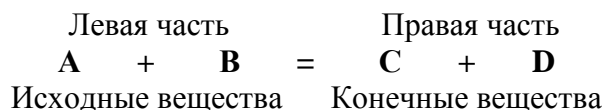


УРАВНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ. КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ ПО ПРИЗНАКУ ИСХОДНЫХ И КОНЕЧНЫХ ВЕЩЕСТВ

Уравнение химической реакции - _____



В химическом уравнении в отличие от алгебраического уравнения левую и правую части нельзя менять местами

- если исходных веществ несколько, то их соединяют знаком « »
- если конечных веществ несколько, то их соединяют знаком « »
- исходные и конечные вещества разделяют знаком « », если число атомов каждого вида в левой и правой частях равно



ВЫПОЛНИТЕ ЗАДАНИЕ

Разделите предложенные уравнения реакций по признаку исходных конечных веществ на четыре группы:

1. $\mathbf{C + O_2 \Rightarrow CO_2\uparrow}$
2. $\mathbf{Zn + 2HCl \Rightarrow ZnCl_2 + H_2\uparrow}$
3. $\mathbf{H_2O + SO_2 \Rightarrow H_2SO_3}$
4. $\mathbf{2H_2O \Rightarrow 2H_2\uparrow + O_2\uparrow}$
5. $\mathbf{NaF + HCl \Rightarrow HF + NaCl}$
6. $\mathbf{CaCO_3 \Rightarrow CaO + CO_2\uparrow}$

A	B	C	D

РЕАКЦИИ СОЕДИНЕНИЯ

Реакции, при которых _____

РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

Реакции, при которых _____

РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ

Реакции между _____

РЕАКЦИИ ОБМЕНА

Реакции между _____

ВЫПОЛНИТЕ ЗАДАНИЕ

Найдите и исправьте ошибки:

