
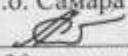
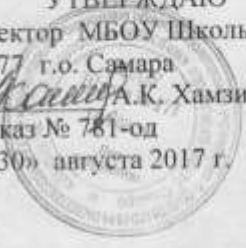


муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Школа № 177 с кадетскими классами» городского округа Самара

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,  
9 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 9 класс

Учитель: Дозорова С.В.

№ урока	Тема урока	Кол-во часов	Дата
1	Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация веществ в водных растворах	1	02.09
2	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	1	06.09
3	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1	09.09
4	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	1	13.09
5	Урок - практикум по составлению реакций ионного обмена.	1	16.09
6	Окислительно-восстановительные реакции. Окисление и восстановление.	1	20.09
7	Урок-практикум: Окислительно-восстановительные реакции.	1	23.09
8	Гидролиз солей.	1	27.09
9	Практическая работа №1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».	1	30.09
10	Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация».	1	04.10
11	Анализ результатов к/р №1. Положение кислорода и серы в ПСХЭ, строение их атомов. Озон — аллотропная модификация кислорода.	1	07.10
12	Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы. Применение.	1	11.10
13	Сероводород. Сульфиды.	1	14.10
14	Сернистый газ. Сернистая кислота и ее соли.	1	18.10
15	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли	1	21.10
16	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	1	25.10
17	Практическая работа №2. Решение экспери-	1	28.10

	ментальных задач по теме «Кислород и сера».		
18	Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы	1	08.11
19	Вычисления по химическим уравнениям реакций массы, количества вещества или объема по известной массе, количеству вещества или объему одного из вступающих или получающихся в реакции веществ. Тестирование.	1	11.11
20	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот. Свойства, применение.	1	15.11
21	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение	1	18.11
22	Соли аммония.	1	22.11
23	Практическая работа №3. Получение аммиака и изучение его свойств.	1	25.11
24	Оксид азота (II) и оксид азота (IV). Азотная кислота, строение молекулы и получение.	1	29.11
25	Окислительные свойства азотной кислоты.	1	02.12
26	Соли азотной кислоты.	1	06.12
27	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1	09.12
28	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и ее соли. Минеральные удобрения	1	13.12
29	Практическая работа №4. Определение минеральных удобрений	1	16.12
30	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода.	1	20.12
31	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1	23.12
32	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм.	1	27.12
33	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли.	1	10.01
34	Практическая работа №5. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1	13.01

35	Кремний и его соединения.	1	17.01
36	Силикатная промышленность. Стекло. Цемент.	1	20.01
37	Контрольная работа №2 по темам: «Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний».	1	24.01
38	Положение металлов в ПСХЭ Д. И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов.	1	27.01
39	Химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов.	1	31.01
40	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение.	1	03.02
41	Щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения.	1	07.02
42	Жесткость воды и способы ее устранения.	1	10.02
43	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1	14.02
44	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Элементы IA—IIIA-групп периодической таблицы химических элементов».	1	17.02
45	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	1	21.02
46	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III).	1	24.02
47	Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды.	1	28.02
48	Сплавы.	1	03.03
49	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1	07.03
50	Обобщение и повторение материала темы: «Общие свойства металлов».	1	10.03
51	Контрольная работа №3 по теме: «Общие свойства металлов».	1	14.03

52	Анализ результатов к/р №3. Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А. М. Бутлерова.	1	17.03
53	Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений.	1	21.03
54	Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение.	1	04.04
55	Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение.	1	07.04
56	Ацетилен. Диеновые углеводороды. Понятие о циклических углеводородах	1	11.04
57	Природные источники углеводородов. Природный газ. Нефть. Защита атмосферного воздуха от загрязнения. Решение расчетных задач. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов.	1	14.04
58	Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение	1	18.04
59	Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение.	1	21.04
60	Муравьиная и уксусная кислоты. Применение. Высшие карбоновые кислоты, стеариновая кислота.	1	25.04
61	Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме.	1	28.04
62	Глюкоза, сахароза, крахмал и целлюлоза. Нахождение в природе. Биологическая роль.	1	02.05
63	Белки — биополимеры. Состав белков. Роль белков в питании. Понятие о ферментах и гормонах.	1	05.05
64	Полимеры — высокомолекулярные соединения. Полиэтилен. Полипропилен. Поливинилхлорид. Применение.	1	12.05
65	Химия и здоровье. Лекарства.	1	16.05
66	Обобщение и повторение материала темы: «Органическая химия».	1	19.05

67	Контрольная работа №4 по теме: «Органическая химия».	1	23.05
68	Анализ результатов к/р №4.	1	26.05