

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: 9

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 ООУ

Учебник: Химия. 9 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. Вещество и химические реакции					
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Вводный инструктаж по Т.Б.	1	03.09		
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1	04.09		
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	10.09		
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1	11.09		
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	17.09		
6	Анализ контрольной работы. Классификация химических реакций по различным признакам	1	18.09		
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1	24.09		
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	26.09		
9	Окислительно- восстановительные реакции	1	01.10		
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1	02.10		
11	Ионные уравнения реакций	1	08.10		
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической	1	09.10		

	диссоциации				
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1	15.10		
14	Понятие о гидролизе солей	1	16.10		
15	Обобщение и систематизация знаний по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	22.10		
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач». Инструктаж по ТБ	1	23.10		
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	05.11		
Раздел 2. Неметаллы и их соединения					
18	Анализ контрольной работы. Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1	06.11		
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1	12.11		
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств». Инструктаж по ТБ	1	13.11		
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	19.11		
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	1	20.11		
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	1	16.11		
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	27.11		
2 триместр					
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1	03.12		

26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1	04.12		
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1	10.12		
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1	11.12		
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1	17.12		
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств». Инструктаж по ТБ	1	18.12		
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	24.12		
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1	25.12		
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1	08.01		
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1	14.01		
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1	15.01		
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1	21.01		
37	Угольная кислота и её соли	1	22.01		
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа.	1	28.01		

	Качественная реакция на карбонат-ион". Инструктаж по ТБ				
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1	29.01		
40	Кремний и его соединения	1	04.02		
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения». Инструктаж по ТБ	1	05.02		
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	11.02		
Раздел 3. Металлы и их соединения					
43	Анализ контрольной работы. Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1	12.02		
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	18.02		
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1	19.02		
46	Понятие о коррозии металлов	1	25.02		
47	Щелочные металлы	1	26.02		
3 триместр					
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1	04.03		
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1	05.03		
50	Важнейшие соединения кальция	1	11.03		
51	Обобщение и систематизация знаний по теме «Щелочноземельные металлы»	1	12.03		
52	Жёсткость воды и способы её устранения	1	18.03		

53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения". Инструктаж по ТБ	1	19.03		
54	Алюминий	1	01.04		
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1	02.04		
56	Железо	1	08.04		
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1	09.04		
58	Обобщение и систематизация знаний по теме «Оксиды, гидроксиды и соли алюминия и железа»	1	15.04		
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения». Инструктаж по ТБ	1	16.04		
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1	22.04		
61	Обобщение и систематизация знаний по теме ««Важнейшие металлы и их соединения»»	1	23.04		
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	29.04		
Раздел 4. Химия и окружающая среда					
63	Анализ контрольной работы. Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1	30.04		
64	Химическое загрязнение окружающей среды	1	06.05		
65	Роль химии в решении экологических проблем	1	07.05		
Резервное время (Обобщение и систематизация знаний)					
66	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химия и окружающая среда»	1	13.05		
67	Обобщение и систематизация знаний по теме «Вычисления по уравнениям химических реакций,	1	14.05		

	если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.»				
68	Обобщение и систематизация знаний по теме «Вычисления массовой доли выхода продукта реакции»	1	20.05		
	Итого	68			