

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №3»**

Приложение № 16
к основной образовательной программе
основного общего образования
Муниципального бюджетного общеобразовательного учреждения
«Средняя общеобразовательная школа № 3»

**Тематическое планирование
учебного предмета «Химия»**

8-9 классы

Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы

8 класс

№ п/п	Тема	Кол-во часов
	I Введение (4 часа)	
1.	Предмет химии. Превращение веществ. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент	1
2.	Роль химии в жизни человека. Краткий очерк в истории химии.	1
3.	Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1
4.	Химические формулы. Относительные молекулярные и молярные массы. Количественный состав вещества. Проведение расчетов по химическим формулам: массовой доли химического элемента в веществе	1
	II. Атомы химических элементов(8 часов)	1
5.	Основные сведения о строении атомов. Изотопы.	1
6.	Строение электронных оболочек атомов.	1
7.	Строение электронных оболочек атомов.	1
8.	Ионная связь	1
9.	Ковалентная химическая связь (полярная и неполярная)	1
10.	Ковалентная химическая связь (полярная и неполярная)	1
11.	Металлическая связь.	1
12.	Обобщение и систематизация знаний.	1
	III Простые вещества. Аллотропия (6 часов)	1
13.	Простые вещества металлы и неметаллы. Их свойства.	1
14.	Моль - единица количества вещества.	1
15.	Молярный объем газов.	1
16.	Решение задач	1
17.	Решение задач	1
18.	Обобщение и систематизация знаний	1
	Соединение химических элементов (14 час)	
19.	Степень окисления. Основные классы неорганических соединений	1
20.	Оксиды.	1
21.	Оксиды.	1
22.	Основания	1
23.	Основания	1
24.	Кислоты	1
25.	Кислоты	1
26.	Соли	1
27.	Соли.	1
28.	Кристаллические решетки. Закон постоянства состава вещества	1
29.	Чистые вещества и смеси. Массовые и объемные доли компонентов в смеси.	1
30.	Решение расчетных задач (Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.)	1
31.	Подготовка к контрольной работе	1
32.	Контрольная работа по теме «Соединения химических элементов»	1
	Изменения, происходящие с веществами (11 часов)	
33.	Физические явления в химии. Разделение смесей. Природные смеси: воздух, природный газ, нефть, природные воды.	1

34.	Химические реакции. Понятие о химическом анализе и синтезе.	1
35.	35. Уравнения химических реакций. Закон сохранения массы веществ	1
36.	Расчеты по химическим уравнениям (количества вещества, массы или объема по количеству вещества, массы или объема одного из реагентов или продуктов реакции).	1
37.	Реакции разложения. Понятие о скорости реакций и катализаторах. Проведение химических реакций при нагревании.	1
38.	Реакции соединения. Цепочки переходов	1
39.	Реакции замещения. Ряд активности металлов.	1
40.	Реакции обмена	1
41.	Типы химических реакций на примере свойств воды. Понятие о гидролизе.	1
42.	Обобщение и систематизация знаний по теме: "Изменения, происходящие с веществами"	1
43.	Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществами»	1
	Простейшие операции с веществами (4 часа)	
44.	Практическая работа №1 "Правила Т.Б. при работе с веществами. Приемы обращения с лабораторным оборудованием"	1
45.	Практическая работа №2 "Анализ почвы и воды".	1
46.	Практическая работа № 3 "Признаки химических реакций".	1
47.	Практическая работа №4 "Приготовление раствора сахара и определение массовой доли сахара в растворе, взвешивание».	1
	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов(21 час)	
48.	Электролиты и не электролиты.	
49.	ТЭД, ее основные положения	
50.	Кислоты. Их классификация и свойства. Индикаторы	
51.	Кислоты. Их классификация и свойства	
52.	Основания, их классификация и свойства	
53.	Основания, их классификация и свойства	
54.	Оксиды, их классификация и свойства	
55.	Оксиды, их классификация и свойства	
56.	Соли. Их классификация и свойства.	
57.	Соли. Их классификация и свойства. Получение кристаллов солей.	
58.	Генетическая связь	
59.	Генетическая связь	
60.	Обобщение и систематизация знаний по теме: "Растворы. Растворение".	
61.	Практическая работа №5 "Условия протекания химических реакций между растворами электролитов".	
62.	Практическая работа №6 "Свойства оксидов, кислот, оснований и солей, определение характера среды	
63.	Практическая работа №7 "Решение экспериментальных задач".	
64.	Контрольная работа по теме: "Растворы. Свойства растворов электролитов".	
65.	Анализ контрольной работы.	
66.	Классификация химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции.	
67.	Свойства изученных классов в свете окислительно-восстановительных реакций	
68.	Решение задач. Подведение итогов года	

