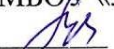
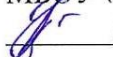


МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«Многопрофильный лицей №186 - «Перспектива»  
Приволжского района г. Казани


**«Рассмотрено»**

Руководитель МО  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / Л.М.Фархутдинова /  
Протокол № 1 от  
« 26 » августа 20 22 г.

**«Согласовано»**

Заместитель директора по УР  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / Э.Н.Замалдинова /  
« 26 » августа 20 22 г.

**«Утверждаю»**

Директор  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / А.Т.Замалдинов /  
Приказ № 286  
« 26 » августа 20 22 г.



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**  
(календарно-тематическое планирование)  
**по химии (БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ)**

**Классы: 10А, 10 Б**

Рассмотрено на заседании  
педагогического совета  
протокол №1  
«29» августа 2022г.

**Календарно-тематическое планирование *Химия 10А, 10 Б классы***

№ урока	Тема урока	Дата проведения		
		План	Факт	
			10А	10Б
1	<p><b>Раздел 1. Теоретические основы органической химии 3ч.</b></p> <p><b>Тема 1. Предмет органической химии. Теория химического строения органических соединений (3 ч)</b></p> <p>Предмет органической химии: её возникновение, развитие и значение в получении новых веществ и материалов. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения.</p>	01.09-03.09		
2	<p>Структурные формулы органических веществ. Гомология, изомерия. Химическая связь в органических соединениях — одинарные и кратные связи.</p>	05.09-10.09		
3	<p>Представление о классификации органических веществ. Номенклатура органических соединений (систематическая) и тривиальные названия важнейших представителей классов органических веществ.</p>	12.09-17.09		
4	<p><b>Раздел 2. Углеводороды 13 ч.</b></p> <p><b>Тема 2. Предельные углеводороды — алканы (2 ч)</b></p> <p>Алканы: состав и строение, гомологический ряд.</p>	19.09-24.09		
5	<p>Метан и этан — простейшие представители алканов: физические и химические свойства (реакции замещения и горения), нахождение в природе, получение и применение.</p>	26.09-01.10		
6	<p><b>Тема 3. Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины (6 ч)</b></p> <p>Алкены: состав и строение, гомологический ряд.</p>	03.10-08.10		
7	<p>Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов: физические и химические свойства (реакции гидрирования, галогенирования, гидратации, окисления и полимеризации), получение и применение.</p>	10.10-15.10		

8	<b>Практическая работа № 1.</b> Получение этилена и изучение его свойств.	17.10-22.10		
9	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3: строение, важнейшие химические свойства (реакция полимеризации). Получение синтетического каучука и резины. Получение синтетического каучука и резины.	24.10-28.10		
10	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд.	07.11-12.11		
11	Ацетилен — простейший представитель алкинов: состав, строение, физические и химические свойства (реакции гидрирования, галогенирования, гидратации, горения), получение и применение.	14.11-19.11		
12	<b>Тема 4. Ароматические углеводороды (2 ч)</b> Арены. Бензол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение.	21.11-26.11		
13	<i>Толуол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение.</i> Токсичность аренов. Генетическая связь углеводородов, принадлежащих к различным классам.	28.11-03.12		
14	<b>Тема 5. Природные источники углеводородов и их переработка (2 ч)</b> Природные источники углеводородов. Природный газ и попутные нефтяные газы. Каменный уголь и продукты его переработки	05.12-10.12		
15	Нефть и её происхождение. Способы переработки нефти: перегонка, крекинг (термический, каталитический), пиролиз. Продукты переработки нефти, их применение в промышленности и в быту.	12.12-17.12		
16	<b>Контрольная работа № 1.</b>	19.12-28.12		
17	<b>Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения (10 ч).</b>  <b>Тема 6. Спирты. Фенол (3 ч)</b> Предельные одноатомные спирты. Метанол и этанол: строение, физические и химические свойства (реакции с активными металлами, галогеноводородами, горение), применение. Водородные связи между молекулами спиртов. Действие метанола и этанола на организм человека.	09.01-14.01		

