

Имеется 386 г 15%-го раствора хлорида железа(III). В этот раствор опустили медную пластинку и выдерживали некоторое время. Когда её вынули, оказалось, что массовые доли солей железа в полученном растворе равны. Рассчитайте эти массовые доли. К полученному раствору добавили избыток аммиака, выпавший осадок отфильтровали и прокалили в инертной атмосфере. Найдите массу твёрдого остатка. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин).