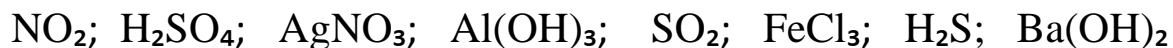


## *Демонстрация по курсу химия 8 класс*

### *Задание 1*

Даны вещества:



Распределить по классам и дать названия веществам. Определите степени окисления атомов в этих соединениях.

### *Задание 2*

Как осуществить следующие превращения:

гидроксид железа(III) → оксид железа(III) → сульфат железа(III) → гидроксид железа(III)?

Напишите уравнения реакций и укажите тип каждой реакции.

### *Задание 3*

Рассчитайте объем хлороводорода (н.у.), полученного при взаимодействии 117 г хлорида натрия с концентрированной серной кислотой.

### *Задание 4*

Определите вид химической связи в этих молекулах, докажите:

хлорид калия; иод; сероводород; натрий.

### *Задание 5*

Составьте уравнения окислительно-восстановительных реакций. Укажите окислитель и восстановитель.

- а) магния с фосфором
- б) кальция с кислородом
- в) алюминия с иодом