

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Башкирская гимназия № 25» городского округа город Салават
Республики Башкортостан



УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ БГ № 25 г. Салавата

Ф.А. Хисматуллина Ф.А. Хисматуллина

Приказ от « 01 » 09 2020 г. № 271

Календарно-тематическое планирование
курса внеурочной деятельности
«Количественные отношения в химии»
9 б класс
2020 – 2021 учебный год

Составитель:
Гадельшина Альфия Тагировна,
учитель химии высшей категории

СОГЛАСОВАНО
Протокол заседания МО
учителей биологии, географии, химии
от « 27 » августа 2020 г. № 01

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
Исламгулова Д.Ш. Исламгулова Д.Ш.
« 28 » августа 2020 г.

Салават
2020

№ п/п	Название темы	Дата проведения		Примечание
		План	Факт	
1. Количественные отношения в химии (10 часов)				
1	Решение задач на основные законы и понятия химии.	03.09		
2	Расчеты по химическим формулам. Массовая доля.	10.09		
3	Расчеты по химическим формулам. Массовая доля.	17.09		
4	Вывод формул химических веществ.	24.09		
5	Молярный объем газов.	01.10		
6	Решение задач с использованием молярного объема газов.	08.10		
7	Вычисление массовой доли вещества в растворе.	15.10		
8	Решение задач с использованием массовой доли вещества в растворе.	22.10		
9	Вычисление объемной доли растворенного вещества.	05.11		
10	Решение задач по уравнениям реакций.	12.11		
2. Расчеты по химическим уравнениям (8 часов)				

11	Расчеты по уравнениям реакций, если одно из реагирующих веществ взято в избытке.	19.11		
12	Расчеты по уравнениям реакций, если одно из реагирующих веществ взято в избытке.	26.11		
13	Вычисления массовой и объемной доли выхода продукта.	03.12		
14	Вычисления массовой и объемной доли выхода продукта.	10.12		
15	Расчеты по уравнениям реакций, когда исходное вещество содержит примеси.	17.12		
16	Расчеты по уравнениям реакций, когда исходное вещество содержит примеси.	24.12		
17	Расчеты по термохимическим реакциям.	31.12		
18	Расчеты по термохимическим реакциям	14.01		
3. Окислительно-восстановительные реакции (5 часов)				
19	Окислитель. Восстановитель. Степень окисления.	21.01		
20	Основные типы окислительно-восстановительных реакций.	28.01		
21	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	04.02		
22	Расчеты по уравнениям, в основе которых лежит реакция замещения одного металла другим.	11.02		
23	Расчеты по уравнениям, в основе которых лежит реакция взаимодействия кислоты с металлами.	18.02		

4. Химическая кинетика (3 часа)				
24	Типы химических реакций.	04.03		
25	Ионные уравнения реакций.	11.03		
26	Скорость химических реакций и ее зависимость от концентрации и температуры	18.03		
5. Выполнение заданий ОГЭ (8 часов)				
27	Выполнение заданий части 1- 15	25.03		
28	Выполнение заданий 16-19	01.04		
29	Выполнение заданий 20	08.04		
30	Выполнение заданий 21	22.04		
31	Выполнение заданий 22	29.04		
32	Выполнение заданий 23	06.05		
33	Выполнение заданий 24	13.05		
34	Тестирование в формате ОГЭ	20.05		