

Рассмотрено  
Руководителем ШМО  
Осен Р.Н. / 08 /

Протокол заседания  
ШМО № 4  
от « 04 » декабря 2020

«Согласовано»  
Заместитель директора  
по УВР  
МАОУ КШ 08  
« 04 » декабря 2020

«Утверждаю»  
Директор  
МАОУ КШ  
Ворожьев В.В.  
Приказ № 162/2  
от « 04 » декабря 2020



## ПРИЛОЖЕНИЕ

к рабочей программе по учебному предмету «Химия»  
в 8-9 классах  
на 2020-21 учебный год

Разработчик программы  
Авакян Л.Г.

Анапа  
2020

## Приложение к рабочей программе

основного общего образования по математике для 9 х классов  
на 2020 – 2021 учебный год

учитель химии  
Авакян Лилия Георгиевна

### Изменения в раздел «Тематическое планирование»

Дата проведения	Содержание	Кол-во часов	Регулятивные УУД
3.12	Железо. Физические и химические свойства. ВПР: Моль. Количество вещества.	1	1. Ввести понятие о количестве вещества и единицах его измерения 2. Дать представление о постоянной Авогадро. 3. Показать взаимосвязь массы, количества вещества и числа частиц
8.12	Соединения железа и их качественное определения. ВПР: Массовая доля.	1	1. Сформировать понятие о молярном объеме газов и рассмотреть единицы измерения его. 2. Научить производить расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярный объем», «молярная масса», «постоянная Авогадро»
10.12	Получение и свойства соединений металлов. ВПР: Решение задач с использованием понятия доля.	1	Научить производить расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярный объем», «молярная масса», «постоянная Авогадро
15.12	Решение экспериментальных задач.  ВПР: Работа с таблицами.	1	Контроль знаний, умений, навыков.
17.12	Обобщение знаний по тем (Металлы) ВПР: Типы химических реакций.	1	1. Рассмотреть различные типы хим. реакций на примере свойств воды.  2. Продолжать формировать умение составлять уравнения
22.12	Контрольная работа. ВПР: Уравнение химических реакций.	1	1. Дать понятие о реакциях обмена. 2. Продолжать формировать умение

24.12	Общая характеристика неметаллов. ВПР: Основные химические соединения.	1	1.Проверить знания и умения уч-ся по основным классам хим.соединений 2.Ознакомить уч-ся с важнейшими представителями неорганических солей.