

ФАКУЛЬТЕТ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель исполни	тельного директора
	Д.С. Джумонов

Рабочая программа дисциплины Органическая и биологическая химия

Направление

35.03.08 Водные биоресурсы и аквакультура Профиль Аквакультура

Квалификация (степень) *Бакалавр*

> Форма обучения <u>заочная</u>

> > Автор:

ст. преп., Мухидова З.Ш.

Распределение часов дисциплины

Курс		2	Итого		
Вид занятий	УП	РΠ	УП	РП	
Лекции	6	6	6	6	
Лабораторные	12	12	12	12	
Итого ауд.	18	18	18	18	
Контактная работа	18	18	18	18	
Сам. работа	81	81	81	81	
Часы на контроль	9	9	9	9	
Итого	108	108	108	108	

Рабочая программа дисциплины

Органическая и биологическая химия

разработана в соответствии с ФГОС ВО:

Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат по направлению подготовки 35.03.08 Водные биоресурсы и аквакультура (приказ Минобрнауки России от 17.07.2017 г. № 668)

составлена на основании учебного плана: 35.03.08 Водные биоресурсы и аквакультура Профиль Аквакультура утвержденного учёным советом вуза от 21.01.2021 протокол № 5.

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры **Общая экология и экономика**

Протокол от 26.08.2022 г. №1 Зав. кафедрой Турсинбаева Г.С.

Председатель УМС Джумонов Д.С. Протокол от 27.08.2022 г. №1

Визиро	ование РПД для исполнения в очередном учебном году
Председатель УМСПротокол № 4 от 26.08.2	Д.С. Джумонов 2023 г.
	смотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры номика
	Протокол от 25.08.2023 г. № 1 Зав. кафедрой Турсинбаева Г.С.
Визиро	ование РПД для исполнения в очередном учебном году
Председатель УМС 2024 г.	
1 1	ссмотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры номика
	Протокол от 2024 г. № Зав. кафедрой
Визир	ование РПД для исполнения в очередном учебном году
Визиро Председатель УМС 2025 г.	ование РПД для исполнения в очередном учебном году
Председатель УМС2025 г. Рабочая программа пере	смотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры
Председатель УМС 2025 г. Рабочая программа пере исполнения в 2025-2026	смотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры
Председатель УМС 2025 г. Рабочая программа пере исполнения в 2025-2026 Общая экология и экон	ссмотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры номика Протокол от 2025 г. №
Председатель УМС 2025 г. Рабочая программа пере исполнения в 2025-2026 Общая экология и экон	ссмотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры номика Протокол от 2025 г. № Зав. кафедрой
Председатель УМС ————————————————————————————————————	есмотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры номика Протокол от 2025 г. № Зав. кафедрой рвание РПД для исполнения в очередном учебном году ссмотрена, обсуждена и одобрена для учебном году на заседании кафедры

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

1.1 Способность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин и математический аппарат в профессиональной деятельности, применять методы теоретического и экспериментального исследования

	2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ							
Ци	кл (раздел) ОП: Б1.О							
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:							
2.1.1	Математика и информатика							
2.1.2	Химия							
2.1.3	Экология							
	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:							
2.2.1	Генетика и селекция рыб							
2.2.2	Корма и кормление рыб в аквакультуре							
2.2.3	Физиология рыб							
2.2.4	Охрана водных биоресурсов							

3. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

ОПК-1: Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных и общепрофессиональных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий;

	коммуникационных технологий;
Знать:	
Уровень 1	усвоено основное содержание, но излагается фрагментарно, не всегда последовательно, определения понятий недостаточно четкие, не используются в качестве доказательства выводы и обобщения из наблюдений, допускаются ошибки в их изложении, неточности
Уровень 2	определения понятий дает неполные, допускает незначительные нарушения в последовательности изложения, небольшие неточности при использовании научных категорий, формулировки выводов
Уровень 3	четко и правильно дает определения, полно раскрывает содержание понятий, верно использует терминологию, при этом ответ самостоятельный, использованы ранее приобретенные знания
Уметь:	
Уровень 1	выполняет не все операции действия, допускает ошибки в последовательности их выполнения, действие выполняется недостаточно осознанно
Уровень 2	выполняет все операции, последовательность их выполнения соответствует требованиям, но действие выполняется недостаточно осознанно
Уровень 3	выполняет все операции, последовательность их выполнения достаточно хорошо продумана, действие в целом осознанно
Владеть:	
Уровень 1	владеет не всеми необходимыми навыками, имеющийся опыт фрагментарен
Уровень 2	в целом владеет необходимыми навыками и/или имеет опыт
Уровень 3	владеет всеми необходимыми навыками и/или имеет опыт

