

1. Закончите уравнения химических реакций.

Для одной реакции обмена *составьте полное и сокращенное ионно-молекулярные уравнения*. Для одной реакции замещения *расставьте коэффициенты методом электронного баланса*.

- $\text{Na}_2\text{S} + \text{HCl} =$
- $\text{Mg} + \text{S} =$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{NaF} =$
- $\text{Al} + \text{HNO}_2 =$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} =$
- $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} =$
- $\text{Al} + \text{HCl} =$
- $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 =$
- $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{CaCl}_2 =$
- $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{SiO}_3 =$

2. Решите задачи:

• Задача 1

Определите массу оксида магния, если в реакцию с кислородом вступает 24 г магния.

Задача 2

- Определить массу оксида кальция, который образуется при сгорании кальция в 44,8 л кислорода.

- Задача 1
- Определите массу оксида магния, если в реакцию с кислородом вступает 24 г магния.
-
- Задача 2
- Определить массу оксида кальция, который образуется при сгорании кальция в 44,8 л кислорода.