

Приложение к ФРП ООО
**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ
ФЕДЕРАЦИИ**

Комитет образования и науки Курской области

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
"Средняя общеобразовательная школа с углубленным изучением
отдельных предметов № 56" г. Курска

РАССМОТРЕНО
на заседании МО
учителей
биологии, химии, географии
протокол №1 от 28 августа 2023г.
Руководитель МО
_____/Лунева Н.Н.

СОГЛАСОВАНО
На заседании ШМС
протокол №1
от 28 августа 2023 года
Руководитель ШМС
_____/Лихонина Г.Н.

УТВЕРЖДЕНО
На заседании педсовета протокол
№ 11 от 30 августа 2023 года
Введено в действие приказом
№175 от 30 августа 2023г.
Директор школы
_____/Савенков А.А.

Календарно- тематическое планирование
учебного предмета «Химия. Углубленный уровень»
(для обучающихся 10 –11 классов)

Курск 2023

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы органической химии					
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	16	1		
Итого по разделу		16			
Раздел 2. Углеводороды					
2.1	Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы	5		1	
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	10		1	
2.3	Ароматические углеводороды (арены)	6			
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3			
2.5	Галогенпроизводные углеводородов	4	1		
Итого по разделу		28			
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения					
3.1	Спирты. Фенол	10		1	
3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные	21		1	

	эфиры. Жиры				
3.3	Углеводы	9	1	1	
Итого по разделу		40			
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	12	1	1	
Итого по разделу		12			
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Высокомолекулярные соединения	6		1	
Итого по разделу		6			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	4	7	

11 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы химии					
1.1	Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	9			
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	11	1		
1.3	Химические реакции	19	1	3	
Итого по разделу		39			
Раздел 2. Неорганическая химия					
2.1	Неметаллы	31	1	3	
2.2	Металлы	23	1	2	
Итого по разделу		54			
Раздел 3. Химия и жизнь					
3.1	Методы познания в химии. Химия и жизнь	9			
Итого по разделу		9			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	4	8	

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 класс

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений	1				
2	Ковалентная связь и её характеристика.	1				
3	Способы разрыва ковалентной связи. Эффекты в молекулах органических веществ.	1				
4	Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода	1				
5	Особенности и классификация органических реакций. Реакции присоединения и отщепления.	1				
6	Классификация органических реакций: замещения, окисления, изомеризация.	1				
7	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	1				
8	Изомерия. Структурная изомерия.	1				
9	Пространственная изомерия.	1				
10	Основные классы органических соединений.	1				

11	Номенклатура органических веществ.	1				
12	Систематическая номенклатура (IUPAC) органических веществ	1				
13	Систематизация и обобщение знаний по теме «Теория строения и классификация органических веществ».	1				
14	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов элементов, входящих в его состав	1				
15	Урок – упражнение по решению расчетных задач.	1				
16	Контрольное тестирование №1 по теме «Теория строения и классификация органических веществ».	1	1			
17	Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул	1				
18	Физические и химические свойства алканов	1				
19	Нахождение алканов в природе. Способы получения и применение алканов	1				
20	Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия, особенности строения и химических свойств, способы получения и применение	1				

21	Практическая работа № 1 «Определение состава органических веществ»	1		1		
22	Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс-изомерия алкенов	1				
23	Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова	1				
24	Способы получения и применение алкенов	1				
25	Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения. Способы получения и применение алкадиенов	1				
26	Химические свойства сопряжённых диенов	1				
27	Практическая работа № 1 по теме "Получение этилена и изучение его свойств"	1		1		
28	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1				
29	Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул, физические свойства	1				
30	Химические свойства алкинов. Качественные реакции на тройную связь	1				

31	Способы получения и применение алкинов	1				
32	Арены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул бензола и толуола, их физические свойства	1				
33	Химические свойства аренов: реакции замещения	1				
34	Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола	1				
35	Особенности химических свойств стирола	1				
36	Способы получения и применение аренов	1				
37	Генетическая связь между различными классами углеводородов	1				
38	Природный газ. Попутные нефтяные газы	1				
39	Каменный уголь и продукты его переработки	1				
40	Нефть и способы её переработки. Применение продуктов переработки нефти	1				
41	Галогенопроизводные углеводородов: электронное строение; реакции замещения галогена	1				
42	Действие щелочей на галогенпроизводные. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком	1				

43	Систематизация и обобщение знаний по разделу "Углеводороды"	1				
44	Контрольная работа по теме "Углеводороды"	1	1			
45	Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства	1				
46	Химические свойства предельных одноатомных спиртов	1				
47	Способы получения и применение одноатомных спиртов	1				
48	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химических свойств	1				
49	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства	1				
50	Способы получения и применение	1				

	многоатомных спиртов					
51	Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола. Химические свойства фенола	1				
52	Способы получения и применение фенола	1				
53	Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме "Спирты и фенолы"	1		1		
54	Систематизация и обобщение знаний по теме «Спирты»	1				
55	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды, общая формула, изомерия и номенклатура	1				
56	Альдегиды и кетоны: физические свойства; реакции присоединения	1				
57	Реакции окисления и качественные реакции альдегидов и кетонов	1				
58	Способы получения альдегидов и кетонов	1				
59	Одноосновные предельные карбоновые кислоты, особенности строения их молекул	1				
60	Изомерия и номенклатура карбоновых кислот, их физические свойства	1				
61	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1				

