

#### Пояснительная записка

Программа курса «Основы биохимии» поможет сформировать навыки самостоятельной работы с цифровыми датчиками, проведения измерений и обработки полученных измерений; развивать познавательный интерес и метапредметные компетенции обучающихся через практическую деятельность; расширить, углубить и обобщить знания о строении, свойствах и функциях биомолекул; сформировать устойчивый интерес к профессиональной деятельности в области естественных наук.

обучения: учебно-лабораторное оборудование Средства (цифровая лаборатория химии, набор ОГЭ ПО химии), компьютерное ПО оборудование в рамках проекта «Цифровая образовательная среда» (ноутбуки), учебно-наглядные материалы, компьютерные технологии. Практические занятия проводятся с использованием набора ОГЭ по химии, что способствуют формированию специальных умений и навыков работы с веществами и оборудованием. Организация практической, познавательной деятельности происходит также с использованием цифровой лаборатории по химии.

**Цель:** ознакомление обучающихся с биохимией как наукой экспериментальной, сочетающей в себе органическую химию и биологию.

#### Задачи:

- 1. Образовательные: способствовать самореализации учащихся изучении конкретных развивать поддерживать тем химии, И познавательный интерес к изучению биохимии как науки, знакомить обучающихся с последними достижениями науки и техники, развивать познавательный интерес при выполнении экспериментальных исследований с использованием информационных технологий.
- 2. Воспитательные: воспитывать убежденность в возможности познания законов природы, в необходимости разумного использования

достижений науки и техники, воспитание уважения к творцам науки и техники, отношения к химии как к элементу общечеловеческой культуры.

3. Развивающие: развивать умения И навыки обучающихся самостоятельно работать с научно-популярной литературой, умения химические знания практически применять В жизни, творческие обучающихся активность способности, формировать y И самостоятельность, инициативность, повышать культуру общения и поведения.

Образовательная часть включает теоретические занятия, практические работы.

**Практическая часть** предусматривает проведение различных экспериментов с использованием оборудования центра «Точка роста». **Формами контроля** теоретических знаний, практических навыков и умений учащихся являются выполнение и оформление исследовательских работ.

На занятиях возможна не только индивидуальная форма работы, но и групповая и коллективная, где школьники развивают умение слушать других и отстаивать свою точку зрения.

Объем программы - 34 ч.

Адресаты программы - обучающиеся 17-18 л.

# Содержание программы

Введение (3ч)

Химический эксперимент и цифровые лаборатории. Цифровые датчики. Общие характеристики. Физические эффекты, используемые в работе датчиков. Биохимия — наука о качественном составе, количественном содержании и преобразованиях в процессе жизнедеятельности соединений, образующих живую материю. История развития биохимии. Роль отечественных учёных в развитии биохимии. Взаимосвязь биохимии с молекулярной биологией, биофизикой и биоорганической химией. Значение биохимии для развития биологии, медицины, биотехнологии,

сельского хозяйства, генетики и экологии. Методы биохимических исследований и их характеристика. Использование современных скоростных и автоматизированных физикохимических методов анализа для биохимических целей. Биохимические методы мониторинга окружающей среды.

Тема 1. Химический состав организмов и общее понятие об обмене веществ и энергии в живой природе (2ч)

Понятие о главных биогенных элементах. Макро- и микроэлементы. Закономерности распространения элементов в живой природе. Потребность организмов в химических элементах. Биогеохимический круговорот веществ в природе — основа сохранения равновесия биосферы. Масштабы обмена веществ в живой природе. Пластические и энергетические вещества. Биологически активные соединения, их роль в жизни человека, животных и растений. Понятие о пестицидах и их видах.

Тема 2. Белки (7ч)

Аминокислотный белков. Понятие состав протеиногенных аминокислотах. Способ связи аминокислот в белковой молекуле. Пептиды. Природные пептиды (глутатион, вазопрессин, энкефалины, эндорфины и др.), их физиологическое значение и использование в качестве медицинских препаратов. Роль белков в построении и Химический функционировании живых систем. синтез заданного строения и возможности их применения. Структура белковых молекул. Первичная структура белков. Принципы и методы определения первичной структуры белка. Вторичная и надвторичная структуры белков. Понятие об α- и βконформациях полипептидной цепи (работы Л. Полинга). Параметры α-спирали полипептидной цепи. Связь первичной и вторичной структур белковой молекулы. Классификация белков по вторичной структуры. Доменный принцип структурной организации белков. Понятие о структурных и функциональных доменах (на примере иммуноглобулинов и каталитически активных белков). Третичная структура белков. Типы связей, обеспечивающих поддержание третичной структуры. Динамичность третичной структуры белков. Самоорганизация третичной структуры белковой молекулы и роль специфических белков-шаперонов в этом процессе. Предсказание пространственного строения белков исходя из их первичной структуры. Четвертичная структура белков. Конкретные примеры четвертичной структуры белков (гемоглобин, лактат-дегидрогеназа, каталаза и др.). Биосинтез белков. Матричная схема биосинтеза белков. Активирование аминокислот (синтез аминоацил-тРНК). Строение рибосом. Состав прокариотических и эукариотических рибосом. Полирибосомы. Этапы трансляции (инициация, элонгация, терминация) и их регуляция. Код белкового синтеза. Особенности генетического кода митохондрий и хлоропластов.

