1. Составить уравнения реакций растворения Fe(OH)3 в фосфорной, щавелевой и фтороводородной кислотах с образованием соответствующих комплексов. При написании формул комплексных соединений учесть дентатность лигандов. Назвать полученные соединения. К какому типу комплексных соединений они относятся?
2. Выразить молекулярными и ионными уравнениями реакций нижеприведенную схему. -Написать уравнение диссоциации и выражение констант нестойкости комплексных ионов; -Объяснить возможность или невозможность протекания этих реакций (используя значения констант нестойкости комплексов и величин произведения растворимости осадков)

$$NiCO\_{3}\rightarrow [Ni(NH\_{3})\_{6}]^{2+}\rightarrow \rightarrow [Ni(C\_{2}O\_{4})\_{3}]^{4-}\rightarrow NiS\rightarrow [Ni(CN)\_{4}]^{2-}$$

1. К раствору, содержащему сульфат меди, прибавили иодид калия. Определите массу $Na\_{2}S\_{2}O\_{3}∙5H\_{2}O$, способного вступить в реакцию со 100 мл 0,1 н раствора йода.