

Календарный план

№ п/п	Тема	Неделя
1	Атом. Строение ядер и электронных оболочек атомов. Электронные конфигурации и электронные формулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Периодический закон и периодическая система химических элементов. Связь свойств элементов и их соединений с положением элемента в периодической системе.	1
2	Типы химических связей: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая, водородная (межмолекулярная и внутримолекулярная); σ - и π -связи. Механизмы образования ковалентной связи. Валентность и степень окисления. Гибридизация. Пространственное строение молекул и ионов.	2
3	Основные понятия и законы химии. Законы сохранения массы и состава. Относительные атомные и молекулярные массы. Моль, молярная масса. Закон Авогадро и следствия из него. Молярный объем газа, нормальные условия. Абсолютная и относительная плотность газа. Средняя молярная масса газовой смеси.	3
4	Растворы, классификация растворов. Способы выражения состава раствора (массовая доля и молярная концентрация). Растворимость, зависимость растворимости веществ от их природы, температуры и давления. Коэффициент растворимости.	4
5	Скорость химической реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Зависимость скорости реакции от природы реагирующих веществ, концентрации, давления и площади границы раздела фаз. Химическое равновесие. Смещение положения химического равновесия, принцип Ле Шателье.	5
6	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации. Ионные уравнения реакций. Условия протекания реакций в растворах электролитов. Гидролиз солей.	6
7	Классификация химических реакций. Тепловые эффекты химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз расплавов и растворов электролитов. Процессы, происходящие на катоде и аноде.	7
8	Общая характеристика металлов. Щелочные металлы (натрий, калий). Элементы ПА группы: бериллий, магний, щелочноземельные металлы (кальций). Алюминий. Методы получения и химические свойства.	8
9	Металлы побочных подгрупп (цинк, медь, хром, железо), их оксиды и гидроксиды. Методы получения и химические свойства.	9
10	Неметаллы. Водород. Галогены, их общая характеристика. Хлор. Методы получения и химические свойства.	10

11	Общая характеристика элементов VIA группы. Кислород. Сера и ее соединения. Методы получения и химические свойства.	11
12	Общая характеристика элементов VA группы. Фосфор и его соединения. Азот. Оксиды азота, азотная кислота. Методы получения и химические свойства.	12
13	Общая характеристика элементов IVA группы. Углерод, кремний и их соединения. Методы получения и химические свойства.	13
14	Теория химического строения органических соединений А. М. Бутлерова. Изомерия. Электронная природа химических связей в молекулах органических соединений. Изомерия. Основные классы органических соединений. Основы номенклатуры органических соединений.	14
15	Гомологический ряд алканов, их электронное строение, изомерия, номенклатура. Способы получения алканов, их физические и химические свойства. Циклоалканы. Электронное строение циклоалканов, номенклатура, методы получения и химические свойства.	15
16	Алкены. Алкадиены. Электронное строение, номенклатура, методы получения и химические свойства. Алкины, их электронное строение, номенклатура, методы получения и химические свойства.	16
17	Ароматические углеводороды. Электронное строение молекулы бензола. Получение бензола и его гомологов. Химические свойства ароматических углеводородов. Взаимное влияние атомов в молекуле на примере толуола.	17
18	Экспериментальные основы химии. Правила работы в лаборатории. Безопасность при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ.	18
19	Спирты. Классификация, изомерия, номенклатура, методы получения и химические свойства. Фенол, электронное строение молекулы фенола. Способы получения, физические и химические свойства. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола. Альдегиды. Электронное строение карбонильной группы. Изомерия и номенклатура, методы получения и химические свойства. Понятие о кетонах.	18
20	Карбоновые кислоты. Электронное строение карбоксильной группы. Изомерия и номенклатура одноосновных карбоновых кислот. Методы получения и химические свойства, зависимость силы карбоновых кислот от строения органического радикала. Сложные эфиры, их строение и номенклатура. Получение сложных эфиров, их физические и химические свойства. Жиры как представители сложных эфиров.	19
21	Амины, их классификация, электронное строение, изомерия, номенклатура. Получение аминов, их химические свойства. Анилин. Проявление взаимного влияния атомов в молекуле анилина. Амины как органические основания.	20
22	Углеводы. Классификация углеводов. Моносахариды (глюкоза, фруктоза, рибоза и дезоксирибоза), их строение. Циклические формы моносахаридов. Химические	21

	свойства. Сахароза. Полисахариды (крахмал и целлюлоза). Их строение и химические свойства.	
23	Аминокислоты, их классификация, изомерия и номенклатура. α -Аминокислоты, входящие в состав белков. Химические свойства α -аминокислот. Пептиды. Первичная, вторичная и третичная структуры белков. Свойства белков.	22
24	Азотсодержащие гетероциклические соединения. Пиридин, пиррол, пиримидин, пурин. Азотистые основания, входящие в состав нуклеиновых кислот (урацил, тимин, цитозин, аденин, гуанин). Нуклеозиды и нуклеотиды. Строение нуклеиновых кислот.	23
	Итого	23