

Смесь хлорида бария и хлорида алюминия растворили в воде. Полученный раствор разделили на три колбы. К 300 г раствора в первой колбе добавили 164 г 10%-го раствора фосфата натрия, все исходные вещества прореагировали. К 120 г раствора во второй колбе добавили 155,61 г 20%-го раствора сульфата натрия. После протекания реакции, в полученном растворе массовая доля сульфата натрия оказалась в два раза меньше, чем в исходном. Найдите массовые доли солей в третьей колбе. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).