В результате освоения дисциплины (модуля) обучающийся должен

3.1	Знать:
3.1.1	основы органической и биологической химии, закономерности функционирования экологических систем, роль
	антропогенного воздействия.
3.2	Уметь:
3.2.1	пользоваться микроскопической техникой, лабораторным оборудованием; прогнозировать последствия антропогенных воздействий на водные экосистемы и участвовать в разработке рекомендаций по их рациональному использованию; участвовать в рыбохозяйственном мониторинге, охране водных биоресурсов, рыбохозяйственной экспертизе.
3.3	Владеть:
3.3.1	навыками работы с лабораторным оборудованием, научных исследований в области водных биоресурсов и аквакультуры, основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, в том числе в глобальных компьютерных сетях; ведения документации о наблюдениях и экспериментах.

	4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)							
Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Курс	Часов	Компетен ции	Литература	Инте ракт.	Примечание	

				Ī		т т	
	Раздел 1. Теоретические основы химии						
1.1	Теория химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Развитие теории химического строения. Алканы, Алкены. Алкины. Алкадиены. Арены. Определение. Общая формула. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6		
1.2	Теория химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Развитие теории химического строения. Алканы, Алкены. Алкины. Алкадиены. Арены. Определение. Общая формула. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6		
1.3	Теория химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Развитие теории химического строения. Алканы, Алкены. Алкины. Алкадиены. Арены. Определение. Общая формула. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. /Ср/	2	6	ОПК-1	п.6		
	Раздел 2. Монофункциональные производные углеводородов.				п.6		
2.1	Галогенопроизводные. Спирты и фенолы. Простые эфиры. Строение, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Альдегиды и кетоны. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6		
	Галогенопроизводные. Спирты и фенолы. Простые эфиры. Строение, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Альдегиды и кетоны. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6		
2.3	Галогенопроизводные. Спирты и фенолы. Простые эфиры. Строение, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Альдегиды	2	6	ОПК-1	п.6		
	Раздел 3. Карбоновые кислоты. Липиды и жиры				п.6		
3.1	Классификация карбоновых кислот. Понятие о высших и высокомолекулярных карбоновых кислотах. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. Определение и классификация жиров. Общая характеристика жирных кислот, входящих в состав жиров. Прогоркание жиров. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6		
3.2	Классификация карбоновых кислот. Понятие о высших и высокомолекулярных карбоновых кислотах. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. Определение и классификация жиров. Общая характеристика жирных кислот, входящих в состав жиров. Прогоркание жиров. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6		
3.3	Классификация карбоновых кислот. Понятие о высших и высокомолекулярных карбоновых кислотах. Изомерия. Номенклатура. Физические и химические свойства. Определение и классификация жиров. Общая характеристика жирных кислот, входящих в состав жиров. Прогоркание жиров. /Ср	2	6	ОПК-1	п.6		
	Раздел 4. Гетерофункциональные производные углеводородов				п.6		
4.1	Классификация изомерия, номенклатура, физические и химические свойства оксикислот и оксокислот. Простые (моносахариды) и сложные (олигосахариды, полисахариды) углеводы. Физические и химические свойства. Аминосахара. Нахождение в природе. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6		

4.2	Классификация изомерия, номенклатура, физические и химические свойства оксикислот и оксокислот. Простые (моносахариды) и сложные (олигосахариды, полисахариды) углеводы. Физические и химические свойства. Аминосахара. Нахождение в природе. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6	
4.3	Классификация изомерия, номенклатура, физические и химические свойства оксикислот и оксокислот. Простые (моносахариды) и сложные (олигосахариды, полисахариды) углеводы. Физические и химические свойства. Аминосахара. Нахождение в природе. /Ср/	2	6	ОПК-1	п.6	
	Раздел 5. Азотсодержащие и гетероциклические соединения.				п.6	
5.1	Амины. Классификация, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Современные представления о строении белков (первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белка). Гетероциклические соединения. Ароматичность. Кислотно - основные свойства. Понятие о гетероциклах с конденсированными ядрами. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6	
5.2	Амины. Классификация, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Современные представления о строении белков (первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белка). Гетероциклические соединения. Ароматичность. Кислотно - основные свойства. Понятие о гетероциклах с конденсированными ядрами. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6	
5.3	Амины. Классификация, изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства. Современные представления о строении белков (первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белка). Гетероциклические соединения. Ароматичность. Кислотно - основные свойства. Понятие о гетероциклах с конденсированными ядрами. /Ср	2	6	ОПК-1	п.6	
	Раздел 6. Основы биохимии				п.6	
	Химические элементы, входящие в состав живых организмов. Химическая общность живой и неживой природы. Биологическая роль воды и минеральных веществ. Общая характеристика и биологическая роль основных групп веществ, содержащихся в живых организмах (белки, нуклеиновые кислоты, углеводы, липиды, витамины, вода, минеральные соли). Участие нуклеиновых кислот в хранении и передаче наследственной информации, в биосинтезе белка. /Лек	2	0,6	ОПК-1	п.6	
6.2	Химические элементы, входящие в состав живых организмов. Химическая общность живой и неживой природы. Биологическая роль воды и минеральных веществ. Общая характеристика и биологическая роль основных групп веществ, содержащихся в живых организмах (белки, нуклеиновые кислоты, углеводы, липиды, витамины, вода, минеральные соли). Участие нуклеиновых кислот в хранении и передаче наследственной информации, в биосинтезе белка. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6	

