

**«Доводы, до которых человек
додумался сам, обычно
убеждают его больше, нежели
те, которые пришли в голову
другим».**

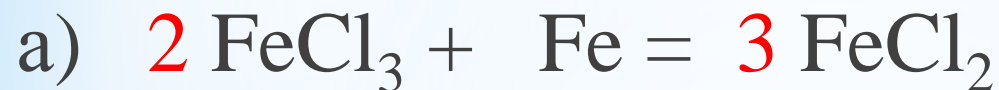
Блез Паскаль

Реакции соединения



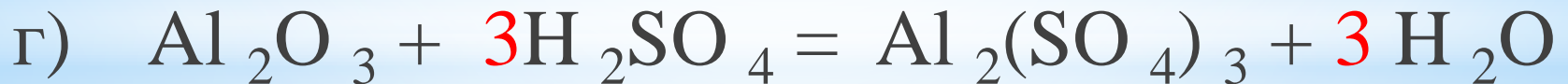
Вариант -1

1. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций; укажите реакцию разложения знаком V :



Вариант -2

1 . Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций; укажите реакцию разложения знаком V :



При сжигании топлива на тепловых электростанциях или при извержении вулканов в атмосферу выделяется много оксида серы(4). Вблизи этих мест погибает всякая растительность, и земля превращается в мертвую.

Вопрос: Какая реакция изменяет окружающую среду?



Реакции соединения

– это реакции, в которых из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество.



Подавляющее большинство реакций соединения **экзотермичны.**

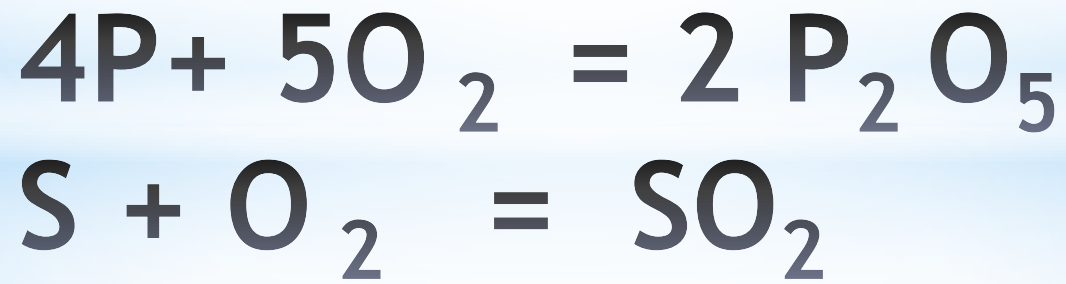
Творческая задача:

Многие ваши сверстники в военные годы во время налетов дежурили на крышах домов. Одной из основных задач была борьба с зажигательными бомбами, которые во множестве сбрасывали враги на города нашей Родины. Начинкой таких бомб была смесь порошков алюминия и магния. При ударе бомбы о землю срабатывал детонатор, воспламеняющий зажигательный состав и все вокруг начинало гореть. Напишите уравнения реакций, происходящих при взрыве такой бомбы, расставьте коэффициенты, определите тип реакции.

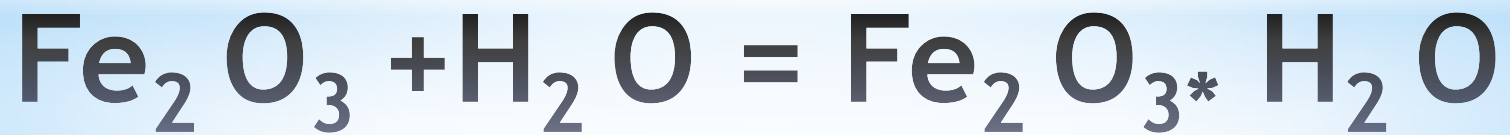
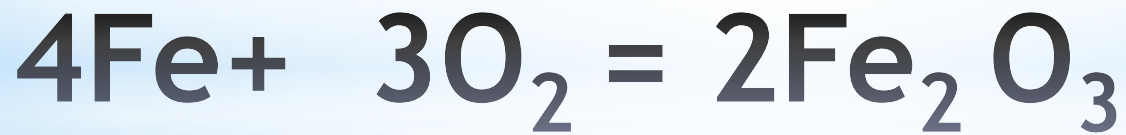
Игра «Найди меня»

Соотнесите левые и правые части уравнений реакций, уравняйте

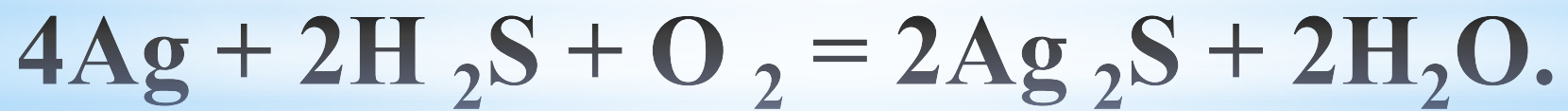
1. $\text{FeCl}_3 + \text{Fe} =$	А. $\text{BaO} + \text{CO}_2$
2. $\text{Al(OH)}_3 =$	Б. FeCl_2
3. $\text{BaCO}_3 =$	В. H_3PO_4
4. $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} =$	Г. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$











Домашнее задание :
параграф 31, упр. 2 , 3

Спасибо за урок !

