

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

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

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



КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
по учебному предмету «Химия» в 9 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 9 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
1	Повторение материала 8 класса. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева в свете строения атомов.	1		2.09	
2	Повторение материала 8 класса. Строение атома. Химическая связь. Строение вещества.	1		5.09	
3	Классификация химических реакций. Окислительно – восстановительные реакции	1		9.09	
4	Окислительно – восстановительные реакции	1		12.09	
5	Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции	1		16.09	
6	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе.	1		19.09	
7	Практическая работа № 1. Изучение влияния условий проведения химических реакций на ее скорость	1		23.09	
8-9	Обратимые и необратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	2		26.09	
10	Сущность процесса электролитической диссоциации. Диссоциация кислот, оснований и солей	1		30.09	
11	Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации.	1		3.10	
12	Реакции ионного обмена и условия их протекания	1		7.10	
13	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений ТЭД и ОВР	1		10.10	
14	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений ТЭД и ОВР. <i>Всемирный день математики.</i>	1	1	14.10	
15	Гидролиз солей. Обобщение по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация»	1		17.10	
16	Практическая работа № 2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов»	1		21.10	
17	Обобщение «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация»	1		24.10	
18	Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Свойства, получение и применение галогенов	1		28.10	
19	Хлор. Свойства и применение хлора.	1		7.11	
20	Хлороводород: получение и свойства	1		11.11	
21	Соляная кислота и ее соли	1		14.11	
22	Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств	1		18.11	
23	Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропия серы	1		21.11	

24	Свойства и применение серы	1		25.11	
25	Сероводород. Сульфиды .	1		28.11	
26	Оксид серы (IV). Сернистая кислота и ее соли.	1		2.12	
27	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли.	1		5.12	
28	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты. <i>Единый урок «Права человека»</i>	1	1	9.12	
29	Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме « Кислород и сера»	1		12.12	
30	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот: свойства и применение	1		16.12	
31	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение	1		19.12	
32	Практическая работа №5 Получение аммиака и изучение его свойств	1		23.12	
33	Соли аммония	1		26.12	
34	Азотная кислота. Строение молекулы. Свойства разбавленной и концентрированной азотной кислоты	1		9.01	
35	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.	1		13.01	
36	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора	1		16.01	
37	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения.	1		20.01	
38	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропия углерода	1		23.01	
39	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1		27.01	
40	Угарный газ : свойства, физиологическое действие	1		30.01	
41	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.	1		3.02	
42	Практическая работа №6 Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1		6.02	
43	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент.	1		10.02	
44	Обобщение по теме « Неметаллы»	1		13.02	
45	Обобщение по теме « Неметаллы». <i>Международный день родного языка</i>	1	1	17.02	
46	Контрольная работа №2 по теме « Неметаллы»	1		20.02	
47	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов. Сплавы металлов.	1		24.02	
48	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1		27.02	
49	Химические свойства металлов. Ряд активности (электрохимический ряд напряжений) металлов	1		3.03	
50	Щелочные металлы: нахождение в природе, физические и химические свойства	1		6.03	
51	Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение щелочных металлов	1		10.03	
52	Щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения. <i>День воссоединения Крыма и России</i>	1	1	13.03	
53	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия	1		17.03	
54	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1		20.03	

55	Железо . Нахождение в природе. Свойства железа.	1		24.03	
56	Соединения железа.	1		3.04	
57	Практическая работа №7 Решение экспериментальных задач по теме « Металлы и их соединения»	1		7.04	
58	Подготовка к контрольной работе 3 по теме « Металлы»	1		10.04	
59	Подготовка к контрольной работе 3 по теме « Металлы»	1		14.04	
60	Промежуточная аттестация по итогам года	1		17.04	
61	Контрольная работа № 3 по теме « Металлы»	1		21.04	
62	Органическая химия. Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды.	1		24.04	
63	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	1		28.04	
64	Производные углеводородов. Спирты. <i>День Победы советского народа в Великой Отечественной войне 1941-1945 годов</i>	1	1	5.05	
65	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	1		8.05	
66	Углеводы	1		12.05	
67	Аминокислоты. Белки Полимеры.	1		15.05	
68	Обобщающий урок по теме: «Важнейшие органические соединения»	1		19.05	
		68	5		

