

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
“Тат. Янтыковская основная общеобразовательная школа”
Лаишевского муниципального района Республики Татарстан

Рассмотрено.
Руководитель ШМО
ест/мат. предметов
Г.С.Хафизова
Протокол № 1 от 22.08.2022 г

Согласовано.
Зам. директора по УВР
МБОУ “Тат. Янтыковская ООШ”
Р.А.Гарафиева
22.08.2022 г

Утверждаю.
Директор МБОУ
“Тат. Янтыковская ООШ”
А.Х. Насырова
Приказ № 126 от 22.08.2022 г



Приложение к рабочей программе по предмету «химия»
на уровень основного общего образования
Учитель: Хафизова Гульсина Сильманфаризовна
(КТП – 8 класс)

Принято на заседании педагогического совета
протокол №1 от « 22» августа 2022 г.

2022-2023 учебный год

Тематический план по химии для 8 класса

№	Тема	Количество часов по рабочей программе	В том числе практических работ	В том числе контрольных работ
1	Первоначальные химические понятия.	21	2	1
2	Кислород.	5	1	-
3	Водород.	3	1	-
4	Растворы. Вода.	7	1	1
5	Количественные отношения в химии.	5	-	-
6	Важнейшие классы неорганических соединений.	14	1	1
7	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	8	-	-
8	Химическая связь. Строение вещества.	7		1
	Промежуточная аттестация и обобщение	2		1
	Итого	70	6	4

Календарно-тематический план по химии для 8 класса

№	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		Примечание
			Планируемая	Фактическая	
Тема 1 Первоначальные химические понятия. (20 ч)					
1	Предмет химии. Вещества и их свойства.	1	01.09		
2	Методы познания в химии.	1	06.09		
3	Практическая работа № 1 «Приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1	08.09		
4	Чистые вещества и смеси.	1	13.09		
5	Практическая работа № 2 «Очистка поваренной соли»	1	15.09		
6	Физические и химические явления. Химические реакции.	1	20.09		
7	Атомы, молекулы и ионы.	1	22.09		

8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1	27.09		
9	Простые и сложные вещества.	1	29.09		
10	Язык химии. Химический элемент. Относительная атомная масса.	1	04.10		
11	Закон постоянства состава веществ.	1	06.10		
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса.	1	11.10		
13	Массовая доля химического элемента в сложном веществе.	1	13.10		
14	Валентность химических элементов.	1	18.10		
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1	20.10		
16	Атомно-молекулярное учение.	.1	25.10		
17	Закон сохранения массы веществ.	1	27.10		
18	Химические уравнения.	1	08.11		
19	Химические уравнения.	1	10.11		
20	Типы химических реакций.	1	15.11		
21	Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия»	1	17.11		
Кислород (5 часов)					
22	Кислород. Физические свойства. Получение.	1	22.11		
23	Оксиды. Химические свойства кислорода.	1	24.11		
24	Практическая работа № 3 по теме «Получение и свойства кислорода»	1	29.11		
25	Озон, аллотропия кислорода.	1	01.12		
26	Воздух и его состав.	1	06.12		
Водород (3 часа)					
27	Водород. Физические свойства. Получение.	1	08.12		
28	Химические свойства водорода.	1	13.12		
29	Практическая работа № 4 по теме «Получение	1	15.12		

	водорода и исследование его свойств»				
Растворы. Вода. (7 часов)					
30	Вода. Вода в природе и способы её очистки.	1	20.12		
31	Химические свойства и применение воды.	1	22.12		
32	Вода – растворитель. Растворы.	1	27.12		
33	Массовая доля растворенного вещества.	1	10.01		
34	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление раствора с определенной массовой долей растворённого вещества»	1	12.01		
35	Повторение и обобщение по темам: «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	17.01		
36	Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Растворы».	1	19.01		
Количественные отношения веществ (5 часов)					
37	Моль – единица количества вещества. Молярная масса.	1	24.01		
38	Вычисления по химическим уравнениям.	1	26.01		
39	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	31.01		
40	Относительная плотность газов.	1	02.02		
41	Объемные отношения газов при химических реакциях.	1	07.02		
Важнейшие классы неорганических соединений (12 часов)					
42	Оксиды.	1	09.02		
43	Гидроксиды. Основания.	1	14.02		
44	Химические свойства оснований.	1	16.02		
45	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	21.02		
46	Кислоты.	1	28.02		
47	Химические свойства кислот.	1	02.03		
48	Класс соли.	1	07.03		
49	Свойства солей.	1	09.03		
50	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Практическая работа № 6 «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1	14.03		
51	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Практическая работа № 6	1	16.03		

	«Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»				
52	Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие классы неорганических веществ»	1	21.03		
53	«Важнейшие классы неорганических соединений» - <i>повторение темы</i>	1	23.03		
Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома (8 часов)					
54	Классификация химических элементов.	1	04.04		
55	Периодический закон Д. И. Менделеева.	.1	06.04		
56	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1	11.04		
57	Строение атома.	1	13.04		
58	Распределение электронов по энергетическим уровням.	1	18.04		
59	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева.	1	20.04		
60	Значение периодического закона для развития науки.	1	25.04		
61	Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома»	1	27.04		
Химическое строение веществ (7 часов)					
62	Электроотрицательность химических элементов.	1	02.05		
63	Виды химической связи.	1	04.05		
64	Ионная связь.	1	11.05		
65	Валентность, степень окисления, заряд иона.	1	16.05		
66	Окислительно –восстановительные реакции.	1	18.05		
67	Окислительно –восстановительные реакции.	1	18.05		
68	Контрольная работа № 4 по теме «Химическая связь. Строение вещества»	1	23.05		
69	Итоговая контрольная работа	1	25.05		
70	Анализ контрольной работы. Обобщение и систематизация знаний.	1	30.05		
Итого		70			

Интернет-ресурсы:

<http://www.mon.gov.ru> Министерство образования и науки РФ

<http://www.mon.tatar.ru> Министерство образования и науки РТ

<http://edu.ru/index.php> Федеральный портал «Российское образование»

<http://school-collection.edu.ru> Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов.

<http://window.edu.ru/> Единое окно доступа к образовательным ресурсам

<http://www.l-micro.ru/index.php?kabinet=3>. Информация о школьном оборудовании.

<http://www.school.edu.ru/default.asp> Российский общеобразовательный портал

