

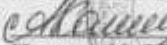


муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Школа № 177 с кадетскими классами» городского округа Самара

РАССМОТРЕНО
на заседании МО
МБОУ Школы № 177
г.о. Самара
Руководитель МО

Протокол № 1
от «30» августа 2017 г.

ПРОВЕРЕНО
Заместитель директора по УВР
МБОУ Школы № 177
г.о. Самара
 Л.С. Нефедова
«30» августа 2017 г.

УТВЕРЖДАЮ
Директор МБОУ Школы
№ 177 г.о. Самара
 А.К. Хамзина
Приказ № 781-од
от «30» августа 2017 г.



Календарно-тематическое планирование

ПО ХИМИИ

(указать предмет, курс, модуль)

уровень обучения, класс основное общее образование,
8 класс

(начальное общее, основное общее, среднее общее образование с указанием классов)

на 2017 – 2018 учебный год

Составитель:

Дозорова С.В.,

учитель химии

г. Самара

Календарно-тематическое планирование

Химия 8 класс

Учитель: Дозорова С.В.

№ урока	Тема урока	Кол-во часов	Дата
1	Предмет химии. Химия как часть естествознания.	1	05.09
2	Вещества и их свойства.	1	07.09
3	Методы познания в химии: наблюдение, эксперимент	1	12.09
4	Практическая работа №1.	1	14.09
5	Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием.	1	19.09
6	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	21.09
7	Практическая работа № 2. Очистка загрязненной поваренной соли.	1	25.09
8	Физические и химические явления. Химические реакции.	1	28.09
9	Атомы и молекулы, ионы.	1	03.10
10	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	1	05.10
11	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы.	1	10.10
12	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1	12.10
13	Закон постоянства состава веществ	1	17.10
14	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	1	19.10
15	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	24.10
16	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1	26.10
17	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1	07.11

18	Атомно-молекулярное учение.	1	09.11
19	Закон сохранения массы веществ.	1	14.11
20	Химические уравнения.	1	16.11
21	Типы химических реакций	1	21.11
22	Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»	1	23.11
23	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	1	28.11
24	Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства	1	30.11
25	Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе.	1	05.12
26	Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	1	07.12
27	Озон. Аллотропия кислорода	1	12.12
28	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения.	1	14.12
29	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом	1	19.12
30	Химические свойства водорода. Применение.	1	21.12
31	Практическая работа №4. «Получение водорода и исследование его свойств»	1	26.12
32	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.	1	11.01
33	Физические и химические свойства воды.	1	16.01
34	Применение воды.	1	18.01
35	Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде.	1	23.01
36	Массовая доля растворенного вещества.	1	25.01
37	Решение расчетных задач «Нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора	1	30.01

	определенной концентрации»		
38	Практическая работа №5. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества	1	02.02
39	Повторение и обобщение по темам «Кислород»,	1	06.02
40	«Водород», «Вода. Растворы».	1	08.02
41	Контрольная работа по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1	13.02
42	Моль — единица количества вещества. Мо-лярная масса.	1	15.02
43	Вычисления по химическим уравнениям.	1	20.02
44	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	22.02
45	Относительная плотность газов	1	27.02
46	Объемные отношения газов при химических реакциях	1	02.03
47	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.	1	06.03
48	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.	1	13.03
49	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Окраска индикаторов в щелочной и нейтральной средах. Применение оснований.	1	15.03
50	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	20.03
51	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	1	22.03
52	Химические свойства кислот	1	03.04
53	Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения солей	1	05.04
54	Свойства солей	1	10.04
55	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	1	12.04
56	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	17.04
57	Повторение и обобщение по теме	1	19.04

	«Важнейшие классы неорганических соединений»		
58	Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».	1	24.04
59	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1	26.04
60	Периодический закон Д. И. Менделеева.	1	03.05
61	Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.	1	08.05
62	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра	1	10.05
63	Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона	1	15.05
64	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева	1	17.05
65	Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	1	22.05
66	Электроотрицательность химических элементов	1	24.05
67	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентные связи	1	29.05
68	Ионная связь	1	31.05