18	Многоатомные спирты. Этиленгликоль и глицерин: строение, физические и химические свойства (взаимодействие со щелочными металлами, качественная реакция на многоатомные спирты). Действие на организм человека. Применение глицерина и этиленгликоля.	16.01-21.01		
19	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства. Токсичность фенола. Применение фенола.	23.01-28.01		
20	<b>Тема 7. Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры (5 ч)</b> Альдегиды и <i>кетоны</i> . Формальдегид, ацетальдегид: строение, физические и химические свойства (реакции окисления и восстановления, качественные реакции), получение и применение.	30.01-04.02		
21	<i>Ацетон: строение, физические и химические свойства (реакции окисления и восстановления), получение и применение</i> Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Муравьиная и уксусная кислоты: строение, физические и химические свойства (свойства, общие для класса кислот, реакция этерификации), получение и применение.	06.02-11.02		
22	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Стеариновая и олеиновая кислоты как представители высших карбоновых кислот.	13.02-18.02		
23	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров. Жиры. Гидролиз жиров. Применение жиров. Биологическая роль жиров.	20.02-25.02		
24	<b>Практическая работа № 2.</b> Свойства раствора уксусной кислоты.	27.02-04.03		
25	<b>Тема 8. Углеводы (2 ч).</b> Углеводы: состав, классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды). Глюкоза — простейший моносахарид: особенности строения молекулы, физические и химические свойства (взаимодействие с гидроксидом меди(II), окисление аммиачным раствором оксида серебра(I), восстановление, брожение глюкозы), нахождение в природе, применение, биологическая роль. Фотосинтез. Фруктоза как изомер глюкозы.	06.03-11.03		
26	<i>Сахароза — представитель дисахаридов, гидролиз, нахождение в природе и применение.</i> Крахмал и целлюлоза как природные полимеры. Строение крахмала и целлюлозы. Физические и химические свойства крахмала (гидролиз, качественная реакция с иодом)	13.03-18.03		

27	<b>Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения (5 ч).</b> <i>Амины. Метиламин и анилин: состав, строение, физические и химические свойства (горение, взаимодействие с водой и кислотами).</i>	03.04-08.04		
28	Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Физические и химические свойства аминокислот (на примере глицина). Биологическое значение аминокислот. Пептиды.	10.04-15.04		
29	Белки как природные высокомолекулярные соединения. Первичная, вторичная и третичная структура белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, качественные реакции на белки.	17.04-22.04		
30	Повторение и обобщение разделов «Кислородсодержащие органические соединения» и «Азотсодержащие органические соединения».	24.04-29.04		
31	<b>Контрольная работа №2.</b>	01.05-06.05		
32	<b>Раздел Высокомолекулярные соединения.</b> <b>Тема 10. Пластмассы. Каучуки. Волокна (2 ч).</b> Основные понятия химии высокомолекулярных соединений: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации, средняя молекулярная масса.	08.05-13.05		
33	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений — полимеризация и поликонденсация. <i>Пластмассы (полиэтилен, полипропилен, поливинилхлорид, полистирол). Натуральный и синтетические каучуки (бутадиеновый, хлоропреновый и изопреновый). Волокна: натуральные (хлопок, шерсть, шёлк), искусственные (ацетатное волокно, вискоза), синтетические (капрон и лавсан).</i>	15.05-20.05		
34	Итоговый урок	22.05-31.05		

## Учебно-тематическое планирование по химии

**Классы: 10 А, 10 Б**

**Учитель: Абдулина А.Х.**

**Количество часов: 34**

Всего \_\_\_\_\_ 34; в неделю \_\_\_\_\_ 1

Плановых контрольных уроков \_\_\_\_\_

Если необходимо:

Практических работ \_\_\_\_\_ 2

Тестов \_\_\_\_\_

Контрольных работ \_\_\_\_\_ 2

Экскурсии \_\_\_\_\_

Административных контрольных уроков \_\_\_\_\_

Учебники: О.С.Габриэлян, И.Г. Остроумов, С.А. Сладков Химия. 10 класс учебник, для общеобразовательных организаций, базовый уровень. – М.: Просвещение, 2020г.

**Дополнительная литература:**



