

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Тюряевская средняя общеобразовательная школа Нурлатского муниципального района Республики Татарстан»

<p>«Принято» Руководитель ШМО <i>Л.Коро</i> Тришина Е.М. Протокол № 1 От «24» августа 2021 г.</p>	<p>«Согласовано» Зам.директора по УР МБОУ «Тюряевская СОШ» <i>С.И.</i> Васильева С.И. «24» августа 2021 г</p>	<p>Утверждаю Директор МБОУ «Тюряевская СОШ» Орлова Е.А.. Протокол № 1-ОД От «24» августа 2021 г.</p>
---	---	--



Календарно-тематическое планирование  
по химии, 8 класс  
Орловой Е. А.

Принято на заседании  
педагогического совета  
протокол №1  
от «24» августа 2021 г

№ урока п/п	№ урока в теме	Тема урока	Дата по плану	Дата по факту
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия (21 ч)</b>				
<i>Тема 1.1. Предмет химии (6 ч)</i>				
1.	1.	Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства. Лабораторный опыт № 1. Изучение физических свойств сахара и серы		
2.	2.	Методы познания в химии		
3.	3.	<u>Практическая работа №1.</u> Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.		
4.	4.	Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция Лабораторный опыт №2: _Разделение смеси, состоящей из порошков железа и серы.		
5.	5.	Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.		
6.	6.	Физические и химические явления. Химические реакции. Лабораторный опыт №3. Примеры физических явлений. Лабораторный опыт №4. Примеры химических явлений.		
<i>Тема 1.2. Первоначальные химические понятия(15 ч)</i>				
7	1	Атомы, молекулы и ионы.		
8	2	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.		
9	3	Простые и сложные вещества. Химические элементы. Металлы и неметаллы. <u>Лабораторный опыт № 5.</u> Ознакомление с образцами простых и сложных веществ		
10	4.	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.		
11	5	Закон постоянства состава веществ		
12	6	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.		
13	7	Массовая доля химического элемента в соединении.		
14	8.	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.		

15	9	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.		
16	10	Атомно-молекулярное учение.		
17	11	Закон сохранения массы веществ.		
18	12	Химические уравнения.		
19	13.	Типы химических реакций. Лабораторный опыт № 6. Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$ . Лабораторный опыт № 7. Реакция замещения меди железом.		
20	14	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»		
21	15	Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия».		
		<b>Раздел 2. Кислород. Водород(8 ч)</b>		
		<i>Тема 2.1. Кислород (5 ч)</i>		
22	1	Кислород, его общая характеристика. Получение кислорода. Физические свойства кислорода		
23	2	Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. Круговорот кислорода в природе. Лабораторный опыт № 8. Ознакомление с образцами оксидов.		
24	3	Практическая работа №3. Получение кислорода и изучение его свойств.		
25	4	Озон. Аллотропия кислорода		
26	5	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения.		
		<i>Тема 2.2. Водород. (3ч)</i>		
27	1	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом		
28	2	Химические свойства водорода и его применение. Лабораторный опыт № 9. Взаимодействие водорода с оксидом меди (II) $\text{CuO}$		
29	3.	Практическая работа №4. Получение водорода и изучение его свойств.		
		<b>Раздел 3. Вода. Растворы (7 ч)</b>		
30	1	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.		
31	2	Физические и химические свойства воды. Применение воды.		
32	3	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и нена-		

		сыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.		
33	4	Массовая доля растворенного вещества.		
34	5	Практическая работа №5. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.		
35	6.	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
36	7	Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».		
		<b>Раздел 4. Количественные отношения в химии(5 ч)</b>		
37	1	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.		
38	2	Вычисления по химическим уравнениям.		
39	3	Закон Авогадро. Молярный объем газов.		
40	4	Относительная плотность газов		
41	5	Объемные отношения газов при химических реакциях		
		<b>Раздел 5. Основные классы неорганических соединений (11 ч)</b>		
42	1	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.		
43	2	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.		
44	3	Химические свойства оснований. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Реакция нейтрализации. Применение оснований. Лабораторный опыт № 10. Свойства растворимых и нерастворимых оснований. Лабораторный опыт № 11: Взаимодействие щелочей с кислотами. Лабораторный опыт №12. Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами. Лабораторный опыт № 13. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании		
45	4	Амфотерные оксиды и гидроксиды. Лабораторный опыт №14. Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей		
46	5	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.		
47	6	Химические свойства кислот Лабораторный опыт № 15. Действие кислот на индикаторы. Лабораторный опыт № 16. Отношение кислот к металлам.		

48	7	Соли :состав, классификация, номенклатура, способы получения		
49	8	Свойства солей		
50	9	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений		
51	10	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».		
52	11	Контрольная работа №3 по теме «Основные классы неорганических соединений».		
		<b>Раздел 6. Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева(7 ч)</b>		
53	1.	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.		
54	2.	Периодический закон Д. И. Менделеева.		
55	3.	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.		
56	4.	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра		
57	5.	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона		
58	6.	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева		
59	7.	Повторение и обобщение по теме «Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.»		
		<b>Раздел 7. Строение вещества. Химическая связь (11 ч)</b>		
60	1	Электроотрицательность химических элементов		
61	2	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи		
62	3	Ионная связь		
63	4	Валентность и степень окисления.		
64	5	Правила определения степеней окисления элементов		
65	6	Окислительно-восстановительные реакции		
66	7	Повторение и обобщение по теме «Строение вещества. Химическая связь»		
67	8	Контрольная работа № 4 по темам «Строение атома.		

		Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева», «Строение вещества. Химическая связь»		
68	9	Повторение материала по курсу химии 8 класса		
69	10	Решение задач		
70	11	Решение задач		

<b>Итого: 68 час-сов.</b>	Практических работ – 6	Контрольных работ - 4	Лабораторных опытов - 16
---------------------------	---------------------------	-----------------------	-----------------------------