

Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа
с углубленным изучением отдельных предметов № 36»

РАССМОТРЕНО

на заседании методического
объединения

Руководитель МО

 Н.М. Буянкина

Протокол от «29» августа 2022 г.
№ 1

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по УВР

 М.Ю. Кулебякина

«30» августа 2022 г.

УТВЕРЖДАЮ

Директор

МОУ «Средняя школа № 36»

 Т.И. Юркина

Приказ от «31» августа 2022г
№ 03-08/196

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ**

учебного предмета

«Химия»

для 8 А, Б, В, Г классов основного общего образования

Составитель: Мордасова Анна Владимировна,
учитель химии

ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Дата изучен ия	Виды деятельности	Виды, форм ы контро ля	Электронн ые (цифровые) образовател ные ресурсы
		всег о	контроль ные работы	практиче ские работы				
Раздел 1. Первоначальные химические понятия								
1.1.	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	7	0	2	02.09.2022 23.09.2022	Раскрывать роль химии в природе и жизни человека, её связь с другими науками;	Практическая работа;	учи.ру Якласс РЭШ
1.2.	Вещества и химические реакции	14	1	0	26.09.2022 11.11.2022	Определять признаки химических реакций, условия их протекания; Объяснять сущность физических и химических явлений с точки зрения атомно-молекулярного учения; Классифицировать химические реакции (по числу и составу реагирующих и образующихся веществ);	Контрольная работа;	РЭШ
Итого по разделу		21						
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ								
2.1.	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	5	0	1	14.11.2022 28.11.2022	Распознавать опытным путём кислород;	Практическая работа;	Учи.ру
2.2.	Водород. Понятие о кислотах и солях	5	0	1	02.12.2022 16.12.2022	Собирать прибор для получения водорода;	Практическая работа;	РЭШ

2.3.	Количественные отношения в химии	4	1	0	19.12.2022 13.01.2023	Проводить расчёты по уравнениям химических реакций: количества, объёма, массы вещества по известному количеству, объёму, массе реагентов или продуктов реакции;	Контрольная работа;	Якласс
2.4.	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	0	1	16.01.2023 31.01.2023	Характеризовать физические и химические свойства воды, её роль как растворителя в природных процессах;	Тестирование;	РЭШ
2.5.	Основные классы неорганических соединений	11	1	1	10.03.2023	Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам;	Контрольная работа;	Учи.ру Сберкласс Яндекс учебник
Итого по разделу		30						
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции								
3.1.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	7	0	0	14.04.2023	Понимать существование периодической зависимости свойств химических элементов (изменение радиусов атомов и электроотрицательности) и их соединений от положения в периодической системе и строения атома;	Письменный контроль;	Российская электронная школа: https://resh.edu.ru
3.2.	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8	1	0	15.04.2023 12.05.2023	Составлять уравнение окислительно-восстановительной реакции;	Контрольная работа;	Российская электронная школа: https://resh.edu.ru
Итого по разделу:		15						
Резервное время		2						

ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ	68	4	6	
------------------------	----	---	---	--

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Виды, формы контроля
		всего	контрольные работы	практические работы		
1.	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества и их свойства.	1	0	0	02.09.2022	Самооценка с использованием «Оценочного листа»;
2.	Методы познания в химии	1	0	0	05.09.2022	Устный опрос;
3.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №1. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием.	1	0	1	09.09.2022	Практическая работа;
4.	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	0	0	12.09.2022	Устный опрос;
5.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.	1	0	1	16.09.2022	Практическая работа;
6.	Явления физические и химические. Условия возникновения и течения химических реакций. Признаки химических реакций.	1	0	0	19.09.2022	Устный опрос;
7.	Атомы и молекулы, ионы	1	0	0	23.09.2022	Тестирование;
8.	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	1	0	0	26.09.2022	Устный опрос;
9.	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы.	1	0	0	30.09.2022	Устный опрос;

