

Календарно-тематическое планирование

№ п/ п	Номер раздела и темы урока	Тема урока	Кол-во часов	дата		Примечание Причина Корректировки
				План.	Факт.	
Введение. (6)						
1	1.1	Предмет химии. Вещества. Вводный инструктаж по охране труда и Технике безопасности на уроках химии и в лаборатории.	1			
2	1. 2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.	1			
3	1.3	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1			
4	1.4	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы.	1			
5	1.5	Вычисления по химической формуле.	1			
6	1.6	Химическая формула. Вычисления по химической формуле.	1			
Атомы химических элементов (10)						
7	2.1	Основные сведения о строении атомов.	1			
8	2. 2	Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	1			
9	2.3	Строение электронных оболочек атомов.	1			
10	2.4	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома.	1			
11	2.5	Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов. Ионная связь.	1			
12	2.6	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная неполярная связь.	1			
13	2.7	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная полярная связь.	1			
14	2.8	Металлическая химическая связь	1			
15	2.9	Решение задач и упражнений по теме "Атомы химических элементов".	1			
16	2.10	Контрольная работа №1. Атомы химических элементов.	1			
Простые вещества (5)						

17	3.1	Простые вещества - металлы.	1			
18	3.2	Простые вещества - неметаллы.	1			
19	3.4	Количество вещества. Молярная масса.	1			
20	3.5	Молярный объем газов.	1			
21	3.6	Простые вещества.	1			
Соединения химических элементов (12)						
22	4.1	Степень окисления.				
23	4.2	Важнейшие классы бинарных соединений - оксиды и летучие водородные соединения	1		.	
24	4.3	Основания.	1			
25	4.4	Кислоты.	1			
26	4.5	Соли.	1			
27	4.6	Кристаллические решетки.	1			
28	4.7	Физические явления в химии. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	1			
29	4.8	Практическая работа №1. Анализ почвы и воды.	1			
30	4.9	Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора).	1			
31	4.10	Практическая работа №2. Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе.	1			
32	4.11	Решение задач и упражнений по теме "Соединения химических элементов".	1			
33	4.12	Контрольная работа №2. Соединения химических элементов.				
Изменения, происходящие с веществами (15)						
34	5.1	Химические явления, или химические реакции	1			
35	5.2	Химические явления, или химические реакции	1			
36	5.3	Лабораторная работа №4. Признаки химических реакций и условия их протекания.	1			
37	5.4	Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ.	1			
38	5.5	Расчеты по химическим уравнениям.	1			
39	5.6	Решение расчетных задач по уравнениям химических реакций.	1			

40	5.7	Решение расчетных задач по уравнениям химических реакций.	1			
41	5.8	Реакции разложения.	1			
42	5.9	Реакции соединения.	1			
43	5.10	Реакции замещения.	1			
44	5.11	Реакции обмена.	1			
45	5.12	Реакции обмена.	1			
46	5.13	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1			
47	5.14	Решение задач и упражнений по теме "Изменения, происходящие с веществами".	1			
48	5.15	Контрольная работа №3. Изменения, происходящие с веществами.	1			
Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции (19)						
49	6.1	Растворение. Растворимость веществ в воде.	1			
50	6.2	Электролитическая диссоциация.	1			
51	6.3	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1			
52	6.4	Ионные уравнения.	1			
53	6.5	Ионные уравнения.	1			
54	6.6	Лабораторная работа №5. Ионные реакции.	1			
55	6.7	Кислоты, их классификация и свойства.	1			
56	6.8	Основания, их классификация и свойства.	1			
57	6.9	Оксиды, их классификация и свойства.	1			
58	6.10	Соли, их классификация и свойства.	1			
59	6.11	Генетическая связь между классами веществ.	1			
60	6.12	Лабораторная работа №7. Свойства кислот, оснований, солей и оксидов.	1			
61	6.13	Окислительно-восстановительные реакции.	1			
62	6.14	Повторительно-обобщающий урок по теме окислительно-восстановительные реакции.	1			
63	6.15	Свойства веществ изученных классов в свете теории окислительно-восстановительные реакции.	1			
64	6.16	Лабораторная работа №8. Решение экспериментальных задач.	1			
65	6.17	Повторительно-обобщающий урок по теме "Растворение. Растворы. Ионные уравнения. окислительно-восстановительные реакции".	1			
66	6.18	Решение задач и упражнений по теме "Растворение. Растворы Ионные	1			

		уравнения. окислительно-восстановительные реакции".				
67	6.19	Контрольная работа №4. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции	1			
Обобщение курса химии						
68	7.1	Повторительно-обобщающий урок по курсу 8 класса	1			