

Утверждаю

Руководитель школы

О.П. Папушина Папушина О.П.

« 6 » 09 2024 год.

План занятий по подготовке к МОДО
Естественнонаучная грамотность (химия)
9 класс 2024 -2025 учебный год

№	Содержание	Сроки	Примечание
1	Распределение электронов в атомах. Энергетические уровни.	10.09	
2	Закон сохранения массы вещества.	17.09	
3	Типы химических реакций.	24.09	
4	Реакции металлов с кислородом и водой. (с растворами кислот, с растворами солей).	01.10	
5	Количество вещества. Моль. Закон Авогадро. Молярная масса вещества.	08.10	
6	Экзотермические и эндотермические реакции.	15.10	
7	Водород. Кислород и озон, получение, свойства и применение.	22.10	
8	Структура периодической системы химических элементов.	05.11	
9	Ковалентная, ионная связь.	12.11	
10	Растворение веществ.	19.11	
11	Массовая доля растворенного вещества.	26.11	
12	Оксиды. Кислоты.	03.12	
13	Основания. Соли.	10.12	
14	Общая характеристика углерода.	17.12	
15	Электролитическая диссоциация.	24.12	

16	Качественные реакции на катионы/анионы.	14.01	
17	Катализаторы. Ингибиторы.	21.01	
18	Степень окисления. Окисление и восстановление.	28.01	
19	Общая характеристика металлов.	04.02	
20	Элементы 1(I), 2(II), 13(III) группы и их соединения.	11.02	
21	Элементы 17 (VII), 16 (VI),15(V), 14(VI) группы и их соединения.	18.02	
22	Аммиак.	25.02	
23	Химический состав организма человека. Макроэлементы, микроэлементы и их значения.	04.03	
24	Особенности органических веществ.	11.03	
25	Алканы. Алкены. Алкины.	18.03	
26	Кислородносодержащие органические соединения. Спирты.	01.04	
27	Карбоновые кислоты.	08.04	
28	Углеводы. Аминокислоты. Белки.	15.04	