

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ

11 класс, учебник Рудзитис Г.Е. «Химия, 11», 2018 г.

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Химический элемент. Атом. Электронная конфигурация атомов	1			05.09	
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, их связь с современной теорией строения атомов	1			12.09	
3	Закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по группам и периодам. Значение периодического закона и системы химических элементов Д.И. Менделеева в развитии науки	1			19.09	
4	Строение вещества. Химическая связь, её виды; механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь	1			26.09	
5	Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1			03.10	
6	Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1			17.10	
7	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических веществ, различных классов	1			24.10	
8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			31.10	
9	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	1			07.11	
10	Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1		1	14.11	
11	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	1			28.11	
12	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1			05.12	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
13	Контрольная работа № 1 по теме «Теоретические основы химии»	1	1		12.12	
14	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	1			19.12	
15	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			26.12	
16	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	1			09.01	
17	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1			16.01	
18	Химические свойства цинка, железа и их соединений	1			23.01	
19	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1		1	30.01	
20	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1			06.02	
21	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1			13.02	
22	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1			27.02	
23	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1			05.03	
24	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	1			12.03	
25	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1			19.03	
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1			26.03	
27	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1		1	02.04	
28	Контрольная работа № 2 по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1	1		16.04	
29	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	1			23.04	
30	Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1			07.05	

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Дата факт.
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1			14.05	
32	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1			21.05	
33	Человек в мире веществ и материалов. Химия и здоровье человека	1			28.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		33	2	3		