



Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

Аксайского района

Ленинская средняя общеобразовательная школа

«Рассмотрено» на заседании ШМО учителей «Естественно – математического цикла» протокол № 1 от « 29 » 08 2022  (подпись руководителя МО)	«Согласовано» и «Принято» на заседании МС протокол № 1 от « 30 » 08 2022	«Согласовано» и «Принято» на заседании педсовета протокол № 2 от « 30 » 08 2022	 «Утверждаю» директор МБОУ Ленинской СОШ Т. А. Савкина приказ № 48/27 от 09 08 2022
---	---	---	---

Календарно-тематическое планирование

**по учебному предмету «Химия»
для обучающихся 8а, 8б, 8в классов**

Количество часов: всего- 68 ч., в неделю - 2 ч.

Плановых контрольных работ – 6

Практических - 5

Планирование составлено на основе Гара Н. Н. ФГОС. Химия. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. 8-9 классы. М., «Просвещение», 2019г.

Для реализации содержания рабочей программы по «химии» используется УМК:

- Учебник Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. Химия 8 класс. М., «Просвещение», 2021г.
- Рабочая тетрадь Н.И. Гарбузева Химия 8 класс. М., «Просвещение», 2021г.
- Контрольные и проверочные работы по химии к учебнику Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. Химия 8 класс. М.: Издательство Экзамен, 2020.

Учитель Демченко Я.А.

2022 - 2023 уч. год

Календарно-тематическое планирование по химии 8 класс (68 часов, 2 часа в неделю)

№	Тема урока	Дата	Характеристика основных видов деятельности учащихся на уровне УУД	Основные направления воспитательной деятельности*
<i>Основные понятия химии (21 ч)</i>				
1	Предмет химии. Вещества и их свойства.	2.09	Знать определение предмета химии. Уметь различать вещества и физические тела.	8
2	Методы познания в химии	6.09		5
3	Практическая работа. № 1. «Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием»	9.09	Знать правила работы в химическом кабинете. Уметь обращаться с лабораторным штативом, спиртовкой, мерными сосудами, фарфоровой чашкой, ступкой, пробирками, проводить нагревание в открытом пламени.	8
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	13.09		8
5	Практическая работа. № 2. «Очистка загрязненной поваренной соли»	16.09		8
6	Физические и химические явления	20.09		5
7	Атомы, молекулы, ионы	23.09	Знать определение химической реакции, признаки и условия протекания химических реакций.	6
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	27.09		8
9	Язык химии. Знаки химических элементов.	30.09		6
10	Относительная атомная масса химических элементов.	4.10	Уметь отличать физические процессы от химических реакций.	8
11	Химические формулы Относительная молекулярная масса.	7.10	Знать основные положения атомно-молекулярного учения, представлять, что не все вещества состоят из молекул.	5
12	Простые и сложные вещества	11.10		6
13	Вычисления по химическим формулам . Массовая доля химического элемента в соединении.	14.10		6
14-	Валентность химических элементов.	18.10		8
				5

15	Контрольная работа №1	21.10			
	«Первоначальные химические понятия»				
16	Валентность химических элементов.	25.10			6
17	Составление химических формул бинарных соединений по валентности	28.10			8
18	Атомно-молекулярное учение	8.11			6
19	Закон сохранения массы веществ.	11.11			8
20	Химические уравнения	15.11			5
21	Типы химических реакций.	18.11			6
	«Кислород» (7ч)				
22	Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получении.	22.11			5
23	Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение.	25.11			6
24	Практическая работа. №3. «Получение и свойства кислорода»	29.11			8
25	Применение кислорода. Кружоворот кислорода в природе.	2.12			6
26	Горение и медленное окисление. Тепловой эффект химических реакций	6.12			8
27	Контрольная работа №2 «Кислород»	9.12			5
28	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения	13.12			8
	Водород (3ч)				
29	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение.	16.12			5

