

**ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ  
10 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Дата изучения					Электронные цифровые образовательные ресурсы
		План	Факт				
			А	Б	В	Г	
1.	Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение	1 неделя 02.09 – 06.09					
2.	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	2 неделя 09.09 – 13.09					
3.	Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	3 неделя 16.09 – 20.09					
4.	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	4 неделя 23.09 – 27.09					
5.	Метан и этан — простейшие представители алканов	5 неделя 30.09 – 04.10					
6.	Алкены: состав и строение, свойства	6 неделя 07.10 – 11.10					
7.	Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	7 неделя 14.10 – 18.10					
8.	Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	8 неделя 21.10 – 25.10					
9.	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	9 неделя 05.11 – 08.11					
10.	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	10 неделя 11.11 – 15.11					
11.	Вычисления по уравнению химической реакции	11 неделя 18.11 – 22.11					
12.	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	12 неделя 25.11 – 29.11					

13.	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	13 неделя 02.12 – 06.12						
14.	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	14 неделя 09.12 – 13.12						
15.	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	15 неделя 16.12 – 20.12						
16.	Контрольная работа по разделу «Углеводы»	16 неделя 23.12 – 27.12						
17.	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	17 неделя 13.01 – 17.01						
18.	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин	18 неделя 20.01 – 24.01						
19.	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	19 неделя 27.01 – 31.01						
20.	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон	20 неделя 03.02 – 07.02						
21.	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	21 неделя 10.02 – 14.02						
22.	Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	22 неделя 17.02 – 21.02						
23.	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	23 неделя 24.02 – 28.02						
24.	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие	24 неделя 03.03 – 07.03						
25.	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	25 неделя 10.03 – 14.03						
26.	Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров	26 неделя 17.03 – 21.03						
27.	Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза,	27 неделя 31.03 – 04.04						

	фруктоза, сахароза							
28.	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры	28 неделя 07.04 – 11.04						
29.	Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	29 неделя 14.04 – 18.04						
30.	Амины: метиламин и анилин	30 неделя 21.04 – 25.04						
31.	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	31 неделя 28.04 – 30.04						
32.	Белки как природные высокомолекулярные соединения	32 неделя 05.05 – 07.05						
33.	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений	33 неделя 12.05 – 16.05						
34.	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	34 неделя 19.05 – 23.05						

## 11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Дата изучения		Электронные цифровые образовательные ресурсы	
		План	Факт		
			А		Б
1.	Химический элемент. Атом. Электронная конфигурация атомов	1 неделя 02.09 – 06.09			
2.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, их связь с современной теорией строения атомов	2 неделя 09.09 – 13.09			
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	3 неделя 16.09 – 20.09			
4.	Строение вещества. Химическая связь, её виды; механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь	4 неделя 23.09 – 27.09			
5.	Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	5 неделя 30.09 – 04.10			
6.	Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля вещества в растворе	6 неделя 07.10 – 11.10			
7.	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических веществ, различных классов	7 неделя 14.10 – 18.10			
8.	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	8 неделя 21.10 – 25.10			
9.	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	9 неделя 05.11 – 08.11			
10.	Практическая работа № 1. «Влияние различных	10 неделя			

	факторов на скорость химической реакции»	11.11 – 15.11			
11.	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	11 неделя 18.11 – 22.11			
12.	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	12 неделя 25.11 – 29.11			
13.	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	13 неделя 02.12 – 06.12			
14.	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	14 неделя 09.12 – 13.12			
15.	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	15 неделя 16.12 – 20.12			
16.	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	16 неделя 23.12 – 27.12			
17.	Химические свойства хрома, меди и их соединений	17 неделя 13.01 – 17.01			
18.	Химические свойства цинка, железа и их соединений	18 неделя 20.01 – 24.01			
19.	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	19 неделя 27.01 – 31.01			
20.	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	20 неделя 03.02 – 07.02			
21.	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	21 неделя 10.02 – 14.02			
22.	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	22 неделя 17.02 – 21.02			
23.	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	23 неделя 24.02 – 28.02			

24.	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	24 неделя 03.03 – 07.03			
25.	Применение важнейших неметаллов и их соединений	25 неделя 10.03 – 14.03			
26.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	26 неделя 17.03 – 21.03			
27.	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	27 неделя 31.03 – 04.04			
28.	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»/Всероссийская проверочная работа	28 неделя 07.04 – 11.04			
29.	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	29 неделя 14.04 – 18.04			
30.	Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	30 неделя 21.04 – 25.04			
31.	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	31 неделя 28.04 – 30.04			
32.	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	32 неделя 05.05 – 07.05			
33.	Человек в мире веществ и материалов	33 неделя 12.05 – 16.05			
34.	Химия и здоровье человека	34 неделя 19.05 – 23.05			

## Список учебно-методической литературы:

1. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия 11 класс. М.: Просвещение, 2020г.
2. Гара Н.Н. Химия. Программы общеобразовательных учреждений. – М.: Просвещение, 2015г.
3. Брейгер Л.М., Баженова А.Е. Тематическое планирование. Химия 8-11 классы по учебникам Рудзитиса Г.Е., Фельдмана Ф.Г. Волгоград: Учитель, 2016г.
4. Гара Н.Н. Химия. Уроки в 11 классе. М.: Просвещение, 2020г.
5. Хомченко И.Г. Сборник задач и упражнений по химии. М Просвещение,2016г.