			1			
6.3	Химические элементы, входящие в состав живых организмов. Химическая общность живой и неживой природы. Биологическая роль воды и минеральных веществ. Общая характеристика и биологическая роль основных групп веществ, содержащихся в живых организмах (белки, нуклеиновые кислоты, углеводы, липиды, витамины, вода, минеральные соли). Участие нуклеиновых кислот в хранении и передаче наследственной информации, в биосинтезе белка. /Ср/	2	6	ОПК-1	п.6	
	Раздел 7. Витиамины, гормоны, ферменты.				п.6	
7.1	Витамины в составе ферментов и биологических мембран. Химическая природа, свойства, биологическая роль важнейших витаминов. Авитаминоз. Гипо -, гипервитаминозы. Ферменты биологические катализаторы. Особенности ферментативного катализа. Сходство ферментов с другими катализаторами. Механизм ферментативного катализа. Общее понятие о гормонах. Классификация гормонов по химической природе, по месту выработки, по биологическим функциям. Химическая природа и биологическая роль гормонов. /Лек/	2	0,6	ОПК-1	п.6	
7.2	Витамины в составе ферментов и биологических мембран. Химическая природа, свойства, биологическая роль важнейших витаминов. Авитаминоз. Гипо -, гипервитаминозы. Ферменты биологические катализаторы. Особенности ферментативного катализа. Сходство ферментов с другими катализаторами. Механизм ферментативного катализа. Общее понятие о гормонах. Классификация гормонов по химической природе, по месту выработки, по биологическим функциям. Химическая природа и биологическая роль гормонов. /Лаб/	2	1	ОПК-1	п.6	
7.3	Витамины в составе ферментов и биологических мембран. Химическая природа, свойства, биологическая роль важнейших витаминов. Авитаминоз. Гипо -, гипервитаминозы. Ферменты биологические катализаторы. Особенности ферментативного катализа. Сходство ферментов с другими катализаторами. Механизм ферментативного катализа. Общее понятие о гормонах. Классификация гормонов по химической природе, по месту выработки, по биологическим функциям. Химическая природа и биологическая роль гормонов. /Ср/	2	6	ОПК-1	п.6	
	Раздел 8. Обмен внществ. Биологическое окисление				п.6	
8.1	Общее представление о биологическом окислении. Значение биологического окисления для организма. Брожение и тканевое дыхание. Путь кислорода к клетке в многоклеточном организме. Дыхательная цепь. Путь кислорода и водорода в процессах тканевого дыхания. Роль окислительно - восстановительных ферментов. Биологическое значение и роль углеводов в питании. Переваривание и всасывание углеводов в желудочно - кишечном тракте. Промежуточный обмен углеводов. Анаэробный и аэробный распад углеводов. Гликолиз.	2	0,6	ОПК-1	п.6	

