

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Кормовская школа Первомайского района Республики Крым»

**РАССМОТРЕНО**

на заседании МО  
Протокол № 1  
от «26»\_08\_2021г.

**СОГЛАСОВАНО**

Заместитель директора по учебно-  
воспитательной работе  
\_\_\_\_\_ В.С.Устиченко  
«27» августа 2021г.

**УТВЕРЖДАЮ**

Директор МБОУ Кормовская школа  
\_\_\_\_\_ Г.А.Трошин  
Приказ № 168  
от «30» 08 2021г.

**Календарно-тематическое планирование**

Наименование учебного предмета: Химия.

Класс: 8

Уровень общего образования: основное общее образование

Учитель: Трошина Галина Васильевна

Срок реализации программы, учебный год: 2021/2022

Количество часов по учебному плану: 68 часов (2 часа в неделю)

Планирование составлено на основе примерной рабочей программы по учебникам для ОУ Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман, базовый уровень

Учебник Химия 9 класс Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман Москва «Просвещение» 2014

Календарно- тематическое планирование составил (а)  
Учитель химии \_\_\_\_\_ Трошина Г.В.

подпись

№ n/n	Дата	Тема урока	Химический эксперимент.	Медиа- ресурсы	ЭРК ЗСТ	Вводимые понятия	Актуализация опорных знаний
<b>Тема 1. Первоначальные химические понятия</b>							
1.	06.07.20	Предмет химии. Вещества и их свойства. <b>Вводный инструктаж по ТБ. Правила ТБ. Первая доврачебная помощь пострадавшему.</b>		Презентации «Правила ТБ в кабинете химии», «История развития химии», «Химия и повседневная жизнь человека».	<b>ЭРК:</b> Ломоносов М.В., Менделеев Д.И.	<b>Вводный инструктаж по ТБ. Правила ТБ. Первая доврачебная помощь пострадавшему.</b> Вещество. Свойства веществ.	Естественные науки. Химическая промышленность.
2.	06.07.20	Методы познания в химии <b>Практическая работа №1.</b> Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием.	<b>П/Р №1</b>	Презентации «Правила ТБ в кабинете химии», «История развития химии», «Химия и повседневная жизнь человека».	<b>ЭРК:</b> Ломоносов М.В., Менделеев Д.И.	<b>Вводный инструктаж по ТБ. Правила ТБ. Первая доврачебная помощь пострадавшему.</b> Вещество. Свойства веществ. Правила ТБ при работе с химическими веществами. Приемы обращения с химическим оборудованием.	Естественные науки. Химическая промышленность.
3.	06.07.20	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	<b>Дем.:</b> Способы очистки веществ:	Презентация «Чистые вещества и		Чистое вещество, смеси веществ.	Вещество

			кристаллизация, дистилляция, хроматография. <b>Л/Р №1:</b> Разделение смеси с помощью магнита.		Способы разделения смеси веществ. кристаллизация, дистилляция, хроматография.	
4.	18/109	<b>Практическая работа № 2.</b> Очистка загрязненной поваренной соли.	<b>П/Р. №2.</b>		Правила Т/Б при работе с химическими веществами. Приемы обращения с химическим оборудованием.	Чистое вещество, смеси веществ. Способы очистки веществ: фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция, хроматография.
5.	18/09	Физические и химические явления. Химические реакции.	<b>Л/О №1:</b> Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами. <b>Л/О №2:</b> Примеры физических явлений. <b>Л/О №3:</b> Примеры химических явлений.		Признаки хим. реакций. Условия возникновения и течения химических реакций.	
6.	20/11	Атомы и молекулы. Ионы		<b>ОПК:</b> Ломоносов М.В., Менделеев Д.И.	Атомно-молекулярное учение.	Атомы и молекулы.

