

Согласовано
заместитель директора по УВР

Рябова

« 30 » 08 20 18 г.

Поурочно-тематическое планирование.

ХИМИЯ

(наименование учебного курса, предмета)

8 класс (68 часов)

(класс, количество часов)

Соврасухина Т.И.

(ФИО учителя-разработчика)

**Поурочно-тематическое планирование по химии
8 класс**

№	Наименование разделов, тем	дата	Контрольные работы	Практические работы
Введение – 4ч				
1	Предмет химия. Вещества.	3.09 -8.09.18		
2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.	3.09 -8.09.18		
3	Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	10.09 – 15.09		
4	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная масса	10.09 – 15.09		
Атомы химических элементов -9				
5	Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер.	17.09 – 22.09		
6	Химический элемент. Изотопы	17.09 – 22.09		
7	Электроны. Строение электронных оболочек атомов химических элементов	24.09 – 29.09		
8	Периодическая система химических элементов и строение атомов	24.09 – 29.09		
9	Образование ионов. Ионная химическая связь	1.10 – 6.10		
10	Ковалентная неполярная химическая связь	1.10 – 6.10		
11	Электроотрицательность. Ковалентная полярная химическая связь.	8.10. – 13.10		
12	Образование металлических кристаллов.	8.10. – 13.10		
13	Контрольная работа №1 по теме: Атомы химических элементов	15.10.- 20.10	К.р.№1	
Простые вещества -6 ч				
14	Простые вещества – металлы. Аллотропия.	15.10.- 20.10		
15	Простые вещества – неметаллы	22.10 – 27.10		
16	Количество вещества.	22.10 – 27.10		
17	Молярная масса вещества. Молярный объем газообразных веществ	6.11 – 10 11		
18	Урок-упражнение по количественным соотношениям	6.11 – 10 11		

	веществ.			
19	Контрольная работа № 2 по теме: Простые вещества	12.11 – 17.11	К. р. №2	
Соединения химических элементов – 14 ч				
20	Степень окисления.	12.11 – 17.11		
21	Оксиды.	19.11 – 24.11		
22	Легучие водородные соединения	19.11 – 24.11		
23	Основания	26.11 – 1.12		
24	Кислоты	26.11 – 1.12		
25	Соли как производные кислот и оснований	3.12 – 8.12		
26	Соли как производные кислот и оснований	3.12 – 8.12		
27	Урок упражнение по теме «Сложные вещества».	10.12 – 15.12		
28	Аморфные и кристаллические вещества. Типы кристаллических решеток.	10.12 – 15.12		
29	Чистые вещества и смеси	17.12 – 22.12		
30	Массовая и объемная доля компонентов в смеси.	17.12 – 22.12		
31	Решение задач на расчет доли (массовой или объемной) и нахождение массы (объема) компонентов смеси	24.12 – 28.12		
32	Обобщение знаний по теме: Соединения химических элементов	24.12 – 28.12		
33	Контрольная работа № 3 по теме: Соединения химических элементов.	9.01 – 12.01.19	К.р.№3	
Изменения, происходящие с веществами – 12ч				
34	Физические явления в химии	9.01 – 12.01.19		
35	Химические реакции. Закон сохранения массы веществ.	14.01 – 19.01		
36	Химические уравнения.	14.01 – 19.01		
37	Реакции разложения.	21.01 – 26.01		
38	Представление о скорости химических реакций. Катализаторы.	21.01 – 26.01		
39	Реакции соединения.	28.01 – 2.02		

40	Реакции замещения.	28.01 – 2.02		
41	Реакции обмена.	4.02 – 9.02		
42	Гидролиз веществ	4.02 – 9.02		
43	Расчеты по химическим уравнениям	11.02 – 16.02		
44	Обобщение и систематизация знаний по теме.	11.02 – 16.02		
45	Контрольная работа 4 по теме: Изменения, происходящие с веществами.	18.02 – 28.02	К.р.№4	
Практикум – 3ч.				
46	Практическая работа №1 Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами.	18.02 – 28.02	Пр.р.№1	
47	Практическая работа № 2. «Признаки химических реакций».	1.03. – 7.03	Пр.р.№2	
48	Практическая работа № 3 Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе	1.03. – 7.03	Пр.р.№3	
Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов- 18 ч.				
49	Растворение как физико-химический процесс. Растворимость. Типы растворов.	11.03 – 16.03		
50	Растворимость. Значение растворов для природы и сельского хозяйства	11.03 – 16.03		
51	Электролитическая диссоциация	18.03 – 23.03		
52	Основные положения ТЭД	18.03 – 23.03		
53	Ионные уравнения реакций.	1.04 – 6.04		
54	Классификация ионов и их свойства	1.04 – 6.04		
55	Кислоты в свете ТЭД, их свойства	8.04 – 13.04		
56	Электрохимический ряд напряжения металлов	8.04 – 13.04		
57	Основания в свете ТЭД	15.04 – 20.04		
58	Оксиды	15.04 – 20.04		
59	Соли в свете ТЭД	22.04 – 27.04		
60	Генетические ряды металлов и неметаллов	22.04 – 27.04		
61	Генетическая связь между классами неорганических веществ	29.04 – 4.05		

62	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)	29.04 – 4.05		
63	Уравнения окислительно-восстановительных реакций.	6.05 – 11.05		
64	Свойства изученных классов в свете ОВР.	6.05 – 11.05		
65	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».	13.05 – 18.05		
66	Контрольная работа №5 по теме: «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».	13.05 – 18.05	К.р. №5	
Практикум №2				
67	Практическая работа №4 «Свойства растворов электролитов»	20.05 – 25.05	Пр.р.№4	
68	Обобщение знаний за курс 8 класса	27.05 – 30.05		