						r	
8.2	Общее представление о биологическом окислении. Значение биологического окисления для организма. Брожение и тканевое дыхание. Путь кислорода к клетке в многоклеточном организме. Дыхательная цепь. Путь кислорода и водорода в процессах тканевого дыхания. Роль окислительно - восстановительных ферментов. Биологическое значение и роль углеводов в питании. Переваривание и всасывание углеводов в желудочно - кишечном тракте. Промежуточный обмен углеводов. Анаэробный и аэробный распад углеводов. Гликолиз.	2	1	ОПК-1	п.6		
8.3	Общее представление о биологическом окислении. Значение биологического окисления для организма. Брожение и тканевое дыхание. Путь кислорода к клетке в многоклеточном организме. Дыхательная цепь. Путь кислорода и водорода в процессах тканевого дыхания. Роль окислительно - восстановительных ферментов. Биологическое значение и роль углеводов в питании. Переваривание и всасывание углеводов в желудочно - кишечном тракте. Промежуточный обмен углеводов. Анаэробный и аэробный распад углеводов. Гликолиз. Гликогенолиз. /Ср/	2	6	ОПК-1	п.6		
	Раздел 9. Метаболизм липидов и белков.				п.6		
	Биологическое значение и роль липидов в питании. Переваривание и всасывание липидов в органах пищеварения. Роль желчных кислот. Биологическая значение и роль белков в питании. Переваривание белков, всасывание продуктов гидролиза белков в желудочно -кишечном тракте. Гниение белков и аминокислот в кишечнике. Промежуточный обмен белков и аминокислот. Ферментативный гидролиз белков в тканях. Общие представления об обмене сложных белков: хромопротеидов и нуклеопротеидов. Состав крови. Дыхательная функция крови. Гемоглобин, химическая природа и функции. Сродство гемоглобина к кислороду. Связывание и перенос углекислого газа. Концентрация гемоглобина в крови. Белки и функции плазмы крови. Альбумины, глобулины, липопротеины и ферменты плазмы крови. Небелковые азотистые вещества крови и их значение. Неорганические составные части крови и их значение. /Лек/	2	1,2	ОПК-1	п.6		
9.2	Биологическое значение и роль липидов в питании. Переваривание и всасывание липидов в органах пищеварения. Роль желчных кислот. Биологическая значение и роль белков в питании. Переваривание белков, всасывание продуктов гидролиза белков в желудочно-кишечном тракте. Гниение белков и аминокислот в кишечнике. Промежуточный обмен белков и аминокислот. Ферментативный гидролиз белков в тканях. Общие представления об обмене сложных белков: хромопротеидов и нуклеопротеидов. Состав крови. Дыхательная функция крови. Гемоглобин, химическая природа и функции. Сродство гемоглобина к кислороду. Связывание и перенос углекислого газа. Концентрация гемоглобина в крови. Белки и функции плазмы крови. Альбумины, глобулины, липопротеины и ферменты плазмы крови. Небелковые азотистые вещества крови и их значение. /Лаб/	2	4	ОПК-1	п.6		

9.3	Биологическое значение и роль липидов в	2	6	ОПК-1	п.6	
	питании. Переваривание и всасывание липидов в					
	органах пищеварения. Роль желчных кислот.					
	Биологическая значение и роль белков в питании.					
	Переваривание белков, всасывание продуктов					
	гидролиза белков в желудочно-кишечном тракте.					
	Гниение белков и аминокислот в кишечнике.					
	Промежуточный обмен белков и аминокислот.					
	Ферментативный гидролиз белков в тканях.					
	Общие представления об обмене сложных белков:					
	хромопротеидов и нуклеопротеидов. Состав					
	крови. Дыхательная функция крови. Гемоглобин,					
	химическая природа и функции. Сродство					
	гемоглобина к кислороду. Связывание и перенос					
	углекислого газа. Концентрация гемоглобина в					
	крови. Белки и функции плазмы крови.					
	Альбумины, глобулины, липопротеины и					
	ферменты плазмы крови. Небелковые азотистые					
	вещества крови и их значение. Неорганические					
	составные части крови и их значение. /Ср/					
	Итоговая контрольная работа	2	27	ОПК-1	п.6	
	/Экзамен/	2	9	ОПК-1	п.6	

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

5.1. Контрольные вопросы и задания

Типовые контрольные задания для проведения промежуточной аттестации:

Контрольная работа №1

- 1. Назовите соединения:
- 2. Напишите формулы: а) о метилизопропилбензол б) этилизопропилацетилен
- 3. Классифицируйте соединения:

Контрольная работа №2 Свойства углеводородов

- 1. Допишите уравнения реакций, назовите все соединения
- 2. Как толуол реагирует с H2SO4?

Контрольная работа №3 «Кислородсодержащие производные углеводородов»

- 1. Напишите формулы 1,2 диокси-3-метилбензола, 3-метил-2-бутенол-1.
- 2. Какие виды изомерии характерны для соединения состава С6Н13ОН?
- 3. Допишите уравнения реакций:
- 1. Назовите соединения:

Напишите по одному изомеру.

- 2. Получите бутанон по реакции Кучерова.
- 3. Допишите уравнения реакций:
- 1. Напишите уравнение реакций взаимодействия дистеарилолеина с йодом. Что характеризует эта реакция?
- 2. Исходя из непредельной двухосновной кислоты, получите ее полный амид в одну стадию. Уравнения реакций.
- 3. Допишите следующие уравнения
- 4. Что получится при окислении гликоля?
- 5. Допишите уравнения реакций:
- 6. Допишите другую таутомерную форму:

Какая из них и как будет реагировать с Br2, NH2 – OH, CH3 – COOH?

7. Что такое мезоформа? Приведите любой пример.