7.	22.09	Вещества молекулярного и немолекулярного строения.		Презентация «Атомно-молекулярное учение»	<u>ЭПК:</u> Ломоносов М.В., Менделеев Д.И.	Атомно-молекулярное учение.	Атомы и молекулы.
8.	23.09	Простые и сложные вещества.	<u>Дем.2</u> Ознакомление с образцами простых и сложных веществ.	Презентация «Простые и сложные вещества»			
9.	29.09	Химический элемент.				Х. э., символы х. э., знакомство с ПСХЭ, масса атома, относительная атомная масса. Атомная единица массы.	Атом.
10.	30.09	Относительная атомная масса				Относительная атомная масса. Химические формулы. Вычисление относительной атомной массы	Вещества, металлы, неметаллы, молекулы, НОК. Относительная атомная масса.
11.	8	Подготовка к контрольной работе					8/11-1
12.	11/12	Контрольная работа №1 Первоначальные химические понятия –1					

13.	13'	Знаки химических элементов				Х. э., символы х. э., знакомство с ПСХЭ, масса атома, относительная атомная масса. Атомная единица массы.	
14.	18'	Закон постоянства состава веществ				Относительная атомная масса. Относительная атомная масса. Химические формулы. Вычисление относительной атомной массы	
15.	20'	Относительная молекулярная масса химические формулы				Относительная молекулярная масса. Химические формулы. Вычисление относительной молекулярной массы	Вычисление относительной молекулярной массы вещества по формуле.
16.	25'	Массовая доля химического элемента в соединении. <i>Вычисление массовой доли х.э. в соединении.</i> <i>Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов.</i>		Презентация «Массовая доля хим. элемента в веществе»		Массовая доля химического элемента в соединении. Вычисление массовой доли х.э. в соединении. Установление простейшей формулы	Вычисление относительной молекулярной массы вещества по формуле.

						вещества по массовым долям элементов.	
17.	28/10	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам их соединений. <i>518 упр 3, 4, 5 с. 51</i>		Презентация «Составление формул по валентности химических элементов»	<u>ЭРК:</u> Менделеев Д.И.	Валентность высшая и низшая, валентность кислорода и водорода, определение высшей и низшей валентности хим. элементов по ПСХЭ, по формуле.	Индекс, НОК
18.	28/11	Составление химических формул по валентности. Закон постоянства состава веществ <i>718 упр 2 с 40 718 упр 4-4 с 30</i>		Презентация «Составление формул по валентности химических элементов»	<u>ЭРК:</u> Менделеев Д.И.	Валентность высшая и низшая, валентность кислорода и водорода, определение высшей и низшей валентности хим. элементов по ПСХЭ, по формуле.	Индекс, НОК
19.	10/11	Закон сохранения массы веществ. <i>упр 1 с 25</i>	<u>Дем. 3:</u> Опыты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. <u>Л/О №4:</u> Реакции,	Презентация «Составление уравнений химических реакций»	<u>ЭРК:</u> Ломоносов М.В. Роль М.В. Ломоносова в развитии химии.	Материальный баланс хим. реакции. Сохранение массы веществ. Уравнение химической	

			иллюстрирующие основные признаки характерных реакций.			реакции.	
20.		Химические уравнения.	<u>ЛР №2</u> Реакции иллюстрирующие основные признаки характерных реакций	Презентация «Составление уравнений химических реакций»	<u>ЭРК:</u> Ломоносов М.В. Роль М.В. Ломоносова в развитии химии.	Материальный баланс хим. реакции. Сохранение массы веществ. Уравнение химической реакции.	
21.		Типы химических реакций	<u>Л/О №5:</u> Разложение основного карбоната меди (II). <u>ЛР №3:</u> Реакция замещения меди железом.	Презентация «Типы химических реакций»		Признаки хим. Реакций и условия возникновения и течения химических реакций.	
22.		Подготовка к контрольной работе					
23.		Контрольная работа №2 Первоначальные химические понятия – 2					
<b>Тема 2. Кислород</b>							
24		Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства.	<u>Дем.</u> Получение и собирание кислорода методом вытеснения воздуха и воды.	Презентация «Кислород».		Содержание кислорода в земной коре, гидросфере. Количественный состав воздуха. Биологическая роль кислорода на планете.	Качественный состав воздуха, валентность кислорода.

