


МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА  
С.МИХАЙЛОВКА МУНИЦИПАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ «ГОРОД САРАТОВ»  
(МАОУ «СОШ С.МИХАЙЛОВКА»)


РАССМОТРЕНО

на заседании МС  
Протокол №1 от 30.08.2024

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР  
  
А.Е.Ключкова

УТВЕРЖДЕНО

Приказ от 31.08.2024 № 128  
Директор   
С.Ю.Исайчева

Приложение к рабочей программе  
учебного предмета «Химия»  
среднего общего образования  
для обучающихся 10- 11 класса  
базовый уровень

Календарно – тематическое планирование  
по химии для 11 класса  
2024/2025 учебный год

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Вводный инструктаж по технике безопасности, инструкция № . Химический элемент. Атом. Электронная конфигурация атомов	1			03.09	
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, их связь с современной теорией строения атомов	1			10.09	
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	1			17.09	
4	Строение вещества. Химическая связь, её виды; механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь	1			24.09	
5	Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1			01.10	
6	Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1			08.10	

7	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических веществ, различных классов	1			15.10	
8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			22.10	
9	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	1			05.11	
10	Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1		1	12.11	
11	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	1			19.11	
12	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1			26.11	
13	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1	1		03.12	
14	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	1			10.12	
15	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			17.12	

16	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	1			24.12	
17	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1			14.01	
18	Химические свойства цинка, железа и их соединений	1			21.01	
19	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1		1	28.01	
20	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1			04.02	
21	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1			11.02	
22	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1			18.02	
23	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1			25.02	
24	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	1			04.03	
25	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1			11.03	
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1			18.03	

27	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1		1	01.04	
28	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»/Всероссийская проверочная работа	1	1		08.04	
29	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	1			15.04	
30	Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1			22.04	
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1			29.04	
32	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1			06.05	
33	Человек в мире веществ и материалов	1			13.05	
34	Химия и здоровье человека	1			20.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	3		