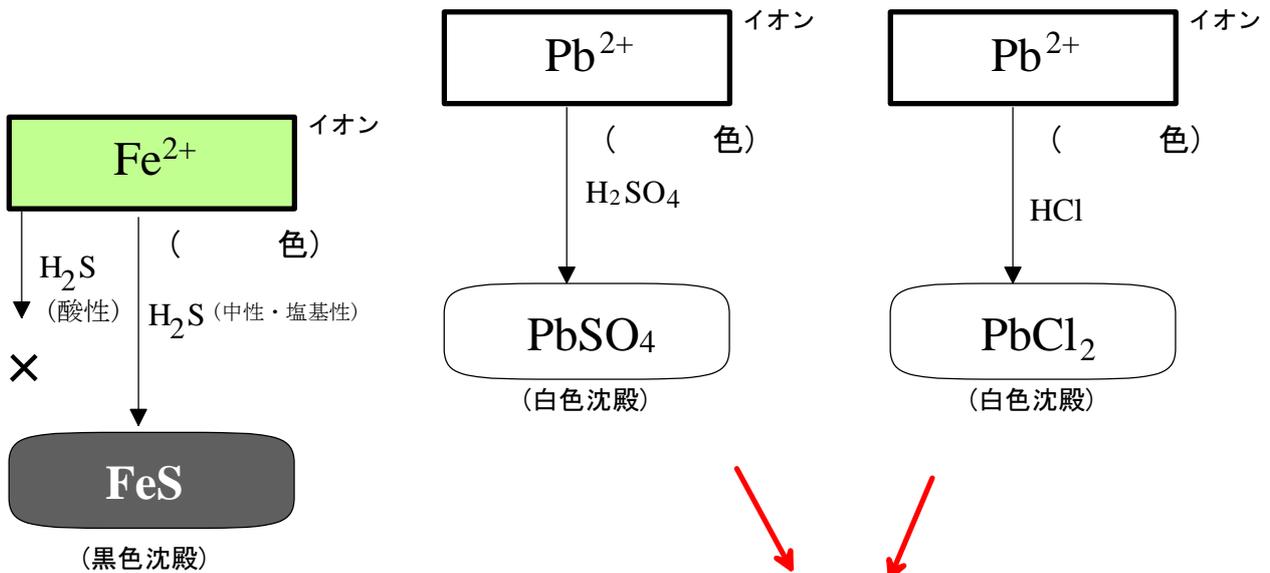
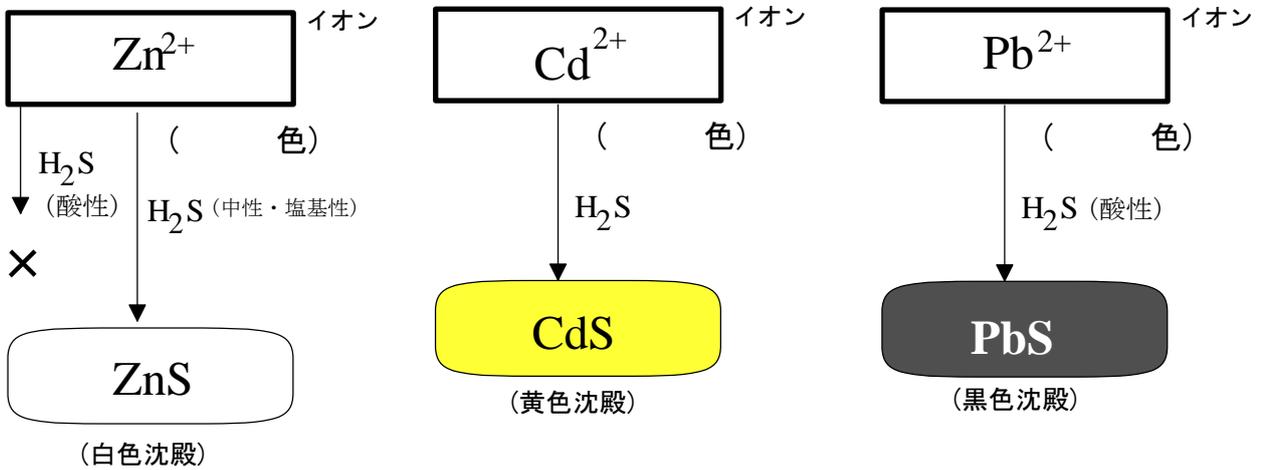


