

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Химия 8 класс (68 часов)

№	Наименование раздела и тем	Кол-во часов	Календарные сроки	Виды деятельности с обучающихся с ОВЗ
Раздел 1. Основные понятия химии (уровень атомно-молекулярных представлений) (51 час).				
1.	И. Первоначальные химические понятия (22 ч.) Предмет химии. Вещества и их свойства. <u>Л/О №1:</u> Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами.	1	02.09.20	Классифицировать вещества по заданным признакам. Различать предметы изучения естественных наук.
2.	Методы познания в химии.	1	07.09.20	Характеризовать методы, применяемые в химии, и знать их особенности. Учиться проводить химический эксперимент.
3	Практическая работа №1. Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.	1	09.09.20	Соблюдать правила техники безопасности. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием. Знакомиться с лабораторным оборудованием. Изучать строение пламени.
4	Чистые вещества и смеси. <u>Л/О №2:</u> Разделение смеси с помощью магнита.	1	14.09.20	Различать понятия «чистое вещество» и «смесь веществ».
5	Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.	1	16.09.20	Уметь разделять смеси методами отстаивания, фильтрования и выпаривания.
6	Физические и химические явления. Химические реакции. <u>Л/О №3:</u> Примеры физ. явлений (растирание сахара в ступке, нагревание стеклянной трубки). <u>Л/О №4:</u> Примеры хим. явлений (горение свечи, прокаливание медной проволоки, взаимодействие щёлочи с ф/ф, серной кислоты с хлоридом бария и т.д.).	1	21.09.20	Различать физические и химические явления. Определять признаки химических реакций. Фиксировать в тетради наблюдаемые признаки химических реакций
7	Атомы, молекулы и ионы.	1	23.09.20	Различать понятия «атом», «молекула», «химический элемент», «ион», «элементарные частицы»
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	1	28.09.20	Различать понятия «вещества молекулярного строения» и «вещества немолекулярного строения».
9	Простые и сложные вещества. Химические элементы. Металлы и неметаллы.	1	30.09.20	Различать простые вещества от сложных.
10	Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1	05.10.20	Определять относительную атомную массу элементов
11	Входная контрольная работа. Знаки химических элементов.		07.10.20	Определять состав простейших соединений по их химическим формулам.
12	Закон постоянства состава веществ	1	12.10.20	Определять состав простейших соединений по их химическим формулам.

13	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	1	14.10.20		Рассчитывать относительную молекулярную массу по формулам веществ.
14	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	19.10.20		Рассчитывать массовую долю химического элемента в соединении. Устанавливать простейшие формулы веществ по массовым долям элементов.
15	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1	21.10.20		Определять относительную атомную массу элементов и валентность элементов в бинарных соединениях.
16	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1	02.11.20		Составлять формулы бинарных соединений по известной валентности элементов
17	Атомно-молекулярное учение.	1	09.11.20		Понимать учебную задачу урока и стремиться её выполнить. Формулировать проблему и находить её решение.
18	Закон сохранения массы веществ.		11.11.20		
19	Химические уравнения.	1	16.11.20		Изображать простейшие химические реакции с помощью химических уравнений.
20	Типы химических реакций.	1	18.11.20		Различать понятия «индекс» и «коэффициент»; «схема химической реакции» и «уравнение химической реакции».
21	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	1	23.11.20		Оценивать степень своего знания и незнания
22	II. Кислород (5ч.). Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.	1	25.11.20		Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Распознавать опытным путём кислорода. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Отрабатывать практические навыки.
23	Свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе.	1	30.11.20		
24	Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	1	02.12.20		
25	Озон. Аллотропия кислорода	1	07.12.20		
26	Воздух и его состав.	1	09.12.20		
27	III. Водород (3ч.). Водород, его общая характеристика, нахождение в природе, получение	1	14.12.20		Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Распознавать опытным путём водорода. Соблюдать правила техники безопасности. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Отрабатывать практические навыки.
28	Свойства и применение водорода.	1	16.12.20		
29	Практическая работа №4. «Получение водорода и исследование его свойств» Промежуточный контроль	1	21.12.20		
30	IV. Вода. Растворы. (8ч.) Вода.	1	23.12.20		Оценивать степень своего знания и незнания
31	Химические свойства и применение воды.	1	11.01.21		Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции,

