

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«АЙСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»
(МБОУ «Айская СОШ»)

Адрес 659635 Россия, Алтайский край, Алтайский район, с. Ая, ул. Школьная, 11
Адрес электронной почты: aja_70@mail.ru

РАССМОТРЕНО:

Руководитель МО учителей
естественно-математического цикла

М.А. Мымрина /М.А.Мымрина /

Протокол № 1

от « 26 » августа 2022 г.

СОГЛАСОВАНО:

Заместитель директора по УР

Д.Н. Овечкина /Д.Н.Овечкина /

« 29 » августа 2022 г.

УТВЕРЖДАЮ:

Директор школы

С.В. Ольгезер /С.В.Ольгезер/

Приказ № 210 от « 29 » августа 2022 г.



**Календарно-тематическое планирование
по химии
8 класс**

Срок реализации программы: 2022-2023 учебный год

Составила: Шегурова Вера Дмитриевна, учитель биологии и химии высшей квалификационной категории

с. Ая
2022 г.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата проведения		Использование оборудования «Точки роста»
			План	Факт	
Основные понятия химии (уровень атомно-молекулярных представлений) – 51+2 ч					
Первоначальные химические понятия- 20ч					
1	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства.	1			
2	Методы познания в химии	1			Датчик температуры термопарный, термометр,
3	Практическая работа №1. Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.	1			Датчик температуры термопарный, спиртовка
4	Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция.	1			Датчик электропроводности, цифровой микроскоп
5	Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.	1			Химическое лабораторное оборудование
6	Физические и химические явления. Химические реакции.	1			Датчик температуры платиновый
7	Атомы, молекулы и ионы.	1			
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решётки	1			
9	Простые и сложные вещества. Химические элементы. Металлы и неметаллы.	1			Прибор для опытов с электрическим током

10	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1			
11	Закон постоянства состава веществ	1			Электронные таблицы и плакаты
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества	1			
13	Массовая доля химического элемента в соединении.	1			
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1			
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1			
16	Атомно-молекулярное учение.	1			
17	Закон сохранения массы веществ.	1			Весы электронные
18	Химические уравнения.	1			
19	Типы химических реакций	1			
20	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	1			
Кислород. Горение- 5 ч					
21	Кислород, его общая характеристика. Получение кислорода. Физические свойства кислорода	1			Электронные таблицы и плакаты
22	Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. Круговорот кислорода в природе	1			

Итого: 70час.

23	Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	1			Датчик кислорода. Химическое лабораторное оборудование
24	Озон. Аллотропия кислорода	1			
25	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений.	1			Прибор для определения состава воздуха
Водород- 3ч					
26	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом.	1			Электронные таблицы и плакаты
27	Химические свойства водорода и его применение.	1			
28	Практическая работа №4. «Получение водорода и исследование его свойств»	1			Датчик pH
Вода. Растворы- 7ч					
29	Вода. Методы определения состава воды — анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.	1			
30	Физические и химические свойства воды. Применение воды	1			Датчик температуры платиновый, термометр, электрическая плитка
31	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.	1			Датчик температуры платиновый, цифровой микроскоп
32	Массовая доля растворённого вещества.	1			
33	Практическая работа №5. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества.	1			Датчик оптической плотности

34	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород» и «Вода. Растворы».	1			
35	Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1			
Количественные отношения в химии-5+1ч					
36	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	1			
37	Вычисления по химическим уравнениям.	1			
38	Вычисления по химическим уравнениям.	1			
39	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1			Электронные таблицы и плакаты
40	Относительная плотность газов.	1			Датчик рН, оптической плотности
41	Объемные отношения газов при химических реакциях.	1			
Основные классы неорганических соединений- 11+1ч					
42	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.	1			
43	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение. Физические свойства.	1			Датчик рН
44	Химические свойства оснований. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Реакция нейтрализации. Применение оснований.	1			Датчик рН, дозатор объема жидкости, бюретка, датчик температуры платиновый, датчик давления, магнитная мешалка

45	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1			Датчик рН
46	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	1			Датчик рН
47	Химические свойства кислот.	1			Цифровой микроскоп
48	Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения.	1			Датчик рН
49	Свойства солей.	1			
50	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	1			Электронные таблицы и плакаты
51	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	1			Электронные таблицы и плакаты
52	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1			
53	Контрольная работа №3 по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений».	1			
Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома-7ч					
Периодический закон и строение атома-7ч					
54	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1			
55	Периодический закон Д. И. Менделеева.	1			Электронные таблицы и плакаты

56	Периодическая таблица химических элементов.	1			Электронные таблицы и плакаты
57	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент.	1			
58	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона.	1			Электронные таблицы и плакаты
59	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева.	1			
60	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и строение атома.	1			
Строение вещества. Химическая связь- 7ч					
61	Электроотрицательность химических элементов.	1			
62	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь.	1			Датчик температуры платиновый, датчик температуры термопарный
63	Ионная связь	1			Датчик температуры платиновый, датчик температуры термопарный
64	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов.	1			
65	Окислительно-восстановительные реакции.	1			
66	Повторение и обобщение по теме: «Строение вещества. Химическая связь».	1			Датчик температуры платиновый, датчик температуры термопарный

67	Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и строение атома» и «Строение веществ. Химическая связь».	1			
Резервное время- 3ч					
68- 70	Резервное время	3			