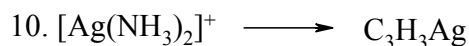
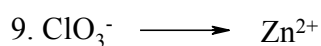
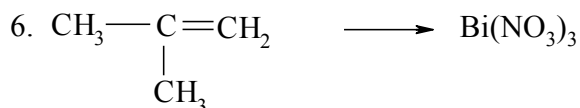
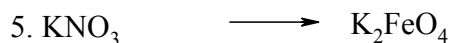
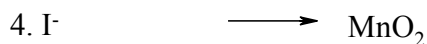
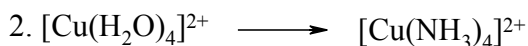
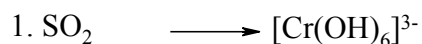




выпадение, а затем растворение осадка. К полученному раствору добавили раствор нитрата серебра, полученный осадок отделили и растворили в избытке аммиака. Через полученный раствор пропустили газ, наблюдали выпадение желтого осадка органической соли.

Напишите уравнения описанных реакций.

4. Предложите уравнения реакций, согласно схемам. Напишите уравнения в ионном виде, для ОВР приведите электронный баланс.



5. Имеется смесь четырех изомеров с общей формулой  $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$ . Эта смесь реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, при этом образуется 14 моль серебра. При взаимодействии исходной смеси такой же массы с металлическим натрием выделяется 0.5 моль газа. В реакцию с такой же массой исходной смеси вступает 3 моль гидроксида натрия. Изомеры, не реагирующие с гидроксидом натрия, взяты в мольном соотношении 1:1. Установить качественный и количественный состав исходной смеси, написать уравнения реакций.

6. Элементы А и В образуют соединения с серой состава  $AB_4S$  и  $A_2B_{12}S_3$ ; в первом из них массовая доля серы составляет 21,05%, а во втором - 24%. Определите, о каких элементах и соединениях идет речь в условии.
7. Сколько граммов глюкозы нужно растворить в 1 л 0,05% раствора хлорида натрия (плотность 1,0050 г/мл), чтобы получить питательный раствор, суммарная молярная концентрация компонентов которого (молекул и ионов) составит 0,3 моль/л? (Изменением объема при растворении глюкозы пренебречь).
8. Даны стандартные электродные потенциалы систем в нейтральной среде:  $E^{\circ}O_2/H_2O = 0,82В$ ;  $E^{\circ}(\text{ацетальдегид/этанол}) = -0,20В$  Определите какой процесс будет происходить в системе при соединении электродов проводником, напишите уравнение реакции и электронный баланс.