

МУНИЦИПАЛЬНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ

«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 6»

Утверждаю:

Руководитель ОО

_____/ Елохина А.В. /

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по предмету «Химия»

СРЕДНЕЕ ОБЩЕЕ ОБРАЗОВАНИЕ

10 класс (68 часов)

11 класс (34 часа)

Программу составила:

Рогалёва В.В.

ФИО педагогического работника

нет категории

квалификационная категория

САЯНСК,

Планируемые результаты освоения учебного предмета.

Личностные:

- сформированность положительного отношения к химии, что обуславливает мотивацию к учебной деятельности в выбранной сфере;
- сформированность умения решать проблемы поискового и творческого характера;
- сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и самооценку на основе критериев успешности;
- сформированность готовности следовать нормам природо - и здоровьесберегающего поведения;
- сформированность прочных навыков, направленных на саморазвитие через самообразование;
- сформированность навыков проявления познавательной инициативы в учебном сотрудничестве.

Метапредметные:

- сформированность умения ставить цели и новые задачи в учёбе и познавательной деятельности;
- овладение приёмами самостоятельного планирования путей достижения цели, умения выбирать эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- сформированность умения соотносить свои действия с планируемыми результатами;
- сформированность умения осуществлять контроль в процессе достижения результата, корректировать свои действия;
- сформированность умения оценивать правильность выполнения учебных задач и собственные возможности их решения;
- сформированность умения анализировать, классифицировать, обобщать, выбирать основания и критерии для установления причинно - следственных связей;
- сформированность умения приобретать и применять новые знания;
- сформированность умения создавать простейшие модели, использовать схемы, таблицы, символы для решения учебных и познавательных задач;
- овладение на высоком уровне смысловым чтением научных текстов;
- сформированность умения эффективно организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность, работать индивидуально с учётом общих интересов;
- сформированность умения осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачами коммуникации;
- высокий уровень компетентности в области использования ИКТ;
- сформированность экологического мышления;
- сформированность умения применять в познавательной, коммуникативной и социальной практике знания, полученные при изучении предмета.

Предметные:

Выпускник научится:

- раскрывать на примерах роль химии в формировании современной научной картины мира и в практической деятельности человека;
- демонстрировать на примерах взаимосвязь между химией и другими естественными науками;
- раскрывать на примерах положения теории химического строения А. М. Бутлерова;
- объяснять причины многообразия веществ на основе общих представлений об их составе и строении;
- применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению;

- составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его свойствах и принадлежности к определённому классу соединений;
- характеризовать органические вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- приводить примеры химических реакций, раскрывающих характерные свойства типичных представителей классов органических веществ с целью их идентификации и объяснения области применения;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе знаний о типах химической связи в молекулах реагентов и их реакционной способности;
- использовать знания о составе, строении и химических свойствах веществ для их безопасного применения в практической деятельности;
- приводить примеры практического использования продуктов переработки нефти и природного газа, высокомолекулярных соединений (полиэтилена, синтетического каучука, ацетатного волокна);
- проводить опыты по распознаванию органических веществ (глицерина, уксусной кислоты, непредельных жиров, глюкозы, крахмала, белков) в составе пищевых продуктов и косметических средств;
- владеть правилами и приёмами безопасной работы с химическими веществами и лабораторным оборудованием;
- проводить расчёты нахождение молекулярной формулы углеводорода по продуктам сгорания и по его относительной плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав;
- владеть правилами безопасного обращения с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии;
- осуществлять поиск химической информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам веществ;
- критически оценивать и интерпретировать химическую информацию, содержащуюся в сообщениях средств массовой информации, ресурсах Интернета, научно-популярных статьях с точки зрения естественно-научной корректности в целях выявления ошибочных суждений и формирования собственной позиции;
- представлять пути решения глобальных проблем, стоящих перед человечеством (экологических, энергетических, сырьевых), и роль химии в решении этих проблем.

Выпускник получит возможность научиться:

- иллюстрировать на примерах становление и эволюцию органической химии как науки на различных исторических этапах её развития;
- использовать методы научного познания при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания органических веществ;
- устанавливать генетическую связь между классами органических веществ для обоснования принципиальной возможности получения органических соединений заданного состава и строения.

