

Правая часть сокращенного ионного уравнения имеет вид...  $= \text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ .

Это соответствует взаимодействию реагентов:

- 1)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  и  $\text{HCl}$ (изб)    2)  $\text{CuO}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$     3)  $\text{CuSO}_3$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$     4)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{H}_2\text{S}$