

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА №1»
Г.БОЛОГОЕ, ТВЕРСКОЙ ОБЛАСТИ

«Утверждаю»
Директор
МБОУ «СОШ №1»:

Н.В. Воронкова
Приказ № _____ от
«__» _____ 2024 г.

«Согласовано»
с заместителем директора
по УВР _____
_____ М.А. Котатова

«Рассмотрено»
на заседании кафедры
естественных наук

И.М. Хмельёва
Протокол № 1
от «__» августа 2024 г.

**Календарно-тематическое планирование
к программе**

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 9 «А» класса

на 2024 – 2025 учебный год

(ID 5695602)

Учитель:
Богданова Анна Владиславовна,
высшая квалификационная категория

2024– 2025 учебный год

№ п/п	Содержание учебного материала	Дата урока	
		план	факт
1.	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева		
2.	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов		
3.	Классификация и номенклатура неорганических веществ		
4.	Виды химической связи и типы кристаллических решёток		
5.	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»		
6.	Классификация химических реакций по различным признакам		
7.	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях		
8.	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия		
9.	Окислительно-восстановительные реакции		
10.	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты		
11.	Ионные уравнения реакций		
12.	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации		
13.	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации		
14.	Понятие о гидролизе солей		
15.	Обобщение и систематизация знаний		
16.	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»		
17.	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»		
18.	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора		
19.	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение		
20.	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»		
21.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке		

22.	Общая характеристика элементов VIA-группы		
23.	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы		
24.	Сероводород, строение, физические и химические свойства		
25.	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение		
26.	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы		
27.	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции		
28.	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства		
29.	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение		
30.	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»		
31.	Азотная кислота, её физические и химические свойства		
32.	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота		
33.	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение		
34.	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами		
35.	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства		
36.	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)		
37.	Угольная кислота и её соли		
38.	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"		
39.	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода		
40.	Кремний и его соединения		
41.	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»		
42.	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»		

43.	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов		
44.	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов		
45.	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси		
46.	Понятие о коррозии металлов		
47.	Щелочные металлы		
48.	Оксиды и гидроксиды натрия и калия		
49.	Щелочноземельные металлы – кальций и магний		
50.	Важнейшие соединения кальция		
51.	Обобщение и систематизация знаний		
52.	Жёсткость воды и способы её устранения		
53.	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"		
54.	Алюминий		
55.	Амфотерные свойства оксида и гидроксида		
56.	Железо		
57.	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)		
58.	Обобщение и систематизация знаний		
59.	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»		
60.	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции		
61.	Обобщение и систематизация знаний		
62.	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»		
63.	Вещества и материалы в повседневной жизни человека		
64.	Химическое загрязнение окружающей среды		
65.	Роль химии в решении экологических проблем		

66.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		
67.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		
68.	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		
	Дано уроков: фактически _____ ч., по программе <u>68 ч.</u>		