

ДОБУВАННЯ СОЛЕЙ

1. Вибрати формули безоксигенових солей:

$$\text{Na}_2\text{SO}_4$$

NaCl

HCl

$$\text{MgBr}_2$$
$$\text{CaCO}_3$$
$$\text{H}_2\text{SO}_4$$

2. Вибрати формули оксигеновмісних солей:

$$\text{Na}_2\text{SO}_4$$

KCl

 HBr
$$\text{MgBr}_2$$
$$\text{CaCO}_3$$
$$\text{H}_2\text{SO}_3$$

3. Отримати магній сульфат різними способами.

В рівняннях реакцій обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.

Увага: речовини писати за порядком наведеним в схемі:

A) $\text{основний оксид} + \text{кислотный оксид} \rightarrow$

 $+$ $\rightarrow$

Б) основный оксид + кислота →

$$+ \quad \rightarrow \quad +$$

В) метал + кислота →

+ → +

Г) основа + кислота →

+ → +

Д) сіль + кислота →

MgCO_3 + → + +

4. Отримати магній хлорид різними способами.

Увага: речовини писати за порядком наведеним в схемі:

А) метал + неметал →

+ →

Б) метал + кислота →

+ → +

В) основний оксид + кислота →

+ → +

Г) основа + кислота →

+ → +

Д

сіль + кислота →

Магній сульфід + → + +