

Согласовано
Зам. директора по УВР
МОУ «ООШ п.Взлётный»
Шведова Е.В.Шведова

Утверждаю
Директор МОУ «ООШ п.Взлётный»
Е.С.Сахацкая
Приказ от 30.08.2024 г №146



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ
ПЛАНИРОВАНИЕ
по учебному предмету «Химии»

Класс: 8

Учитель Гнидак Ольга Олеговна

Количество часов: всего 68 часов; в неделю 2 часа;

Планирование составлено на основе Рабочей программы по учебному предмету «Химия», рассмотренной педагогическим советом МОУ «ООШ п.Взлётный», протокол от 30 августа 2024 года №1

(допускается ссылка на авторскую рабочую программу)

В соответствии с ФГОС основного общего образования и ФОП ООО

Учебник: Химия. 8 класс : учеб. для общеобразовательных организаций /Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.- М.: Просвещение,2019

2024-2025 учебный год

Календарно - тематическое планирование

№ урока	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		Корр ектир овка/ прич ины
			По плану	По факту	
1 триместр					
Раздел 1. Первоначальные химические понятия					
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Вводный инструктаж по Т.Б.	1	03.09		
2	Понятие о методах познания в химии	1	05.09		
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием». Инструктаж по ТБ	1	10.09		
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	12.09		
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)». Инструктаж по ТБ	1	17.09		
6	Атомы и молекулы	1	19.09		
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1	24.09		
8	Простые и сложные вещества	1	26.09		
9	Атомно-молекулярное учение	1	01.10		
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1	03.10		
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1	08.10		
12	Массовая доля химического элемента в соединении	1	10.10		
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	15.10		
14	Физические и химические явления. Химическая реакция	1	17.10		
15	Признаки и условия протекания	1	22.10		

	химических реакций				
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1	24.10		
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1	05.11		
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1	07.11		
19	М. В. Ломоносов — учёный- энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний по теме «Вещества и химические реакции»	1	12.11		
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	14.11		
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ					
21	Анализ контрольной работы. Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1	19.11		
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1	21.11		
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1	26.11		
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1	28.11		
2 триместр					
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1	03.12		
26	Практическая работа № 3 по теме «Получение и соби́рание кислорода, изучение его свойств». Инструктаж по ТБ	1	05.12		
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1	10.12		
28	Физические и химические	1	12.12		

	свойства водорода. Применение водорода				
29	Понятие о кислотах и солях	1	17.12		
30	Способы получения водорода в лаборатории	1	19.12		
31	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собиране водорода, изучение его свойств». Инструктаж по ТБ	1	24.12		
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1	26.12		
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1	09.01		
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1	14.01		
35	Физические и химические свойства воды	1	16.01		
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1	21.01		
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1	23.01		
38	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества». Инструктаж по ТБ	1	28.01		
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1	30.01		
40	Анализ контрольной работы. Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1	04.02		
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1	06.02		
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	1	11.02		
43	Получение и химические свойства оснований	1	13.02		
44	Кислоты: состав, классификация,	1	18.02		

	номенклатура				
45	Получение и химические свойства кислот	1	20.02		
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1	25.02		
47	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений». Инструктаж по ТБ	1	27.02		
3 триместр					
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1	04.03		
49	Обобщение и систематизация знаний по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	06.03		
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	11.03		
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции					
51	Анализ контрольной работы. Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1	13.03		
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	18.03		
53	Периоды, группы, подгруппы	1	20.03		
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1	01.04		
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1	03.04		
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	1	08.04		
57	Значение Периодического закона	1	10.04		

	для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин				
58	Электроотрицательность атомов химических элементов	1	15.04		
59	Ионная химическая связь	1	17.04		
60	Ковалентная полярная химическая связь	1	22.04		
61	Ковалентная неполярная химическая связь	1	24.04		
62	Степень окисления	1	29.04		
63	Окислительно- восстановительные реакции	1	06.05		
64	Окислители и восстановители	1	08.05		
65	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1	13.05		
Резервное время (Обобщение и систематизация знаний)					
66	Анализ контрольной работы. Обобщение и систематизация знаний по теме «Ионная химическая связь»	1	15.05		
67	Обобщение и систематизация знаний по теме «Ковалентная полярная химическая связь»	1	20.05		
68	Обобщение и систематизация знаний по теме «Ковалентная неполярная химическая связь»	1	22.05		
	Итого	68			