

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



Е.А. Майко

20. 08. 2021 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы



Приказ №194-од
от 30. 08. 2021 г.

Календарно-тематическое планирование

по ХИМИИ
(предмет)

для 11
(класс)

2021/2022 учебный год

Составитель:

Жданова Елена Валентиновна
Учитель первой
квалификационной категории

2021 г.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

ХИМИЯ. 11 класс. В соответствии с ФГОС СОО – 34 ч. (1 ч/нед).

№ п/п	Дата		Тема раздела, урока	Кол-во часов
	план	факт		
			Раздел 1. Теоретические основы химии	27
1	07.09.		Строение вещества. Современная модель строения атома. Электронная конфигурация атома. <i>Основное и возбужденные состояния атомов.</i> Д/з: §1,2	1
2	14.09.		Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Особенности строения энергетических уровней атомов d-элементов. Д/з: §3,4	1
3	21.09.		Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева. Причины и закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Д/з: §5,6	1
4	28.09.		Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и механизмы ее образования. Д/з: §7,8	1
5	05.10.		Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Д/з: §9,10	1
6	12.10.		Причины многообразия веществ. §11	1
7	19.10.		Химические реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Д/з: §12	1
8	26.10.		Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры, площади реакционной поверхности, наличия катализатора. Роль катализаторов в природе и промышленном производстве. ЛО 1. Изучение влияния различных факторов на скорость химических реакций. Д/з: §13, 14	1
9	09.11.		Обратимость реакций. Химическое равновесие и его смещение под действием различных факторов (концентрация реагентов или продуктов реакции, давление, температура) для создания оптимальных условий протекания химических процессов. Д/з: §15	1

№ п/п	Дата		Тема раздела, урока	Кол-во часов
	план	факт		
10	16.11		Дисперсные системы. Понятие о коллоидах (золи, гели). Д/з: §16	1
11	23.11.		Истинные растворы. РЗ 1. Расчеты массовой доли (массы) химического соединения в смеси. Д/з: §17, 19	1
12	30.11.		Реакции в растворах электролитов. рН раствора как показатель кислотности среды. ЛО2. Определение реакции среды универсальным индикатором. Д/з: §20	1
13	07.12.		Гидролиз солей. Значение гидролиза в биологических обменных процессах. ЛО3. Гидролиз солей. Д/з: §21	1
14	14.12.		Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов. Д/з: §22, 23	1
15	21.12.		РЗ 2. Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси). РЗ 3. Расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.	1
16	28.12.		Контрольная работа №1 по теме "Теоретические основы химии"	1
17	11.01.		Коррозия металлов: виды коррозии, способы защиты металлов от коррозии. <i>Электролиз растворов и расплавов. Применение электролиза в промышленности.</i> РЗ 4. Расчеты теплового эффекта реакции. Д/з: §24, 25	1
18	18.01.		Окислительно-восстановительные свойства (ОВС) простых веществ – металлов главных подгрупп (на примере натрия и кальция). Д/з: §26, 27	1
19	25.01.		ОВС простых веществ – металлов главных подгрупп (на примере алюминия). Д/з: §26, 27	1
20	01.02.		ОВС простых веществ – металлов побочных подгрупп (на примере меди). Д/з: §28, 29	1
21	08.02.		ОВС простых веществ – металлов побочных подгрупп (на примере железа). Д/з: §32 (30, 31 - ознакомиться)	1
22	15.02.		ОВС простых веществ – металлов. Д/з: §34	1
23	22.02.		ОВС простых веществ – неметаллов (на примере водорода и кислорода). Д/з: §37	1

№ n/n	Дата		Тема раздела, урока	Кол-во часов
	план	факт		
24	01.03.		ОВС простых веществ – неметаллов (на примере галогенов, серы и азота). Д/з: §38, 39	1
25	15.03.		ОВС простых веществ – неметаллов (на примере фосфора, углерода и кремния). Д/з: §40	1
26	29.03.		ПР1. Решение экспериментальных задач по теме «Генетическая связь между классами неорганических соединений».	1
27	05.04.		Контрольная работа №2 по теме "Теоретические основы химии"	1
			Раздел 2. Химия и жизнь	7
28	12.04.		Научные методы познания в химии. Источники химической информации. Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам. Моделирование химических процессов и явлений, <i>химический анализ и синтез</i> как методы научного познания. Д/з: §43	1
29	19.04.		Химия и здоровье. Лекарства, ферменты, витамины, гормоны, минеральные воды. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов. Вредные привычки и факторы, разрушающие здоровье (курение, употребление алкоголя, наркомания). Рациональное питание. <i>Пищевые добавки. Основы пищевой химии.</i>	1
30	26.04.		Химия в повседневной жизни. Моющие и чистящие средства. <i>Средства борьбы с бытовыми насекомыми: репелленты, инсектициды.</i> Средства личной гигиены и косметики. Правила безопасной работы с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Д/з: §46	1
31	04.05.		Химия и сельское хозяйство. Минеральные и органические удобрения. Средства защиты растений. Д/з: §44, 45	1
32	11.05.		Химия в строительстве. Цемент. Бетон. Подбор оптимальных строительных материалов в практической деятельности человека.	1
33	17.05.		Химия и экология. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Охрана гидросферы, почвы, атмосферы, флоры и фауны от химического загрязнения. Д/з: §47	1
34	24.05.		Зачет по теме "Химия и жизнь"	1