Контрольная работа №6 Углеводы

- 1. Для Д глюкозы напишите формулу антипода и диастереоизомера.
- 2. Для нужной таутомерной формы фруктозы напишите уравнение реакций с:
- a) n NaOH; б) H2 в) Ag2O toC г) Cu(OH)2 t

оС д) СН3 – ОН

3. Сахароза. Строение. Химические свойства

Контрольная работа №7 Амины. Аминокислоты

- 1. Назовите соединения:
- 2. Получите дипептид: аланин + цистеин
- 3. Допишите уравнения реакций:

Примерный вариант теста

- 1. Циклогексан и 2-метил-1-пентен являются: 1) гомологами 2) структурными изомерами 3) геометрическими изомерами
- 4) одним и тем же веществом
- 2. Чему равно число s связей в молекуле бензола?
- 3. Длина связи углерод-углерод наименьшая в молекуле:
- 1) C2H4 2) C2H2 3) C4H10 4) C6H12
- 4. Реакции присоединения характерны для:
- 1) 2-бутена 2) октана 3) метилацетата 4) этилового спирта
- 5. Органическое вещество, проявляет основные свойства, обесцвечивает бромную воду, используется в производстве красителей, получается восстановлением нитропроизводного, которое может быть получено из ацетилена, это:
- 1) диэтиламин 2) бензальдегид 3) анилин 4) диметиланилин

- 6. Одним из положений теории химического строения А. Бутлерова является следующее:
- а) свойства вещества зависят от состава молекул и порядка соединения атомов в них;
- б) атомы элементов в молекуле вещества проявляют определенную валентность;
- в) свойства вещества зависят от взаимного влияния атомов в молекуле;
- г) молекулы органических соединений отличаются между собой эмпирическими

формулами. Укажите ошибку.

- 7. Реакцией Вюрца получают: а) пропен; б) пропан; в) пропин; г) пропил
- 8. Продукт реакции полимеризации называют:
- а) капроном; в) пластмассой; б) полимером; г) высокомолекулярным соединением
- 9. Метанол при обычных условиях, несмотря на относительно небольшую молярную

массу, является жидкостью, главным образом вследствие: а) ассоциации молекул под действием водородных связей; б) наличия в составе метанола кислорода; в) высокой растворимости метанола в воде; г) диссоциации спиртов.

- 10. Стеариновый триглицерид представляет собой:
- а) природный животный жир; б) твердое вещество; в) вещество, хорошо растворимое в воде; г) продукт дегидрогенизации пальмитинового триглицерида.
- 11. Пироксилин, применяемый как взрывчатое вещество, представляет собой:
- а) тринитроцеллюлозу; в) бездымный порох; б) нитроглицерин; г) динамит.
- 12. Нитросоединениями называют органические вещества, в молекулах которых

содержится группа: a) NO3; б) NH2; в) NO2; г) HNO2.

- 13. Комплементарными основаниями в макромолекулах нуклеиновых кислот являются:
- а) тимин и гуанин, аденин и цитозин; б) тимин и цитозин, аденин и гуанин;
- в) цитозин и аденин, гуанин и тимин; г) тимин и аденин, цитозин и гуанин.
- 14. Под каким номером приведена формула соединения, являющегося третичным амином.
- 15. В результате следующих превращений образуется конечный продукт (х5)

1-бром-2-метилбутан

- 1) 2,3,4,5-тетраметилгексан 2) 3,4-диметилоктан
- 3) 3,3,4,4-тетраметилгексан 4) 3,3,4-тирметилгептан

Типовые контрольные вопросы к текущему контролю по лабораторным работам:

Вопросы к лабораторной работе

«Цветные реакции на белки»

- 1. Какие цветные реакции являются универсальными?
- 2. На чем основана биуретовая реакция?
- 3. Какими цветными реакциями можно доказать наличие в составе белка цистеина, аргинина, тирозина?

Вопросы к лабораторной работе

«Качественные реакции на отдельные ферменты. Свойства ферментов»

- 1. К какому классу ферментов относится амилаза?
- 2. Какое вещество является субстратом амилазы слюны?
- 3. К какому классу ферментов относится каталаза?
- 4. Какое вещество является субстратом каталазы?
- 5. Почему каталаза является антиоксидантным ферментом?
- 6. К какому классу ферментов относится пероксидаза?
- 7. Как активность ферментов зависит от температуры?
- 8. Почему крахмал и сахароза не дают реакцию Феллинга?
- 9. Что такое ингибирование ферментов?
- 10. Что такое активаторы ферментов?

Вопросы к лабораторной работе «Количественное определение углеводов»

- 1. К каким углеводам относится глюкоза?
- 2. Приведите пример кетогексозы.
- 3. Обладает ли глюкоза восстанавливающими свойствами?
- 4. Какой вид таутомерных превращений характерен для углеводов?
- 5. Какая таутомерная форма является более устойчивой?
- 6. Каков принцип феррицианидного микрометода определения глюкозы по Хагедорну-Йенсену?

