

Химические свойства основных оксидов

Задание. Составить уравнения реакции, все формулы подписать, указать тип реакции (соединение, замещение, разложение, обмена). Не забудьте расставить коэффициенты.

1. Основной оксид + вода \rightarrow щелочь

2. Щелочной оксид + кислота \rightarrow соль + вода

3. Основной оксид + кислотный оксид \rightarrow соль

4. Основной оксид + амфотерный оксид $\xrightarrow{t^{\circ}\text{C}}$ соль

Примеры выполнения задания

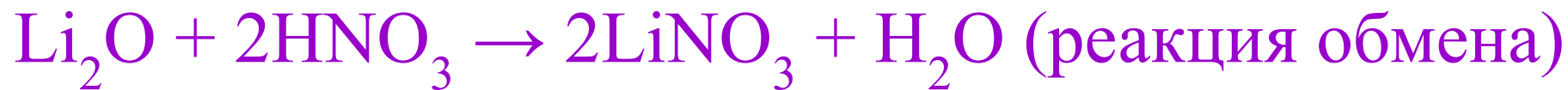
1. Основной оксид + вода → щелочь



Оксид вода гидроксид лития

лития

2. Щелочной оксид + кислота → соль + вода



Оксид азотная нитрат лития вода

лития кислота

Примеры выполнения задания

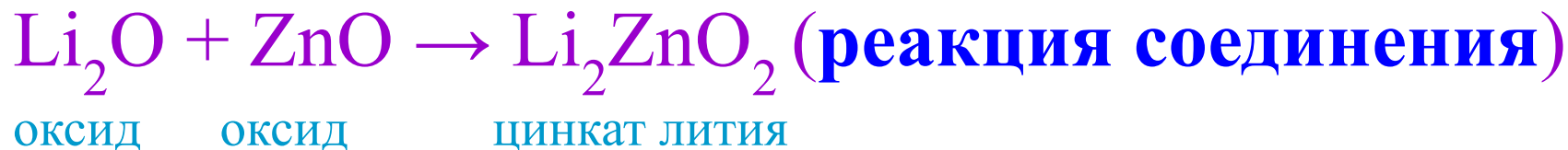
3. Основной оксид + кислотный оксид → соль



лития фосфора (V)

4. Основной оксид + амфотерный оксид → соль

$t^\circ\text{C}$



лития цинка

Примечание

- 1.** Можно брать любые основные оксиды, главное чтобы металл был из I группы главной подгруппы (Li, Na, K, Rb, Cs).
- 2.** Кислотные, амфотерные оксиды любые, кислоты тоже.