

В раствор, содержащий 51 г нитрата серебра, прилили 18,25 г 20%-го раствора соляной кислоты. Какая масса 26%-го раствора хлорида натрия потребуется для полного осаждения серебра из получившегося раствора?

В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).