

Оксид меди(II) прокалили при очень высокой температуре и получили красное вещество, не проводящее электричество. Треть вещества растворили в концентрированном растворе аммиака. При действии сероводорода на полученный раствор выпал чёрный осадок, который отфильтровали и высушили. Чёрный порошок смешали с остатком красного порошка и прокалили. В результате выделился газ и образовался красный порошок, проводящий электричество. Напишите молекулярные уравнения четырёх описанных реакций.