

УЧЕБНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН:

№ п/п	Раздел (тема)	Количество часов	Формы контроля
1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5 ч	
2	Вещества и химические реакции	15 ч	Контрольная работа по теме «Вещества и химические реакции»
3	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	5 ч	
4	Водород. Понятие о кислотах и солях	5 ч	
5	Количественные отношения в химии	4 ч	
6	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5 ч	
7	Основные классы неорганических соединений	11 ч	Индивидуальный зачет по теме «Основные классы неорганических соединений»
8	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	7 ч	Зачет по теме «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.»
9	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8 ч	Контрольная работа по теме «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции»

Календарно тематическое планирование

Предмет ХИМИЯ, класс 8 , 2023-2024 учебный год

(2 ч в неделю, всего 68 ч, из них 3 ч — резервное время)

№ п/п	Тема урока	Дата	Примечание
Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Химия в системе наук	04.09.2023	
2	Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ	08.09.2023	

3	Методы познания в химии. Знакомство с правилами безопасности и приёмами работы в химической лаборатории . <i>Практические работы:</i> № 1 . Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием	11.09.2023	
4	Чистые вещества и смеси . Способы разделения смесей <i>Практические работы:</i> № 2 . Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)	15.09.2023	
5	Физические и химические явления. Признаки и условия протекания химических реакций.	18.09.2023	
Вещества и химические реакции			
6	Атомы и молекулы Химические элементы Знаки (символы) химических элементов	22.09.2023	
7	Знаки (символы) химических элементов Относительная атомная масса	25.09.2023	
8	Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение .	29.09.2023	
9	Химическая формула. Относительная молекулярная масса.	02.10.2023	
10	Массовая доля химического элемента в соединении	06.10.2023	
11	Валентность атомов химических элементов	09.10.2023	
12	Валентность атомов химических элементов	13.10.2023	
13	Физические и химические явления. Химическая реакция . Признаки и условия протекания химических реакций	16.10.2023	
14	Химические уравнения	20.10.2023	
15	Типы химических реакций (соединения)	23.10.2023	
16	Типы химических реакций (разложения)	27.10.2023	
17	Типы химических реакций (замещения)		
18	Типы химических реакций (обмена)		
19	Закон сохранения массы веществ. М . В . Ломоносов — учёный-энцикло- педист		
20	Контрольная работа по теме «Вещества и химические реакции»		

Воздух. Кислород. Понятие об оксидах			
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха . Топливо (нефть, уголь и метан) . Загрязнение воздуха, способы его предотвращения . Усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя .		
22	Кислород — элемент и простое вещество. Озон — аллотропная модификация кислорода . Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции окисления, горение) . Условия возникновения и прекращения горения . Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности . Применение кислорода . Круговорот кислорода в природе.		
23	Практическая работа: № 3 . Получение и соби́рание кислорода, изучение его свойств		
24	Понятие об оксидах		
25	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях.		
Водород. Понятие о кислотах и солях			
26	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе, физические и химические свойства (на примере взаимодействия с неметаллами и оксидами металлов), применение, способы получения		
27	Понятие о кислотах.		
28	Лабораторный опыт: Взаимодействие кислот с металлами .		
29	Понятие о солях		
30	Практическая работа: № 4 . Получение и соби́рание водорода, изучение его свойств.		
Количественные отношения в химии			
31	Количество вещества. Моль. Молярная масса.		
32	Закон Авогадро. Молярный объём газов .		
33	Расчёты по химическим уравнениям.		
34	Расчёты по химическим уравнениям.		
Вода. Растворы. Понятие об основаниях			
35	Физические свойства воды .		

	Анализ и синтез — методы изучения состава воды . Химические свойства воды (реакции с металлами, оксидами металлов и неметаллов).		
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах		
37	Вода как растворитель. Растворы . Растворимость веществ в воде . Насыщенные и ненасыщенные растворы .		
38	Массовая доля вещества в растворе. <i>Практическая работа:</i> № 5 . Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества .		
39	Роль растворов в природе и в жизни человека. Круговорот воды в природе . Загрязнение природных вод . Охрана и очистка природных вод .		
Основные классы неорганических соединений			
40	Классификация неорганических соединений Оксиды: состав, классификация (основные, кислотные, амфотерные, несолеобразующие), номенклатура (международная и тривиальная) .		
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов		
42	Основания: состав, классификация, номенклатура (международная и тривиальная), физические свойства, способы получения.		
43	Основания: химические свойства, способы получения		
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура, физические свойства.		
45	Кислоты: химические свойства, способы получения. Ряд активности металлов		
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, взаимодействие солей с металлами, кислотами, щелочами и солями .		
47	Генетическая связь между классами неорганических соединений		
48	Обобщение знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»		

49	Индивидуальный зачет по теме «Основные классы неорганических соединений»		
50	<i>Практическая работа:</i> № 6 . Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»		
Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома			
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды		
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д . И . Менделеева . Периоды, группы, подгруппы . Физический смысл порядкового номера элемента, номеров периода и группы .		
53	Строение атомов. Состав атомных ядер . Изотопы .		
54	Электроны . Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д . И . Менделеева .		
55	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И Менделеева.		
56	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики . Д . И . Менделеев — учёный, педагог и гражданин .		
57	Зачет по теме « Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И Менделеева.»		
Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции			
60	Электроотрицательность атомов химических элементов.		
61	Химическая связь (ионная)		

62	Химическая связь (ковалентная полярная и ковалентная неполярная)		
63	Степень окисления		
64	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Процессы окисления и восстановления . Окислители и восстановители		
65	Контрольная работа по теме «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции»		
66	Резерв		
67	Резерв		
68	Резерв		

Оформление рабочей программы.

Текст набирается в редакторе WordforWindows шрифтом TimesNewRoman, 12-14, одинарный межстрочный интервал, переносы в тексте не ставятся, выравнивание по ширине, абзац 1,25 см, поля со всех сторон 2 см; центровка заголовков и абзацы в тексте выполняются при помощи средств Word, листы формата А4.