### Тема 3. Ферменты (3 ч)

Разнообразие каталитически активных молекул. Каталитически активные белки (энзимы), каталитически активные РНК (рибозимы), каталитически активные антитела (абзимы). Каталитическая функция белков. Различия в свойствах ферментов и катализаторов иной природы. Специфичность коферментах. Коферменты действия ферментов. Понятие 0 переносчики водорода и электронов (НАД, НАДФ, ФАД), и атомных (АТФ, кофермент-А, НДФ-сахара). Множественные формы функциональное ферментов значение. Изоферменты их лактатдегидрогеназы. Значение исследования множественных форм ферментов для медицины, генетики, селекции и мониторинга окружающей среды. Механизм действия ферментов. Фермент-субстратные комплексы. Константа диссоциации ферментсубстратного комплекса (KS) и константа Михаэлиса (КМ). Активаторы и ингибиторы ферментов. Влияние ксенобиотиков на активность ферментов. Номенклатура и классификация классификации ферментов. Принципы ферментов. Промышленное получение и практическое использование ферментов. Перспективы

практического использования рибозимов и абзимов для борьбы с заболеваниями человека.

Тема 4. Витамины и некоторые другие биологически активные соединения (4 ч)

История открытия витаминов. Роль витаминов в питании человека и животных. гиповитаминозы, Авитаминозы, гипервитаминозы. Соотношение витаминов и коферментов. Витамерия. Жирорастворимые витамины. Витамин А и его участие в зрительном акте. Витамины D, К и Е и их роль в обмене веществ. Водорастворимые витамины. Витамины В1, В2, В5, В6, В12, их значение в обмене веществ. Витамин С (аскорбиновая Разнообразие биологически активных кислота). соединений: антивитамины. антибиотики, фитонциды, гербициды, дефолианты, ростовые вещества (важнейшие представители и механизмы действия).

Тема 5. Нуклеиновые кислоты и их обмен (3 ч)

История открытия и изучения нуклеиновых кислот, их химический состав. Характеристика пуриновых пиримидиновых И оснований, входящих в состав нуклеиновых кислот. Два типа нуклеиновых кислот: дезоксирибонуклеиновая кислота (ДНК) и рибонуклеиновая кислота (РНК). Различия между ДНК и РНК по составу главных азотистых оснований, пентозам, молекулярной массе, локализации в клетке и функциям. Структура и функции ДНК. Содержание ДНК в организме и локализация её в клетке (ядро, митохондрии, хлоропласта, эписомы). Размер и формы молекул ДНК. Кольцевая форма ДНК некоторых фагов, митохондрий и хлоропластов. Первичная структура ДНК. Успехи и перспективы в расшифровке структуры геномов микроорганизмов, растений и животных. Проект «Геном человека».

Вторичная структура ДНК (модель Дж. Уотсона и Ф. Крика). Комплементарность оснований eë азотистых И значение ДЛЯ воспроизведения структуры геномов. Третичная структура ДНК. Сверхспирализация ДНК. Избыточность и компактность молекул ДНК. РНК, их классификация (тРНК, рРНК, мРНК, мяРНК, тмРНК, вирусные РНК). Сравнительная характеристика видов РНК по их структуре и функциям.

Тема 6. Углеводы и их обмен (4 ч)

Классификация углеводов. Простые углеводы (моносахариды) и их представители (рибоза, глюкоза, фруктоза, галактоза). Сложные углеводы. Дисахариды (сахароза, лактоза, мальтоза). Полисахариды, их структура и представители (гликоген, крахмал, клетчатка, хитин). Функции углеводов (энергетическая, метаболическая, рецепторная и др.). Обмен углеводов. Пути распада полисахаридов. Регуляция фосфоролиза при участии гормонов, Сбелков, цАМФ и протеинкиназ. Обмен глюкозо-6-фосфата (дихотомический и апотомический пути). Обмен пировиноградной кислоты. Гликолиз. Спиртовое брожение. Действие этанола на организм Полиферментный человека. комплекс окислительного декарбоксилирования пировиноградной кислоты. Цикл трикарбоновых и дикарбоновых кислот, его значение в обмене веществ и обеспечении энергией. Биосинтез углеводов. Понятие о первичном организма биосинтезе углеводов. Глюконеогенез.

