

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

9 КЛАСС А, Б, В

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1	0	0	06.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb6b6
2	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	0	0	12.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb7e2
3	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1	0	0	13.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbac6
4	Классификация химических реакций по различным признакам	1	0	0	19.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbcb0
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1	0	20.09.2023	протокол ММО №1 от 30.08.2023

6	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1	0	0	26.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
7	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	0	0	27.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
8	Окислительно-восстановительные реакции	1	0	0	03.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
9	Инструктаж по Т.Б. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	0	0	05.09.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e
10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1	0	0	04.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
11	Ионные уравнения реакций	1	0	0	10.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об	1	0	0	11.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8

	электролитической диссоциации					
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1	0	0	17.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
14	Понятие о гидролизе солей	1	0	0	18.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
15	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	24.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1	0	1	25.10.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
17	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1	0	0	07.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addfe2
18	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1	0	08.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1	0	0	14.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104

20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1	0	1	15.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	0	0	21.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	1	0	0	22.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	1	0	0	28.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	0	0	29.11.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade802
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1	0	0	05.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты.	1	0	0	06.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a

	Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы					
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1	0	0	12.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1	0	0	13.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1	0	0	19.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
30	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	0	0	20.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
31	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1	0	1	26.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений.	1	0	0	27.12.2023	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518

	Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота					
33	Инструктаж по Т.Б.Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1	0	0	09.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1	0	0	10.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1	0	0	16.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1	0	0	17.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
37	Угольная кислота и её соли	1	0	0	23.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c

38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1	0	1	24.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae027e
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1	0	0	30.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae054e
40	Кремний и его соединения	1	0	0	31.01.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae080a
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	0	1	06.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0bf2
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1	0	07.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0e18
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая	1	0	0	13.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae103e

	кристаллическая решётка. Физические свойства металлов					
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	0	0	14.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1	0	0	20.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
46	Понятие о коррозии металлов	1	0	0	21.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278
47	Щелочные металлы	1	0	0	27.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1	0	0	28.02.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1	0	0	05.03.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
50	Важнейшие соединения кальция	1	0	0	06.03.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
51	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	12.03.2024	sites.google.com/site/himulacom/звонок-на-урок/9-класс-второй-год-обучения

52	Жёсткость воды и способы её устранения	1	0	0	13.03.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1	0	1	19.03.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1ae8
54	Алюминий	1	0	0	20.03.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1	0	0	02.04.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
56	Железо	1	0	0	03.04.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1	0	0	09.04.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
58	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	10.04.2024	sites.google.com/site/himulacom/ звонок-на-урок/9-класс-второй-год-обучения
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	0	1	16.04.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или	1	0	0	17.04.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750

	содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции					
61	Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	23.04.2024	sites.google.com/site/himulacom/звонок-на-урок/9-класс-второй-год-обучения
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	1	0	24.04.2024	sites.google.com/site/himulacom/звонок-на-урок/9-класс-второй-год-обучения
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1	0	0	07.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3f50
64	Химическое загрязнение окружающей среды	1	0	0	08.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
65	Роль химии в решении экологических проблем	1	0	0	14.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae4270
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	15.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae0d0a
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	21.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	0	0	22.05.2024	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО		68	4	7		

ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ

в процессе реализации данной рабочей программы предусмотрено срезовые задания по формированию функциональной грамотности не менее 1 раза в четверть:

№ урока	формулировка задания	ссылка на образовательный ресурс
4	17-9. Для получения пористого бетона, который обладает высокими теплоизоляционными свойствами, в смесь для приготовления бетона добавляют алюминиевую пудру. В результате каких химических реакций происходит выделение газа?	Жарова Е.С.Функциональная грамотность. Сборник задач по химии.
23	11-2. Почему врачи-косметологи рекомендуют при выпадении волос принимать внутрь очищенную серу?	
49	6-3. Скорлупа яиц состоит преимущественно из карбоната кальция CaCO_3 . Подсчитайте, сколько кальция теряет организм курицы с каждым снесенным яйцом, если масса скорлупы в среднем 10 г, и сколько кальция должна получить несушка с кормами в течение года, если средняя яйценоскость составляет 220 яиц в год. Определите также годовой запас мела для домашней птицефермы, если на ней содержат 5 кур – несушек	
65	10-1. В вашем доме есть бутылка с жидким отбеливателем, но этикетка с инструкцией потеряна. Препарат имеет запах хлора. Вы решили обработать им белье без нагревания. Какую посуду вы выберете, если у вас есть: новое ведро из оцинкованной жести, старый эмалированный таз с поврежденной эмалью, пластмассовый таз?	