

муниципальное общеобразовательное учреждение
Керчомская средняя общеобразовательная школа

Принята
на педагогическом совете:
протокол от 31.08.19 № 1

Согласовано:
Зам. директора по УР
ЛФ - Булышева Л.Ф./
«30» августа 2019 г.



Календарно-тематическое планирование
по учебному предмету «Химия»
9 класс
общеобразовательный уровень
2-я ступень образования
срок реализации 1 год

составлена на основе примерной программы «Химия» О.С. Габриеляна,
А.В.Купцовой М: «Дрофа», 2013 г.

Составитель – учитель
Лютеева Ольга Андреевна
с. Керчь
2019 г.

Календарно – тематическое планирование, 9 класс

№	Наименование темы	Кол-во часов	Неделя	Четверть	Универсальные учебные действия	Примечание
	Общая характеристика химических элементов				Постановка учебной задачи на основе соотнесения того, что уже известно и усвоено учащимся, и того, что еще неизвестно; оценка – выделение и осознание учащимся того, что уже усвоено и что еще подлежит усвоению, оценивание качества и уровня усвоения; (Р) Самостоятельное создание алгоритмов деятельности при решении проблем творческого и поискового характера.(П) Планирование учебного сотрудничества с учителем и сверстниками – определение целей, функций участников, способов взаимодействия;(К) Планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями её решения, в том числе, во внутреннем плане,(Р) Умение структурировать знания; умение	
1	Инструктаж по ТБ. Характеристика элемента по его положению в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.	1	1	1		
2	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления-восстановления.	1	1			
3	Входная контрольная работа	1	2			
4	Понятие о переходных элементах. Генетический ряд переходного элемента. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. Их значение.	1	2			
	Металлы					
5	Инструктаж по ТБ. Век медный, бронзовый, железный	1	3			
6	Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.	1	3			

7	Металлы в природе и общие способы их получения.	1	4	осознанно и произвольно строить речевое высказывание в устной и письменной форме; установление причинно-следственных связей, построение логической цепи рассуждений, умение структурировать знания(П) Умения с достаточной полнотой и точностью выражать свои мысли в соответствии с задачами и условиями коммуникации;(К)		
8	Физические свойства металлов. Сплавы	1	4			
9	Понятие о переходных элементах. Генетический ряд переходного элемента.	1	5			
10	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. Их значение.	1	5			
11	Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями.	1	6			
12	Электрохимический ряд напряжения металлов	1	6			
13	Электролиз расплавов и растворов солей.	1	7			
14	Физические свойства металлов. Сплавы	1	7			
15	Понятие о переходных элементах.	1	8			
16	Металлы в природе и общие способы их получения.	1	8			
17	Коррозия металлов и сплавов.	1	9			
18	Щелочные металлы и их соединения	1	9			
19	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы	1	10			
20	Алюминий . Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1	10			
21	Железо	1	11			
22	Важнейшие соединения железа. Л. Р .№ 1. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1	11		2	Целеполагание - как постановка учебной задачи на основе соотнесения того, что уже известно и усвоено учащимся, и того, что еще неизвестно; (P)
23	Соединения железа и их свойства:	1	12			Поиск и выделение необходимой информации; применение методов информационного поиска, в том числе с

	оксиды, гидроксиды и соли железа(II)				помощью компьютерных средств; осознанное и произвольное построение речевого высказывания в устной и письменной форме; смысловое чтение (П)	
24	Характеристика s-элемента IA – групп периодической системы и образуемых ими простых веществ.	1	12			
25	Металлы IIA – группы периодической системы Д.И. Менделеева.	1	13			
26	Защита проектных работ по теме: «Коррозия железа в различных средах.»	1	13			
27	Распространение и роль металлов главной подгруппы	1	14			
28	Роль металлов II подгруппы в живой природе.	1	14			
29	Контрольная работа по теме «Металлы и их соединения»	1	15			
	Неметаллы					
30	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	1	15			
31	Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух	1	16			
32	Химические элементы в клетках живых организмов	1	16			
33	Водород – химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода.	1	17			
34	Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды. Ионная связь Применение водорода.	1	17			
35	Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород).	1	18			
				3		

	Объемные отношения газов при химических реакциях.				
36	Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Л. Р .№ 2 Получение водорода и изучение его свойств.	1	18		
37	Галогены: Физические и химические свойства.	1	19		
38	Соединения галогенов:хлороводород, хлороводородная кислота, и её соли.	1	19		
39	Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений	1	20		
40	Сера: физические и химические свойства.	1	20		
41	Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы	1	21		
42	Серная, сернистая и сероводородная кислоты и их соли.	1	21		
43	Кислород, его физические и химические свойстваЛ. Р .№ 3.Получение кислорода и изучение его свойств	1	22		
44	Азот: физические и химические свойства.	1	22		
45	Аммиак.Л. Р .№4 Получение аммиака и изучение его свойств	1	23		
46	Соли аммония.	1	23	4	
47	Оксиды азота	1	24		
48	Азотная кислота и ее соли.	1	24		
49	Фосфор: Физические и химические свойства.	1	25		

50	Соединения фосфора: оксид фосфора(V), ортофосфорная кислота и её соли.	1	25		
51	Ионные уравнения. Л. Р .№ 5 Качественные реакции на ионы в растворе.	1	26		
52	Углерод: физические и химические свойства. Л. Р .№ 6 Получение углекислого газа и изучение его свойств.	1	26		
53	Аллотропия углерода: алмаз, графит, корбинфуллерены.	1	27		
54	Соединения углерода: оксиды углерода(II) и (IV), угольная кислота и её соли. Кремний и его соединения.	1	27		
55	Общие свойства неметаллов Л. Р .№ 3 Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений».	1	28		
56	Обобщающий урок по теме: «Неметаллы»	1	28		
57	Контрольная работа № 3 по теме: «Неметаллы»	1	29		
	Первоначальные сведения об органических веществах				
58	Первоначальные сведения о строении органических веществ.	1	29		
59	Предельные углеводороды	1	30		
60	Углеводороды: метан, этан, этилен.	1	30		
61	Непредельные углеводороды. Ацетилен	1	31		

62	Ароматические углеводороды. Бензол	1	31			
63	Источник углеводородов : природный газ, нефть, уголь.	1	32			
64	Кислосодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин) карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминоксусная кислота, стеариновая кислота и олеиновая кислота)	1	32			
65	Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки.	1	33			
66	Обобщение знаний по теме: «Органические вещества» Тест по теме: « Органические вещества»	1	33			
67	Итоговый тест	1	34			
68	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	1	34			

Всего: 68 часов