Вопросы к лабораторной работе «Жировые константы. Мышечная ткань»

- 1. Какие жировые константы Вам известны?
- 2. Что понимают под прогорканием жира?
- 3. Что такое йодное число?
- 4. Что характеризует йодное число?
- 5. Что такое кислотное число жира?
- 6. Что характеризует кислотное число?
- 7. Как по кислотному числу жира определить качество жиросодержащих продуктов?
- 8. Типы мышечной ткани.
- 9. Какие белки входят в состав мышечной ткани?
- 10. Классифицируйте белки мышечной ткани

5.2. Темы письменных работ

Тема № 1 Теоретические основы органической химии. Теория химического строения органических соединений А.М.

Бутлерова. Классификация органических соединений

Тема № 2 Углеводороды: строение, физические и химические свойства.

Тема №3 Гидроксипроизводные углеводородов. Физические и химические свойства спиртов и фенолов, их биологическая роль.

Тема №4 Альдегиды и кетоны. Физические и химические свойства, их биологическая роль.

Тема №5 Определение и классификация карбоновых кислот. Физические и химические свойства. Жиры. Биологическая роль жиров. Тема №6 Окси- оксо- альдегидо- и кетокислоты, Физические и химические свойства. Биологическая роль.

Тема №7 Углеводы. Классификация. Физические и химические свойства. Нахождение в природе. Биологическая роль.

Тема №8 Амины. Классификация, изомерия, физические и химические свойства. Аминокислоты. Классификация, физические и химические свойства. Биологическая роль.

Тема №9 Гетероциклические соединения. Ароматичность. Кислотно-основные свойства.

Тема №10 Характерные признаки живой материи. Элементный состав живых организмов. Белки: строение, классификация, биологическая роль.

Тема №11 Биосинтез белка. Нуклеиновые кислоты. (ДНК и РНК). Строение, участие в хранении и передаче генетической информации. Низкомолекулярные нуклеотиды.

Тема №12 Ферменты. Механизм ферментативного катализа. Классификация и свойства ферментов.

Тема № 13 Витамины. Определение, классификация и биохимическая функция витаминов. Методы определения витаминов Тема № 14 Обмен веществ и обмен энергии. Биологическое окисление. Макроэргические соединения. АТФ. Пути образования АТФ.

Тема №15 Обмен углеводов. Пути распада глюкозы. Гликолиз, гликогенолиз. Цикл Кребса. Дыхательная цепь.

Пентозофосфатный цикл. Молочнокислое и спиртовое брожение.

Тема №16 Липиды. Определение, классификация липидов. Биологическоезначение. Обмен липидов. Роль желчных кислот. Окисление и биосинтез высших жирных карбоновых кислот.

Тема №17 Обмен белков. Катаболизм аминокислот. Пути обезвреживания аммиака. Цикл мочевины.

Тема №18 Физико-химические изменения основных пищевых компонентов при производстве продукции общественного питания, факторы, формирующие качество продукции.

5.3. Фонд оценочных средств

Знать ОПК-4

- 1. Циклогексан и 2-метил-1-пентен являются:
- 1) гомологами 2) структурными изомерами 3) геометрическими изомерами 4) одним и тем же веществом
- 2. Чему равно число s связей в молекуле бензола?
- 3. Длина связи углерод-углерод наименьшая в молекуле:

1) C2H4

2) C2H2

3) C4H10

4) C6H12

- 4. Реакции присоединения характерны для:
- 1) 2-бутена 2) октана 3) метилацетата 4) этилового спирта
- 5. Органическое вещество, проявляет основные свойства, обесцвечивает бромную воду, используется в производстве красителей, получается восстановлением нитропроизводного, которое может быть получено из ацетилена, это:
- 1) диэтиламин 2) бензальдегид 3) анилин 4) диметиланилин
- 6. Одним из положений теории химического строения А. Бутлерова является следующее:
- а) свойства вещества зависят от состава молекул и порядка соединения атомов в них;
- б) атомы элементов в молекуле вещества проявляют определенную валентность;
- в) свойства вещества зависят от взаимного влияния атомов в молекуле;
- г) молекулы органических соединений отличаются между собой эмпирическими

формулами. Укажите ошибку.

