

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ

8 класс, учебник Рудзитис Г.Е. «Химия, 8», 2018 г.

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества.	1			05.09	
2	Понятие о методах познания в химии.	1			07.09	
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием».	1		1	12.09	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	1			14.09	
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)».	1		1	19.09	
6	Физические и химические явления. Химические реакции.				21.09	
7	Атомы и молекулы.				26.09	
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	1			28.09	
9	Простые и сложные вещества. Химические элементы.	1			03.10	
10	Относительная атомная масса. Знаки (символы) химических элементов.	1			05.10	
11	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Относительная молекулярная масса.	1			17.10	
12	Массовая доля химического элемента в соединении.	1			19.10	
13	Валентность атомов химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1			24.10	
14	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1			26.10	
15	Атомно-молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ.	1			31.10	
16	Химические уравнения.	1			02.11	
17	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).				07.11	
18	Обобщение и систематизация знаний.	1			09.11	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
19	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции».	1	1		14.11	
20	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист.	1			16.11	
21	Кислород — элемент и простое вещество. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности.	1			28.11	
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах. Применение кислорода.				30.11	
23	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств».	1		1	05.12	
24	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Озон.				07.12	
25	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях.	1			12.12	
26	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения.	1			14.12	
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе. Способы получения водорода в лаборатории.	1			19.12	
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода.	1			21.12	
29	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств».	1		1	26.12	
30	Физические и химические свойства воды.	1			28.12	
31	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы.	1			09.01	
32	Массовая доля вещества в растворе.	1			11.01	
33	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества».	1		1	16.01	
34	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1			18.01	
35	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций.	1			23.01	
36	Молярный объём газов. Закон Авогадро. Относительная плотность газов.	1			25.01	
37	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1			30.01	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
38	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1			01.02	
39	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы», «Количественные отношения в химии».	1			06.02	
40	Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Вода».	1	1		08.02	
41	Оксиды: состав, классификация, номенклатура.	1			13.02	
42	Гидроксиды. Основания: состав, классификация, номенклатура.	1			15.02	
43	Кислоты: состав, классификация, номенклатура.	1			27.02	
44	Соли (средние): состав, классификация, номенклатура.	1			29.02	
45	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов.	1			05.03	
46	Получение и химические свойства оснований.	1			07.03	
47	Получение и химические свойства кислот.	1			12.03	
48	Получение и химические свойства солей.	1			14.03	
49	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».	1		1	19.03	
50	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1			21.03	
51	Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических соединений».	1	1		26.03	
52	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1			28.03	
53	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды, группы, подгруппы.	1			02.04	
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1			04.04	
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1			16.04	
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.	1			18.04	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин.	1			23.04	
58	Электроотрицательность атомов химических элементов.	1			25.04	
59	Виды химической связи.	1			02.05	
60	Степень окисления.	1			07.05	
61	Окислительно-восстановительные реакции.	1			14.05	
62	Окислители и восстановители.	1			16.05	
63	Окислители и восстановители.	1			21.05	
64	Контрольная работа № 4 по теме «Строение атома. Химическая связь».	1	1		23.05	
65	Анализ контрольной работы.	1			28.05	
66	Повторение и обобщение.	1			30.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		66	4	6		