

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Пьяникова Эльвира Анатольевна

Должность: Заведующий кафедрой

Дата подписания: 16.11.2022 11:33:55

Уникальный программный ключ:

54c4418b21a02d788de4ddefc47ecd020d504a8f

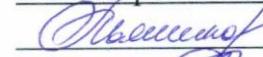
МИНОБРНАУКИ РОССИИ

ФГБОУ ВО Юго-Западный государственный университет

Западный государственный университет

УТВЕРЖДАЮ:

Заведующий кафедрой
товароведения, технологии
и экспертизы товаров

 Э.А. Пьянкова

«07» 06 2021 г.

ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА

Для текущего контроля успеваемости
и промежуточной аттестации обучающихся
по дисциплине

Физиология питания

(наименование дисциплины)

19.03.03. Продукты питания животного происхождения

(код и наименование ОПОП ВО)

Курск, 2021

1 ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ

1.1 ВОПРОСЫ ДЛЯ СОБЕСЕДОВАНИЯ

Тема №1. Предмет и задачи пищевой физиологии и физиологии питания. Пищевые вещества и их биологическая ценность.

ПК-1:

1. Белки и их биологическая роль.
2. Полноценные и неполноценные белки.
3. Потребность и нормирование белков

Тема №2. Биохимия жиров и углеводов

ПК-1:

1. Функции жиров в организме.
2. Предельные и непредельные жиры.
3. Потребность и нормирование жиров.
4. Углеводы и их биологическая роль.
5. Классификация углеводов.
6. Потребность и нормирование углеводов.

Тема №3. Ферменты

ПК-1:

1. Химическая природа и строение ферментов.
2. Механизм ферментативного катализа.
3. Биологическая роль ферментов.
4. Кинетика ферментативных реакций.
5. Номенклатура и классификация ферментов.

Тема №4. Жирорастворимые витамины

ПК-1:

1. Строение и свойства витаминов.
2. Классификация витаминов.
3. Биологическое действие витаминов.
4. Жирорастворимые витамины

Тема №5. Водорастворимые витамины

ПК-1:

1. Строение и свойства витаминов.
2. Классификация витаминов.
3. Биологическое действие витаминов.
4. Водорастворимые витамины

Тема №6. Обмен веществ и энергии

ПК-1:

1. Понятие и этапы метаболизма.
2. Процессы ассимиляции и диссимиляции.
3. Обмен минеральных солей, воды и витаминов.
4. Обмен энергии.
5. Основной и общий обмен.

Тема №7. Обмен белков

ПК-1:

1. Азотистый баланс.
2. Регуляция белкового обмена.
3. Роль белков в питании.
4. Метаболизм белков и аминокислот в клетках

Тема №8. Обмен липидов и углеводов

ПК-1:

1. Регуляции жирового обмена.
2. Переваривание жиров.
3. Регуляция углеводного обмена.
4. Переваривание и всасывание углеводов.
5. Распад углеводов в тканях.

Тема №9. Энергообмен. Рациональное питание

ПК-1:

1. Основные принципы сбалансированного питания.
2. Режим питания.
3. Энергетические затраты и энергетическая ценность пищи.
4. Энергетический баланс.

Шкала оценивания: 5-балльная

Критерии оценивания

5 баллов (или оценка «**отлично**») выставляется обучающемуся, если он принимает активное участие в беседе по большинству обсуждаемых вопросов (в том числе самых сложных); демонстрирует сформированную способность к диалогическому мышлению, проявляет уважение и интерес к иным мнениям; владеет глубокими (в том числе дополнительными) знаниями по существу обсуждаемых вопросов, ораторскими способностями и правилами ведения полемики; строит логичные, аргументированные, точные и лаконичные высказывания, сопровождаемые яркими примерами; легко и заинтересованно откликается на неожиданные ракурсы беседы; не нуждается в уточняющих и дополнительных вопросах преподавателя.

4 балла (или оценка «**хорошо**») выставляется обучающемуся, если он принимает участие в обсуждении не менее 50% дискуссионных вопросов; проявляет уважение и интерес к иным мнениям, доказательно и корректно

защищает свое мнение; владеет хорошими знаниями вопросов, в обсуждении которых принимает участие; умеет не столько вести полемику, сколько участвовать в ней; строит логичные, аргументированные высказывания, сопровождаемые подходящими примерами; не всегда откликается на неожиданные ракурсы беседы; не нуждается в уточняющих и (или) дополнительных вопросах преподавателя.

3 балла (или оценка «удовлетворительно») выставляется обучающемуся, если он принимает участие в беседе по одному-двум наиболее простым обсуждаемым вопросам; корректно выслушивает иные мнения; неуверенно ориентируется в содержании обсуждаемых вопросов, порой допуская ошибки; в полемике предпочитает занимать позицию заинтересованного слушателя; строит краткие, но в целом логичные высказывания, сопровождаемые наиболее очевидными примерами; теряется при возникновении неожиданных ракурсов беседы и в этом случае нуждается в уточняющих и (или) дополнительных вопросах преподавателя.

