

Раствор нитрата меди (II) массой 2 кг 730 г с массовой долей нитрата меди (II) 18,8%, содержащий в качестве примеси нитрат серебра (I), разлит на 2 колбы в отношении 1 : 2. В первую колбу, содержащую меньшую часть раствора, опустили медную проволоку. После завершения реакции проволоку извлекли из раствора. При этом массовая доля нитрата меди (II) в первой колбе составляла 20% (возможной реакцией меди с нитратом меди (II) пренебречь). В раствор во второй колбе внесли порошок цинка, в результате получили бесцветный раствор. Определите массовую долю соли в конечном растворе. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).