Уметь ОПК-4

- 7. Реакцией Вюрца получают:
- а) пропен; б) пропан; в) пропин; г) пропил
- 8. Продукт реакции полимеризации называют:
- а) капроном; в) пластмассой; б) полимером; г) высокомолекулярным соединением
- 9. Метанол при обычных условиях, несмотря на относительно небольшую молярную

массу, является жидкостью, главным образом вследствие:

- а) ассоциации молекул под действием водородных связей; б) наличия в составе метанола кислорода;
- в) высокой растворимости метанола в воде; г) диссоциации спиртов.
- 10. Стеариновый триглицерид представляет собой:
- а) природный животный жир; б) твердое вещество;
- в) вещество, хорошо растворимое в воде;
- г) продукт дегидрогенизации пальмитинового триглицерида.
- 11. Пироксилин, применяемый как взрывчатое вещество, представляет собой:
- а) тринитроцеллюлозу; в) бездымный порох;
- б) нитроглицерин; г) динамит.
- 12. Нитросоединениями называют органические вещества, в молекулах которых содержится группа:
- a) NO3; б) NH2; в) NO2; г) HNO2.

Владеть ОПК-4

- 13. Комплементарными основаниями в макромолекулах нуклеиновых кислот являются:
- а) тимин и гуанин, аденин и цитозин; б) тимин и цитозин, аденин и гуанин;
- в) цитозин и аденин, гуанин и тимин; г) тимин и аденин, цитозин и гуанин.
- 14. Под каким номером приведена формула соединения, являющегося третичным амином.
- 15. В результате следующих превращений образуется конечный продукт (х5) 1-бром-2-метилбутан
- 1) 2,3,4,5-тетраметилгексан 2) 3,4-диметилоктан 3) 3,3,4,4-тетраметилгексан 4) 3,3,4-тирметилгептан.
- 16. Третичная структура белка:
- 1) конфигурация полипептидной спирали в пространстве
- 2) главная характеристика белка
- 3) положение белковой молекулы в живой клетке организма
- 4) положение белковой молекулы в тройной системе координат

- 17. В состав белков входит природных аминокислот:
- 1) 600 2) 400 3) 100 4) 20 5) 8
- 18. Растворимыми белками являются...
- 1) коллаген 2) альбумин 3) кератин 4) гликопротеиды
- 19. Денатурация белков это ...
- 1) разрушение четвертичной, третичной и частично вторичной структуры
- 2) разрушение всех структур 3) уменьшение растворимости 4) распад белка на пептиды
- 5) изменение заряда белка
- 20. За биологическую активность белка ответственна ___структура.
- 1) первичная 2) вторичная 3) третичная 4) четвертичная
- 21. Витамины характеризуются следующим...
- 1) это органические пищевые вещества 2) требуются человеку в малых дозах
- 3) не могут синтезироваться организмом в достаточных количествах
- 4) выполняют специфические биохимические функции в организме 5) все перечисленное верно
- 22. Азотистые основания, не входящие в состав ДНК это...
- 1) аденин 2) гуанин 3) тимин 4) урацил 5) цитозин
- 23) углеводами 2) белками 3) липидами 4) витаминами 5) минеральными веществами

5.4. Перечень видов оценочных средств

Контрольная работа (входной контроль) (ОПК-1)

Выполнение и отчет по лабораторным работам (ОПК-1)

Контрольная работа (ОПК-1) экзамен (тестирование)

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

6.1. Рекомендуемая литература

- 6.1.1 Курс лекций по органической химии : учебное пособие / А. Н. Шипуля, Ю. А Безгина, Е. В. Волосова, Е. В. Пашкова. Ставрополь : Ставропольский государственный аграрный университет, Параграф, 2014. 116 с. Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/47311.html
- 6.1.2 Практикум по органической химии : учебник / А. Ф. Пожарский, А. В. Гулевская, О. В. Дябло, В. А. Озерянский. Ростов-на-Дону : Издательство Южного федерального университета, 2009. 320 с. ISBN 978-5-9275-0612-5. Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/47039.html
- 6.1.3 Найденко, Е. С. Органическая химия: учебное пособие / Е. С. Найденко. Новосибирск: Новосибирский государственный технический университет, 2014. 91 с. ISBN 978-5-7782-2513-8. Текст: электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/44674.html
- 6.1.4 Шабаров, Ю. С. Органическая химия : учебник / Ю. С. Шабаров. 5-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2022. 848 с. ISBN 978-5-8114-1069-9. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/210716
 - 6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет"

Национальная база данных законодательства Республики Узбекистан – https://lex.uz/ru/

Национальная библиотека имени Алишера Навои - https://www.natlib.uz/

6.3.1 Перечень программного обеспечения

- 6.3.1.1 ESET Endpoint Antivirus + ESET Server Security антивируснаяпрограмма
 - 6.3.1.2 AdobeReader программа для просмотра документов в формате pdf.
 - 6.3.1.3 Google Chrome браузер.
 - 6.3.1.4 Moodle Образовательный портал ФИЛИАЛ ФГБОУ ВО «АГТУ» В ТАШКЕНТСКОЙ ОБЛАСТИ РЕСПУБЛИКИ УЗБЕКИСТАН.
 - 6.3.1.5 Mozilla FireFox браузер.
 - 6.3.1.6 Microsoft 365 программное обеспечение для работы с электронными документами.
 - 6.3.1.7 7-zip архиватор.