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

10-й класс

Теория химического строения органических соединений. Природа химических связей

Органические вещества. Органическая химия. Становление органической химии как науки. Теория химического строения веществ. Углеродный скелет. Изомерия. Изомеры.

Состояние электронов в атоме. Энергетические уровни и подуровни. Электронные орбитали. s -электроны и p -электроны. Спин электрона. Спаренные электроны. Электронная конфигурация. Графические электронные формулы.

Электронная природа химических связей, n -связь и o -связь. Метод валентных связей.

Классификация органических соединений. Функциональная группа.

Углеводороды

Предельные углеводороды (алканы). Возбуждённое состояние атома углерода. Гибридизация атомных орбиталей. Электронное и пространственное строение алканов.

Гомологи. Гомологическая разность. Гомологический ряд. Международная номенклатура органических веществ. Изомерия углеродного скелета.

Метан. Получение, физические и химические свойства метана. Реакции замещения (галогенирование), дегидрирования и изомеризации алканов. Цепные реакции. Свободные радикалы. Галогенопроизводные алканов.

Кратные связи. Непредельные углеводороды. Алкены. Строение молекул, гомология, номенклатура и изомерия. sp^2 -Гибридизация. Этен (этилен). Изомерия положения двойной связи. Пространственная изомерия (стереоизомерия).

Получение и химические свойства алкенов. Реакции присоединения (гидрирование, галогенирование, гидратация), окисления и полимеризации алкенов. Правило Марковникова. Высокомолекулярные соединения. Качественные реакции на двойную связь.

Алкадиены (диеновые углеводороды). Изомерия и номенклатура. Дивинил (бутадиен-1,3). Изопрен (2-метилбутадиен-1,3). Сопряжённые двойные связи. Получение и химические свойства алкадиенов. Реакции присоединения (галогенирования) и полимеризации алкадиенов.

Алкины. Ацетилен (этин) и его гомологи. Изомерия и номенклатура. Межклассовая изомерия. sp -Гибридизация. Химические свойства алкинов. Реакции присоединения, окисления и полимеризации алкинов.

Арены (ароматические углеводороды). Изомерия и номенклатура. Бензол. Бензольное кольцо. Тoluол. Изомерия заместителей.

Химические свойства бензола и его гомологов. Реакции замещения (галогенирование, нитрование), окисления и присоединения аренов. Пестициды. Генетическая связь аренов с другими углеводородами.

Природные источники углеводородов. Природный газ. Нефть. Попутные нефтяные газы. Каменный уголь.

Переработка нефти. Перегонка нефти. Ректификационная колонна. Бензин. Лигроин. Керосин. Крекинг нефтепродуктов. Термический и каталитический крекинг. Пиролиз.

Кислородсодержащие органические соединения

Кислородсодержащие органические соединения. Одноатомные предельные спирты. Функциональная группа спиртов. Изомерия и номенклатура спиртов. Метанол (метиловый спирт). Этанол (этиловый спирт). Первичный, вторичный и третичный атомы углерода. Водородная связь.

Получение и химические свойства спиртов. Спиртовое брожение. Ферменты. Водородные связи. Физиологическое действие метанола и этанола. Алкоголизм.

Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Химические свойства предельных многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты.

Фенолы. Ароматические спирты. Химические свойства фенола. Качественная реакция на фенол.

Карбонильные соединения. Карбонильная группа. Альдегидная группа. Альдегиды. Кетоны. Изомерия и номенклатура.

Получение и химические свойства альдегидов. Реакции окисления и присоединения альдегидов. Качественные реакции на альдегиды.

Карбоновые кислоты. Карбоксильная группа (карбоксогруппа). Изомерия и номенклатура карбоновых кислот. Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Получение одноосновных предельных карбоновых кислот. Химические свойства одноосновных предельных карбоновых кислот. Муравьиная кислота. Уксусная кислота. Ацетаты.

Сложные эфиры. Номенклатура. Получение, химические свойства сложных эфиров. Реакция этерификации. Щелочной гидролиз сложного эфира (омыление).

