

Сероводород пропустили через раствор нитрата меди (II). Выпавший осадок отфильтровали и подвергли обжигу на воздухе. Твердый остаток от сгорания нагрели и выдержали в токе аммиака. Полученное твердое вещество растворили в растворе хлорида железа (III).

Напишите уравнения четырех описанных реакций.