太線の中に次のいずれかのイオンを入れ、図を完成させよ。

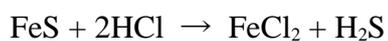
Fe^{2+} Al^{3+} Zn^{2+} Cd^{2+} Pb^{2+}

| | | |
|--|---|--|
| <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; margin-top: 10px;"> <div style="text-align: center;"> <p>H_2S ↓ (酸性)</p> <p>×</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>(色)</p> <p>H_2S (中性・塩基性)</p> </div> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(白色沈殿)</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> <p>(色)</p> <p>H_2S</p> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(黄色沈殿)</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> <p>(色)</p> <p>H_2S</p> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(黒色沈殿)</p> |
| <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; margin-top: 10px;"> <div style="text-align: center;"> <p>H_2S ↓ (酸性)</p> <p>×</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>(色)</p> <p>H_2S (中性・塩基性)</p> </div> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(黒色沈殿)</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> <p>(色)</p> <p>H_2SO_4</p> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(白色沈殿)</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 0 auto;"></div> <p style="text-align: right; margin-right: 5px;">イオン</p> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> <p>(色)</p> <p>HCl</p> </div> <div style="border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin: 10px auto; border-radius: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">(白色沈殿)</p> |

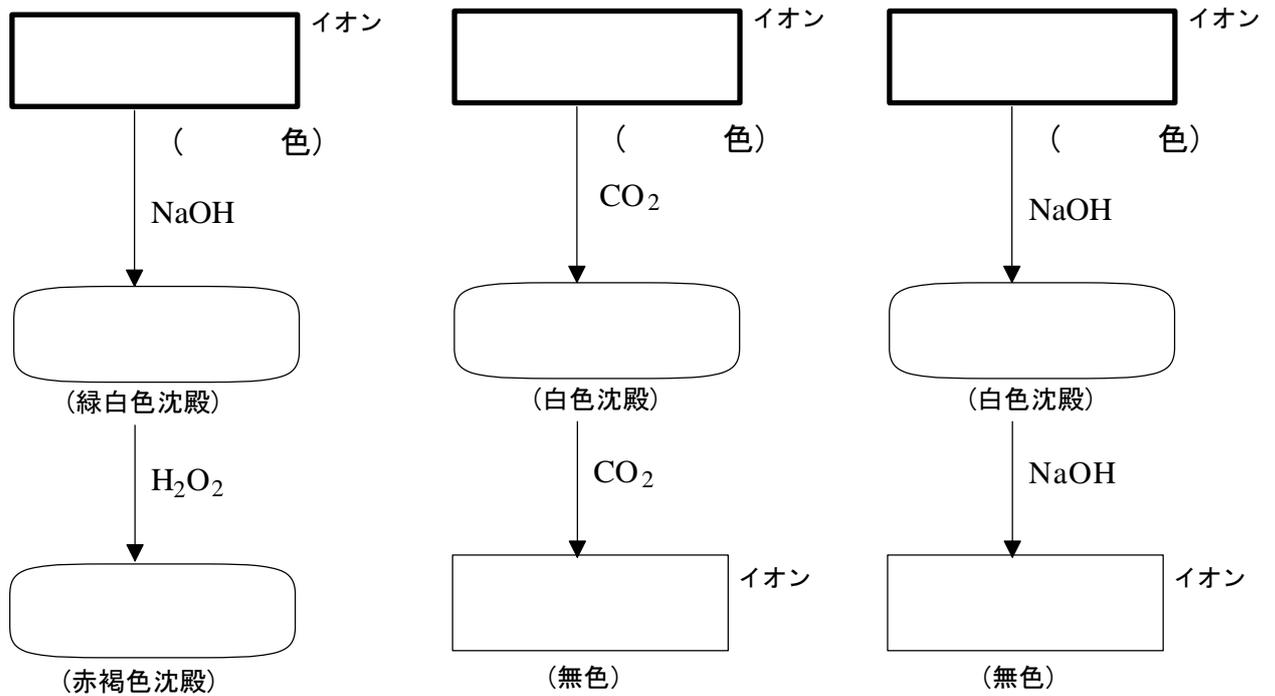
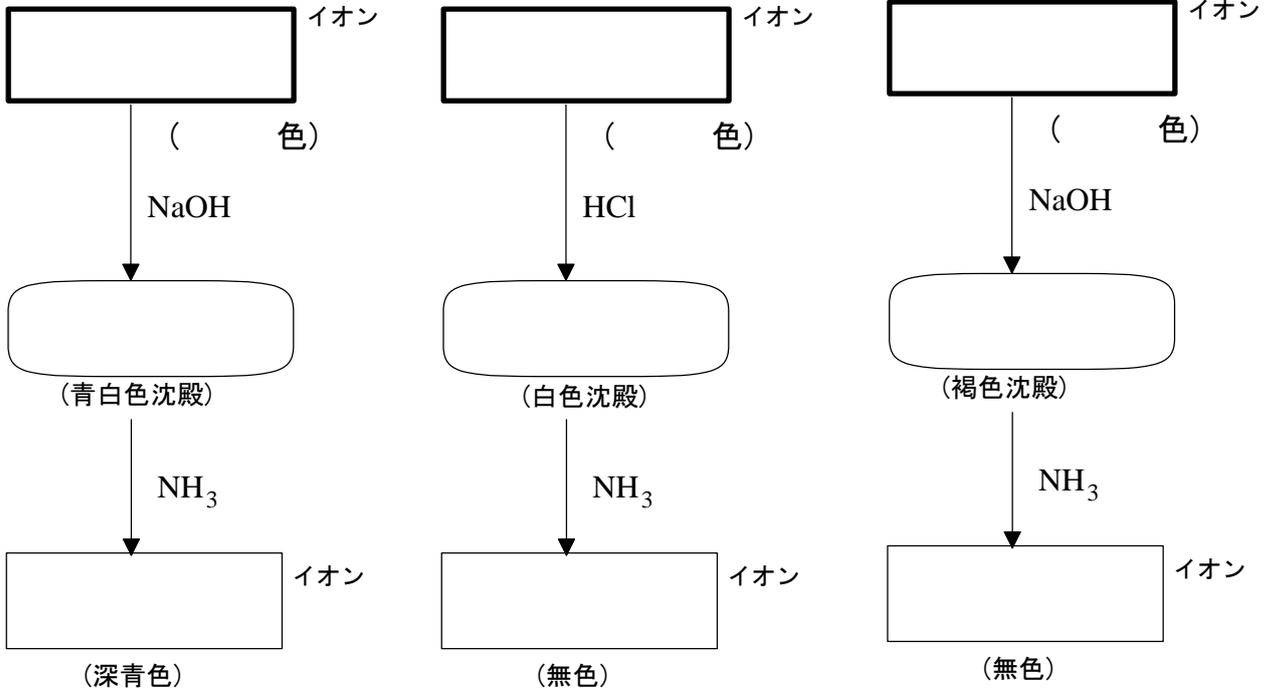
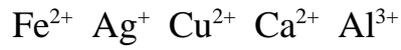


