

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Республики Татарстан

МКУ «Управление образования исполнительного комитета

Чистопольского муниципального района РТ»

МБОУ «Адельшинская СОШ»

РАССМОТРЕНО

Руководитель ШМО

Фатхутдинова А.А.

Протокол от «26» августа
2024 г. №1

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора

Хусаинова А.Р.

УТВЕРЖДЕНО

Директор

Хасанова Г.С.

Приказ от 27» августа

2024 г. № 72



**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат: 00DD8468283FE6E93147B70A31696BAD49

Владелец: Хасанова Гульнара Саубановна

Действителен с 22.09.2023 до 15.12.2024

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

(ID 6312961)

«Химия в задачах и упражнениях»

для обучающихся 9 класса

с. Татарское Адельшино 2024

№	Раздел программы	Кол во часов	Основное содержание раздела	Формы организации и виды деятельности
1	Введение	1	Знакомство с целями и задачами курса, его структурой. Основные этапы в истории развития химии.	Эвристическая беседа. Организационные моменты. Техника безопасности. Примут установку на продуктивную работу.
2	Химическая формула вещества	6	Количество вещества, моль, молярная масса, молярный объём, постоянная Авогадро, атом, молекула.	Умеют решать задачи используя различные формулы нахождения количества вещества; массы, объема; осуществлять переход от одной формулы к другой; находить количество атомов в молекуле данного вещества.
3	Количество вещества, масса. Объем. Решение задач по уравнению реакций	8	Количество вещества, моль, молярная масса, молярный объём, постоянная Авогадро, атом, молекула. Химические уравнения. Закон постоянства состава веществ. Молярный объем газов.	Умеют решать задачи используя различные формулы нахождения количества вещества; массы, объема; Умеют решать задачи по уравнению реакции.
4	Уравнения химических реакций	3	Реакции соединения, разложения, замещения, обмена, исходные вещества, продукты реакции, обратимые, необратимые, окислительно-восстановительные реакции	Уметь составлять простейшие уравнения реакции соединения; определять тип химической реакции; расставлять коэффициенты в уравнении согласно закону сохранения массы веществ; и ОВР.
5	Растворы	7	Растворы, растворитель, растворимое вещество, массовая доля раствора, мольная доля, молярность, нормальность, кристаллогидраты.	Уметь решать задачи используя формулы выражения состава раствора; проводить расчёты по уравнениям химических реакций
6	Основные классы неорганической химии в свете ТЭД	7	Качественная реакция на ионы, генетическая связь, реакции ионного обмена, количество вещества	Умеют составлять уравнения химических реакций с участием веществ основных классов неорганической химии и разбирают их в ионном виде; проводят расчёты по уравнениям химических реакций; проводят качественные реакции на простейшие ионы.
7	Итоговое	2	Итоговая проверка	Успешное решение задач.


	занятие. Проверка знаний.		знаний в форме ОГЭ часть С- решение задач	
	Итого:	34 часа		

Календарно-тематическое планирование

№ за няти я	Кол- во часов	Дата по плану	Дата по факту	Тема занятия
Раздел 1. Введение - 1 час				
1.	1	06.09		Знакомство с целями и задачами курса, его структурой. Основные этапы в истории развития химии.
Раздел 2. Химическая формула вещества -6 часов				
2.	1	13.09		Количество вещества.
3	1	20.09		Количество вещества. Число частиц. Масса вещества.
4	1	27.09		Пересчитанные частицы
5	1	04.10		Вывод основных физических единиц по формулам.
6	1	11.10		Относительная плотность газа.
7	1	18.10		Решение комбинированных задач
Раздел 3. Количество вещества . масса. Объем. Решение задач по уравнению реакций.8 часов				
8	1	25.10		Расчёт массы продукта реакции вещества по известной массе одного из исходных веществ.
9	1	08.11		Расчёт объема продукта реакции вещества по известной массе или объему одного из исходных веществ.
10	1	15.11		Расчёт объема продукта реакции вещества по известной массе или объему одного из исходных веществ.
11	1	22.11		Решение задач на практический выход продуктов реакции от теоретически возможного.
12	1	29.11		Решение задач на практический выход продуктов реакции от теоретически возможного.

13	1	06.12		Решение задач на избыток и недостаток веществ.
14	1	13.12		Решение задач на избыток и недостаток веществ
15	1	20.12		Решение комбинированных задач.
Раздел 4. Уравнения химических реакций-2часа				
16	1	27.12		Основные типы химических реакций
17	1	17.01		Составление простейших химических реакций.
Раздел 5. Растворы				
18	1	24.01		Растворимость. Растворы
19	1	31.01		Разные способы выражения состава раствора
20	1	07.02		Разные способы выражения состава раствора
21	1	14.02		Различные действия с растворами (разбавление, упаривание, смешивание, концентрирование)
22	1	21.02		Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.
23	1	28.02		Решение задач по уравнениям с участием растворов
24	1	07.03		Решение задач по уравнениям с участием растворов
25	1	14.03		Решение комбинированных задач.
Раздел 6. Основные классы неорганической химии в свете ТЭД -7 часов				
26	1	21.03		Простейшие расчёты по уравнениям химических реакций. Составление ионных уравнений реакций
27	1	04.04		Признаки реакций обмена
28	1	11.04		Составление полных ионных и сокращенных уравнений реакций.
29	1	18.04		Составление полных ионных и сокращенных уравнений реакций
30	1	25.04		Генетическая связь между основными классами неорганической химии
31	1	02.05		Генетическая связь между основными классами неорганической химии
32	1	16.05		Решение экспериментальных задач.
Раздел 7 .Итоговое занятие. Проверка знаний 1 часа				
33,34		23.05		Выполнение демо версии огэ.
Итого :		34 часа		

Лист согласования к документу № 130 от 28.10.2024
Инициатор согласования: Хасанова Г.С. Директор
Согласование инициировано: 28.10.2024 10:30

Лист согласования		Тип согласования: последовательное		
№	ФИО	Срок согласования	Результат согласования	Замечания
1	Хасанова Г.С.		 Подписано 28.10.2024 - 10:31	-