

1. Составьте уравнения реакции с водой следующих веществ: натрия, кальция, оксида бария. Назовите вещества, образующиеся в результате реакции.
2. Как узнать, не пробуя на вкус, какой раствор сахара более сладкий: приготовленный из 320 г воды и 80 г сахара или приготовленный из 20 г сахара и 80 г воды?
3. Осуществите превращения:
$$\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O} \rightarrow \text{LiOH}$$
Назовите вещества, представленные в цепочке.
4. Какой объём водорода выделится в результате цепочки превращений из 6, 72 л кислорода?
$$\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2$$

1. Составьте уравнения реакции с водой следующих веществ: оксида калия, лития, оксида кальция.
Назовите вещества, образующиеся в результате реакции.
2. Имеется 200 г раствора с массовой долей соли 10 %. Определите массовую долю соли в растворе, который образуется при добавлении 50 г соли?
3. Осуществите превращения:
$$\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$$

Назовите вещества, представленные в цепочке.
4. Какая масса оксида цинка образуется в результате цепочки превращений из 8, 96 л водорода?
$$\text{H}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ZnO}$$

