

Примерное календарно-тематическое планирование по химии для 8 класса

№ п/п	Раздел (количество часов)	Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Большеполянская основная общеобразовательная школа» Алексеевского муниципального района Республики Татарстан	Дата по плану	факт.
-------	---------------------------	--	---------------	-------

Рассмотрено руководитель МО <i>Лав</i> Павлова Л.В. Протокол № 1 « 25 » 09. 2021 г	«Согласовано» Зам. директора по УВР <i>Грунина</i> Грунина Е.В. « 27 » 09 2021 г.	«Утверждено» Директор школы <i>Павлова</i> Павлова Л.В. Приказ № 63 От « 09 » 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 состояния металлов и неметаллов.		29.09	
4	Типы химических связей. Электронные формулы. 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 состояния элементов по формулам бинарных соединений.		18.10	
9	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.		26.10	
10	Атомно-молекулярное учение.	Календарно- тематическое планирование составил:		
11	Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	учитель химии Романова Д.В.		
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.	2021 г.	24.11	

**Примерное календарно-тематическое планирование по химии для 8 класс.**

№ п/п	Раздел ,тема урока (количество часов отводимых на освоение тем)	Дата	
		по плану	факт.
	<b>Предмет химии</b>		
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	
	<b>Первоначальные химические понятия</b>		
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	<b>Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».</b>	17.11	
	<b>Кислород</b>		

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	<b>Текущий контроль по технике безопасности. Практическая работа»Получение кислорода и изучение его свойств.»</b>	29.11	
25	Озон. Аллотропия кислорода.	01.12	
26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения	06.12	
	<b>Водород</b>		
27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе и получение.	08.12	
28	Химические свойства водорода. Применение	13.12	
29	<b>Текущий контроль по технике безопасности. Практическая работа 4 «Получение водорода и изучение его свойств»</b>	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	<b>Контрольная работа по темам №2 «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».</b>		
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	
	<b>Основные классы неорганических веществ,</b>		
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	<b>Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».</b>	21.03	
	<b>Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.</b>		
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	
	<b>Раздел №3. Строение вещества Химическая связь</b>		
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	<b>Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»</b>	30.05	

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