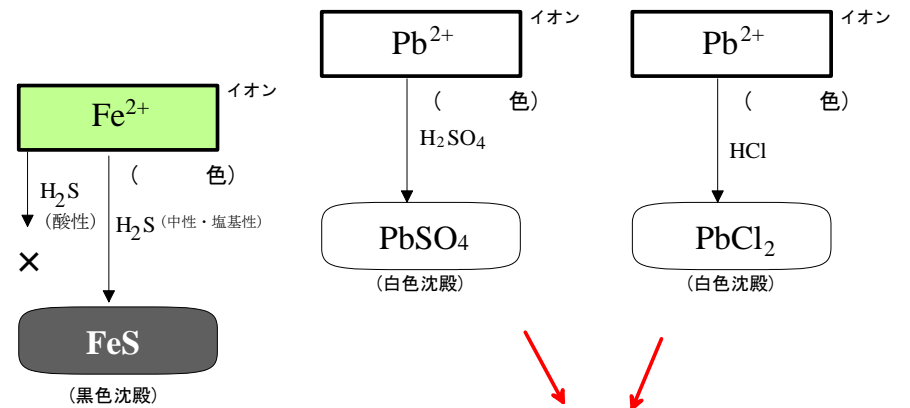
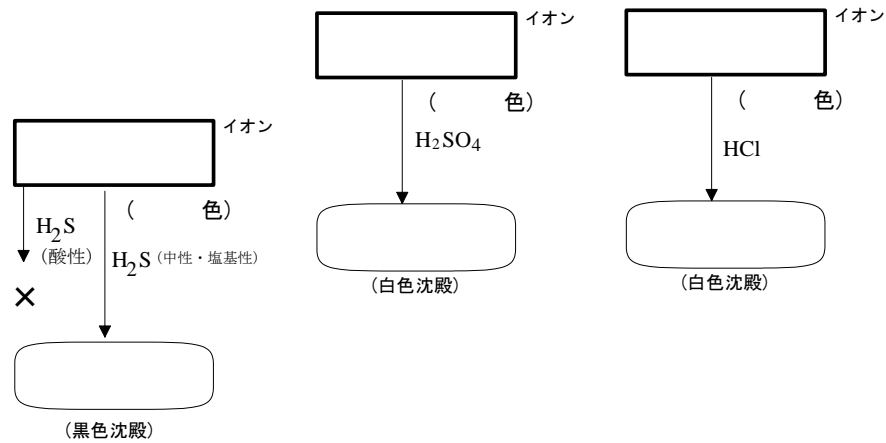
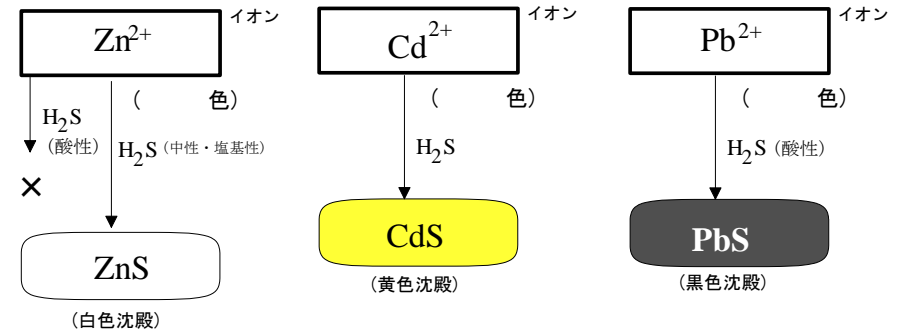
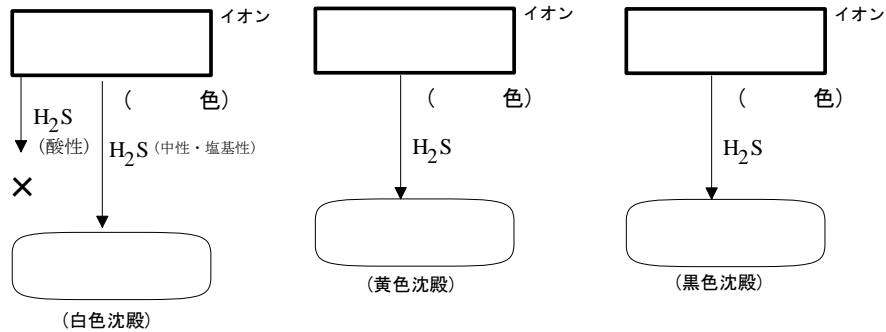