9 класс

№ п/п	Тема урока	Кол-во часов
	I Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (10 ч)	
1.	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева	1
2.	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и окисления-восстановления	1
3.	Амфотерные оксиды и гидроксиды	1
4.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете учения о строении атом	1
5.	Химическая организация живой и неживой природы	1
6.	Классификация химических реакций по различным основаниям	1
7.	Понятие о скорости химической реакции	1
8.	Катализаторы	1
9.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение»	1
10.	Контрольная работа №1 по теме «Введение»	1
	Металлы (18ч.)	
11.	Положение элементов-металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов. Сплавы	1
12.	Химические свойства металлов	1
13.	Металлы в природе. Общие способы их получения	1
14.	Решение расчетных задач с понятием массовая доля выхода продукта	1
15.	Понятие о коррозии металлов	1
16.	Щелочные металлы: общая характеристика	1
17.	Соединения щелочных металлов	1
18.	Щелочноземельные металлы: общая характеристика	1
19.	Соединения щелочноземельных металлов	1
20.	Алюминий – переходный элемент. Физические и химические свойства алюминия. Получение и применение алюминия	1
21.	Соединения алюминия — оксид и гидроксид, их амфотерный характер.	1
22.	Практическая работа №1 Осуществление цепочки химических превращений	1
23.	Железо – элемент VIII группы побочной подгруппы. Физические и химические свойства железа. Нахождение в природе.	1
24.	Соединения железа +2,+3 их качественное определение. Генетические ряды Fe +2 и Fe +3	1
25.	25.Практическая работа №2 Получение и свойства соединений металлов	1
26.	Практическая работа №3 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов	1
27.	Обобщение знаний по теме «Металлы»	1
28.	Контрольная работа №2 по теме «Металлы»	1
	Тема 3. Неметаллы (28ч.)	
29.	Общая характеристика неметаллов	1
30.	Общие химические свойства неметаллов. Неметаллы в природе и способы их получения	1
31.	Водород	1
32.	Вода	1
33.	Галогены: общая характеристика	1
34.	Соединения галогенов	1

35.	Практическая работа №4 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа галогенов»	1
36.	Кислород. Строение атома, аллотропия. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	1
37.	Сера, ее физические и химические свойства	1
38.	Соединения серы. Сероводородная кислота и ее соли. Оксиды серы (IV) и (VI), их получение, свойства и применение.	1
39.	Серная кислота как электролит и ее соли	1
40.	Серная кислота как окислитель. Получение и применение серной кислоты	1
41.	Практическая работа №5 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»	1
42.	Азот и его свойства	1
43.	Аммиак и его соединения. Соли аммония	1
44.	Оксиды азота	1
45.	Азотная кислота как электролит, её применение	1
46.	Азотная кислота как окислитель, её получение	1
47.	Фосфор. Соединения фосфора. Понятие о фосфорных удобрениях	1
48.	Углерод. Строение атома, аллотропия, свойства модификаций, применение (алмаз, графит)	1
49.	Оксиды углерода.	1
50.	Угольная кислота и её соли. Карбонаты, как строительные и отделочные материалы: мел, мрамор, известняк. Жесткость воды и способы её устранения.	1
51.	Кремний	1
52.	Соединения кремния Силикаты, как строительные и отделочные материалы: стекло. цемент.	1
53.	Силикатная промышленность	1
54.	Практическая работа № 6 Получение, собирание и распознавание газов	1
55.	Обобщение по теме «Неметаллы»	1
56.	Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»	1
	Органические вещества (9 часов)	
57.	Предмет органической химии. Валентность	1
58.	Природные источники углеводородов: нефть и природный газ, их применение.	1
59.	Углеводороды (алканы), (алкены и алкины)	1
60.	60. Спирты	1
61.	Карбоновые кислоты. Уксусная кислота-консервант пищевых продуктов	1
62.	Сложные эфиры. Жиры. Бытовая химическая грамотность. Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.	1
63.	Аминокислоты. Белки	1
64.	Углеводы. Калорийность жиров, белков и углеводов.	1
65.	Полимеры. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества.	1
	Обобщение знаний по химии за курс основной школы (3 часа)	
66.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома	
67.	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах в свете представлений о строении атомов элементов. Значение Периодического закона	
68.	Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ. Генетические ряды металла, неметалла и переходного металла	

