

АЛГОРИТМ

СОСТАВЛЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИИ ИСХОДЯ ИЗ СОКРАЩЕННОГО ИОННОГО УРАВНЕНИЯ.

НАПРИМЕР: Составить химическое уравнение реакции, сущность которой выражается так:
 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2$

Последовательность действий	Выполнение действий
1. Установите причину, вследствие которой реакция идет до конца.	Реакция обмена идет до конца за счёт образования нерастворимого основания гидроксида меди (II) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
2. Подберите по таблице «Растворимость солей, кислот и оснований в воде» растворимые вещества, содержащие нужный катион (+) и анион (-).	Растворимые вещества, например: CuCl_2 и NaOH
3. Напишите формулы веществ, участвующих в реакции.	$\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
4. Напишите формулы продуктов, полученных в результате реакции.	$\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Cu}(\text{OH})_2$
5. Расставьте, если нужно, коэффициенты. Стрелкой укажите осадок (↓)	$\text{CuCl}_2 + 2\text{NaOH} = 2\text{NaCl} + \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow$

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание.

Подберите вещества, взаимодействие между которыми в водных растворах выражалось бы сокращенными ионными уравнениями:

