

Сульфид железа(II) растворили в избытке соляной кислоты. Выделившийся газ пропустили через иодную воду, в результате чего раствор обесцветился и помутнел. Через раствор, оставшийся после реакции с соляной кислотой, пропускали воздух до тех пор, пока раствор не приобрёл тёмно-коричневый цвет. После этого к нему добавили бесцветный раствор, полученный из иодной воды. Напишите молекулярные уравнения четырёх описанных реакций.