

В раствор нитрата серебра объемом 180 мл, плотностью 1,07 г/мл и концентрацией 0,5 моль/л поместили цинковую пластинку массой 13 г. После извлечения пластинку промыли, высушили и оказалось, что количество протонов в ней увеличилось на 10,67%. Через полученный раствор пропустили сероводород до окончания образования осадка. Вычислите массовые доли всех растворенных соединений в образовавшемся растворе.