

Приложение
к рабочей программе
МБОУ СОШ с. Бошняково
имени Дорошенкова П. И.
учебного предмета «ХИМИЯ»
10-11 класс
от 25.08.2023 № 325-ОД

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
учебного предмета
«Химия» (базовый уровень)
для обучающихся 10- 11 классов
среднее общее образование
(уровень)
Срок реализации: **2 года**

Составлена на основе программы:

Федеральная рабочая программа среднего общего образования по учебному предмету «Химия» (базовый уровень) (для 10—11 классов образовательных организаций) /Министерство Просвещения Российской Федерации. Федеральное государственное бюджетное научное учреждение «Институт стратегии развития образования». Российской академии образования. — Москва, 2023.

Автор программы: Федеральное государственное бюджетное научное учреждение «Институт стратегии развития образования». Российской академии образования.

Составлена: педагогами МБОУ СОШ с. Бошняково имени Дорошенкова П.И.

СОДЕРЖАНИЕ:

10 класс	3
11 класс	8

**Календарно-тематическое планирование
10 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/a9f3d191-5e1e-4e24-ac02-efb16fa49f6a
2	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/c935a58c-ab0e-4c59-9dcf-20517ae4b52e
3	Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/726ee099-e1a9-410f-b8be-b4cb589aead1
4	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/258ddc06-ec23-473c-b3d7-ed82fcadd02
5	Метан и этан — простейшие представители алканов	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/258ddc06-ec23-473c-b3d7-ed82fcadd02
6	Алкены: состав и строение, свойства	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/4038171e-4158-4bd1-ae98-18dc1cfb9399
7	Этилен и пропилен — простейшие представители	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

	алкенов					
8	Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	1	0	1		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/53cd2379-2a45-43b1-9f67-7ebcdaf03ce0
9	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
10	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
11	Вычисления по уравнению химической реакции	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/7dada027-8448-418f-b416-fba1edd4ab6d
12	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/d86d7d00-d5b4-491d-aded-c3dda19feef4
13	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
14	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
15	Природные источники углеводов: природный газ	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

	и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки					
16	Контрольная работа по разделу «Углеводороды»	1	1	0		https://lesson.edu.ru/04/10
17	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/5439c18b-7440-4b6f-bf84-c04fa471694f
18	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/461aa9c8-c0ef-4827-a8e5-d12a0bedc826
19	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/649883b8-7c5f-4f16-896e-10a2278b08f1
20	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/8664b319-0ba3-4945-b076-cb7ae5858b90
21	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/b4feaa04-3438-4b57-a3ec-ba0f9fe63c0d
22	Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	1	0	1		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/9834d408-386d-444a-8de3-7efba8b98cdb
23	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
24	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

	моющее действие					
25	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/71ac43f2-a0d4-4945-a0eb-1e59cd5f4d9f
26	Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/71ac43f2-a0d4-4945-a0eb-1e59cd5f4d9f
27	Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/709ce43a-deb6-4281-963b-01d2e212d4d0
28	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
29	Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	1	1	0		https://lesson.edu.ru/04/10
30	Амины: метиламин и анилин	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/0c608a59-4c69-4481-839e-9205f201b73e
31	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/c2f2f3d7-43d1-4873-ace0-78eca6009628
32	Белки как природные высокомолекулярные соединения	1	0	0		https://academy-content.apkpro.ru/lesson/c2f2f3d7-43d1-4873-ace0-78eca6009628

33	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
34	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	2		

**Календарно-тематическое планирование
11 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Химический элемент. Атом. Электронная конфигурация атомов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, их связь с современной теорией строения атомов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
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	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
4	Строение вещества. Химическая связь, её виды; механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
5	Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолькулярного строения	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
6	Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы.	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

	Массовая доля вещества в растворе					
7	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических веществ, различных классов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
9	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
10	Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1	0	1		https://lesson.edu.ru/04/10
11	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
12	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
13	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1	1	0		https://lesson.edu.ru/04/10
14	Металлы, их положение в Периодической системе химических	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

	элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов					
15	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
16	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
17	Химические свойства цинка, железа и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
18	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
19	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1	0	1		https://lesson.edu.ru/04/10
20	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
21	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
22	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
23	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
24	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

25	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термодинамические расчёты	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
27	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1	0	1		https://lesson.edu.ru/04/10
28	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1	1	0		
29	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
30	Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
32	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
33	Человек в мире веществ и материалов	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10
34	Химия и здоровье человека	1	0	0		https://lesson.edu.ru/04/10

ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	34	2	3	
-------------------------------------	----	---	---	--

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 498303153163862419047617439719797899236556763130

Владелец Смоляр Марина Анатольевна

Действителен с 10.04.2023 по 09.04.2024