2 балла (или оценка «неудовлетворительно») выставляется обучающемуся, если он не владеет содержанием обсуждаемых вопросов или допускает грубые ошибки; пассивен в обмене мнениями или вообще не участвует в дискуссии; затрудняется в построении монологического высказывания и (или) допускает ошибочные высказывания; постоянно нуждается в уточняющих или дополнительных вопросах преподавателя.

1.2 ПРОИЗВОДСТВЕННЫЕ ЗАДАЧИ

ПК-1

Производственная задача №1. Достроить вторую цепочку молекулы ДНК, имеющую следующую последовательность нуклеотидов в одной цепи: АТТЦГАЦГЦТАТАГ. Определить ее длину, если один нуклеотид составляет 0,34 нм по длине цепи ДНК.

Производственная задача №2. В молекуле ДНК тимидиловый нуклеотид составляет 16% от общего количества нуклеотидов. Определите количество (в процентах) каждого из остальных видов нуклеотидов.

Производственная задача №3. Белок складывается с 124 аминокислот. Сравните относительно молекулярные массы белка и гена, который его кодирует.

Производственная задача №4. Установлено, что в РНК имеет 30% аденина, 18% гуанина и 20% урацила. Определите часть (у %) каждого нуклеотида в ответственном фрагменте двухцепочной ДНК?

Производственная задача №5. В белке содержится 51 аминокислота. Сколько нуклеотидов будет в цепи гена, кодирующей этот белок, и сколько - в соответствующем фрагменте молекулы ДНК?

Производственная задача №6. В кодирующей цепи гена содержится 600 нуклеотидов. Сколько аминокислот содержится в молекуле белка, информация о которой закодирована в этом гене, если в конце гена имеются два стоп - триплета?

Производственная задача №7. За 50 мин. Плаванья пловец теряет 1200 кДж энергии. В протяжении какого времени он сможет плавать с такой же интенсивностью, если в его организме распалось 400 г глюкозы, половина которой – в процессе гликолиза?

Производственная задача №8. При отсутствии в диете свежих овощей и фруктов у пациента наблюдаются повышенная утомляемость, подверженность инфекционным заболеваниям, кровоточивость десен. Назовите заболевание, для которого характерны данные признаки. Назовите витамин, с недостаточностью связано данное заболевание. Какова биологическая роль данного витамина? Почему при данном авитаминозе проявляются перечисленные симптомы? Приведите примеры реакций, где участвует данный витамин.

Производственная задача №9 Больным сахарным диабетом рекомендуется пищевой рацион, богатый белками. Как изменяется обмен белков при сахарном диабете? Каковы причины сахарного диабета и его виды? Каков механизм действия гормона, с которым связаны нарушения при сахарном диабете? Каков биологический эффект данного гормона? Как изменяются биохимические показатели крови и мочи при сахарном диабете?

Производственная задача №10. В процессе диссимиляции произошло расщепление 7 моль глюкозы, из которых полному расщеплению подверглось только 2 моль. Определить: сколько моль молочной кислоты и углекислого газа образовалось; сколько моль АТФ синтезировано и сколько энергии в них аккумулировано; сколько моль кислорода израсходовано на дальнейшее окисление образовавшейся молочной кислоты?

Производственная задача №11. Мышцы ног при беге со средней скоростью за 1 мин расходуют 24 кДж Е. Определите сколько глюкозы (в граммах) израсходуют мышцы ног за 25 мин бега, если кислород доставляется кровью к мышцам в достаточном количестве?

Производственная задача №12. На часть CO_2 преподает 0,3 % воздуха по объему. Какой объем воздуха необходим для составления 120 г глюкозы (при условии полного поглощения углекислого газа растением во время фотосинтеза) если масса 1 л воздуха составляет 1,2 г?

Производственная задача №13. В муке в процессе хранения при неизменном содержании общего азота, равного 2 %, азот растворимых белков составил 80 % от первоначального количества белков. Рассчитайте, сколько белка денатурировано, как при этом изменилась пищевая ценность.

Производственная задача №14. Содержание некрахмальных полисахаридов в 100 г пшеницы составляет 10 г. При получении из нее муки 1-го сорта количество оставшихся пищевых волокон составило 27 %. Какова степень удовлетворения организма в пищевых волокнах при суточном потреблении 200 г муки?

Производственная задача №15. При хранении сливочных сухарей обнаружен малоновый диальдегид. Сколько молекул диальдегида может теоретически образоваться при окислении эсценциальных жирных кислот, если разорвутся все двойные связи в 5 молекулах линолевой и двух молекулах линоленовой кислоты?

