

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
городского округа Тольятти
«Школа №20
имени Героя Советского Союза Д.М. Карбышева»**

СОГЛАСОВАНА

на заседании методического
объединения учителей
естественнонаучного цикла
Протокол № ___ от ___ 20__ г.
Руководитель МО
_____/_____/

ПРИНЯТА

на заседании
Педагогического Совета
Протокол №
___ от ___ 20__ г.

УТВЕРЖДЕНА

Директор МБУ «Школа № 20»
_____ О.Н. Солодовникова
№ ___-од от ___ 20__ г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Элективный курс «Биохимия»

(указать учебный предмет, курс)

11 класс

(указать класс)

Составитель(и): Егорова Т.С., учитель биологии

Тольятти,
2020г.

Рабочая программа элективного курса «Биохимия» составлена на основе авторской Пехтеревой Г.Г.

Планируемые результаты

Предметные результаты:

Обучающиеся смогут:

- характеризовать основные классы соединений, входящих в состав живой материи; важнейшие разделы биохимии: белки, ферменты, липиды, нуклеиновые кислоты, витамины; основные принципы, лежащие в основе количественного и качественного анализа;
- определять принадлежность веществ к определенному классу соединений;
- проводить качественные реакции на белки, ферменты, витамины;
- наблюдать и вести грамотные записи наблюдаемых явлений;
- производить сравнительный анализ полученных результатов, делать выводы.

Метапредметные результаты:

У обучающихся будет сформировано:

- умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности.
- умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач.
- умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией.

Личностные результаты:

- чувство гордости за российскую химическую науку и достижения ученых; уважение и принятие достижений химии; любовь и бережное отношение к природе; уважение и учет мнений окружающих к личным достижениям в изучении химии;
- признание ценности собственного здоровья и здоровья окружающих людей; необходимости самовыражения, самореализации, социального признания;
- осознание степени готовности к самостоятельным поступкам и действиям, ответственности за их результаты;
- умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учета интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать свое мнение.
- проявление* экологического сознания, доброжелательности, доверия и внимательности к людям, готовности к сотрудничеству; инициативы и любознательности в изучении веществ и процессов; убежденности в необходимости разумного использования достижений науки и технологий.

Содержание программы

Раздел 1. Введение в биохимию

Техника безопасности при работе в химической лаборатории. Биохимия как наука. История развития биохимии. Роль отечественных ученых в развитии биохимии (работы А. Я. Данилевского, Н. И. Лунина, А. Н. Баха, В. А. Энгельгардта, А. Н.

Белозерского, А. С. Спирина, Ю. А. Овчинникова, В. П. Скулачева и др.). 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. Эксперимент: планирование, выполнение и представление результатов.

Раздел 2. Вода и её роль в биологических системах

Вода в биосфере. Взаимосвязь двух водных систем – внутренней среды организмов и Мирового океана. Вода в жизни человека. Физико-химические свойства воды. Функции воды в клетке. Роль воды в повреждении клетки. Выделение воды.

Раздел 3. Биогенные элементы и их соединения

Классификация и распространенность химических элементов в организме человека. Органогены. Металлы жизни. Биогенные элементы. Макроэлементы. Микроэлементы. Гомеостаз. Водород и его соединения. Функции воды. Связанная, свободная вода. Структурированная, деструктурированная вода. Тяжелая вода. Дистиллированная вода. Углерод и его соединения. Оксид углерода (II). Обменный механизм. Кислород, сера и их соединения. Биологическое окисление. Пероксид водорода. Азот, фосфор и их соединения. Аммиак. Оксид азота (I). Оксид азота (II). Оксид азота (III). Нитриты. Оксид азота (IV). Оксид азота (V). Нитраты. Атомы галогенов и их соединения. Окислительно-восстановительные свойства галогенов. Кислотно-основные свойства галогенов. Комплексообразующие свойства галогенов.

Химические свойства биогенных элементов, физиологической роли для организма. Карбоксигемоглобин. Оксигемоглобин. Гипоксия. Гипероксия. Физиологическая роль серы. Дезинфицирующие свойства серы. Физиологическая роль фосфора. Биологическая роль и применение галогенов и их соединений в медицине.

Составление схем круговоротов биогенных элементов в природе. Круговорот воды в природе. Круговорот углерода в природе. Круговорот кислорода в природе. Круговорот серы в природе. Круговорот азота в природе. Круговорот фосфора в природе.

Практическая работа: 1. Простейшие способы очистки воды из природных источников.

Бионеорганическая химия и медицина

Физиологическая и патологическая роль некоторых элементов в организме. Бионеорганическая химия. Химические реакции в живом организме. Соединения металлов в организме человека. Содержание металлов в компонентах крови здорового человека. Нахождение в организме. Калий-натриевый насос. Роль ионов K^+ и Na^+ в организме. Комплексообразование калия с ферментами и субстратами. Строение магния и кальция. Нахождение в организме. Роль ионов Mg^{2+} и Ca^{2+} в организме. Комплексообразование магния и кальция. Особенности комплексных соединений, образуемых металлами. Биологические функции металлопротеинов. Строение марганца и молибдена. Комплексообразование марганца и молибдена. Нахождение в организме. Комплексообразование железа и кобальта. Нахождение в организме. Строение меди и цинка. Нахождение в организме. Роль ионов меди и цинка в организме. Комплексообразование меди и цинка. Потребность организма в ионах меди и цинка. Основные проявления недостатка и избытка катионов меди и цинка.

