

## **Аннотация к рабочей программе учебного предмета «Химия» 10-11 класс**

Программа составлена на основе:

- Приказ Министерства образования и науки РФ от 17 мая 2012 г. N 413 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования»

- Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 12.08.2022 № 732 “О внесении изменений в федеральный государственный образовательный стандарт среднего общего образования, утвержденный приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 мая 2012 г. № 413” (Зарегистрирован 12.09.2022 № 70034)

- Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 18.05.2023 № 371 “Об утверждении федеральной образовательной программы среднего общего образования” (Зарегистрирован 12.07.2023 № 74228)

Рабочая программа составлена на основе ФРП по учебному предмету «Химия» для уровня ОО с использованием конструктора рабочих программ.

При изучении предмета «Химия» доминирующее значение приобретают такие **цели и задачи**, как:

адаптация обучающихся к условиям динамично развивающегося мира, формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию грамотных решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением;

формирование у обучающихся ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности: решения проблем, поиска, анализа и обработки информации, необходимых для приобретения опыта деятельности, которая занимает важное место в познании химии, а также для оценки с позиций экологической безопасности характера влияния веществ и химических процессов на организм человека и природную среду;

развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся: способности самостоятельно приобретать новые знания по химии в соответствии с жизненными потребностями, использовать современные информационные технологии для поиска и анализа учебной и научно-популярной информации химического содержания;

формирование и развитие у обучающихся ассоциативного и логического мышления, наблюдательности, собранности, аккуратности, которые особенно необходимы, в частности, при планировании и проведении химического эксперимента;

воспитание у обучающихся убеждённости в гуманистической направленности химии, её важной роли в решении глобальных проблем рационального природопользования, пополнения энергетических ресурсов и сохранения природного равновесия, осознания необходимости бережного отношения к природе и своему здоровью, а также приобретения опыта использования полученных знаний для принятия грамотных решений в ситуациях, связанных с химическими явлениями.

Для изучения химии на базовом уровне среднего общего образования отводится 68 часов: в 10 классе – 34 часа (1 час в неделю), в 11 классе – 34 часа (1 час в неделю).

***Срок реализации 2 года.***

***Виды и формы контроля;***

текущий контроль: практические и самостоятельные работы;

тематический контроль: контрольные работы, как в традиционной, так и в тестовой формах.

10 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов
<b>Раздел 1. Теоретические основы органической химии</b>		
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	3
<b>Раздел 2. Углеводороды</b>		
2.1	Предельные углеводороды — алканы	2
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	6
2.3	Ароматические углеводороды	2
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3
<b>Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения</b>		
3.1	Спирты. Фенол	3
3.2	Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры	7
3.3	Углеводы	3
<b>Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения</b>		
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	3
<b>Раздел 5. Высокомолекулярные соединения</b>		
5.1	Пластмассы. Каучуки. Волокна	2
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34

11 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов
<b>Раздел 1. Теоретические основы химии</b>		
1.1	Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	3
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	4
1.3	Химические реакции	6
Итого по разделу		13
<b>Раздел 2. Неорганическая химия</b>		
2.1	Металлы	6
2.2	Неметаллы	9
2.3	Связь неорганических и органических веществ	2
Итого по разделу		17
<b>Раздел 3. Химия и жизнь</b>		
3.1	Химия и жизнь	4
Итого по разделу		4
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34