Производственная задача №16. При размоле яровой пшеницы в муке 1 с. уменьшается количество микроэлементов. Рассчитайте, на сколько процентов обеднела мука микроэлементами: железом, марганцем, медью, цинком. Объясните причины.

Производственная задача №17. Из зерна ржи получают 3 вида ржаной муки, содержание витаминов в которых отличается от целого зерна. Проведите анализ и расчеты, в каком виде муки процент сохраняемости витаминов максимален. Объясните причины.

Производственная задача №18. Как изменится пищевая ценность кукурузы, если при ее варке в отвар ушло 50 % калия и 40 % фосфора? Ответ обоснуйте, исходя из требуемых оптимальных соотношений K :Na и Ca: P.

Производственная задача №19. Изменится ли энергетическая ценность 70%-ного сахарного сиропа, если при его приготовлении 10г сахарозы подвергалось карамелизации? Ответ обоснуйте расчетом.

Шкала оценивания: 5-балльная

Критерии оценивания (ниже следующие критерии оценки являются примерными и могут корректироваться):

5 баллов (или оценка «отлично») выставляется обучающемуся, если задача решена правильно, в установленное преподавателем время или с опережением времени, при этом обучающимися предложено оригинальное (нестандартное) решение, или наиболее эффективное, или наиболее рациональное, или наиболее оптимальное.

4 балла (или оценка «хорошо») выставляется обучающемуся, если задача решена правильно, в установленное преподавателем время, типовым способом; допускается наличие несущественных недочетов.

3 балла (или оценка «удовлетворительно») выставляется обучающемуся, если при решении задачи допущены ошибки некритичного характера или превышено установленное преподавателем время.

2 балла (или оценка «неудовлетворительно») выставляется обучающемуся, если задача не решена или при ее решении допущены грубые ошибки.

2 ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ

2.1 БАНК ВОПРОСОВ И ЗАДАНИЙ В ТЕСТОВОЙ ФОРМЕ

1 Вопросы в закрытой форме

ПК-1:

1.1 Что является областью изучения динамической биохимии?

- а) совокупность превращений веществ в организме
- б) химические процессы, лежащие в основе определенных проявлений жизнедеятельности
- в) химический состав организмов
- г) ферментативные процессы в организме

1.2 Что является областью изучения функциональной биохимии?

- а) химические процессы, лежащие в основе определенных проявлений жизнедеятельности
- б) химический состав организмов
- в) совокупность превращений веществ в организме
- г) ферментативные процессы в организме

1.3 Группа атомов CO–NH называется

- а) пептидной группой
- б) аминогруппой
- в) карбоксильной группой
- г) кетогруппой

1.4 Как называют молекулы (или их части) нерастворимые в воде?

- а) гидрофобные
- б) гидрофильные
- в) амфифильные
- г) гидрозные

1.5 Как называют молекулы (или их части) растворимые в воде?

- а) гидрофильные
- б) амфифильные
- в) гидрофобные
- г) гидрозные

1.6 В каком году был введен термин биохимия

- а) 1903
- б) 1893
- в) 1913
- г) 1920

1.7 Какой ученый первым ввел термин «Биохимия»

- а) К.Нейберг
- б) Д.И.Менделеев
- в) М.В.Ломоносов
- г) А.М.Бутлеров

1.8 В основу классификации органических соединений положен

- а) углеводородный скелет
- б) углеводородный радикал
- в) карбоксильная группа
- г) тип гибридизации молекулы

1.9 Группа атомов - NH₂ называется

- а) аминогруппа
- б) иминогруппа
- в) нитрилогруппа
- г) нитрозогруппа

1.10 Группа атомов – COOH называется

- а) карбоксильная группа
- б) гидроксильная группа
- в) альдегидная группа
- г) аминогруппа

1.11 Пролитую в лаборатории щелочь нужно нейтрализовать

- а) раствором кислоты
- б) раствором соли
- в) водой
- г) толченым мелом

1.12 Пролитую в лаборатории кислоту нужно нейтрализовать

- а) толченым мелом
- б) раствором щелочи
- в) раствором соли
- г) водой

1.13. работу в лаборатории необходимо выполнять

- а) в халатах
- б) в вытяжном шкафу
- в) в бахилах
- г) под присмотром преподавателя

1.14 Белки – биополимеры, мономерами которых являются:

- а) α – аминокислоты.
- б) карбоновые кислоты
- в) β – аминокислоты;
- г) амины;

1.15. Какие аминокислоты называют заменимыми?

- а) аминокислоты, синтезируемые в организме в достаточном количестве;
- б) аминокислоты, не синтезируемые в организме, а поступающие в него с пищей;
- в) аминокислоты содержащиеся в продуктах животного происхождения
- г) аминокислоты, содержащиеся в продуктах растительного происхождения

1.16. Сколько пептидных связей содержится в пентапептиде?

- а) 5;
- б) 4;
- в) 6;
- г) 3.