10.	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1	0	0	03.10.2022	Зачет;
11.	Закон постоянства состава веществ	1	0	0	07.10.2022	Самооценка с использованием «Оценочного листа»;
12.	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	1	0	0	10.10.2022	Письменный контроль;
13.	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	0	0	14.10.2022	Письменный контроль;
14.	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1	0	0	17.10.2022	Диктант;
15.	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1	0	0	21.10.2022	Устный опрос;
16.	Атомно-молекулярное учение.	1	0	0	24.10.2022	Устный опрос;
17.	Закон сохранения массы веществ.	1	0	0	28.10.2022	Тестирование;
18.	Химические уравнения	1	0	0	31.10.2022	Письменный контроль;
19.	Типы химических реакций	1	0	0	04.11.2022	Тестирование;
20.	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»	1	0	0	08.11.2022	Устный опрос;
21.	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	1	1	0	11.11.2022	Контрольная работа;

22.	Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и	1	0	0	14.11.2022	Самооценка с использованием «Оценочного листа»;
23.	Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе.	1	0	0	18.11.2022	Письменный контроль;
24.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	1	0	1	21.11.2022	Практическая работа;
25.	Озон. Аллотропия кислорода	1	0	0	25.11.2022	Тестирование;
26.	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения.	1	0	0	05.12.2022	Устный опрос;
27.	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом	1	0	0	09.12.2022	Устный опрос;
28.	Химические свойства водорода. Применение.	1	0	0	12.12.2022	Письменный контроль;
29.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №4. «Получение водорода и исследование его	1	0	1	16.12.2022	Практическая работа;
30.	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.	1	0	0	19.12.2022	Устный опрос;
31.	Физические и химические свойства воды. Применение воды.	1	0	0	23.12.2022	Тестирование;

32.	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде	1	0	0	26.12.2022	Самооценка с использованием «Оценочного листа»;
33.	Массовая доля раст - воренного	1	0	0	13.01.2023	Письменный контроль;
34.	Решение расчетных задач«Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной	1	0	0	16.01.2023	Письменный контроль;
35.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №5. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества	1	0	1	20.01.2023	Практическая работа;
36.	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	0	0	23.01.2023	Письменный контроль;
37.	Контрольная работа по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	1	0	27.01.2023	Контрольная работа;
38.	Моль — единица количества вещества. Мо - лярная масса.	1	0	0	30.01.2023	Устный опрос;
39.	Вычисления по химическим уравнениям.	1	0	0	03.02.2023	Письменный контроль;
40.	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	0	0	06.02.2023	Диктант;
41.	Относительная плотность газов	1	0	0	10.02.2023	Письменный контроль;

42.	Объемные отношения газов при химических реакциях	1	0	0	13.02.2023	Письменный контроль;
43.	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.	1	0	0	17.02.2023	Устный опрос;
44.	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.	1	0	0	20.02.2023	Устный опрос;
45.	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Применение оснований.	1	0	0	27.02.2023	Письменный контроль;
46.	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	0	0	03.03.2023	Зачет;
47.	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	1	0	0	06.03.2023	Диктант;
48.	Химические свойства кислот	1	0	0	10.03.2023	Письменный контроль;
49.	Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения солей	1	0	0	13.03.2023	Зачет;
50.	Свойства солей	1	0	0	17.03.2023	Тестирование;
51.	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1	0	0	20.03.2023	Письменный контроль;
52.	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	0	1	24.03.2023	Практическая работа;

53.	Повторение и обобщение по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1	0	0	27.03.2023	Самооценка с использованием «Оценочного листа»;
54.	Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».	1	1	0	31.03.2023	Контрольная работа;
55.	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1	0	0	10.04.2023	Устный опрос;
56.	Периодический закон Д. И. Менделеева.	1	0	0	14.04.2023	Устный опрос;
57.	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.	1	0	0	17.04.2023	Устный опрос;
58.	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра	1	0	0	21.04.2023	Устный опрос;
59.	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона	1	0	0	24.04.2023	Письменный контроль;
60.	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева	1	0	0	28.04.2023	Устный опрос;
61.	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	1	0	0	05.05.2023	Тестирование;
62.	Электроотрицательность химических элементов	1	0	0	08.05.2023	Устный опрос;

63.	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи	1	0	0	12.05.2023	Тестирование;
64.	Ионная связь	1	0	0	15.05.2023	Тестирование;
65.	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	1	0	0	19.05.2023	Зачет;
66.	Окислительно- восстановительные реакции	1	0	0	22.05.2023	Письменный контроль;
67.	Повторение и обобщение по теме: «Строение веществ. Химическая связь»	1	0	0	26.05.2023	Устный опрос;
68.	Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»	1	1	0	29.05.2023	Контрольная работа;
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6		