

Примерное календарно-тематическое планирование по химии для 8 класса

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Большеполянская основная общеобразовательная школа»
Алексеевского муниципального района Республики Татарстан

Рассмотрено руководитель МО <u>Лав</u> Павлова Л.В. Протокол № 1 « 25 » 09. 2021 г	«Согласовано» Зам. директора по УВР <u>Грунина</u> Грунина Е.В. « 24 » 09 2021 г.	«Утверждено» Директор школы <u>Павлова</u> Павлова Л.В. Приказ № 63 От « 04 » 09 2020 г.
--	--	--



**Календарно-тематическое планирование
по учебному предмету "Химия"**

для 8 класса

основного общего образования

1	Атомы и молекулы. Ионы.	22.09
2	Вещества молекулярного и кристаллического строения.	27.09
3	Простые и сложные вещества. Окислительные свойства металлов и неметаллов.	29.09
4	Типы химических реакций. Задачи химических элементов. Относительная атомная масса.	04.10
5	Закон сохранения массы веществ.	09.10
6	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	12.10
7	Массовая доля химического элемента в соединении.	13.10
8	Валентность химических элементов. Окислительные свойства элементов по формулам бинарных соединений.	18.10
9	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	26.10
10	Атомно-молекулярное учение.	
11	Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	
12	Химические уравнения.	08.11
13	Типы химических реакций.	10.11
14	Подготовка к контрольной работе.	15.11
15	Контрольная работа №1 по теме: «Первичные химические понятия».	17.11
16	Кислород	
17	Кислород: его общая характеристика и получение в природе и получении.	22.11
18	Химические свойства кислорода. Медленное окисление.	24.11

Календарно- тематическое планирование составил:
учитель химии Романова Д.В.

2021 г.

Примерное календарно-тематическое планирование по химии для 8 класс.

№ п/п	Раздел ,тема урока (количество часов отводимых на освоение тем)	Дата	
		по плану	факт.
	Предмет химии		
1.	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства.	01.09	
2.	Методы познания в химии: наблюдение, эксперимент	06.09	
3.	Практическая работа №1. _ Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете.	08.09	
4.	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	13..09	
5.	Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.	15.09	
6.	Физические и химические явления. Химические реакции.	20.09	
	Первоначальные химические понятия		
7	Атомы и молекулы, ионы.	22.09	
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	27.09	
9	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы.	29.09	
10	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	04.10	
11	Закон постоянства состава веществ	06.10	
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	12.10	
13	Массовая доля химического элемента в соединении.	13.10	
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	18.10	
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	20.10	
16	Атомно-молекулярное учение.	25.10	
17	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	27.10	
18	Химические уравнения.	08.11	
19	Типы химических реакций	10.11	
20	Подготовка к контрольной работе.	15.11	
21	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	17.11	
	Кислород		

22	Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе и получение.	22.11	
23	Химические свойства кислорода. Горение и медленное окисление Оксиды. Применение.	24.11	
24	Текущий контроль по технике безопасности. Практическая работа»Получение кислорода и изучение его свойств.»	29.11	
25	Озон. Аллотропия кислорода.	01.12	
26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения	06.12	
	Водород		
27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе и получение.	08.12	
28	Химические свойства водорода. Применение	13.12	
29	Текущий контроль по технике безопасности. Практическая работа 4 «Получение водорода и изучение его свойств»	15.12	
30	Вода. Вода в природе и способы её очистки.	20.12	
31	Физические и химические свойства воды. Применение воды.	22.12	
32	Вода — растворитель. Растворы.	27.12	
33	Массовая доля растворенного вещества.	12.01	
34	Решение расчетных задач «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе.	17.01	
35	Практическая работа №5. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества	19.01	
36	Контрольная работа по темам №2 «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
37	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	24.01	
38	Вычисления по химическим уравнениям.	26.01	
39	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	31.01	
40	Объемные отношения газов при химических реакциях	02.02	
	Основные классы неорганических веществ,		
41	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства оксидов, получение применение	07.02	
42	Гидроксиды. Основания, классификация, номенклатура, получение.	09.02	
43	Химические свойства оснований..	14.02	
44	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	16.02	
45	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	21.02	
46	Химические свойства кислот	28.02	

47	Соли: состав , классификация, номенклатура, способы получения	02.03	
48	Физические и химические свойства солей. Растворимость солей в воде.	07.03	
49	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	09.03	
50	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	14.03	
51	Повторно – обобщающий урок по теме	16.03	
52	Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».	21.03	
	Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.		
53	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	23.03	
54	Периодический закон Д. И. Менделеева.	06.04	
55	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.	11.04	
56	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра	13.04	
57	Распределение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона	18.04	
58	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева.	20.04	
59	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	25.04	
60	Периодическое изменение свойств химических элементов в периодах и А- группах	27.04	
61	Значение периодического закона . Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева.	02.05	
	Раздел №3. Строение вещества Химическая связь		
62	Электроотрицательность химических элементов	04.05	
63	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи	11.05	
64	Ионная связь	16.05	
65	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	18.05	
66	Степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	23.05	
67	Повторение и обобщение по теме: «Строение веществ. Химическая связь	25.05	
68	Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»	30.05	

69	Обобщение, систематизация и коррекция знаний учащихся за курс химии 8 класса	31.05	
70	Повторение	31.05	