

Смешали 9%-й раствор сульфата алюминия массой 190 г и 8%-й раствор хлорида бария массой 195 г. Вычислите массовые доли веществ, находящихся в растворе после реакции. *Ответ:* $w(\text{AlCl}_3) \approx 1,8\%$ $w(\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) \approx 2,3\%$

Попытайтесь найти способ решения таких задач:

Тонкую железную пластинку массой 100 г погрузили в 250 г 20% раствора сульфата меди. Через некоторое время пластинку вынули из раствора, промыли, высушили и взвесили; ее масса оказалась равной 102 г. Рассчитайте состав раствора (в процентах по массе) после удаления из него металлической пластины. *Ответ:* 15,3% FeSO_4 ; 4% CuSO_4

Если эти задачи не получаются, тогда решаем 3 задачи из задачника Лёвкина, 8 класс: С.98, № 8-15, 8-20, 8-23 и сдаём решения.

Если и с их решением проблема, то разбираемся по алгоритмам решения - глава 9 (С.104) в том же задачнике и эти задачи С.98, № 8-15, 8-20, 8-23 **решаем**.