

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Базарно-Матакская средняя общеобразовательная школа»  
Алькеевского муниципального района Республики Татарстан

«Рассмотрено»

Руководитель МО

Волкова М.А./ Волкова М.А./  
Протокол № 1 от 27 августа  
2023 г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УР

МБОУ «БМСОШ»  
Искандарова А.Д./ Искандарова А.Д./ 27  
августа 2023 г.

«Утверждаю»

Директор МБОУ «БМСОШ»

Л.З.Абдрахманова/ Л.З.Абдрахманова/  
Приказ № 95 от 27.08.2023 г.



Рабочая программа  
специкурса «Органическая химия» для  
обучающихся 10 класса

на 2023-2024 учебный год

1 час в неделю в объеме 34 учебных часов.

Учитель: Искандарова Альфинур Дамировна

2023

## **ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ КУРСА:**

### **Личностные результаты:**

У учащихся будут сформированы:

- экологическая культура, бережное отношение к родной земле, природным богатствам России и мира; понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, ответственность за состояние природных ресурсов;
- ответственное отношение к учению;
- готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию;
- умения ясно, точно, грамотно излагать свои мысли в устной и письменной речи, понимать смысл поставленной задачи, выстраивать аргументацию, приводить примеры и контрпримеры;
- умения контролировать процесс и результат учебной деятельности;
- неприятие вредных привычек: курения, употребление алкоголя, наркотиков.

### **Метапредметные результаты:**

Учащиеся научатся:

- формулировать и удерживать учебную задачу;
- выбирать действия в соответствии с поставленной задачей и условиями её реализации;
- планировать пути достижения целей, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- составлять план и последовательность действий;
- осуществлять контроль по образцу и вносить необходимые корректизы;
- адекватно оценивать правильность или ошибочность выполнения учебной задачи, её объективную трудность и собственные возможности её решения;
- сличать способ действия и его результат с эталоном с целью обнаружения отклонений и отличий от эталона;

### **Познавательные УУД:**

Учащиеся научатся:

- применять правила и пользоваться инструкциями, освоенными закономерностями;
- осуществлять смысловое чтение;
- создавать, применять и преобразовывать знаково-символические средства, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- понимать сущность алгоритмических предписаний и уметь действовать в соответствии с предложенным алгоритмом;
- понимать и использовать средства наглядности (рисунки, чертежи, схемы и др.) для иллюстрации, интерпретации, аргументации;
- находить в различных источниках, в том числе контролируемом пространстве Интернета, информацию, необходимую для решения

- проблем, и представлять её в понятной форме;
- принимать решение в условиях неполной и избыточной, точной и вероятностной информации;

### **Коммуникативные УУД:**

Учащиеся получают возможность научиться:

- организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками: определять цели, распределять функции и роли участников;
- взаимодействовать и находить общие способы работы; умения работать в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов, слушать партнёра, формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;
- разрешать конфликты на основе учета интересов и позиций всех участников;
- аргументировать свою позицию и координировать её с позициями партнеров в сотрудничестве при выборе общего решения в совместной деятельности.

## **СОДЕРЖАНИЕ КУРСА**

### **1. Из истории органической химии. (3 ч)**

Органические вещества. Органическая химия. Становление органической химии как науки. Теория химического строения веществ.

### **2. Классификация органических соединений. (2ч)**

Классификация органических соединений по строению «углеродного скелета»: ациклические (алканы, алкены, алкины, алкадиены); карбо-циклические (циклоалканы и арены) и гетероциклические. Классификация органических соединений по функциональным группам: спирты, фенолы, простые эфиры, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты, сложные эфиры.

### **3. Молекулы из двух элементов-углеводороды. (11 ч)**

Происхождение природных источников углеводородов. Риформинг, алкилирование и ароматизация нефтепродуктов. Алканы. Строение ( $sp^3$  – гибридизация). Промышленные способы получения: крекинг алканов, фракционная перегонка нефти. Лабораторные способы получения алканов: синтез Вюрца, декарбоксилирование солей карбоновых кислот, гидролиз карбида алюминия. Горение алканов в различных условиях. Термическое разложение алканов. Изомеризация алканов. Применение алканов. Циклоалканы. Изомерия циклоалканов (по «углеродному скелету», цис-, транс-, межклассовая). Особые свойства циклопропана, циклобутана. Алкены. Ацетилен.

