

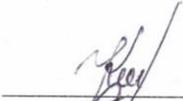
Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
"Абрикосовская школа" Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО на
заседании МО учителей
естественно-математического
направления


Е.В. Жданова
Протокол заседания №1

от 18.08.2021 г.

СОГЛАСОВАНО
заместитель директора по УВР


Б.А. Майко

20.08.2021 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы



А.А. Демидова

Приказ №104-од
от 30.08.2021 г.

Календарно-тематическое планирование

по ХИМИИ
(предмет)

для 9
(класс)

2021/2022 учебный год

Составитель:

Жданова Елена Валентиновна

учитель первой

квалификационной категории

2021 г.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

ХИМИЯ. 9 класс. В соответствии с ФК ГОС ООО – 68 ч. (2 ч/нед).

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
Повторение основных вопросов курса химии 8 класса (2 ч)				
1	03.09.		Классификация неорганических веществ. Состав и свойства важнейших классов неорганических веществ. Д/з: 8 кл стр 162	1
2	07.09.		Виды химической связи. Степень окисления. Д/з: в тетради	1
Тема 9. Химические реакции (13 ч)				
3	09.09.		Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Д/з: §1, упр 4, 6 с. 7	1
4	14.09.		Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. Д/з: §1	1
5	16.09.		Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии. Д/з: §2 упр 3,4 с. 11	1
6	21.09.		Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии Д/з: §3, в тетради	1
7	23.09.		Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе. Д/з: Повт § 1-5	1
8	28.09.		Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Д/з: §6, упр 4 с. 25	1
9	30.09		Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Д/з: §7, повт § 6, с. 29 тесты	1
10	05.10.		Условия протекания реакций ионного обмена. Д/з: §8, рассчитать силу кислот	1
11	08.10.		Условия протекания реакций ионного обмена. ЛО№1 Реакции обмена между растворами электролитов. Д/з: §9, с. 37, тесты, упр 6, с. 37	1
12	12.10.		Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях. Д/з: §9, ур-я в тетради	1
13	15.10.		Обобщение по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
			Д/з: Повт §6-10, подг к П/Р §11	
14	19.10.		Практическая работа №1. Реакции ионного обмена. Д/з: Повт §6-10	1
15	22.10.		Контрольная работа №1 по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1
Тема 10. Неметаллы IV – VII групп и их соединения (30 ч)				
16	26.10.		Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов. Д/з: §12, тесты с. 48	1
17	29.10.		Галогены: физические и химические свойства. Д/з: §13, 14, тесты с. 53 с уравнениями	1
18	09.11.		Соединения галогенов: хлороводород. Д/з: §14	1
19	12.11.		Хлороводородная кислота и ее соли. ЛОН№2 Качественные реакции на соляную кислоту и хлориды. Д/з: §15, ПИУ и КИУ с 59-60	1
20	16.11.		Практическая работа №2. Изучение свойств соляной кислоты. Качественная реакция на хлорид-ион.	1
21	19.11.		Сера: физические и химические свойства. ЛОН№3 Ознакомление с образцами серы и ее природных соединений. Д/з: §17, упр. 2,4; тесты с. 64	1
22	23.11.		Сера: физические и химические свойства. Д/з: §17-18, упр. 2, тесты с. 67	1
23	26.11.		Сероводород. Сероводородная кислота и её соли. ЛОН№4 Качественная реакция на сульфид, сульфит и сульфат-ионы. Д/з: §19, упр. 3, тесты, с. 70, рефераты	1
24	30.11.		Оксид серы(IV). Физические и химические свойства. Применение. Сернистая кислота и её соли. Д/з: §20, упр. 2, 3; с. 73 тесты	1
25	03.12.		Оксид серы(VI). Серная кислота. Д/з: §21,22; тесты с. 78, с. 79	1
26	07.12.		Повторение и обобщение темы «Неметаллы VI-VII групп». Д/з: §22, с. 79	1
27	10.12.		Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы VI-VII групп»	1
28	14.12.		Азот: физические и химические свойства. Д/з: §23, упр. 3, с. 82 электронный баланс	1
29	17.12.		Аммиак. Д/з: §24-25, тесты с. 86, подг. к П/Р3	1