30	Химические свойства водорода. Применение	20.12				6
31	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород»	23.12				8
32	Вода — растворитель. Растворы. Вода (6 ч)	27.12			Знать определения понятий «раствор», «растворимость», «насыщенный и ненасыщенный растворы». Составлять уравнения реакций. Уметь приготавливать раствор с определенной массовой долей растворенного вещества. Знать определение массовой доли растворенного вещества. Уметь вычислять массовую долю и массу вещества в растворе. Знать качественный и количественный состав воды.	
33	Химические свойства воды. Применение воды.	10.01				5
34	Вода – растворитель. Растворы.	13.01				6
35	Массовая доля растворенного вещества	17.01				8
36	Практическая работа. № 4. «Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества	20.01				6
37	Контрольная работа №3 по темам «Кислород», «Водород».»Растворы»	24.01				
	Основные классы неорганических соединений (12 ч)					
38	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства оксидов, получение, применение	27.01			Знать определения основных и кислотных оксидов. Уметь по составу и свойствам классифицировать оксиды, сравнивать основные и кислотные оксиды. Уметь доказывать основной и кислотный характер оксидов.	8
39	Химические свойства оксидов	31.01				5
40	Основания: классификация, номенклатура, получение	3.02				6
41	Физические и химические свойства оснований.	7.02				8
42	Кислоты: классификация, номенклатура физические и химические свойства	10.02			Знать состав оснований, их классификацию. Уметь составлять формулы оснований, распознавать раствор щелочи с помощью индикатора. Уметь определять реакции обмена. Знать правила техники безопасности при работе со щелочами.	8
43	Химические свойства кислот	14.02				5
44	Соли: классификация, номенклатура, способы получения	17.02				6
45	Физические и химические свойства солей	21.02				8
46	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	28.02				6
47	Практическая работа. № 5. Решение	3.03				8

48	экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»			Знать химические свойства оснований. Уметь составлять уравнения реакции нейтрализации. Знать состав кислот и их классификацию. Уметь определять валентность кислотного остатка и составлять формулы кислот.	
49	Отработка знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»	7.03			
	Контрольная работа №4 по теме «Основные классы неорганических соединений»	10.03			
Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (7 ч)					
50	Классификация химических элементов. Амфотерные соединения.	14.03		Знать общие признаки классификации химических элементов на примере групп сходных элементов. Уметь характеризовать зависимость свойств щелочных металлов, галогенов и их соединений от относительной атомной массы. Знать определение амфотерности, уметь экспериментально доказывать амфотерность предложенного оксида и гидроксида.	8
51	Периодический закон Д. И. Менделеева. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева	17.03			5
52	Периодическая таблица химических элементов. Группы и периоды	21.03			6
53	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент	24.03			8
54	Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д. И. Менделеева. Современная формулировка периодического закона	4.04			8
55	Состояние электронов в атомах. Периодическое изменение свойств химических элементов в периодах и главных подгруппах	7.04		Знать формулировку периодического закона. Уметь приводить примеры периодического изменения свойств химических элементов и их соединений.	5
56	Контрольная работа №5 «Периодический закон»	11.04			
Строение веществ. Химическая связь (6 ч)					
57	Электроотрицательность химических элементов	14.04		Знать определение электроотрицательности, характер изменения атомных радиусов, электроотрицательности, металлических и неметаллических	6
58	Ковалентная связь Полярная и неполярная ковалентные связи	18.04			8
59	Ионная связь	21.04			

60	Кристаллические решетки	25.04		свойства в периодах и главных подгруппах (A-группах). Уметь сравнивать электроотрицательность элементов, расположенных в одной подгруппе и в одном периоде периодической таблицы.	0
61	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	28.04			5
	Количественные отношения в химии (6 ч)				
62	Количество вещества. Моль – молярная масса.	2.05			8
63	Вычисления с использованием понятий «Количество вещества», и «Молярная масса»	5.05			8
64	Закон Авогадро. Молярный объем газов. Относительная плотность газов.	12.05		Знать закон Авогадро и следствие из него. Уметь определять объем	5
65	Объемные отношения газов при химических реакциях.	16.05		определенного количества вещества газа, а также количество вещества газа, массу газа и число молекул, исходя из объема газа при нормальных условиях.	6
66	Итоговая контрольная работа	19.05			8
67	Обработка умений и навыков по теме «Количественные отношения в химии»	23.05		Уметь проводить расчеты с использованием этих понятий.	6
68	Решение задач	26.05			8