62	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1				
63	Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот	1				
64	Понятие о производных карбоновых кислот	1				
65	Способы получения и применение карбоновых кислот	1				
66	Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура	1				
67	Физические и химические свойства эфиров	1				
68	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1				
69	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Карбоновые кислоты. Сложные эфиры"	1		1		
70	Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)	1				
71	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных	1				

	жирных кислот. Жиры в природе					
72	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС)	1				
73	Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ	1				
74	Расчёты по уравнениям химических реакций	1				
75	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
76	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1				
77	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1				
78	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1				
79	Дисахариды: сахароза, мальтоза и лактоза. Нахождение в природе и применение дисахаридов	1				
80	Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение	1				
81	Практическая работа №5 «Углеводы»	1		1		
82	Решение расчетных задач на определение доли выхода продукта	1				

	реакции от теоретически возможного					
83	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1				
84	Контрольная работа по теме "Кислородсодержащие органические соединения"	1	1			
85	Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства	1				
86	Химические свойства алифатических аминов	1				
87	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1				
88	Способы получения и применение алифатических аминов	1				
89	Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства. Отдельные представители α -аминокислот	1				
90	Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов	1				
91	Белки как природные полимеры; структуры белков	1				
92	Химические свойства белков	1				
93	Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты: состав, строение и биологическая роль	1				

94	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1		1		
95	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание органических соединений"	1		1		
96	Контрольная работа по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1	1			
97	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений и методы их синтеза —полимеризация и поликонденсация	1				
98	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика	1				
99	Эластомеры: натуральный синтетические каучуки. Резина	1				
100	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1				
101	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание пластмасс и волокон"	1		1		
102	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Высокомолекулярные соединения"	1				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	4	8		

11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы	1				
2	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1				
3	Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	1				
4	Распределение электронов по атомным орбиталям	1				
5	Электронные конфигурации атомов элементов в основном и возбуждённом состоянии	1				
6	Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	1				
7	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1				
8	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	1				
9	Систематизация и обобщение знаний по	1				

	теме					
10	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1				
11	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1				
12	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1				
13	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток и свойства веществ	1				
14	Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1				
15	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость. Кристаллогидраты	1				
16	Способы выражения концентрации растворов	1				
17	Решение задач с использованием понятий "массовая доля растворённого вещества", "молярная концентрация"	1				
18	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1				
19	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				

20	Контрольная работа по темам "Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева", "Строение вещества. Многообразие веществ"	1	1			
21	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1				
22	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1				
23	Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям	1				
24	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1				
25	Гомогенные и гетерогенные реакции	1				
26	Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1		1		
27	Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие	1				
28	Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1		1		
29	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень	1				

	диссоциации					
30	Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (pH) раствора	1				
31	Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	1				
32	Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1		1		
33	Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1				
34	Метод электронного (электонно-ионного) баланса	1				
35	Электролиз растворов и расплавов веществ	1				
36	Решение задач различных типов	1				
37	Решение задач различных типов	1				
38	Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1				
39	Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1	1			
40	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов	1				
41	Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1				

42	Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды	1				
43	Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				
44	Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов	1				
45	Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений	1				
46	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Галогены"	1		1		
47	Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	1				
48	Оксиды и пероксиды	1				
49	Решение задач различных типов	1				
50	Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				
51	Сероводород, сульфиды	1				
52	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1				
53	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Сера и	1		1		

	её соединения"					
54	Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды	1				
55	Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты	1				
56	Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1				
57	Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин	1				
58	Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты	1				
59	Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1				
60	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азот и фосфор и их соединения"	1		1		
61	Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение	1				
62	Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1				
63	Решение задач различных типов	1				
64	Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1				
65	Оксид кремния(IV), кремниевая кислота,	1				

	силикаты					
66	Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1				
67	Решение задач различных типов	1				
68	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	1				
69	Контрольная работа по теме "Неметаллы"	1	1			
70	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1				
71	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1				
72	Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1				
73	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1				
74	Решение задач различных типов	1				
75	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1				
76	Общая характеристика металлов IА-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1				
77	Общая характеристика металлов IIА-группы Периодической системы	1				

	химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений					
78	Жёсткость воды и способы её устранения	1				
79	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1				
80	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидрокомплексы алюминия, их применение	1				
81	Решение задач различных типов	1				
82	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы главных подгрупп"	1		1		
83	Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	1				
84	Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	1				
85	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1				
86	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1				
87	Физические и химические свойства меди и	1				

	её соединений, их применение					
88	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксокомплексы цинка	1				
89	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы побочных подгрупп"	1		1		
90	Решение задач различных типов	1				
91	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1				
92	Контрольная работа по теме "Металлы"	1	1			
93	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1				
94	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1				
95	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1				
96	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1				
97	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1				
98	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1				
99	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1				

100	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	1				
101	Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения	1				
102	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	4	8		

