1. Навеску хлорида натрия массой 0.5811г растворили в мерной колбе емкостью 100см3. К 20см3 полученного раствора добавили 25см3 раствора нитрата серебра с титром 0.01699 г/см3. Избыток раствора нитрата серебра был оттитрован 5.78см3 0.09н раствором роданида калия. Рассчитайте массовую долю хлорида натрия в растворе.
2. Какая масса ртути содержалась в 250см3 раствора, если после прибавления к 50см3  исследуемого раствора 25см3 0.01н раствора ЭДТА избыток последнего оттитровали 10.5см3 0.01н раствором MgSO4