1.17 В белках аминокислотные остатки связаны между собой:

- а) пептидными связями;
- б) водородными связями;
- в) сложноэфирными связями;
- г) ангидридными связями.

1.18 Какие аминокислоты называют незаменимыми?

- а) аминокислоты, не синтезируемые в организме, а поступающие в него с пищей;
- б) аминокислоты, синтезируемые в организме в достаточном количестве.
- в) аминокислоты содержащиеся в продуктах животного происхождения
- г) аминокислоты, содержащиеся в продуктах растительного происхождения

1.19 Биуретовая реакция будет положительной для

- а) простых белков
- б) дипептидов
- в) трипептидов
- г) раствора аминокислот

1.20 Вторичная структура белка представляет собой

- а) спираль
- б) линейную последовательность аминокислот
- в) глобулу
- г) эллips

1.30 Третичная структура белка представляет собой

- а) глобулу
- б) спираль
- в) эллips
- г) линейную последовательность аминокислот

1.31 Стабильность растворам белка придаёт

- а) наличие гидратной оболочки
- б) наличие пептидной связи
- в) наличие аминокислот в составе белка

г) особенность третичной структуры

1.32 Осаждение белков из растворов солями щелочных и щелочноземельных металлов называется

- а) высаливание
- б) денатурация
- в) ренатурация
- г) изоэлектрическое осаждение

1.33 Разрушение природной структуры белка

- а) денатурация
- б) высаливание
- в) осаждение
- г) ренатурация

1.34 До какой структуры может разрушится белок, что бы сохранить способность к ренатурации

- а) до первичной
- б) до вторичной
- в) до третичной
- г) разрушение четвертичной структуре приводит к утрате белка

1.35 Фибрillярные белки имеют форму

- а) тончайших нитей
- б) окружную
- в) овальную
- г) форму спирали

1.36 Ферменты – это:

- а) катализаторы белковой природы;
- б) катализаторы углеводной природы;
- в) катализаторы неорганической природы;
- г) катализаторы липидной природы.

1.37 Как называется небелковая часть сложного фермента, отвечающая за катализ?

- а) кофактор;
- б) апофермент.
- в) активный центр
- г) холофермент

1.38 Как называется центр фермента, в котором происходит присоединение субстрата?

- а) каталитический;
- б) аллостерический;
- в) субстратный;

г) активный.

1.39 Холоферментом называют:

- а) сложный фермент
- б) простой фермент;
- в) надмолекулярный комплекс;
- г) фермент – субстратный комплекс.

1.40 Как называется белковая часть сложного фермента?

- а) апофермент
- б) кофактор;
- в) активный центр
- г) холофермент

1.41 К какому классу относятся ферменты, катализирующие окислительно-восстановительные процессы?

- а) оксидоредуктазы;
- б) трансферазы;
- в) гидrolазы
- г) изомеразы

1.42 Как называется центр фермента, отвечающий за катализ?

- а) активный
- б) каталитический;
- в) аллостерический;
- г) субстратный;

1.43 Ферменты, катализирующие синтез биологических молекул с участием АТФ, относятся к классу:

- а) лигаз
- б) трансфераз;
- в) лиаз;
- г) изомераз.

1.44 Апоферментом называют:

- а) белковую часть сложного фермента;
- б) небелковую часть сложного фермента;
- в) сложный фермент;
- г) вещество, подвергающееся ферментативному воздействию.

1.45 Как называется центр фермента, при присоединении к которому какого-либо низкомолекулярного вещества изменяется активность фермента?

- а) аллостерический
- б) каталитический;
- в) субстратный;

г) активный.

1.46 Активность фермента определяется

- а) по скорости убывания субстрата
- б) по изменению конформации субстрата
- в) по скорости образования фермент-субстратного комплекса
- г) по изменению температуры

1.47 Коферменты от простетических групп отличаются

- а) прочностью связи с апоферментом
- б) прочностью связи с аллостерическим центром
- в) местоположением в молекуле фермента
- г) ролью в процессе ферментного катализа

1.48 При абсолютной специфичности ферменты действуют на

- а) один субстрат
- б) определенный тип связи в субстрате
- в) определенный тип связи в продукте
- г) любые субстраты

1.49 К моносахаридам относится:

- а) фруктоза;
- б) мальтоза;
- в) лактоза;
- г) гепарин;

1.50 Глюкоза является:

- а) альдогексозой;
- б) кетопентозой;
- в) кетогексозой;
- г) дисахаридом.

1.51 В состав сахарозы входят остатки:

- а) двух молекул глюкозы;
- б) двух молекул фруктозы;
- в) глюкозы и фруктозы;
- г) галактозы и глюкозы.