6.3.2 Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

- 6.3.2.1 Электронно библиотечная система «Лань»
- 6.3.2.2 Образовательная платформа «Юрайт»
- 6.3.2.3 Цифровой образовательный ресурс «IPR SMART»

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

- 7.1 Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, контактной работы, в том числе проведения групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, а также помещение для самостоятельной работы: рабочие места студентов: столы, стулья. Рабочее место преподавателя: стол, стул.
- 7.2 Учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации, для проведения групповых и индивидуальных консультаций, оборудованная набором мебели (столы, стулья) и рабочим местом для преподавателя, доской аудиторной
- 7.3 Помещение для хранения учебного оборудования.
- 7.4 Помещение для профилактического обслуживания учебного оборудования. Рабочие места сотрудников (столы и стулья), степлажи
- 7.5 Помещения для СРС, оснащенные компьютерами с выходом в сеть Интернет, которые обеспечивают доступ к электронно-библиотечным системам издательств, доступ к учебно-методическим разработкам, периодическим изданиям, в Образовательный портал филиала ФГБОУ ВО «АГТУ» в Ташкентской области Республики Узбекистан.
- 7.6 Аудитории для проведения лабораторных работ, оснащенные лабораторной посудой, реактивами, фарфоровыми чашками, стеклянными палочками, лопатками, газоотводными трубками, пробирками, весами, электрическими плитками

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

- 1. Мухидова 3.III. Органическая и биологическая химия. Методические указания по выполнению самостоятельной работы обучающихся для направления 35.03.08 Водные биоресурсы и аквакультура, Филиал АГТУ, 2022. - URL: https://portal.astutr.uz/.
- 2. Мухидова З.Ш. Органическая и биологическая химия. Методические указания для лабораторных занятий обучающихся для направления 35.03.08 Водные биоресурсы и аквакультура, Филиал АГТУ, 2022. –URL: https://portal.astutr.uz/.

Особенности реализации РПД при наличии в контингенте обучающихся с ограниченными возможностями здоровья по зрению

В филиале в рамках создания безбарьерной образовательной среды для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья по зрению организованы информационные указатели с использованием тактильного шрифта по системе Брайля. Сайт имеет версию для слабовидящих.

- 1. Реализация РПД может осуществляться с использованием дистанционных технологий.
- 2. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля) представлены на образовательном портале.
- 3. Форма проведения промежуточной аттестации по дисциплине устанавливается для обучающихся с ОВЗ с учетом индивидуальных психофизических особенностей (устно, письменно на бумаге, письменно на компьютере, в форме тестирования и т.п.).
- 4. При проведении промежуточного контроля обучающемуся при необходимости предоставляется ассистент.
- 5. При проведении промежуточного и текущего контроля с использованием ассистивных средств обучающемуся предоставляется дополнительное время для подготовки ответа.

Особенности реализации РПД при наличии в контингенте обучающихся с ограниченными возможностями здоровья по слуху

- 1. Реализация РПД может осуществляться с использованием дистанционных технологий.
- 2. При проведении лабораторных занятий производится дублирование звуковой справочной информации визуальной.
- 3. Форма проведения промежуточной аттестации по дисциплине устанавливается для обучающихся с ОВЗ с учетом индивидуальных психофизических особенностей (устно, письменно на бумаге, письменно на компьютере, в форме тестирования и т.п.).
- 4. При проведении промежуточного контроля обучающемуся при необходимости предоставляется ассистент.
- 5. При проведении промежуточного и текущего контроля с использованием ассистивных средств обучающемуся предоставляется дополнительное время для подготовки ответа.

Особенности реализации РПД при наличии в контингенте обучающихся с ограниченными возможностями здоровья, имеющих нарушения опорно-двигательного аппарата

В филиале в рамках создания безбарьерной образовательной среды для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья, имеющих нарушения опорно-двигательного аппарата, корпуса, в которых реализуется образовательная деятельность, укомплектованы необходимым оборудованием для облегчения доступа в аудитории и обслуживающие помещения.

- 1. Реализация РПД может осуществляться с использованием дистанционных технологий.
- 2. При проведении лабораторных занятий обеспечивается возможность освоения практических навыков обучающимся с ОВЗ с учетом его индивидуальных физических возможностей.
- 3. Форма проведения промежуточной аттестации по дисциплине устанавливается для обучающихся с ОВЗ с учетом индивидуальных психофизических особенностей (устно, письменно на бумаге, письменно на компьютере, в форме тестирования и т.п.).
- 4. При проведении промежуточного контроля обучающемуся при необходимости предоставляется ассистент.