К порции раствора нитрата натрия массой $300\ \Gamma$ при температуре $40\ ^{\circ}$ С добавили эту же соль массой $100\ \Gamma$ и тщательно перемешали. После фильтрования полученной смеси оказалось, что $40\ \Gamma$ соли не растворилось. Рассчитайте массовую долю (%) нитрата натрия в исходном растворе, если при температуре $40\ ^{\circ}$ С растворимость этой соли равна $100\ \Gamma$ в $100\ \Gamma$ воды.