1.52 Биологические функции полисахаридов:

- а) энергетическая;
- б) опорная;
- в) пластическая;
- г) структурная;

1.53 К моносахаридам относится:

- а) глюкоза
- б) гепарин;

в) сахароза;

г) мальтоза;

1.54 Фруктоза является:

а) кетогексозой;

б) кетопентозой;

в) альдогексозой;

г) альдопентозой;

1.55 В состав лактозы входят остатки:

а) галактозы и глюкозы.

б) двух молекул глюкозы;

в) двух молекул фруктозы;

г) глюкозы и фруктозы

1.56 Основные запасы гликогена сосредоточены в:

а) печени;

б) крови;

в) почках;

г) сердце;

1.57 Главной функцией пищевых углеводов является

а) энергетическая

б) структурообразовательная

в) защитная

г) поддержание баланса воды в организме

1.58 Гликолиз это

а) расщепление глюкозы до лактата в анаэробных условиях

б) расщепление глюкозы до ацетата в анаэробных условиях

в) расщепление глюкозы до CO_2 и H_2O

г) расщепление глюкозы до пирувата в анаэробных условиях

1.59 На первом этапе гликолиза расходуется

а) 2 молекулы АТФ

б) 3 молекулы АТФ

в) 4 молекулы АТФ

г) 1 молекула АТФ

1.60 Основное значение гликолиза

а) энергетическое

б) синтетическое

в) регуляторное

г) источник эндогенной воды.

1.61 К достоинствам гликолиза можно отнести

а) образование АТФ в анаэробных условиях

- б) образование лактата
- в) зависимость от наличия кислорода
- г) способность служить источником глюкозы

1.62 Липиды это

- а) вещества, не растворимые в воде, но растворимые в неполярных органических растворителях
- б) вещества, состоящие из аминокислот
- в) продукты, образующиеся при анаэробном окислении глюкозы
- г) альдегидоспирты

1.63 Триацилглицерины это

- а) эфиры глицерина и высших жирных кислот
- б) эфиры глицерина и фосфорной кислоты
- в) эфиры сфингозина и высших жирных кислот
- г) эфиры глицерина и аминокислот

1.64 Характерной функцией жиров не является

- а) входят в состав клеточных мембран
- б) являются резервом эндогенной воды
- в) энергетическую
- г) необходимы для растворения и всасывания жирорастворимых витаминов.

1.65 Процесс расщепления жира называют

- а) липолизом
- б) липогенезом
- в) гликолизом
- г) глюконеогенезом

1.66 Липиды не выполняют функцию

- а) хранения генетической информации
- б) создания запасов метаболического топлива
- в) обеспечения синтеза стероидных гормонов
- г) структурных компонентов биомембран

1.67 Липиды растворяются во всех перечисленных ниже веществах кроме:

- а) воды
- б) эфира;
- в) бензола;
- г) хлороформа.

1.68 В структурном отношении все липиды являются:

- а) сложными эфирами;
- б) высшими спиртами;
- в) простыми эфирами;

г) полициклическими спиртами.

1.69 Липиды составляют от массы тела человека:

- а) 10-20 %;
- б) 30-40 %;
- в) 80-90 %;
- г) 8-10 %.

1.70 К простым жирам относятся

- а) эфиры жирных кислот и спиртов
- б) эфиры жирных кислот, спиртов и другие компоненты
- в) карбоновые кислоты с длинной алифотической цепью
- г) полициклические спирты

1.71 Триацилглицерины относятся

- а) к простым липидам
- б) к сложным липидам
- в) к высшим спиртам
- г) жирным кислотам

1.72 Глицерин был открыт в

- а) 1779 г
- б) 1789 г
- в) 1889 г
- г) 1879 г

1.73 Фосфолипиды относятся

- а) к сложным липидам
- б) к простым липидам
- в) к высшим спиртам
- г) жирным кислотам

1.74 К производным липидам относятся

- а) стероиды
- б) глицерин
- в) витамины
- г) полициклические спирты

1.75 Какой витамин имеет химическое название пиридоксин?

- а) В₆;
- б) Н;
- в) В₁;
- г) В₂.

1.76 Какой витамин имеет физиологическое название антианемический?

- а) В₁₂;
- б) А;

в) D;

г) B₂.

1.77 При недостатке какого витамина развивается болезнь цинга?

а) C;

б) A;

в) B₁₂;

г) D;

1.78 Как называются нарушения в организме, вызванные недостаточным содержанием витамина?

а) гиповитаминоз;

б) гипервитаминоз;

в) авитаминоз;

г) мононуклеоз

1.79 Основным источником витамина D являются:

а) продукты животного происхождения;

б) растительные продукты;

в) молочные продукты.

г) морепродукты

1.80 Какой витамин имеет химическое название тиамин?

а) B₁;

б) H;

в) B₂;

г) B₆.

1.81 Какой витамин имеет физиологическое название антисерофталмический?

а) A;

б) C;

в) B₁₂;

г) D.

1.82 Какой витамин синтезируется в организме под влиянием ультрафиолетовых лучей?