Биосинтез олиго- и полисахаридов.

Тема 7. Липиды и их обмен (8 ч)

Общая характеристика и классификация липидов. Структура и функции липидов. Роль липидов в построении биологических мембран. Структура и функции липопротеинов. Обмен жиров. Распад жиров и β-окисление высших жирных кислот. Глиоксилевый цикл и его роль во взаимосвязи обмена липидов и углеводов. Механизм биосинтеза высших жирных кислот. Биосинтез триглицеридов. Нарушения в обмене жиров. Ожирение и его причины. Воски, их строение, функции и представители (спермацет, пчелиный воск). Стериды. Стеролы (холестерол, эргостерол и др.). Структура и функции стероидов (холевая кислота, стероидные гормоны). Фосфолипиды. Биологическая роль фосфолипидов.

## Учебный план

<b>№</b> п/ п	Название раздела, темы	Количество часов			Формы
		Всего	Теория	Практика	аттестации, контроля
1	Введение Инструктаж по технике безопасности.	3	3	0	
2.	Тема 1.  Химический состав организмов и общее понятие об обмене веществ и энергии в живой природе	2	2	1	Практическ ая работа, исследования
3.	Тема 2. Белки	7	2	5	Практическая работа, исследования
4.	Тема 3. Ферменты	3	2	1	Практическая работа, исследования
5.	Тема 4. Витамины и некоторые другие биологически активные соединения	4	3	1	Практическая работа, исследования
6.	Тема 5. Нуклеиновые кислоты и их обмен	3	3		Исследования
7.	Тема 6. Углеводы и их обмен	4	3	1	Практическая работа, исследования
8.	Тема 7. Липиды и их обмен	8	7	1	Практическая работа, исследования
		34	27	7	

# Основные методы и технологии

Основная форма работы – проведение эксперимента в виде лабораторной работы с помощью комплектов лабораторного оборудования с датчиками измерений

Основные методы обучения: исследовательские. Методы сопрягаются как с групповой работой над практическим исследованием и компьютерной моделью явления, так и с индивидуальной работой во время оформления результатов, презентации и обсуждения результатов с учителем.

Важной составляющей курса является представление обучающимися своей работы в форме небольшого доклада с необходимым количеством иллюстраций, рисунков, графиков, диаграмм. При ЭТОМ другие обучающиеся могут оценивать как его, так и свой уровень знания. В результате в учебном коллективе с участием учителя формируется конструктивный и значимый групповой стандарт "учебного результата". Основными и оптимальными формами занятий являются самостоятельная исследовательская работа (наблюдения, практикум) в малых группах, индивидуальная работа с информационными источниками, интерактивные презентации результатов работы в варианте научного семинара с его традиционными атрибутами: доклад, дискуссия, критика, коллективное творчество.

**Методы контроля:** консультация, анализ практических работ, доклад, защита исследовательских работ, выступление, презентация, миниконференция, научно-исследовательская конференция, участие в конкурсе исследовательских работ.

**Форма промежуточной аттестации:** защита группового (индивидуального) проекта, защита исследования.

### Результаты освоения программы

Диагностика процесса освоения курса отражает деятельностную направленность обучения и строится на основе трехуровневой модели химической подготовки: элементарная химическая грамотность, функциональная химическая грамотность, творческое развитие.

Элементарная химическая грамотность предусматривает знание теории, владение умениями и навыками построения простейших химических моделей с использованием стандартного набора инструментов. Функциональная химическая грамотность предполагает владение навыками решения химических задач с применением теории, в том числе:

- создание и обоснование динамической модели, отражающей условие задачи;
- описание алгоритма решения;
- доказательство полученных результатов.

Творческое способность развитие оценивается как проводить исследование, выдвигать гипотезы и осуществлять доказательство полученных выводов. Совокупность вышеперечисленных компонентов обеспечивает оценку знания теории, навыков создания динамических моделей химических объектов, умений решать и ставить учебные и учебно-исследовательские задачи. Основными показателями эффективности процесса обучения химии с использованием цифровой лаборатории являются:

- повышение уровня химической подготовки: развитие у обучающихся логического, эвристического, алгоритмического мышления и пространственного воображения.
- личностное развитие: воспитание у обучающихся навыков самоконтроля, рефлексии, изменение их роли в образовательной деятельности от пассивных наблюдателей до активных исследователей. Предложенная программа является вариативной, то есть при возникновении необходимости допускается корректировка содержаний и форм занятий, времени прохождения материала.