30	21.12.		Практическая работа №3. Получение аммиака и изучение его свойств.	1
31	24.12.		Соли аммония. ЛОН№5 Взаимодействие солей аммония с щелочами. Качественная реакция на ион аммония. Д/з: §26, упр. 4 тесты с. 91	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
32	28.12.		Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли. Д/з: §27, 4 доклада	1
33	11.01.		Окислительные свойства азотной кислоты. Д/з: §27, конспект в тетр.	1
34	14.01.		Повторение темы "Азот". Д/з: §28, упр. 2-3, с. 101, цепочка	1
35	18.01.		Фосфор: физические и химические свойства. Д/з: §29, упр. 4, с. 105, упр. 3 тесты	1
36	21.01.		Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли. Д/з: §30, повт. 29, упр. 4 с. 110	1
37	25.01.		Углерод: физические и химические свойства. Д/з: §31, упр. 2, 3. 2 доклада	1
38	28.01.		Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены. Д/з: §32, упр. 7, тесты с. 117, доклад об угарном газе	1
39	01.02.		Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV). Д/з: §33, тесты с. 120	1
40	04.02.		Угольная кислота и ее соли. ЛОН№6 Качественная реакция на углекислый газ. ЛОН№7 Качественная реакция на карбонат-ион. Д/з: §34,35,36; упр. 2, 7 с. 128-129, подг. к П/Р	1
41	08.02.		Практическая работа №4. Получение углекислого газа и изучение его свойств. Д/з: §36	1
42	11.02.		Кремний и его соединения. Д/з: §37, упр. 3, тесты с. 134	1
43	15.02.		Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений».	
44	18.02.		Обобщение по теме «Неметаллы». Д/з: Повт §12-37	1
45	22.02.		Контрольная работа №3 по теме «Неметаллы»	1
Тема 11. Металлы и их соединения (13 ч)				
46	25.02.		Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов Д/з: §39, упр. 2, 3, 5; тесты с. 141	1
47	01.03.		Металлы в природе и общие способы их получения ЛОН№8 Изучение образцов металлов. Д/з: §40, упр-я в тетр.	1
48	04.03.		Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов. ЛОН№9 Взаимодействие металлов с растворами солей. Д/з: §41,42; упр. 2 с. 148	1
49	09.03.		Щелочные металлы и их соединения. ЛОН№10 Распознавание ионов натрия, калия. Д/з: §43, тесты с. 155	1
50	11.03.		Щелочные металлы и их соединения. Д/з: §43, упр. 5 с. 155 уравнения из схемы 13 с. 154	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
51	15.03.		Щелочноземельные металлы и их соединения. ЛОН№11 Распознавание ионов кальция, бария.	1
52	18.03.		Алюминий. Д/з: §46, тесты с. 167	1
53	29.03.		Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Д/з: §47, упр. 4 с. 170	1
54	01.04.		Железо. Д/з: §48, упр. 3, 4; с. 173 тесты	1
55	05.04.		Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III) Д/з: §49, тесты упр. 9 с. 176	1
56	08.04.		Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения». Д/з: §50, с. 177	1
57	12.04.		Повторение и обобщение изученного по теме «Металлы». Д/з: Повт §39-49	1
58	15.04.		Контрольная работа №4 по теме «Металлы»	1
Тема 12. Первоначальные сведения об органических веществах (10 ч.)				
59	19.04.		Первоначальные сведения о строении органических веществ. Д/з: §51, упр. 6, тесты с. 180	1
60	22.04.		Углеводороды: метан, этан. Д/з: §52, упр. 4, тесты с. 183. доклад «Фреоны»	1
61	26.04.		Этилен. Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь Д/з: §53-54, упр. 3 с. 186 конспект	1
62	29.04		Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин) Д/з: §55, с. 191 упр. 3 тесты, доклад «Влияние спирта на организм»	1
63	06.05.		Карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминокислота, стеариновая и олеиновая кислоты). Жиры. Д/з: §56	1
64	11.05.		Биологически важные вещества. Глюкоза. Д/з: §57, упр. 1-3 с. 197	1
65	13.05.		Биологически важные вещества. Белки. Д/з: §58, упр. 1-4, с. 199	1
66	17.05.		Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Д/з: доклады	1
67	20.05.		Обобщение и повторение по теме "Первоначальные сведения об органических веществах".	1
68	24.05.		Повторение темы «Химические реакции»	3