а) D;

б) H;

в) B₁₂;

д) C.

1.83 Как называются нарушения в организме, вызванные избыточным накоплением витамина?

а) гипервитаминоз;

б) гиповитаминоз;

- в) авитаминоз;
- г) мононуклеоз

1.84 Какой витамин не относится к водорастворимым?

- а) D
- б) B₁;
- в) B₅;
- г) H;

1.85 Какая кислота не является витамином?

- а) ацетилсалациловая;
- б) аскорбиновая;
- в) никотиновая;
- г) пантотеновая.

1.86 Основным источником витамина K являются:

- а) растительные продукты;
- б) продукты животного происхождения;
- в) молочные продукты.
- г) морепродукты

1.87 Нарушения в организме, вызванные полным отсутствием витамина, называются:

- а) авитаминозом.
- б) гипервитаминозом;
- в) гиповитаминозом;
- г) мононуклеозом.

1.88 Анаболизм это

- а) синтез сложных молекул из более простых
- б) реакции синтеза молекул-макроэргов
- в) распад биополимеров до мономеров
- г) окисление глюкозы до пирувата

1.89 Ферменты, участвующие в окислительно-восстановительном процессе относятся к классу

- а) оксидоредуктаз
- б) лиаз
- в) трансфераз
- г) гидrolаз

1.90 Катаболизм это

- а) расщепление веществ с выделением энергии
- б) одна из стадий синтеза молекул жира
- в) все реакции, в которых используется энергия макроэргов
- г) совокупность всех синтетических реакций клетки

1.91 На первом этапе катаболизма происходит

- а) расщепление полимеров до мономеров
- б) окисление пирувата
- в) окисление глицерина
- г) окисление жирных кислот

1.92 Последним этапом катаболизма является

- а) окисление пирувата и цикл Кребса
- б) окисление жирных кислот
- в) окисление глицерина
- г) окисление глюкозы

1.93 Больше всего энергии для жизнедеятельности клетка получает в процессе

- а) работы дыхательной цепи в сопряженном режиме
- б) распада жира до глицерина и жирных кислот
- в) распада углеводов до глюкозы
- г) работы дыхательной цепи в разобщенном режиме

1.94 В первом этапе катаболизма белки расщепляются с образованием

- а) аминокислот
- б) глюкозы
- в) глицерина и жирных кислот
- г) нуклеотидов

1.95 В первом этапе катаболизма триацилглицерины расщепляются с образованием

- а) глицерина и жирных кислот
- б) аминокислот
- в) фруктозы
- г) азотистых оснований

1.96 В первом этапе катаболизма полисахариды расщепляются с образованием

- а) моносахаридов
- б) жирных кислот
- в) дисахаридов
- г) аминокислот

1.97 Ключевые ферменты цикла Кребса локализованы

- а) в матриксе митохондрий
- б) во внешней мембране митохондрий
- в) в межмембранном пространстве
- г) во внутренней мембране митохондрий

1.98 Значение цикла Кребса определяется тем, что он

- а) служит источником водорода для дыхательной цепи
- б) является источником витаминов

- в) обеспечивает клетку аминокислотами
- г) является источником глюкозы

1.99 Цикл Кребса ингибируется

- а) АТФ
- б) НАД
- в) АДФ
- г) ФАД

1.100 Дыхательная цепь митохондрий включает в себя

- а) последовательность окислительно-восстановительных реакций
- б) последовательность ферментов из класса лигаз
- в) последовательность ферментов из класса лиаз
- г) цепь ферментов класса гидролаз

1.101 Биологическое окисление это

- а) совокупность всех химических реакций организма
- б) совокупность анаболических реакций
- в) совокупность катаболических реакций
- г) совокупность окислительно-восстановительных реакций

1.102 Ферменты дыхательной цепи располагаются

- а) во внутренней мемbrane митохондрий
- б) вне митохондрий
- в) в матриксе митохондрий
- г) в межмембранном пространстве митохондрий

2 Вопросы в открытой форме

ОПК-2:

2.1 Группа атомов CO–NH называется _____?

2.2 Ученый _____ первым ввел термин «Биохимия»?

2.3 Образование эндогенной воды _____ во время мышечной работы.

2.4 Недостаток _____ (указать какой элемент) в раннем возрасте способствует развитию умственной отсталости?

2.5 Соединения _____ являются основой костной ткани.

2.6 Нарушения в организме, вызванные недостаточным содержанием витамина _____?

2.7 Нарушения в организме, вызванные избыточным накоплением витамина _____?

2.8 Биологическое значение витаминов заключается в том, что они _____?

3 Вопросы на установление последовательности

ПК-1:

3.1 Установите правильную последовательность указанных веществ по количеству энергии освобождающейся при их разложении от меньшего к большему:

- а) углеводы;
- б) жиры;
- в) белки;
- г) витамины

3.2 Установите правильную последовательность по количественному содержанию в организмах, от меньшего к большему.

