

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 16 имени Героя Советского Союза Степана Иванова
города Евпатории Республики Крым».

РАССМОТРЕНО

на заседании ШМО

от 29.08.2023


протокол № 1

Руководитель ШМО

 К.В. Подобашева

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР

 С.В. Чан

30.08.2023



**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ
ПЛАНИРОВАНИЕ**

по химии

для учащихся 8-А класса

Даниловой Марии

Составитель:
Чан Светлана Викторовна,
учитель химии
высшей категории

2023г

№ п/п	Дата проведения		Тема урока	№	Темы для самостоятельного изучения	Практическая часть
	План	Факт				
1	07.09		Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	1	Понятие о методах познания в химии	
2	14.09		Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	2	Атомно-молекулярное учение	П/р №1
3	21.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	3	Способы разделения смесей	П/р №2
4	28.09		Атомы и молекулы Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов. Простые и сложные вещества.	4	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	
5	05.10		Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	5	Нахождение валентности и составление формул по валентности	
6	12.10		Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса Массовая доля химического элемента в соединении	6	Решение задач	
7	19.10		Количество вещества. Моль. Молярная масса	7	Решение задач	
8	26.10		Физические и химические явления. Химическая реакция Признаки и условия протекания химических реакций	8	Признаки и условия протекания химических реакций	
9	09.11		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена). Д/о № 1, 2	9	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	Лабораторный опыт №1: «Разложение основного карбоната меди (II)». Лабораторный опыт №2: «Реакция

10	16.11				Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	10	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист.	замещения меди железом».
11	23.11				Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород. Озон. Понятие об оксидах	11	Применение кислорода	Лабораторный опыт №3 «Ознакомление с образцами оксидов»
12	30.11				Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	12	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	
13	07.12				Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	13	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	П/р №3
14	14.12				Водород. Л/о № 4 Понятия о кислотах и солях	14	Нахождение в природе Применение водорода	Лабораторный опыт №4 «Получение и свойства водорода»
15	21.12				Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	15	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	П/р №4
16	28.12				Молярный объём газов. Закон Авогадро	16	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	
17	11.01				Вода. Состав оснований. Понятие об индикаторах Массовая доля вещества в растворе	17	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы.	
18	18.01				Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	18	Обобщение и систематизация знаний	П/р №5
19	25.01				Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	19	Оксиды: состав, классификация, номенклатура, применение	
20	01.02				Оксиды	20	Основания: состав, классификация, номенклатура, применение	Лабораторный опыт №5 «Взаимодействие
21	08.02				Основания. Л/о 5,6,7	21		

						гидроксида цинка с растворами кислот и оснований.» Лабораторный опыт №6. «Свойства растворимых и нерастворимых оснований» Лабораторный опыт №7.
22		15.02	Кислоты Л/о № 8	21	Кислоты: состав, классификация, номенклатура, применение	«Взаимодействие щелочей с кислотами, нерастворимых оснований с кислотами. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании» Лабораторный опыт №8 «Действие кислот на индикаторы, взаимодействие кислот с металлами, взаимодействие кислот с оксидами металлов»
23		22.02	Соли (средние)	22	Соли (средние): номенклатура	
24		29.02	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».	23	Генетическая связь между классами неорганических соединений	П/р №6
25		07.03	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	24	Вычисления количеств, массы, объема вещества по уравнениям химических реакций	

26	14.03	Периодический закон Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	25	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	
27	28.03	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	26	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева. Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	
28	04.04	Строение электронных оболочек атомов элементов	27	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	
29	11.04	Электроотрицательность атомов химических элементов.			
30	18.04	Ионная химическая связь. Ковалентная полярная химическая связь. Ковалентная неполярная химическая связь	28	Механизм образования связей	
31	25.04	Степень окисления	29	Нахождение степени окисления элементов	
32	02.05	Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители	30	Обобщение и систематизация знаний	
33	16.05	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	31	Обобщение и систематизация знаний	
34	23.05	Обобщение и систематизация знаний	32	Обобщение и систематизация знаний	
			33	Обобщение и систематизация знаний	
			34	Обобщение и систематизация знаний	