Жиры. Твёрдые жиры, жидкие жиры. Синтетические моющие средства.

Углеводы. Моносахариды. Глюкоза. Фруктоза. Олигосахариды. Дисахариды. Сахароза.

Полисахариды. Крахмал. Гликоген. Реакция поликонденсации. Качественная реакция на крахмал. Целлюлоза. Ацетилцеллюлоза. Классификация волокон.

Азотсодержащие органические соединения

Азотсодержащие органические соединения. Амины. Аминогруппа. Анилин. Получение и химические свойства анилина.

Аминокислоты. Изомерия и номенклатура. Биполярный ион. Пептидная (амидная) группа. Пептидная (амидная) связь. Химические свойства аминокислот. Пептиды. Полипептиды. Глицин.

Белки. Структура белковой молекулы (первичная, вторичная, третичная, четвертичная). Химические свойства белков. Денатурация и гидролиз белков. Цветные реакции на белки.

Азотсодержащие гетероциклические соединения. Пиридин. Пиррол. Пиримидин. Пурин. Азотистые основания.

Нуклеиновые кислоты. Нуклеотиды. Комплементарные азотистые основания.

Химия и здоровье человека. Фармакологическая химия.

Химия полимеров

Полимеры. Степень полимеризации. Мономер. Структурное звено. Термопластичные полимеры. Стереорегулярные полимеры. Полиэтилен. Полипропилен. Политетрафторэтилен.

Термореактивные полимеры. Фенолоформальдегидные смолы.

Пластмассы. Фенопласты. Аминопласты. Пенопласты.

Природный каучук. Резина. Эбонит.

Синтетические каучуки.

Синтетические волокна. Капрон. Лавсан.

11 – й класс

Теоретические основы химии

Важнейшие химические понятия и законы. Химический элемент. Атомный номер. Массовое число. Нуклиды. Радионуклиды. Изотопы.

Закон сохранения массы веществ. Закон сохранения и превращения энергии. Дефект массы.

Периодический закон. Электронная конфигурация. Графическая электронная формула. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов, s-, p-

, d-, f-элементы. Лантаноиды. Actиноиды. Искусственно полученные элементы. Валентность. Валентные возможности атомов. Водородные соединения.

Строение вещества. Ионная связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Электронная формула. Металлическая связь. Водородная связь.

Гибридизация атомных орбиталей.

Кристаллы: атомные, молекулярные, ионные, металлические. Элементарная ячейка.

Полиморфизм. Полиморфные модификации. Аллотропия. Изомерия. Гомология. Химический синтез.

Химические реакции. Окислительно-восстановительные реакции. Реакции разложения, соединения, замещения, обмена. Экзотермические и эндотермические реакции. Обратимые и необратимые реакции. Тепловой эффект реакции. Закон Гесса. Термохимические уравнения. Теплота образования. Теплота сгорания.

Скорость химической реакции. Активированный комплекс. Закон действующих масс. Кинетическое уравнение реакции.

Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье.

Растворы. Дисперсные системы. Растворы. Грубодисперсные системы (суспензии и эмульсии). Коллоидные растворы (золи). Аэрозоли.

Способы выражения концентрации растворов. Молярная концентрация (молярность).

Электролиты. Электролитическая диссоциация. Степень диссоциации. Константа диссоциации. Водородный показатель. Реакции ионного обмена.

Гидролиз органических веществ. Гидролиз солей.

Электрохимические реакции. Гальванический элемент. Электроды. Анод. Катод. Аккумулятор. Топливный элемент. Электрохимия.

Ряд стандартных электродных потенциалов. Стандартные условия. Стандартный водородный электрод.

Коррозия металлов. Химическая и электрохимическая коррозия.

Электролиз. Электролиз водных растворов. Электролиз расплавов.

Неорганическая химия

Металлы. Способы получения металлов. Легкие и тяжёлые металлы. Легкоплавкие и тугоплавкие металлы. Металлические элементы А- и В-групп. Медь. Цинк. Титан. Хром. Железо. Никель. Платина. Сплавы. Легирующие добавки. Чёрные металлы. Цветные металлы. Чугун. Сталь. Легированные стали.

