

**Общество с ограниченной ответственностью «ЦЕНТР ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ
ТЕХНОЛОГИЙ»**

(ООО «Центр образовательных технологий»)

ИНН 0600023803 ОГРН 1260600000913

386231, Республика Ингушетия, г. Карабулак, ул. Дьякова, д. 108

Демонстрационные рабочие тетради

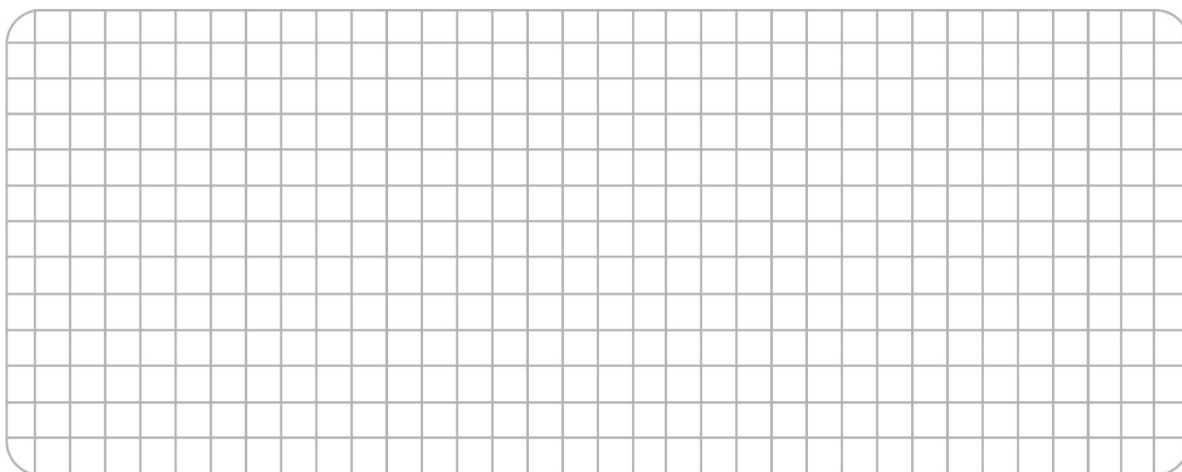
**Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа
«Основы химической грамотности» для дистанционного обучения**

г. Карабулак

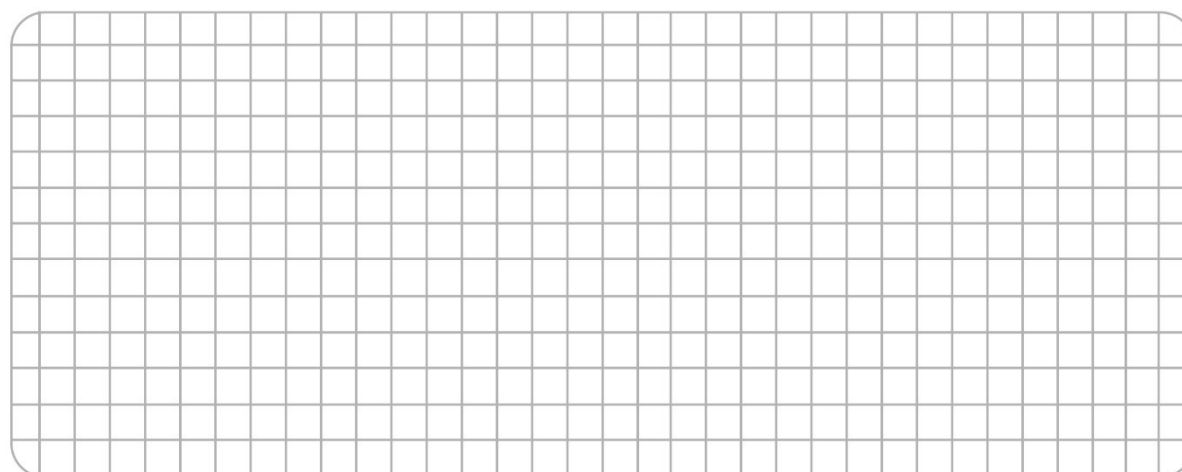
2026

День 1. Сера. Сероводород

Задание 3. Сероводород окисляется кислородом с образованием оксида серы(IV) и воды. Составьте уравнение этой реакции, расставьте коэффициенты методом электронного баланса. Рассчитайте объем (н. у.) сероводорода, который будет взаимодействовать с кислородом количеством вещества 5 моль.



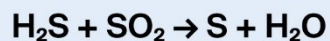
Задание 4. Рассчитайте массу серы, которая вступит в реакцию с водородом объемом 11,2 л (н.у.).



День 2. Оксиды серы (IV) и (VI)

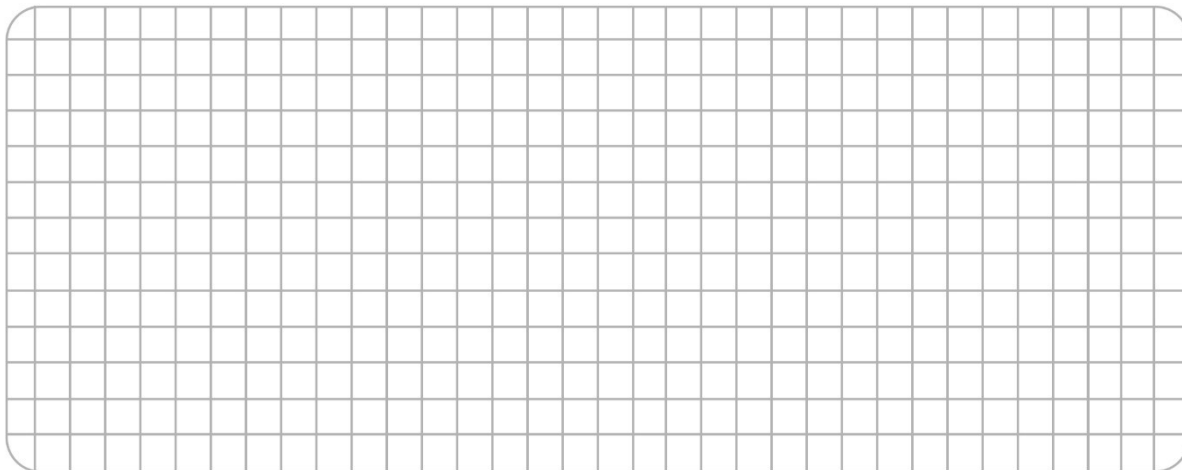
Задание 3. Рассчитайте объем кислорода, который потребуется для полного сжигания серы массой 9,6 г. Определите объем (н.у.) образующегося сернистого газа.

Задание 4. Подберите коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель:



День 3. Серная кислота

Задание 1. Можно ли при попадании концентрированной серной кислоты на кожу смывать её водой? Ответ поясните.



Задание 2. С какими веществами будет взаимодействовать разбавленная серная кислота: **Ag, FeS, Zn(NO₃)₂, Fe, CO₂, Al(OH)₃, MgO, BaCl₂**? Приведите уравнения возможных реакций.