- а) белкам;
- б) воде;
- в) липидам;
- г) минеральным веществам;

3.3 Известно, что углеводы обладают различной степенью сладости.

Расположите перечисленные ниже вещества по сахаристости от меньшего к большему?

- а) фруктоза;
- б) мальтоза;
- в) раффиноза;
- г) глюкоза.

4 Вопросы на установление соответствия

ПК-1

4.1 Установите соответствие между названием функциональной группы и формулой:

- | | |
|-------------------------|--------------------|
| а) карбоксильная группа | 1) OH |
| б) гидроксильная группа | 2) COOH |
| в) альдегидная группа | 3) NH ₂ |
| г) аминогруппа | 4) COH |

4.2 Установите соответствие между обозначением витамина и его химическим названием:

- | | |
|----|------------|
| B6 | пиридоксин |
| H | тиамин |
| B1 | рибофлавин |
| A | ретинол |

4.3 Установите соответствие между названием витамина и группе к которой он относится:

Водорастворимые

Жирорастворимые

B₁; H; B₂; B₆ A; C; B₁₂; D

Шкала оценивания результатов тестирования: в соответствии с действующей в университете балльно-рейтинговой системой оценивания результатов промежуточной аттестации обучающихся осуществляется в рамках 100-балльной шкалы, при этом максимальный балл на промежуточной аттестации обучающихся по очной форме обучения составляет 36 баллов, проочно-заочной и заочной формам обучения – 60 баллов (установлено положением П 02.016).

Максимальный балл за тестирование представляет собой разность двух чисел: максимального балла по промежуточной аттестации для данной формы обучения (36 или 60) и максимального балла за решение компетентностно-ориентированной задачи (6).

Балл, полученный за тестирование суммируется с баллом, выставленным за решение компетентностно-ориентированной задачи.

Общий балл по промежуточной аттестации суммируется с баллами, полученными по результатам текущего контроля успеваемости в течении семестра; сумма баллов переводится в оценку по дихотомической шкале (для зачета) или в оценку по 5-балльной (для экзамена) следующим образом:

Соответствие 100-балльной и дихотомической шкал

<i>Сумма баллов по 100-балльной шкале</i>	<i>Оценка по дихотомической шкале</i>
100-50	зачтено
49 и менее	не зачтено

Соответствие 100-балльной и 5-балльной шкал

<i>Сумма баллов по 100-балльной шкале</i>	<i>Оценка по дихотомической шкале</i>
100-85	отлично
84-70	хорошо
69-50	удовлетворительно
49 и менее	неудовлетворительно

Критерии оценивания результатов тестирования:

Каждый вопрос (задание) в тестовой оценивается по дихотомической шкале: выполнено – 2 балла, не выполнено – 0 баллов.

2.2 КОМПЕТЕНТНО-ОРИЕНТИРОВАННЫЕ ЗАДАЧИ

ОПК-2:

Компетентностно-ориентированная задача №1. Достроить вторую цепочку молекулы ДНК, имеющую следующую последовательность нуклеотидов в одной

цепи: АТТЦГАЦГГЦТАГ. Определить ее длину, если один нуклеотид составляет 0,34 нм по длине цепи ДНК.

Компетентностно-ориентированная задача №2. В молекуле ДНК тимидиловый нуклеотид составляет 16% от общего количества нуклеотидов. Определите количество (в процентах) каждого из остальных видов нуклеотидов.

Компетентностно-ориентированная задача №3. Белок складывается с 124 аминокислот .Сравните относительно молекулярные массы белка и гена ,который его кодирует.

Компетентностно-ориентированная задача №4. Установлено, что и РНК имеет 30% аденина, 18% гуанина и 20% урацила. Определите часть (у %) каждого нуклеотида в ответственном фрагменте двухцепочной ДНК?

Компетентностно-ориентированная задача №5. В белке содержится 51 аминокислота. Сколько нуклеотидов будет в цепи гена, кодирующей этот белок, и сколько - в соответствующем фрагменте молекулы ДНК?

Компетентностно-ориентированная задача. №6. В кодирующей цепи гена содержится 600 нуклеотидов. Сколько аминокислот содержится в молекуле белка, информация о которой закодирована в этом гене, если в конце гена имеются два стоп - триплета?

Компетентностно-ориентированная задача №7. За 50 мин. Плаванья пловец теряет 1200 кДж энергии. В протяжении какого времени он сможет плавать с такой же интенсивностью ,если в его организме распалось 400 г глюкозы ,половина которой –в процессе гликолиза ?

Компетентностно-ориентированная задача №8. При отсутствии в диете свежих овощей и фруктов у пациента наблюдаются повышенная утомляемость, подверженность инфекционным заболеваниям, кровоточивость десен. Назовите заболевание, для которого характерны данные признаки. Назовите витамин, с недостаточностью связано данное заболевание. Какова биологическая роль данного витамина? Почему при данном авитаминозе проявляются перечисленные симптомы? Приведите примеры реакций, где участвует данный витамин.