Оксиды и гидроксиды металлов.

Неметаллы. Простые вещества — неметаллы. Углерод. Кремний. Азот. Фосфор. Кислород. Сера. Фтор. Хлор.

Кислотные оксиды. Кислородсодержащие кислоты. Серная кислота. Азотная кислота. Водородные соединения неметаллов.

Генетическая связь неорганических и органических веществ.

Химия и жизнь

Химическая промышленность. Химическая технология. химического загрязнения.

Тематическое планирование

10 класс

№ урока п/п	Элемент содержания (тема урока)	Кол-во часов
Глава I. ТЕОРИЯ ХИМИЧЕСКОГО СТРОЕНИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ. ПРИРОДА ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ 5ч.		
1	Предмет органической химии.	1
2	Теория химического строения органических веществ.	1
3	Практическая работа №1 «Качественное определение углерода, водорода и хлора в органических веществах».	1
4	Состояние электронов в атоме. Электронная природа химических связей в органических соединениях.	1
5	Классификация органических соединений.	1
Глава II. ПРЕДЕЛЬНЫЕ УГЛЕВОДОРОДЫ. АЛКАНЫ. 6ч.		
6	Электронное и пространственное строение алканов.	1
7	Гомология, изомерия и номенклатура алканов.	1
8	Метан – простейший представитель алканов.	1
9	Получение и применение алканов.	1
10	Решение задач на вывод молекулярной формулы углеводородов.	1
11	Контрольная работа №1.	1
Глава III. НЕПРЕДЕЛЬНЫЕ УГЛЕВОДОРОДЫ. АЛКЕНЫ. АЛКИНЫ. АЛКАДИЕНЫ. 7ч.		
12	Непредельные углеводороды. Алкены: строение молекул, гомология и изомерия.	1
13	Получение, свойства и применение алкенов.	1
14	Практическая работа № 2 «Получение этилена и изучение его свойств».	1
15	Алкадиены.	1
16	Ацетилен и его гомологи.	1
17	Решение расчетных задач.	1
18	Контрольная работа №2	1
Глава IV. АРЕНЫ. 4ч.		
19	Бензол и его гомологи.	1
20	Свойства бензола и его гомологов.	1
21	Решение задач на определение массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.	1
22	Генетические связи между ароматическими углеводородами и другими классами углеводородов.	1
Глава V. ПРИРОДНЫЕ ИСТОЧНИКИ УГЛЕВОДОРОДОВ И ИХ ПЕРЕРАБОТКА 4ч.		
23	Природные источники углеводородов.	1
24	Переработка нефти.	1
25	Крекинг нефти.	1
26	Контрольная работа №3	1
Глава VI. СПИРТЫ И ФЕНОЛЫ. 6ч.		
27	Строение предельных одноатомных спиртов. Изомерия и номенклатура.	1
28	Получение, химические свойства и применение одноатомных	1

	предельных спиртов.	
29	Многоатомные спирты.	1
30	Фенолы и ароматические спирты.	1
31	Генетические связи между спиртами, фенолами и другими классами органических соединений.	1
32	Решение задач по химическим уравнениям при условии, что одно из реагирующих веществ дано в избытке.	1
Глава VII. АЛЬДЕГИДЫ, КЕТОНЫ И КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ. 8ч.		
33	Карбонильные соединения — альдегиды и кетоны.	1
34	Свойства и применение альдегидов.	1
35	Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Строение, изомерия и номенклатура	1
36	Свойства, получение и применение карбоновых кислот	1
37	Краткие сведения о непредельных карбоновых кислотах. Генетические связи между карбоновыми кислотами и другими классами органических соединений	1
38	Практическая работа № 3. «Получение и свойства карбоновых кислот».	1
39	Практическая работа № 4. «Решение экспериментальных задач на распознавание органических веществ».	1
40	Контрольная работа № 4.	1
Глава VIII. СЛОЖНЫЕ ЭФИРЫ. ЖИРЫ. 3ч.		
41	Сложные эфиры.	1
42	Жиры.	1
43	Понятие о синтетических моющих средствах. Правила безопасного обращения со средствами бытовой химии.	1
Глава IX. УГЛЕВОДЫ. 7ч.		
44	Глюкоза. Строение молекулы, физические свойства и нахождение в природе.	1
45	Химические свойства, получение и применение глюкозы.	1
46	Сахароза. Нахождение в природе, свойства и применение.	1
47	Полисахариды. Крахмал.	1
48	Целлюлоза.	1
49	Практическая работа № 5 «Решение экспериментальных и расчетных задач на получение и распознавание органических веществ».	1
50	Контрольная работа №5.	1
Глава X. АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ . 7 ч.		
51	Амины. Строение и свойства аминов предельного ряда. Анилин как представитель ароматических аминов.	1
52	Аминокислоты, их строение, изомерия и свойства.	1
53	Генетическая связь между аминокислотами и другими классами органических соединений. Решение расчётных задач.	1
54	Белки — природные полимеры. Состав и строение белков.	1
55	Свойства белков. Превращения белков в организме. Успехи в изучении и синтезе белков.	1

