

**Календарно – тематическое планирование 11 класс (68 ч., 2 часа в неделю)**

№ урока	№ урока в теме	Тема	Дата
<b>Тема 1. Строение веществ (21ч)</b>			
1	1	Основные сведения о строении атома	
2	2	Изотопы	
3	3	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома	
4	4	Понятие о валентных электронах	
5	5	Строение электронных оболочек атомов химических элементов	
6	6	Электронные семейства химических элементов	
7	7	Сравнение Периодического закона и теории химического строения на философской основе	
8	8	Значение практики в становлении и развитии химических теорий	
9	9	Ионная химическая связь	
10	10	Ионные кристаллические решётки	
11	11	Ковалентная химическая связь	
12	12	Атомные и молекулярные кристаллические решётки	
13	13	Металлическая химическая связь Чёрные и цветные сплавы	
14	14	Чёрные и цветные сплавы	
15	15	Водородная химическая связь	
16	16	Полимеры	
17	17	Важнейшие представители пластмасс и волокон, их получение, свойства и применение	
18	18	Дисперсные системы	
19	19	Синерезис и коагуляция	
20	20	Повторение и обобщение изученного по теме: «Строение веществ»	
21	21	<i>Контрольная работа № 1</i>	

		По теме: «Строение веществ»	
<b>Тема 2. Химические реакции (16ч)</b>			
22	1	Классификация химических реакций	
23	2	Скорость химических реакций	
24	3	Ферменты, как биологические катализаторы	
25	4	Обратимость химических реакций	
26	5	Химическое равновесие и способы его смещения	
27	6	Общая характеристика реакций синтезов аммиака и оксида серы	
28	7	Гидролиз	
29	8	Гидролиз органических соединений в живых организмов, как основа обмена веществ	
30-31	9-10	Окислительно-восстановительные реакции	
32	11	Составление уравнений химических реакций на основе электронного баланса	
33	12	Электролиз расплавов и растворов	
34	13	Практическое применение электролиза	
35	14	Понятие о гальванопластике, гальваностегии, рафинировании цветных металлов	
36	15	<i>Практическая работа № 1</i> Решение экспериментальных задач по теме: «Химические реакции»	
37	16	Повторение и обобщение по теме: «Химические реакции»	
<b>Тема 3. Вещества и их свойства (21ч)</b>			
38	1	Металлы Физические свойства металлов	
39	2	Металлы Химические свойства металлов	
40	3	Понятие о металлотермии	
41	4	Неметаллы.	
42	5	Ряд электроотрицательности	
43	6	Благородные газы	
44	7	Кислоты неорганические и органические	
45	8	Общие химические свойства кислот. Классификация кислот	
46	9	Классификация кислот	
47	10	Основания неорганические и органические	

48	11	Классификация оснований	
49	12	Химические свойства органических и неорганических оснований	
50	13	Амфотерные соединения неорганические и органические	
51	14	Амфотерные органические соединения на примере аминокислот	
52	15	Пептиды и пептидная связь.	
53	16	Соли	
54	17	Жёсткость воды и способы её устранения	
55	18	Общие химические свойства солей	
56	19	<i>Практическая работа № 2</i> Решение экспериментальных задач по теме «Вещества и их свойства»	
57	20	Повторение и обобщение по теме: «Вещества и их свойства»	
58	21	<i>Контрольная работа № 2</i> по теме: «Вещества и их свойства»	
<b>Тема 4. Химия и современное общество (7 ч)</b>			
59	1	Химия и современное общество	
60-61	2-3	Химическая технология	
62	4	Производство аммиака и метанола	
63	5	Химическая грамотность как компонент общей культуры человека	
64	6	Экологической чистота товара	
65	7	Повторение и обобщение по теме: «Химия и современное общество»	
<b>Тема 5. Повторение и обобщение курса общей химии (2 ч)</b>			
66	1	Повторение и обобщение курса общей химии	
67	2	<i>Контрольная работа № 3</i> Итоговая контрольная работа	
68	1	Резервное время	