Компетентностно-ориентированная задача №9 Больным сахарным диабетом рекомендуется пищевой рацион, богатый белками. Как изменяется обмен белков при сахарном диабете? Каковы причины сахарного диабета и его виды? Каков механизм действия гормона, с которым связаны нарушения при сахарном диабете? Каков биологический эффект данного гормона? Как изменяются биохимические показатели крови и мочи при сахарном диабете?

Компетентностно-ориентированная задача №10. В процессе диссимиляции произошло расщепление 7 моль глюкозы, из которых полному расщеплению подверглось только 2 моль. Определить: сколько моль молочной кислоты и углекислого газа образовалось; сколько моль АТФ синтезировано и сколько энергии

в них аккумулировано; сколько моль кислорода израсходовано на дальнейшее окисление образовавшейся молочной кислоты?

Компетентностно-ориентированная задача №11. Мышцы ног при беге со средней скоростью за 1 мин расходуют 24 кдж Е. Определите сколько глюкозы (в граммах) израсходуют мышцы ног за 25 мин бега, если кислород доставляется кровью к мышцам в достаточном количестве?

Компетентностно-ориентированная задача №12. На часть СО₂ преподает 0,3 % воздуха по объему. Какой объем воздуха необходим для составления 120 г глюкозы (при условии полного поглощения углекислого газа растением во время фотосинтеза) если масса 1 л воздуха составляет 1,2 г?

Компетентностно-ориентированная задача №13. В муке в процессе хранения при неизменном содержании общего азота, равного 2 %, азот растворимых белков составил 80 % от первоначального количества белков. Рассчитайте, сколько белка денатурировано, как при этом изменилась пищевая ценность.

Компетентностно-ориентированная задача №14. Содержание некрахмальных полисахаридов в 100 г пшеницы составляет 10 г. При получении из нее муки 1-го сорта количество оставшихся пищевых волокон составило 27 %. Какова степень удовлетворения организма в пищевых волокнах при суточном потреблении 200 г муки?

Компетентностно-ориентированная задача №15. При хранении сливочных сухарей обнаружен малоновый диальдегид. Сколько молекул диальдегида может теоретически образоваться при окислении эссенциальных жирных кислот, если разорвутся все двойные связи в 5 молекулах линолевой и двух молекулах линоленовой кислоты?

Компетентностно-ориентированная задача №16. При размоле яровой пшеницы в муке 1 с. уменьшается количество микроэлементов. Рассчитайте, на сколько процентов обеднела мука микроэлементами: железом, марганцем, медью, цинком. Объясните причины.

Компетентностно-ориентированная задача №17. Из зерна ржи получают 3 вида ржаной муки, содержание витаминов в которых отличается от целого зерна. Проведите анализ и расчеты, в каком виде муки процент сохраняемости витаминов максимален. Объясните причины.

Компетентностно-ориентированная задача №18. Как изменится пищевая ценность кукурузы, если при ее варке в отвар ушло 50 % калия и 40 % фосфора? Ответ обоснуйте, исходя из требуемых оптимальных соотношений К :Na и Ca: P.

Компетентностно-ориентированная задача №19. Изменится ли энергетическая ценность 70%-ного сахарного сиропа, если при его приготовлении 10г сахарозы подвергалось карамелизации? Ответ обоснуйте расчетом.

Темы рефератов

ПК-1

1. Биохимия белка.
2. Биологические функции белков.
3. Пространственная организация белковой молекулы.
4. Разделение и очистка белка.
5. Биологическая роль кофакторов.
6. Свойства ферментов.
7. Основные представители моносахаридов.
8. Основные представители олигосахаридов.
9. Основные представители полисахаридов.
- 10.Основные функции углеводов.
- 11.Переваривание углеводов.
- 12.Характеристика процесса гликогенолиза.
- 13.Простые липиды: строение, представители, значение.
- 14.Сложные липиды: строение, представители, значение.
- 15.Производные липидов: понятие о стероидах
- 16.Производные липидов: понятие о каротиноидах.
- 17.Переваривание липидов.
- 18.Биосинтез жиров.
- 19.Общая характеристика витаминов
- 20.Классификация и номенклатура витаминов
- 21.Жирорастворимые витамины
- 22.Водорастворимые витамины
- 23.Понятие авитаминоза и гиповитаминоза.
- 24.Общие понятия об обмене веществ
- 25.Цикл трикарбоновых кислот (цикл Кребса)
- 26.Пентозофосфатный цикл
- 27.Биологическое значение обмена
- 28.История развития учения о биологическом окислении
- 29.Современные представления о биологическом окислении
- 30.Пути использования кислорода в клетке.
- 31.Регуляция и взаимосвязь метаболизма