

Навеску оксида меди (II) массой 6,0 г растворили в 100 г 7,3%-й соляной кислоты. В полученный раствор опустили железную пластинку, выдержали до прекращения реакции и удалили из раствора. Найдите массовую долю соли в полученном растворе. Примите $A_r(\text{Cu}) = 64$. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).