электролиз по тетради+ один из вариантов:

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1 | Вариант 2 |
| Чтобы посеребрить медную пластинку массой 17 г, её опустили в стакан с 200 г 25% раствора нитрата серебра. Когда пластинку вынули, масса нитрата серебра уменьшилась на 30%. Какой стала масса пластины? Какова массовая доля нитрата серебра в оставшемся растворе?  *(2004-2005, Муниципальный этап олимпиады,9 кл.)* | учебник,8 класс,  § 49, задания 1-4 |
| Две пластины с одинаковой массой изготовлены из одного металла, образующие в растворах двухзарядные катионы, погружены в растворы сульфата меди(II) и сульфата ртути (II). Через некоторое время пластины извлекли, промыли, высушили, взвесили. Уменьшение массы пластины в растворе сульфата меди составило 3,6%, а увеличение массы в растворе сульфата ртути - 6,67%. Уменьшение числа молей в растворах сульфатов меди и ртути при этом было одинаковым. Из какого металла изготовлены пластины? |