

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя общеобразовательная школа №1»  
г. Бологое, Тверской области

«Утверждаю»  
Директор школы:  
\_\_\_\_\_  
Захарнева Ю.В.  
Приказ № \_\_\_\_\_ от  
«\_\_» \_\_\_\_\_ 2021г.

«Согласовано»  
с заместителем директора по  
УВР \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
Нагайгулова Д.И.

«Рассмотрено»  
на заседании кафедры  
естественных наук  
\_\_\_\_\_  
Хмелёва И.М.  
Протокол № \_\_\_\_\_ от  
«\_\_» \_\_\_\_\_ 2021г.

Календарно-тематическое планирование  
к рабочей программе учебного предмета  
«Химия»  
8 - 9  
Класс 9 «А»  
на 2021-2022 год  
Срок реализации программы: 1 год

Учитель химии  
Овчинникова Ирина Александровна,  
высшая категория

2021– 2022 учебный год

№ п/п	Тема урока	Дата	
		План	Факт
1.	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева		
2.	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и окисления-восстановления		
3.	Амфотерные оксиды и гидроксиды		
4.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома		
5.	Химическая организация живой и неживой природы		
6.	Классификация химических реакций по различным основаниям		
7.	Понятие о скорости химической реакции		
8.	Катализаторы		
9.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение»		
10.	<b>Контрольная работа №1</b> по теме «Введение»		
11.	Положение элементов-металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов. Сплавы		
12.	Химические свойства металлов		
13.	Металлы в природе. Общие способы их получения		
14.	Решение расчетных задач с понятием массовая доля выхода продукта		
15.	Понятие о коррозии металлов		
16.	Щелочные металлы: общая характеристика		
17.	Соединения щелочных металлов		
18.	Щелочноземельные металлы: общая характеристика		
19.	Соединения щелочноземельных металлов		
20.	Алюминий.		
21.	Соединения алюминия оксиды и гидроксиды, их амфотерный характер.		
22.	<b>Практическая работа №1</b> Осуществление цепочки химических превращений		
23.	Железо		
24.	Соединения железа +2,+3 их качественное определение. Генетические ряды $Fe^{+2}$ и $Fe^{+3}$ .		
25.	<b>Практическая работа №2</b> Получение и свойства соединений металлов		
26.	<b>Практическая работа №3</b> Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов		
27.	Обобщение знаний по теме «Металлы»		
28.	<b>Контрольная работа №2</b> по теме «Металлы»		
29.	Общая характеристика неметаллов		
30.	Общие химические свойства неметаллов. Неметаллы в природе и способы их получения		
31.	Водород		
32.	Вода		
33.	Галогены: общая характеристика		
34.	Соединения галогенов		
35.	<b>Практическая работа №4</b> Решение экспериментальных задач по		

	теме «Подгруппа галогенов»		
36.	Кислород		
37.	Сера, ее физические и химические свойства		
38.	Соединения серы		
39.	Серная кислота как электролит и ее соли		
40.	Серная кислота как окислитель. Получение и применение серной кислоты		
41.	<b>Практическая работа №5</b> Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»		
42.	Азот и его свойства		
43.	Аммиак и его соединения.		
44.	Соли аммония		
45.	Оксиды азота		
46.	Азотная кислота как электролит, её применение		
47.	Азотная кислота как окислитель, её получение		
48.	Фосфор. Соединения фосфора. Понятие о фосфорных удобрениях		
49.	Углерод		
50.	Оксиды углерода		
51.	Угольная кислота и её соли. Жесткость воды и способы её устранения		
52.	Кремний		
53.	Соединения кремния		
54.	Силикатная промышленность		
55.	<b>Практическая работа №6</b> Получение, собирание и распознавание газов		
56.	Обобщение по теме «Неметаллы»		
57.	<b>Контрольная работа №3</b> по теме «Неметаллы»		
58.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома		
59.	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах в свете представлений о строении атомов элементов. Значение периодического закона		
60.	Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ		
61.	Классификация химических реакций по различным признакам.		
62.	Скорость химических реакций		
63.	Классификация неорганических веществ		
64.	Свойства неорганических веществ		
65.	Тренинг-тестирование по вариантам ГИА прошлых лет и демоверсии		
66.	<b>Контрольная работа №4</b> Решение ГИА		
67.	Резерв		
68.	Резерв		