триптофандекарбоксилаза
4. -глутамилтрансфераза

251. Подберите ферментам, участвующим в обмене аминокислот следующие коферменты.

- | | |
|-----------------------|----------------------|
| 1. декарбоксилаз | А. ФАД |
| 2. аминотрансфер | В. НАДН ₂ |
| 3. глутаматдегидроген | С. фосфопиридоксаль |
| 4. моноаминоксидазы | Е. тиаминпирофосфот |

252. Расщепление белков в организме человека завершается:

1. выведением углекислого газа, воды, мочевины и аммиака
2. накоплением в клетках кислорода
3. превращением тепловой энергии в энергию химических связей
4. образованием и накоплением антител в крови

<p>252. Выберите процессы, сопровождающиеся в организме образованием аммиака:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. дезаминирование 2. обезвреживание биогенных аминов окислительным путем 3. распад мочевины 4. дезаминирование АМФ; <p>253. Пищеварение белков начинается в:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. толстом кишечнике 2. в тонком кишечнике 3. в желудке 4. в ротовой полости <p>254. Укажите основной фермент, участвующий в пищеварении белков:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. трипсин 3. инсулин 2. пепсин 4. реннин <p>255. При восстановительном дезаминировании аминокислот образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. иминокислота 2. кетокислота 3. оксикислота 4. карбоновая кислот <p>256. Белки в пищеварительной системе расщепляются до:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. аминокислот 2. глицерина и жирных кислот 3. глюкозы 4. воды <p>257. При окислительном дезаминировании аминокислот образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. иминокислота 2. кетокислота 3. оксикислота 4. карбоновая кислота <p>258. При гидролитическом дезаминировании аминокислот образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. иминокислота 2. кетокислота 3. оксикислота 4. карбоновая кислота <p>259. При внутримолекулярном дезаминировании аминокислот образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. иминокислота 2. кетокислота 3. оксикислота 4. непредельная карбоновая кислота <p>260. Трансляция – это синтез:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. белка согласно информационной РНК 2. белка согласно транспортной РНК 3. белка согласно рибосомальной РНК 4. информационной РНК на участке ДНК <p>261. Транскрипция – это синтез:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. информационной РНК на участке ДНК 2. ДНК 3. транспортной РНК на участке ДНК 4. белка согласно рибосомальной РНК <p>262. Укажите основные пути нейтрализации аммиака в организме:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. синтез мочевины 2. образование буферной системы 3. реакция прямого аминирования 4. восстановление до мочевины 	
--	--

<p>263. Не всосавшиеся аминокислоты в тонком отделе кишечника подвергаются:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.гниению в тонком отделе кишечника; 2.гниению в толстом отделе кишечника; 3.выводятся в неизмененном виде; 4.используются на синтез белка. <p>264. pH желудочного сока у крупного рогатого скота составляет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 2,17-3,14; 2. 1,2-3,1; 3. 3,8 4. 1,5-2,5. <p>265. pH желудочного сока у свиньи составляет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 1,1-2,0; 2. 1,2-3,1; 3. 3,8 4. 1,5-2,5. <p>266. pH желудочного сока у свиньи составляет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 1,1-2,0; 2. 1,2-3,1; 3. 3,8 4. 1,5-2,5. <p>267. pH желудочного сока у лошади составляет :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 1,1-2,0; 2. 1,2-3,1; 3. 3,8 4. 1,5-2,5. <p>268. pH желудочного сока у птиц составляет :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 1,1-2,0; 2. 1,2-3,1; 3. 3,8 4. 1,5-2,5 <p>269. Выберите функцию, которая не подходит для воды в живом организме</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.участвует в формировании внутриклеточных структур 2. является средой для большинства реакций 3. выполняет энергетическую функцию 4. является непосредственным участником некоторых реакций <p>270. Под метаболической водой водного баланса понимают:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. воду, поступающую с пищей 2. воду, образующуюся при работе дыхательной цепи 3. воду, поступающую с пищей 4. воду, внеклеточных жидкостей <p>271. За сутки с мочой выделяется:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 0,5 – 1,0 л воды 2. 6,0 – 8,0 л 3. 1,5 – 3,0 л 4. 10 – 12 л <p>272. Выработку антидиуретического гормона стимулирует:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. повышение осмотического давления крови 2. снижение осмотического давления крови 3. употребление большого количества питьевой воды 4. употребление жирной пищи <p>273. Среди перечисленных найдите функцию, которая не подходит для натрия:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. регуляция осмотического давления 2. участие в процессах возбуждения 	
--	--

