

Согласовано

Приказ № 174-ОС от 01.09.2023

зам.дир.по УВР

Календарно- тематическое планирование

по химии

Класс 8 класс

Учитель Васылык Марина Викторовна

Количество часов: всего 68 часов; в неделю 2 часа

Контрольных работ 5

Планирование составлено на основе Примерной основной образовательной программы образовательного учреждения: авторской программы по химии О. С.Габриеляна О. С. Габриелян, Г. А. Шипарева «Программа курса химии для 7 класса», О.С. Габриелян, А. В. Купцова, «Программа основного общего образования. 8 – 9 классы», М. Просвещение, 2017г., ориентировано на целевые приоритеты духовно-нравственного развития, воспитания и социализации обучающихся, сформулированные в рабочей программе воспитания ГБОУСО «Санаторная школа-интернат г. Калининска», **ID 1039529?**

№ п.п	Тема урока	Планируемая дата	Фактическая дата	ЦОР
	Раздел 1. Первоначальные химические понятия			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Понятие о методах познания в химии	06.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d210c
2	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	08.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d227e
3	Входная контрольная работа	13.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d23dc
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	15.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d26ca
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	20.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d28c8
6	Атомы и молекулы	22.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	27.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2be8
8	Простые и сложные вещества	29.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c
9	Атомно-молекулярное учение	04.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2d50
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	06.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d2eae
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	11.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d323c
12	Массовая доля химического элемента в соединении	13.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d350c
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	18.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5230
14	Физические и химические явления. Химическая реакция	20.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d37fa

15	Признаки и условия протекания химических реакций	25.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3a16
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	27.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3b88
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	08.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	10.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d3f34
19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	15.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d40c4
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	17.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4290
	Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ			
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	22.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d448e
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	24.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4614
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	29.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d497a
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	06.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4790
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	08.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a
26	Практическая работа №	13.12		Библиотека ЦОК

	3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»			https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	15.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	20.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
29	Понятие о кислотах и солях	22.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d50d2
30	Способы получения водорода в лаборатории	27.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0
31	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	29.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d4f42
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	10.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d542e
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	12.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d55a0
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	17.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5708
35	Физические и химические свойства воды	19.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d587a
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	24.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d59e2
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	26.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5b40
38	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	31.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d5eba
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	07.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d6342

40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	09.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	14.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d664e
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	16.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
43	Получение и химические свойства оснований	21.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d67ca
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	28.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfce2
45	Получение и химические свойства кислот	06.03		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0dfce2
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	13.03		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9474
47	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	15.03		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9b7c
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений	20.03		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9a50
49	Обобщение и систематизация знаний	22.03		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	03.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	05.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	10.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c
53	Периоды, группы, подгруппы	12.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c

54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	17.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada342
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	19.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada6bc
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	24.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	26.04		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e
58	Электроотрицательность атомов химических элементов	01.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
59	Ионная химическая связь	03.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adac34
60	Ковалентная полярная химическая связь	08.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab8
61	Ковалентная неполярная химическая связь	10.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adaab9
62	Степень окисления	15.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adae28
63	Окислительно-восстановительные реакции	17.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
64	Окислители и восстановители	17.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb076
65	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	22.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb486
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	22.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb33c
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	24.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9cb2
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	24.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/ff0d61c6
	ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ	68		

A1	A2	A3	A4	A5	A6

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

- A) LiOH
- Б) SO₂
- В) HNO₃
- Г) CaCO₃

Класс соединения:

- 1) соль
- 2) основной оксид
- 3) нерастворимое основание
- 4) кислотный оксид
- 5) кислота
- 6) растворимое основание

A	Б	В	Г

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. В реакцию с раствором соляной кислоты вступают:

- 1) ртуть
- 4) карбонат натрия
- 2) гидроксид магния
- 5) хлорид бария
- 3) оксид натрия
- 6) оксид серы (VI)

Ответ: _____

Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

В3. В 450г воды растворили 50г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна ____%. (Запиши число с точностью до десятых).

Ответ: _____ г.

Критерии оценивания

На выполнение контрольной работы отводится 40 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 10 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1-А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания - 1 балл.

Часть 2 состоит из 3 заданий повышенного уровня (В1-В3), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За выполнение каждого задания - 2 балла.

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Максимально ты можешь набрать 12 баллов.

Система оценивания работы:

0 – 6 баллов – «2»

7 – 10 баллов – «3»

11 – 14 баллов – «4»

11 – 12 баллов – «5»

Ответы: 1 вариант

A1	A2	A3	A4	A5	A6
3	3	1	3	3	4

В1.

A	Б	В	Г
5	4	3	1

В2.

В3.

146

7,5г

Ответы: 2 вариант

A1	A2	A3	A4	A5	A6
4	4	2	2	1	4

В1.

A	Б	В	Г
6	4	5	1

В2.

В3.

234

10%