Работа со справочной литературой по определению препаратов, применяемых в медицинской практике. Препараты калия и натрия, применяемые в медицинской практике. Препараты магния и кальция, применяемые в медицинской практике. Препараты марганца, применяемые в медицинской практике. Препараты железа и кобальта, применяемые в медицинской практике. Препараты меди и цинка, применяемые в медицинской практике.

Выявление недостатка и избытка ионов металлов на организм человека.

Потребность организма в ионах K^+ и Na^+ . Основные проявления недостатка и избытка катионов калия и натрия. Потребность организма в ионах Mg^{2+} и Ca^{2+} . Основные проявления недостатка и избытка катионов магния и кальция. Роль ионов Mn^{2+} и Mo^{2+} в организме. Потребность организма в ионах Mn^{2+} и Mo^{2+} . Основные проявления недостатка и избытка катионов марганца и молибдена. Роль ионов железа и кобальта в организме. Потребность организма в ионах железа и кобальта. Основные проявления недостатка и избытка катионов железа и кобальта. Потребность организма в ионах меди и цинка. Основные проявления недостатка и избытка катионов меди и цинка.

Практические работы: 1. Получение комплексных соединений. 2. Изучение состава препарата «Ферроплекс».

Раздел 4. Решение задач с биохимической направленностью

Количество вещества. Моль. Молярная масса. Строение ядра атома. Нейтроны. Протоны. Электроны. Изотопы. Решение задач по теме «Количество вещества» и «Строение атома». Решение задач по теме «Электролиз». Массовая доля элемента в формуле. Расчеты по химическим формулам. Вывод формулы химического соединения по известным массовым долям элементов.

Растворы. Масса раствора. Объём раствора. Массовая доля растворенного вещества. Плотность раствора. Молярная концентрация. Решение задач по теме «Растворы». Расчеты по уравнению реакции.

Раздел 5. Химия в домашней аптечке

Лекарственные средства первой помощи. Лекарственные средства для приема внутрь. Лекарственные средства для наружного применения. Перевязочный материал, средства остановки кровотечения.

Практическая работа: 1. Изучение свойств салициловой и ацетилсалициловой кислот.

Раздел 6. Образ жизни и вредные привычки

Подготовка презентаций по здоровому образу жизни. Факторы, влияющие на здоровье человека. Здоровый образ жизни. Правила здорового образа жизни. Занятия физической культурой. Рациональное питание. Личная гигиена. Закаливание. Отказ от вредных привычек.

Состав табачного дыма. Механизм действия никотина на организм человека. Влияние веществ табачного дыма на жизненно важные системы органов человека. Заболевания, вызываемые курением. Пассивное курение. Методы избавления от табачной зависимости. Действие алкоголя на организм. Пагубное влияние алкоголя на системы органов человека. Алкоголизм и проблемы, которые он вызывает. Деградация личности. Первая помощь при отравлении алкоголем.

Группы наркотических веществ. Наркомания. Физическая зависимость от наркотиков. Губительное влияние наркотических веществ на организм человека.

Итоговое занятие. Знакомство с «Атласом новых профессий», перспективы изучения науки биохимии и профессионального самоопределения (в формате круглого стола или урока-дискуссии).

Тематическое планирование

№ п/п	Тема занятия	Количество часов
	<i>Раздел 1. Введение в биохимию</i>	3
1	Биохимия как наука. История развития биохимии. <i>Вводный инструктаж по технике безопасности</i>	1
2	Значение биохимии. Методы биохимических исследований и их характеристика	1
3	Эксперимент: планирование, выполнение и представление результатов	1
	<i>Раздел 2. Вода и её роль в биологических системах</i>	3
4	Вода в биосфере. Вода в жизни живых организмов	1
5	Физико-химические свойства воды	1
6	Вода в клетке и организме. Роль воды в повреждении клетки	1
	<i>Раздел 3. Биогенные элементы и их соединения</i>	7
7	Классификация и распространенность химических элементов в организме человека	1
8	Водород и его соединения	1
9	<i>Практическая работа №1. Простейшие способы очистки воды из природных источников</i>	1
10	Углерод и его соединения	1
11	Кислород, сера и их соединения	1
12	Азот, фосфор и их соединения	1
13	Галогены и их соединения	1
	<i>Раздел 4. Бионеорганическая химия и медицина</i>	9
14	Физиологическая и патологическая роль некоторых элементов в организме	1
15	Натрий и калий	1
16	Магний и кальций	1
17	Химия ионов d-металлов в организме	1
18	<i>Практическая работа №2. Получение комплексных соединений</i>	1
19	Марганец и молибден	1
20	Медь и цинк	1
21	Железо и кобальт	1
22	<i>Практическая работа №3. Изучение состава препарата «Ферроплекс»</i>	1
	<i>Раздел 5. Решение задач с биохимической направленностью</i>	5
23	Решение задач по теме «Количество вещества» и «Строение атома»	1
24	Решение задач на вывод формул и расчеты по формулам	1
25	Решение задач по теме «Электролиз»	1
26	Решение задач по теме «Растворы»	1
27	Расчеты по уравнению реакции	1
	<i>Раздел 6. Химия в домашней аптечке</i>	2
28	Лекарственные средства первой помощи	1
29	<i>Практическая работа №4. «Изучение свойств салициловой и ацетилсалициловой кислот»</i>	1
	<i>Раздел 7. Образ жизни и вредные привычки</i>	5
30	Здоровый образ жизни	1
31	Табакокурение и никотиномания	1

32	Алкоголь и алкоголизм	1
33	Наркотики и наркомания	1
34	Семинар на тему «Образ жизни и вредные привычки»	1
	Итого	34