32	Вода — растворитель. Растворы.	1	13.01.21		наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Вычислять массовую долю растворённого вещества в растворе, массу растворённого вещества и воды для приготовления раствора определённой концентрации.
33	Массовая доля растворенного вещества.	1	18.01.21		
34	Решение расчетных задач «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации»	1	20.01.21		
35	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	25.01.21		Оценивать уровень своего знания и незнания. Наметить коррекционную работу
36	Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	27.01.21		Оценивать степень своего знания и незнания
37	V. Количественные отношения в химии (5ч.) Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	1	01.02.21		Рассчитывать молярную массу вещества, относительную плотность газов. Вычислять по химическим формулам и химическим уравнениям массу, количество вещества, молярный объём по известной массе, молярному объёму, количеству одного из вступающих или получающихся в реакции веществ. Вычислять объёмные отношения газов при химических реакциях.
38	Вычисления по химическим уравнениям.	1	03.02.21		
39	Закон Авогадро. Молярный объём газов. Относительная плотность газов	1	08.02.21		
40	Объёмные отношения газов при химических реакциях	1	10.02.21		
41	VI. Важнейшие классы неорганических соединений (12ч.) Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.	1	15.02.21		
42	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.	1	17.02.21		Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам. Составлять формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Характеризовать состав и свойства веществ, относящихся к основным классам неорганических соединений. Записывать простейшие уравнения химических реакций. Соблюдать правила техники безопасности. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов.
43	Химические свойства оснований.	1	22.02.21		
44	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	24.02.21		
45	Кислоты: состав, классификация, номенклатура, получение кислот.	1	01.03.21		
46	Химические свойства кислот	1	03.03.21		
47	Соли: классификация, номенклатура, способы получения	1	10.03.21		
48	Свойства солей	1	15.03.21		
49	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1	17.03.21		
50	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	29.03.21		

51	<i>Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».</i>	1	31.03.21		Оценивать уровень своего знания и незнания. Наметить коррекционную работу
Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. (7 часов)					
52	VII. Периодический закон и строение атома (7ч). Классификация химических элементов.	1	05.04.21		Классифицировать изученные химические элементы и их соединения. Сравнить свойства веществ, принадлежащих к разным классам, химические элементы разных групп.
53-54	Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов	1	07.04.21		Формулировать периодический закон Д. И. Менделеева и раскрывать его смысл.
54	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы.	1	12.04.21		Характеризовать структуру периодической таблицы. Различать периоды. Объяснять физический смысл порядкового номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе. Д. И. Менделеева. Формулировать определения понятий «химический элемент», «порядковый номер», «массовое число», «изотопы», «относительная атомная масса», «электронная оболочка», «электронный слой» («энергетический уровень»).
55	Распределение электронов по энергетическим уровням. Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева	1	14.04.21		
56-57	Зависимость свойств атомов от положения в ПСХЭ Д. И. Менделеева. Значение периодического закона для развития науки.	1	19.04.21		
58	Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома»	1	21.04.21		Оценивать степень своего знания и незнания. Наметить коррекционную работу
Раздел 3. Строение вещества. Химическая связь. (8 часов)					
59	VIII. Строение вещества. Химическая связь (7ч.) Электроотрицательность химических элементов	1	26.04.21		Формулировать определения понятий «ковалентная неполярная связь», «ковалентная полярная связь», «ионная связь», «степень окисления», «электроотрицательность».
61	Виды химической связи.	1	28.04.21		
62	Ионная связь		05.05.21		
63	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	1	12.05.21		
64	Окислительно-восстановительные реакции	1	17.05.21		Определять степень окисления элементов в соединениях. Составлять формулы веществ по степени окисления элементов.
65	Окислительно-восстановительные реакции	1	19.05.21		
66	Обобщение, систематизация и коррекция знаний учащихся за курс химии 8 класса	1	24.05.21		Оценивать степень своего знания и незнания. Наметить коррекционную работу
67	Итоговая контрольная работа	1	26.05.21		Оценивать уровень своего знания и незнания.
68	Анализ итоговой тестовой работы	1	31.05.21		