

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Кол- во часов	Дата изучения		Электронные цифровые образовательные ресурсы
			План	Факт	
1	Вводный инструктаж по ТБ. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	01.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1	04.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	08.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1	11.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	15.09		
6	Классификация химических реакций по различным признакам	1	18.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1	22.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	25.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
9	Окислительно-восстановительные реакции	1	29.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade

10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1	02.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
11	Ионные уравнения реакций	1	06.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1	09.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1	13.10.		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
14	Понятие о гидролизе солей	1	16.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
15	ТБ. Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1	20.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	23.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
16	Обобщение и систематизация знаний	1	06.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
17	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1	10.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
18	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1	13.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
19	ТБ. Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1	17.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
20	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	20.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
21	Общая характеристика элементов VIA- группы	1	24.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
22	Аллотропные модификации серы.	1	27.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a

	Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы				
23	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	01.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
24	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1	04.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
25	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1	08.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
26	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1	11.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
27	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1	15.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
28	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1	18.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
29	ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1	22.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
30	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	25.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
31	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1	29.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
32	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a

33	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
34	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
35	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
36	Угольная кислота и её соли	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c
37	ТБ. Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
38	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
39	Кремний и его соединения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
40	ТБ. Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
41	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
42	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e
43	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156

44	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
45	Понятие о коррозии металлов	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278
46	Щелочные металлы	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
47	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
48	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
49	Важнейшие соединения кальция	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
50	Обобщение и систематизация знаний	1			
51	Жёсткость воды и способы её устранения	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
52	ТБ. Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
53	Алюминий	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
54	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
55	Железо	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
56	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
57	Обобщение и систематизация знаний	1			
58	ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
59	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750

60	Обобщение и систематизация знаний	1			
61	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			
62	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50
63	Химическое загрязнение окружающей среды	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
64	Роль химии в решении экологических проблем	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
65	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2

ЛИСТ КОРРЕКТИРОВКИ

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОГО ПЛАНИРОВАНИЯ 2025/2026 учебного года

Учитель _____ Предмет « _____ » Класс (ы) _____

[illegible]