### **4. О веществах с гидроксильной группой. (7 ч)**

Особенности электронного строения молекул спиртов. Сравнение реакций горения этилового и пропилового спиртов. Сравнение скоростей взаимодействия натрия с этанолом, пропанолом-2, глицерином. Получение простого эфира. Получение сложного эфира. Особенности свойств многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты. Фенолы. Кислотные свойства. Взаимное влияние атомов и групп в молекулах органических веществ на примере фенола. Поликонденсация фенола с формальдегидом. Качественная реакция на фенол. Применение фенола. Сравнение кислотных свойств веществ, содержащих гидроксильную группу: воды, одно- и многоатомных спиртов, фенола. Реакция фенола с хлоридом железа (III).

Реакция фенола с формальдегидом.

**5. Два противоположных мира. (5ч)**

Особенности строения карбоксильной группы. Свойства и применение важнейших карбоновых кислот. Качественные реакции на карбоновые кислоты и альдегиды.

**6. Химия в быту. Синтез и исследование свойств соединений. (6ч)**

Сложные эфиры высших карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров. Жиры. Омыление жиров. Натриевые и калиевые соли высших карбоновых кислот. СМС.

## КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	№ п/т	Наименование разделов и тем	Плановые сроки прохождения	По факту
Тема 1: Из истории органической химии (3 часа)				
1	1	«Растительные и животные вещества» и «минеральные тела».		
2	2	«Непохожие друг на друга». Об отличии органических веществ от неорганических.		
3	3	Углеродный атом – он самый главный.		
Тема 2: Классификация органических соединений (2 часа)				
4	1	Классификация органических соединений по строению углеродного скелета.		
5	2	Классификация органических соединений по Функциональным группам.		
Тема 3: Молекулы из двух элементов-углеводороды (11)				
6	1	Тетраэдр - «подарок» природы.		
7	2	Всегда ли двойная связь прочнее?		
8	3	Про всем известный ацетилен!		
9	4	Молекулы-циклы.		
10	5	«Ароматический» не значит «ароматный».		
11	6	Бензольные кольца вместе и врозь.		
12	7	Пестициды: вред и польза.		
13	8	Происхождение природных источников углеводородов. Природный газ.		
14	9	Происхождение природных источников углеводородов. Нефть - чёрное золото.		
15	10	Решение практических задач по теме углеводороды.		
16	11	Практическое занятие. Обнаружение углерода, водорода, в соединениях. Качественный элементный анализ соединений.		
Тема 4: О веществах с гидроксильной группой (7)				
17	1	Спирты - они же алкогoli.		
18	2	Действие этанола на белковые вещества.		
19	3	Алкотестер. Алкоголь в крови человека. Действие алкоголя на пищеварение.		
20	4	Глицерин и этиленгликоль.		
21	5	Та же группа, но уже кислая. Про фенол.		
22	6	Практическое занятие. Обнаружение функциональных групп: спиртов, фенолов		
23	7	Викторина «Спирты и фенолы»		

Тема 5: Два противоположных мира (5).

24	1	Союз двух групп. О кислотах и основаниях.		
25	2	Муравьиная кислота и ее «Родственники».		
26	3	Аnestезин.		
27	4	Практическое занятие. Качественные реакции на альдегиды и карбоксильную группу.		
28	5	Химическая эстафета «Органические кислоты»		

Тема 6: Химия в быту. Синтез и исследование свойств соединений (6).

29	1	Знакомство с разнообразием, свойствами, классификацией моющих и чистящих средств.		
30	2	Правила безопасности со средствами бытовой химии.		
31	3	Практическое занятие. Омыление жиров; получение мыла. Сравнение свойств мыла со свойствами стиральных порошков.		
32	4	Про эфиры.		
33	5	Практическое занятие. Извлечение эфирных масел из растительного материала.		
34	6	Интеллектуальная игра «Великие русские химики».		