						Круговорот кислорода в природе	
25		Свойства кислорода.	<u>Л/О №6:</u> Ознакомление с образцами оксидов.			Окисление, горение. Оксиды, их состав.	Зависимость растворимости газов в воде от $t$ и $p$ . Валентность кислорода.
26		Применение. Круговорот кислорода в природе.					
27		<b>Практическая работа №3.</b> Получение и свойства кислорода.					Правила Т/Б при работе с хим. веществами и хим. оборудованием.
28		<b>Озон.</b> Аллотропия кислорода	<u>Дем.5</u> Определение состава воздуха.	Презентация «Воздух».	<b>ЗСТ:</b> Влияние загрязненного воздуха на здоровье человека	Количественный состав воздуха	Качественный состав воздуха.
29		Воздух и его состав.	<u>Дем.6</u> Определение состава воздуха.	Презентация «Воздух».	<b>ЗСТ:</b> Влияние загрязненного воздуха на здоровье человека. <b>ЗСТ:</b> ПРАВИЛА ПОЖАРОТУШЕНИЯ.	Количественный состав воздуха. <b>Расчетные задачи.</b> Расчеты по термохимическим уравнениям.	Качественный состав воздуха. Уравнение химической реакции. Состав пламени.
<b>Тема 3 Водород</b>							
30		Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение	<u>Дем.7</u> Получение водорода в аппарате Киппа,	Презентация «Водород».		Физические свойства водорода.	Валентность атома водорода. Способы



		водорода и его физические свойства.	проверка его на чистоту, соби- рание водорода методом вытеснения воздуха и воды. <u>Л/О №9:</u> Получение водорода и изучение его свойств.			Лабораторный и промышленный способы получения водорода.	собираня газов.
31	22/12	Свойства водорода. Применение. §29 упр 30-40	<u>Дем.8</u> Горение водорода. <u>Л/О №10:</u> Взаимодействие водорода с оксидом меди (II)	Презентация «Водород».		Восстановление, восстановитель. Гидроксиды, основания.	<b>Правила ТБ.</b> Окисление. Оксиды.
32		<b>Практическая работа №4</b> «Получение водорода и исследование его свойств»					

**Тема 4. Растворы. Вода**

33	22/12	Вода §29 упр 30-40	<u>Дем.9</u> Анализ воды. Синтез воды.	Презентация «Вода на Земле».	<u>Р/К, ЗСТ:</u> Целебные свойства минерально й воды КМВ.	Дистиллирова нная вода, экологически е проблемы, связанные с очисткой воды. Растворитель. Растворимост ь, насыщенный и ненасыщенны	Растворимость в воде газов, жидкостей и твердых веществ.
----	-------	-----------------------	--	------------------------------------	--	--	---

						й растворы, хорошо и плохо-растворимые вещества.	
34	30.12	Свойства и применение воды		Презентация «Все о воде».		Взаимодействие воды с натрием, кальцием, железом, углеродом и с оксидами.	Состав оксидов. Гидроксиды, основания
35	10.01	Вода-растворитель. Растворы. § 33 упр 2, 3 с. 113					
36	12.01	Массовая доля растворенного вещества. § 34 упр 6-9 с. 114		Презентация «Массовая доля растворенного вещества в растворе».		<b>Расчетные задачи.</b> Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации. Массовая доля и концентрация веществ.	Процент, массовая доля.