<p>3. участие в поддержании кислотно-основного равновесия 4. является основным внутриклеточным катионом</p> <p>274. Выберите функцию, не характерную для ионов калия: 1. являются основными внутриклеточными катионами 2. являются основными внеклеточными катионами 3. участвуют в процессах возбуждения 4. необходимы для усвоения глюкозы</p> <p>275. Найдите утверждение, не подходящее для ионов хлора: 1. участвуют в регуляции осмотического давления 2. активируют некоторые ферменты; 3. являются основными внеклеточными анионами 4. являются основными внутриклеточными анионами</p> <p>276. Выработку альдостерона стимулирует: 1. повышение концентрации кальция в крови 2. снижение концентрации Na^+ в крови 3. повышение осмотического давления 4. снижение концентрации ангиотензина</p> <p>277. Среди перечисленных найдите функцию, которая не подходит для Ca^{2+}: 1. участвуют в свертывании крови 2. участвуют в минерализации костей 3. участвуют в мышечном сокращении 4. участвуют в расслаблении гладкой мускулатуры.</p> <p>278. Недостаточное поступление Ca^{2+} с пищей вызывает: 1. активацию синтеза паратгормона 2. активацию синтеза тиреокальцитонина 3. фильтрацию Ca^{2+} почками 4. повышение минерализации костей</p> <p>279. Причина гипокальциемии: 1. гипофункция парафолликулов щитовидной железы 2. гиперфункция парафолликулов щитовидной железы 3. избыток витамина Д 4. гиперпаратиреоз</p> <p>280. Причина самопроизвольных переломов костей: 1. снижение секреции паратгормона 2. повышение секреции кальцитонина 3. гипервитаминоз Д 4. сахарный диабет</p> <p>281. Объем воды в плазме крови зависит: 1. от поступления ее с питьем 2. от выведения ее с мочой 3. от коллоидно-осмотического давления плазмы 4. от температуры окружающей среды</p> <p>282. В регуляции объема воды, кроме вазопрессина, участвуют: 1. глюкокортикостероиды 2. альдостерон 3. простагландины 4. эритропоэтин</p> <p>283. Выберите элемент, не относящийся к макроэлементам: 1. кальций 2. натрий 3. магний 4. хлор</p>	
--	--

<p>284. Выберите из перечисленных элементов микроэлемент:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. фосфор 2. хлор 3. калий 4. фтор <p>285. Для системы кроветворения особое значение имеет:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. калий 2. магний 3. железо 4. кальций <p>286. Основным источником кальция в пище для взрослого человека является:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. хлеб из муки грубого помола 2. творог 3. каша из геркулеса 4. макароны <p>287. Выберите функцию, которая не подходит для фосфатов:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. поддержание буферных свойств жидкостей организма 2. образование активированных метаболитов 3. участие в проведении нервных импульсов 4. участие в энергетическом обмене клеток <p>288. Для регуляции кальция и фосфора в крови особенно важны витамины:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Д 2. К 3. В12 4. С <p>289. В методе спектрофотометрии, величина, зависящая от концентрации анализируемого вещества, называется...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. интенсивность окраски 2. интенсивность излучения 3. оптическая плотность 4. длина волны <p>290. Зависимость излучения, поглощенного образцом, от концентрации и толщины поглощаемого слоя описывается законом...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Вант-Гоффа 2. Эйнштейна 3. Ван-дер-Ваальса 4. Ламберта-Бугера-Бера <p>291. Связь между интенсивностью падающего светового потока и светового потока, прошедшего через окрашенный раствор, устанавливается законом _____.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Вант-Гоффа 2. Бугера-Ламберта 3. Ван-дер-Ваальса 4. Ламберта-Бугера-Бера <p>292. Зависимость оптической плотности раствора от его концентрации и толщины поглощающего слоя, определяемая законом Бугера-Ламберта-Бера, выражается формулой _____.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. T 2. _____ 3. $D_{1-4} = D_{0-1} + D_{1-2} + D_{2-3} + D_{3-4}$ 4. $D = k \cdot l \cdot C$ <p>293. Величина оптической плотности раствора</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. безразмерна 2. измеряется в моль/л 3. измеряется в см 4. измеряется нм <p>294. Зависимость оптической плотности раствора или значений молярного показателя поглощения ϵ_l растворенного вещества от длины волны или частоты называют спектром</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. поглощения 2. излучения 3. рассеяния 4. Отражения <p>295. Калибровочная кривая – это график, отражающий зависимость оптической плотности раствора от</p>	
---	--

<p>1. λ падающего света 3. толщины кюветы</p> <p>2. концентрации 4. Цвета</p> <p>296. В основе рефрактометрического метода лежит явление ... луча света. 1. преломления 2. отражения</p> <p>3. поляризации 4. Поглощения</p> <p>297. Диагностическая чувствительность лабораторного теста – это вероятность того, что у пациента ... 1. будет получен «+» результат 2. здорового будет получен «-» результат 3. с «+» результатом теста есть заболевание 4. с «-» результатом теста нет заболевания</p> <p>298. Диагностическая специфичность лабораторного теста – это вероятность того, что у пациента ... 1. будет получен «+» результат 2. здорового будет получен «-» результат 3. с «+» результатом теста есть заболевание 4. с «-» результатом теста нет заболевания</p> <p>299. Предсказательная ценность положительного результата лабораторного теста – это вероятность того, что у пациента ... 1. будет получен «+» результат 2. здорового будет получен «-» результат 3. с «+» результатом теста есть заболевание 4. с «-» результатом теста нет заболевания</p> <p>300. Предсказательная ценность отрицательного результата лабораторного теста – это вероятность того, что у пациента ... 1. будет получен «+» результат 2. здорового будет получен «-» результат 3. с «+» результатом теста есть заболевание 4. с «-» результатом теста нет заболевания</p> <p>408. Для диагностики острого панкреатита в 3-4-ый день заболевания активность альфа-амилазы целесообразно определять в _____. 1. моче 2. слюне</p> <p>3. крови 4. желудочном соке</p>	
---	--

По результатам тестирования обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно», согласно следующим критериям оценивания.

Шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	80-100
Оценка 4 (хорошо)	70-79
Оценка 3 (удовлетворительно)	50-69
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 50

