

Химические уравнения. Реакции обмена.

Повторим изученный материал

Какое слово зашифровано в таблице?

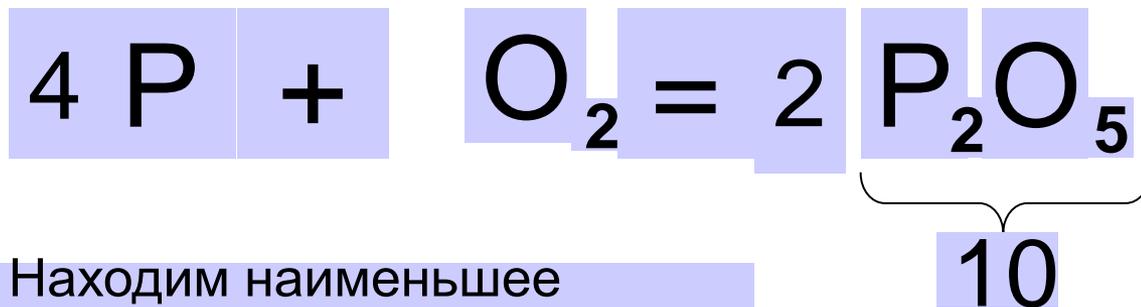
Уравнение \ Тип	Реакция соединения	Реакция разложения	Реакция замещения
$2\text{Na} + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\uparrow$			
$2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$			
$\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}\uparrow$			
$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$			
$2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + \text{O}_2\uparrow$			

Укажите тип реакции по данному определению

- это реакции, при которых из нескольких веществ образуется одно сложное.
- это реакции, где атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе.
- это реакции, в результате которых из одного вещества получается несколько новых веществ.

Обратите внимание!

Как расставить коэффициенты в реакциях с нечётным числом атомов?



1. Находим наименьшее общее кратное

2. Находим количество атомов кислорода

3. Уравниваем левую и правую части

$$: = 5$$

Расставьте коэффициенты и укажите типы реакций

старт

- ⊙ $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl}$
- ⊙ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- ⊙ $2 \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- ⊙ $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
- ⊙ $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH}$
- ⊙ $3 \text{K}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow 2 \text{K}_3\text{PO}_4$
- ⊙ $2 \text{AgBr} \rightarrow 2 \text{Ag} + \text{Br}_2$

Химические уравнения.

Реакции обмена.

Цель урока:

- познакомиться с реакциями обмена, дать определение данным реакциям
- установить условия протекания реакций обмена до конца
- продолжить учиться составлять уравнения реакций

Химические уравнения. Реакции обмена.

Реакция нейтрализации

Правила техники безопасности

Лабораторные опыты

Условия течения реакций идущих до конца

Проверка знаний

Домашнее задание

Назовите числа правильных ответов

При каких условиях
реакции обмена идут до конца ?

Вопрос 1

Вопрос 2

Вопрос 3

Вопрос 4

Вопрос 5

1 Изменение цвета
индикатора

2 Выпадение
осадка

3 Изменение
температуры

4 Выделение
газа

Назад