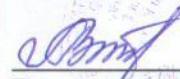


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №3 имени Ю. А. Гагарина»
Бавлинского муниципального района Республики Татарстан

СОГЛАСОВАНО Протокол заседания ШМО учителей естественно-математического цикла от 28. 08. 2025 г. №1 Руководитель  A.S.Ахмедова	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора по УР Г.В. Ханова	УТВЕРЖДАЮ Директор МБОУ «СОШ №3 им. Ю.А.Гагарина»  Л.А.Шафиков Введено в действие приказом от 29. 08. 2025 г. № 134 
--	--	--

Календарно-тематическое планирование
к федеральной рабочей программе
на уровень основного общего образования
по учебному предмету «Химия»

для 8а, 8б классов

на 2025-2026 учебный год

Составитель: Стекольщикова Зиля Шамилевна, учитель биологии и химии высшей квалификационной категории

№ п/ п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	
		Всег о	Контр ольны е рабо ты	Прак тичес кие рабо ты	По плану	По факту
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	1			1 неделя	
2	Понятие о методах познания в химии	1			1 неделя	
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1		1	2 неделя	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1			2 неделя	
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1		1	3 неделя	
6	Атомы и молекулы	1			3 неделя	
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1			4 неделя	
8	Простые и сложные вещества	1			4 неделя	
9	Атомно-молекулярное учение	1			5 неделя	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1			5 неделя	
11	Составление формул веществ по валентности	1			6 неделя	
12	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1			6 неделя	
13	Массовая доля химического элемента в соединении	1			7 неделя	
14	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1			7 неделя	
15	Физические и химические явления. Химическая реакция	1			8 неделя	
16	Признаки и условия протекания химических реакций	1			8 неделя	

17	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1		9 неделя	
18	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1		10 неделя	
19	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1		10 неделя	
20	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1		11 неделя	
21	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	1	11 неделя	
22	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1		12 неделя	
23	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1		12 неделя	
24	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1		13 неделя	
25	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1		13 неделя	
26	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1		14 неделя	
27	Практическая работа № 3 по теме «Получение и сортирование кислорода, изучение его свойств»	1	1	14 неделя	
28	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1		15 неделя	
29	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1		16 неделя	
30	Понятие о кислотах и солях	1		17 неделя	
31	Способы получения водорода в лаборатории	1		17 неделя	
32	Практическая работа № 4 по теме «Получение и сортирование водорода, изучение его свойств»	1	1	18 неделя	
33	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1		18 неделя	
34	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1		19 Неделя	
35	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1		19 неделя	
36	Физические и химические свойства воды	1		20 неделя	

37	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1		20 неделя	
38	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1		21 неделя	
39	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1	1	21 неделя	
40	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1	1	22 неделя	
41	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1		22 неделя	
42	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1		23 неделя	
43	Основания: состав, классификация, номенклатура	1		23 неделя	
44	Получение и химические свойства оснований	1		24 неделя	
45	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1		24 неделя	
46	Получение и химические свойства кислот	1		25 неделя	
47	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1		25 неделя	
48	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	1	26 неделя	
49	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1		26 неделя	
50	Обобщение и систематизация знаний	1		27 неделя	
51	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	1	27 неделя	
52	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1		28 неделя	
53	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1		28 неделя	
54	Периоды, группы, подгруппы	1		29 неделя	
55	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1		29 неделя	
56	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1		30 неделя	
57	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д.	1		30 неделя	

	И. Менделеева				
58	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	1			31 неделя
59	Электроотрицательность атомов химических элементов	1			31 неделя
60	Ионная химическая связь	1			32 неделя
61	Ковалентная полярная химическая связь	1			32 неделя
62	Ковалентная неполярная химическая связь	1			33 неделя
63	Степень окисления	1			33 неделя
64	Окислительно-восстановительные реакции	1			34 неделя
65	Окислители и восстановители	1			34 неделя
66	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1	1		35 неделя
67	Обобщение и систематизация знаний	1			35 неделя
68	Обобщение и систематизация знаний	1			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6	