

# ОПРЕДЕЛЕНИЕ ХИМИЧЕСКОЙ ФОРМУЛЫ МЕТАЛЛА ПО ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫМ ДАННЫМ



**Учитель: Давыдова И.В.  
МАОУ «СОШ №1»  
г. Краснокамск**

## **ЦЕЛЬ ЗАНЯТИЯ:**

Изучить приёмы решения данного типа задач;

Учиться подкреплять полученные знания экспериментом;

Учиться работать с веществом и лабораторным оборудованием;

Развивать способность анализировать информацию с позиции логики и личностного подхода;

Развивать способность ставить вопросы, вырабатывать новые аргументы, принимать решения;

□ Развивать способность аргументированно убеждать в своей правоте.

## ХОД РАБОТЫ:

1. Проанализируйте условие задачи.
2. Составьте алгоритм решения задачи.
3. Оформите данные в таблицу.
4. Подтвердите результат решения лабораторным опытом.

<b>Что известно?</b>	<b>Что требуется узнать?</b>	<b>Расчёт</b>	<b>Требуется уточнить (рефлексия)</b>
			Что было трудно? Какие вопросы возникли при решении задачи?





## АЛГОРИТМ РЕШЕНИЯ ЗАДАЧИ:

1. Представить формулу искомого вещества в общем виде.
2. Обозначить, какая химическая реакция протекает, написать уравнение реакции.
3. Обозначить, какие физические величины даны по условию, а какие можно написать по уравнению реакции.
4. Принять молярную массу искомого вещества за неизвестную величину.
5. Составить пропорцию и решить её.
6. Найти в ПСХЭ Д.И. Менделеева, какому из элементов соответствует найденная молярная масса.
7. Составить уравнение реакции с найденным веществом.