

Смесь хлорида бария и гидроксида бария растворили в воде. Полученный раствор разделили на 3 колбы. К 520 г раствора в первой колбе добавили избыток серной кислоты, в результате чего выпало 163,1 г осадка. К 130 г раствора во второй колбе добавили 166,65 г 20%-го раствора соляной кислоты. По окончании реакции массовая доля кислоты уменьшилась в два раза. Вычислите массовые доли хлорида бария и гидроксида бария в третьей колбе. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).