

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ

9 класс, учебник Рудзитис Г.Е. «Химия, 9», 2018 г.

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	1			05.09	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов.	1			07.09	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ.	1			12.09	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток.	1			14.09	
5	Контрольная работа № 1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса».	1	1		19.09	
6	Классификация химических реакций по различным признакам.	1			21.09	
7	Окислительно-восстановительные реакции.	1			26.09	
8	Тепловые эффекты химических реакций.	1			28.09	
9	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях.	1			03.10	
10	Практическая работа № 1. «Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость».	1		1	05.10	
11	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на положение химического равновесия.	1			17.10	
12	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	1			19.10	
13	Ионные уравнения реакций.	1			24.10	
14	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации.	1			26.10	
15	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации.	1			31.10	
16	Понятие о гидролизе солей.	1			02.11	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
17	Практическая работа № 2. «Решение экспериментальных задач».	1		1	07.11	
18	Обобщение и систематизация знаний.	1			09.11	
19	Контрольная работа № 2 по теме «Основные закономерности химических реакций. Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах».	1	1		14.11	
20	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора.	1			16.11	
21	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение.	1			28.11	
22	Практическая работа № 3 по теме «Соляная кислота, изучение её свойств».	1		1	30.11	
23	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке.	1			05.12	
24	Общая характеристика элементов VIA-группы.	1			07.12	
25	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы.	1			12.12	
26	Сероводород, строение, физические и химические свойства.	1			14.12	
27	Оксид серы (IV). Сернистая кислота.				19.12	
28	Оксиды серы (VI). Серная кислота.	1			21.12	
29	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы.	1			26.12	
30	Практическая работа № 4 по теме «Решение экспериментальных задач».			1	28.12	
31	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции.	1			09.01	
32	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства.	1			11.01	
33	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение.	1			16.01	
34	Азотная кислота, её физические и химические свойства.	1			18.01	
35	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота.	1			23.01	
36	Фосфор.	1			25.01	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
37	Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение.	1			30.01	
38	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами.	1			01.02	
39	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства.	1			06.02	
40	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV).	1			08.02	
41	Угольная кислота и её соли.	1			13.02	
42	Практическая работа № 5 по теме «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион».	1		1	15.02	
43	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода.	1			27.02	
44	Кремний и его соединения.	1			29.02	
45	Обобщение знаний по теме «Неметаллы».	1			05.03	
46	Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».	1	1		07.03	
47	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов.	1			12.03	
48	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1			14.03	
49	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.	1			19.03	
50	Понятие о коррозии металлов.	1			21.03	
51	Щелочные металлы.	1			26.03	
52	Оксиды и гидроксиды натрия и калия.	1			28.03	
53	Щелочноземельные металлы – кальций и магний. Важнейшие соединения кальция.	1			02.04	
54	Жёсткость воды и способы её устранения.	1			04.04	
55	Практическая работа № 6 по теме «Жёсткость воды и методы её устранения».	1		1	16.04	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
56	Алюминий.	1			18.04	
57	Амфотерные свойства оксида и гидроксида.	1			23.04	
58	Железо.	1			25.04	
59	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III).	1			02.05	
60	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения».	1		1	07.05	
61	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			14.05	
62	Обобщение и систематизация знаний.	1			16.05	
63	Контрольная работа № 4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения».	1	1		21.05	
64	Вещества и материалы в повседневной жизни человека.	1			23.05	
65	Химическое загрязнение окружающей среды.	1			28.05	
66	Роль химии в решении экологических проблем.	1	1		30.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		66	4	7		