太線の中に次のいずれかのイオンを入れ、図を完成させよ。

Fe^{2+} Al^{3+} Zn^{2+} Cd^{2+} Pb^{2+}

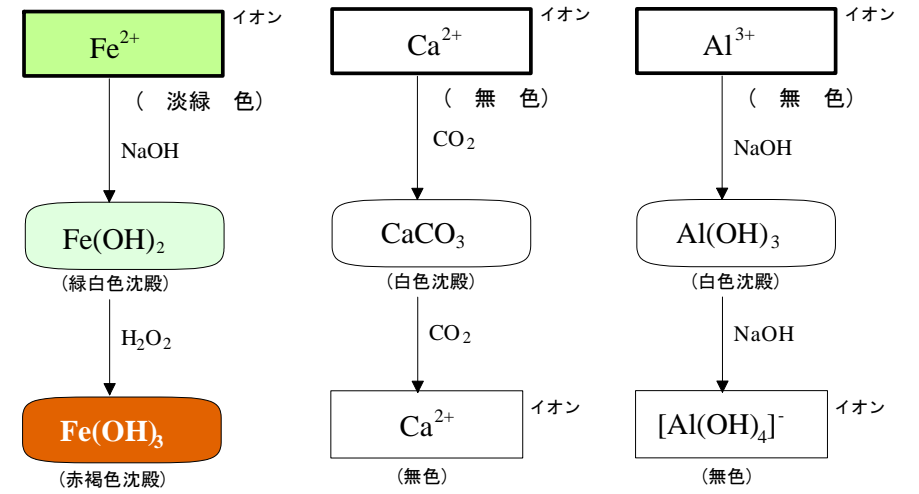
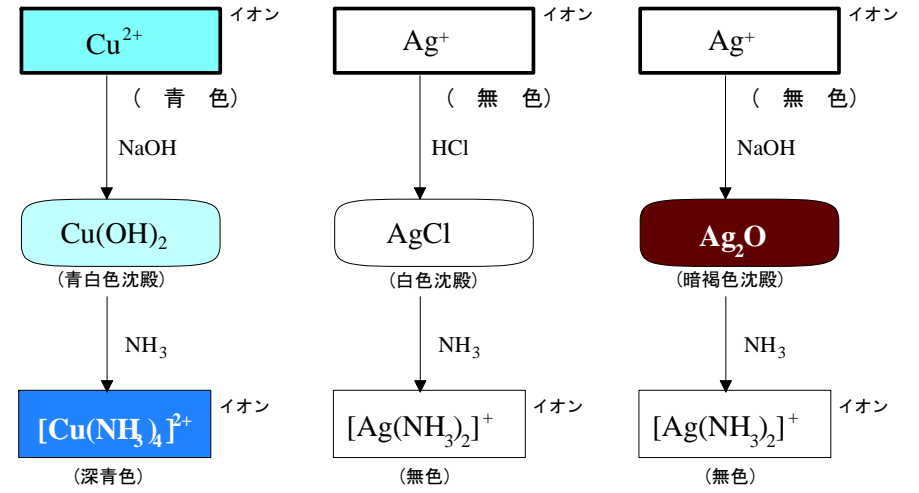
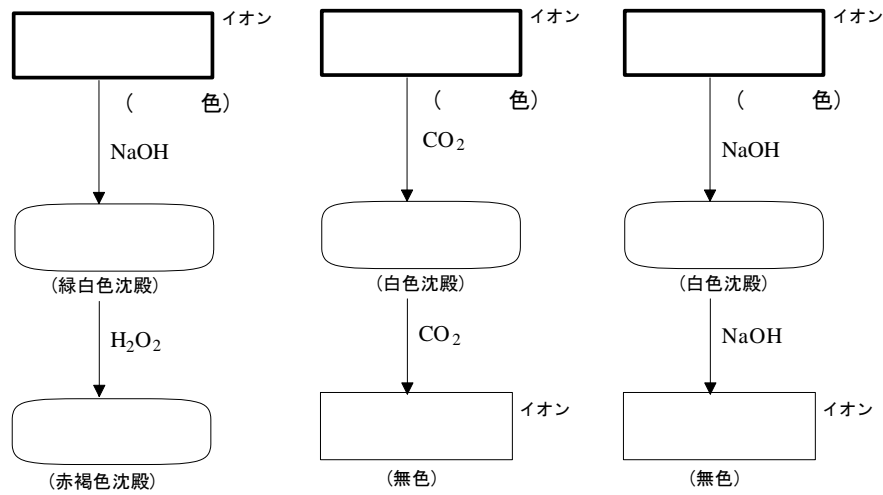
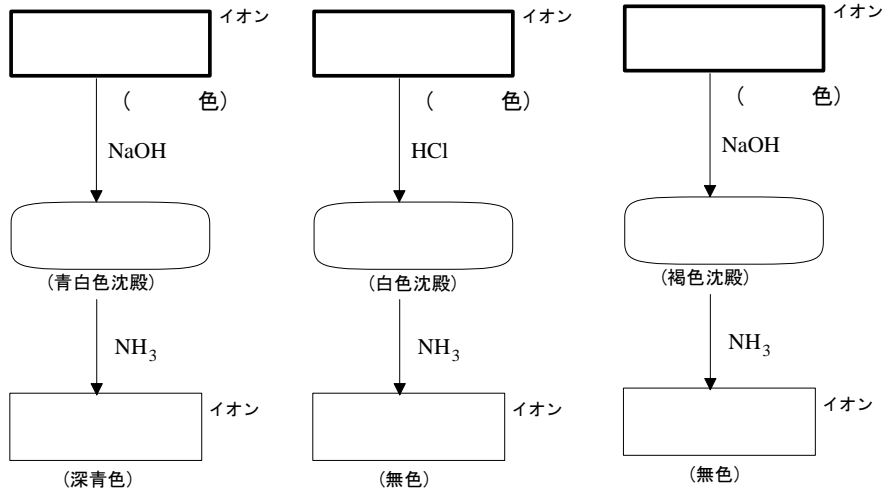
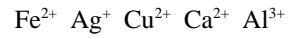


Pb は H よりイオン化傾向が大きいにもかかわらず、 Pb が塩酸や硫酸に溶けないのは、このためである。

次の反応から、酸性では FeS ができないことは明らかである。

$$\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$$

太線の中に次のいずれかのイオンを入れ、図を完成させよ。



太線の中に次のいずれかのイオンを入れ、図を完成させよ。