56	Понятие об азотсодержащих гетероциклических соединениях. Нуклеиновые кислоты.	1
57	Химия и здоровье человека.	1
Глава XI. ХИМИЯ ПОЛИМЕРОВ. 7 ч.		
58	Синтетические полимеры. Основные способы получения полимеров.	1
59	Полиэтилен и полипропилен. Конденсационные полимеры. Пенопласты.	1
60	Натуральный и каучук.	1
61	Синтетические каучуки.	1
62	Синтетические волокна.	1
63	Практическая работа № 6. «Распознавание пластмасс и волокон».	1
64	Органическая химия, человек и природа.	1
65	Повторение. Изомерия органических веществ.	1
66	Повторение. Генетическая связь основных классов органических соединений. Решение задач.	1
67	Итоговая контрольная работа за курс 10 класса	1
68	Анализ итоговой контрольной работы	1

Тематическое планирование

11 класс

№ урока п/п	Элемент содержания (тема урока)	Кол-во часов
Теоретические основы химии (19ч)		
1	Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии.	1
2	Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов.	1
3	Положение в периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.	1
4	Валентность и валентные возможности атомов	1
5	Основные виды химической связи. Ионная и ковалентная связь. Металлическая связь. Водородная связь.	1
6	Пространственное строение молекул.	1
7	Строение кристаллов. Кристаллические решётки. Причины многообразия веществ.	1
8	Классификация химических реакций.	1
9	Скорость химических реакций. Катализ.	1
10	Химическое равновесие и условия его смещения.	1
11	Дисперсные системы.	1
12	Способы выражения концентрации растворов.	1
13	<i>Практическая работа 1</i> «Приготовление растворов с заданной	1

	молярной концентрацией».	
14	Электролитическая диссоциация. Водородный показатель. Реакции ионного обмена.	1
15	Гидролиз органических и неорганических соединений.	1
16	Химические источники тока. Ряд стандартных электродных потенциалов.	1
17	Коррозия металлов и её предупреждение.	1
18	Электролиз.	1
19	Контрольная работа 1 по теме «Теоретические основы химии»	1
Неорганическая химия (11 ч)		
20	Общая характеристика и способы получения металлов.	1
21	Обзор металлических элементов А- и Б-групп.	1
22	Медь. Цинк. Титан. Хром. Железо, никель, платина.	1
23	Сплавы металлов.	1
24	Оксиды и гидроксиды металлов.	1
25	<i>Практическая работа 2</i> «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	1
26	Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов.	1
27	Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Окислительные свойства серной и азотной кислот. Водородные соединения неметаллов.	1
28	Генетическая связь неорганических и органических веществ.	1
29	<i>Практическая работа 3</i> «Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы».	1
30	Контрольная работа 2 по теме «Неорганическая химия».	1
Химия и жизнь (4 ч)		
31	Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна и стали.	1
32	Химия в быту. Химическая промышленность и окружающая среда.	1
33	Итоговая контрольная работа за курс 11 класса	1
34	Анализ итоговой контрольной работы	1