

«РАССМОТРЕНО»  
Руководитель МО  
*Родионова И.Л.*  
Протокол № 1  
от «29» августа 2022 г.

«СОГЛАСОВАНО»  
Заместитель  
руководителя по УВР  
МБОУ Ромодановской СОШ  
*Иванова Е.Л.*  
«29» августа 2022 г.

«УТВЕРЖДАЮ»  
Директор  
МБОУ Ромодановской СОШ  
*Баршис Е.А.*  
Приказ № 175/од  
от «31» августа 2022 г.



**КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**  
по учебному предмету «Химия» в 8 классе  
учителя 1 кв. категории Родионовой Ирины Леонидовны  
МБОУ Ромодановской СОШ  
Алексеевского муниципального района  
Республики Татарстан

**РАССМОТРЕНО**  
на заседании  
педагогического совета  
протокол № 1  
от «31» августа 2022 г.

### Календарно - тематическое планирование учебного предмета

Календарно-тематическое планирование разработано в соответствии с рабочей программой учебного предмета «Химия» 8 - 9 классы на основании учебного плана на 2022-2023 учебный год; с учетом рабочей программы воспитания. На изучение предмета отводится 2 часа в неделю. Для освоения рабочей программы учебного предмета в 8 классе используется учебно-методический комплект под редакцией Рудзитиса Г.Е., Фельдмана Ф.Г. «Химия», М.- Просвещение, 2018г.

№ по плану	Тема урока	Кол-во часов		Дата	
				План	Факт
<b>ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ. (21 ЧАС)</b>					
1	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства.	1		6.09	
2	Методы познания в химии.	1		8.09	
3	<b>Практическая работа №1.</b> Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием.	1		13.09	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1		15.09	
5	<b>Практическая работа № 2.</b> Очистка загрязненной поваренной соли.	1		20.09	
6	Физические и химические явления. Химические реакции.	1		22.09	
7	Атомы и молекулы, ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки. <i>Международный день жестовых языков.</i>	1	1	27.09	
8	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы	1		29.09	
9	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1		4.10	
10	Закон постоянства состава веществ. <i>Международный день учителя.</i>	1	1	6.10	
11	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	1		11.10	
12-13	Массовая доля химического элемента в соединении.	2		13.10 18.10	
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений	1		20.10	
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1		25.10	
16	Атомно-молекулярное учение.	1		27.10	
17	Закон сохранения массы веществ.	1		8.11	
18	Химические уравнения.	1		10.11	
19	Типы химических реакций	1		15.11	
20	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия». <i>Международный день толерантности.</i>	1	1	17.11	
21	<b>Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».</b>	1		22.11	
<b>КИСЛОРОД. ГОРЕНИЕ ( 5 ЧАСОВ)</b>					

22	Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства	1		24.11	
23	Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе.	1		29.11	
24	<b>Практическая работа №3.</b> Получение и свойства кислорода.	1		1.12	
25	Озон. Аллотропия кислорода	1		6.12	
26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения.	1		8.12	
<b>ВОДОРОД ( 1 ЧАС)</b>					
27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические и химические свойства. Меры безопасности при работе с водородом Применение <b>Практическая работа №4.</b> «Получение водорода и исследование его свойств». <i>День героев Отечества.</i>	1	1	13.12	
<b>ВОДА. РАСТВОРЫ. ( 7 ЧАСОВ)</b>					
28	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.	1		15.12	
29	Физические и химические свойства воды. Применение воды.	1		20.12	
30	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.	1		22.12	
31	Массовая доля растворенного вещества.	1		27.12	
32	Решение расчетных задач «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации»	1		10.01	
33	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1		12.01	
34	<b>Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».</b>	1		17.01	
<b>КОЛИЧЕСТВЕННЫЕ ОТНОШЕНИЯ В ХИМИИ( 5 ЧАСОВ)</b>					
35	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	1		19.01	
36	Вычисления по химическим уравнениям.	1		24.01	
37	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1		26.01	
38	Относительная плотность газов	1		31.01	
39	Объемные отношения газов при химических реакциях	1		2.02	
<b>ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ( 14 ЧАСОВ)</b>					
40 - 41	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение. <i>День российской науки.</i>	2	1	7.02 9.02	
42-43	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.	2		14.02 16.02	
44	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Применение оснований	1		21.02	

45	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1		23.02	
46	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	1		28.02	
47	Химические свойства кислот	1		2.03	
48	Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения солей	1		7.03	
49	Свойства солей	1		9.03	
50	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1		14.03	
51	<b>Практическая работа №5.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1		16.03	
52	Повторение и обобщение по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1		21.03	
53	<b>Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений»</b>	<b>1</b>		23.03	
<b>ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И СТРОЕНИЕ АТОМА ( 8 ЧАСОВ)</b>					
54	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1		4.04	
55	Периодический закон Д. И. Менделеева.	1		6.04	
56	Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева	1		11.04	
57	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра	1		13.04	
58	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона	1		18.04	
59	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева	1		20.04	
60	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	1		25.04	
61	<b>Промежуточная аттестация по итогам года</b>	1		27.04	
<b>СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ.( 9 ЧАСОВ)</b>					
62	Электроотрицательность химических элементов	1		2.05	
63	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи	1		4.05	
64	Ионная связь	1		9.05	
65-66	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов.	2		11.05 16.05	
67-68	Окислительно-восстановительные реакции	2		18.05 23.05	
69	Повторение и обобщение по теме: «Строение веществ. Химическая связь»	1		25.05	
70	Повторение и обобщение по теме: «Классы неорганических соединений»	1		30.05	
		70	5		