37	17.01	<b>Практическая работа №5.</b> Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества  835					Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации. Правила Т/Б при работе с хим. веществами и хим. оборудованием.
<b>Количественные отношения в химии</b>							
38	19.01	Моль – единица количества вещества. Молярная масса	836 учр 7с. 122				
39	24.01	Вычисления по химическим уравнениям с использованием понятий «количества вещества» и «молярная масса»	837 учр 2с 125				
40	26.01	Закон Авагадро. Молярный объем газов	838 учр 6с 128				
41	8.01	Объемное отношение газов при химических реакциях	839 учр 3с. 130				
42	22.01	Подготовка к контрольной работе	822-39				
43	14.02	Контрольная работа №3 «Кислород. Горение. Вода. Водород. Растворы. Количественные отношения в химии»					
<b>ТЕМА 6. Основные классы неорганических соединений</b>							
44	10.01	Оксиды.	<u>Дем.</u> Знакомство с образцами оксидов	840 учр 1с 131		Оксиды. Номенклатур	Основные и кислотные

						а. Получение	оксиды,
45	1502	Гидроксиды. Основания. §41, 42 упр. 2 с. 144	<u>Дем.</u> Знакомство с образцами оснований.			Основания, щелочи. Номенклатур а. Получение	Состав оснований. Основные и кислотные оксиды, гидроксогруппа, индикаторы.
46	1702	Химические свойства оснований. §42 упр. 2 с. 144	<u>Дем.</u> Нейтрализация щелочи кислотой в присутствии индикатора. <u>ЛР №4:</u> Свойства растворимых и нерастворимых оснований.	Презентация «Основания».		Реакция нейтрализации.	Кислоты, основания, индикаторы.
47	2000	Амфотерные оксиды и гидроксиды §43 2 с. 144					
48	1802	Кислоты. §44 2.3 152	<u>Дем.</u> Знакомство с образцами кислот. <u>ЛР №5:</u> Действие кислот на индикаторы.	Презентация «Кислоты».	<u>ЗСТ:</u> Кислотные дожди и их последствия. <u>ЭРК:</u> Н.Н.Бекетов	Определение кислородсодержащих и бескислородных кислот, основность кислот, индикаторы. Вытеснительный ряд металлов Н.Н.Бекетова Определение кислородсодержащих и бескислород	Кислоты

						основность кислот, индикаторы, Вытеснитель ный ряд металлов Н.Н.Бекетова	
49	03.03	Соли.	<u>Дем.</u> Знакомство с образцами солей.			Кислые, основные, средние, двойные и соли.	
50	03.03	Химические свойства солей		Презентация «Соли».		Физические и химические свойства солей	
51	14.03	<b>Практическая работа №6.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»					Правила Т/Б при работе с хим. веществами и хим. оборудованием.
<b>Тема 7. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.</b>							
<b>Строение атома</b>							
52	16.03	Классификация химических элементов.		Презентация «Амфотерные соединения».	<u>ЭРК:</u> Д.И. Менделеев	Амфотерные соединения.	
53	17.03	Периодический закон Д. И. Менделеева.		Презентация «Путешествие по ПСХЭ».		Периодический закон Д. И. Менделеева.	
54	18.03	Периодическая таблица химических элементов.				Периодическая таблица химических элементов.	

						химических элементов, Группы и периоды.	
55	1-108	Строение атома.				Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра.	858 3 с. / 84
56	88	Распределение электронов по энергетическим уровням		Презентация «Строение электронных оболочек атома».		Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д. И. Менделеева. Современная формулировка периодического закона.	85 1 с. / 81
57	1-108	Распределение электронов по энергетическим уровням					
58	1-108	Значение периодического закона Д.И. Менделеева				Состояние электронов в атомах.	858 3 с. / 84

кое  
изменение  
свойств  
химических  
элементов в  
периодах и  
главных  
подгруппах.

59	03.01	Значение периодического закона. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева	03.01.01	Презентация «Великий гений из Тобольска».		Значение периодического закона. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева.	03.01.01 1 с. 190
60	03.01	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.					03.01.01
<b>Тема 8. Строение веществ. Химическая связь</b>							
61	03.01	Электроотрицательность химических элементов					03.01.01
62	03.01	Степень окисления					03.01.01
63	03.01	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов					03.01.01
64	04.05	Окислительно-восстановительные реакции		Презентация «ОВР».			04.05.01 2 с. 190
65	01.05	Повторение и обобщение по темам: «Периодический					01.05.01

		закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»					
66	17.05	<i>Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»</i>					
67		Повторение. Решение задач.					
68		Обобщающий урок					