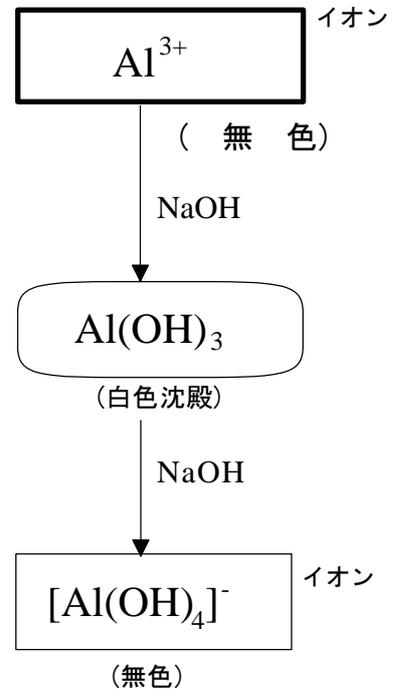
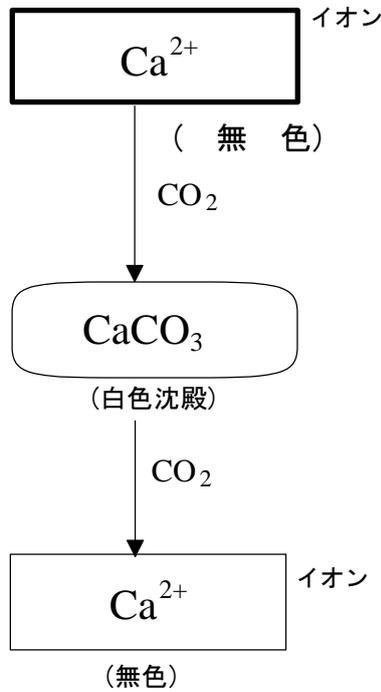
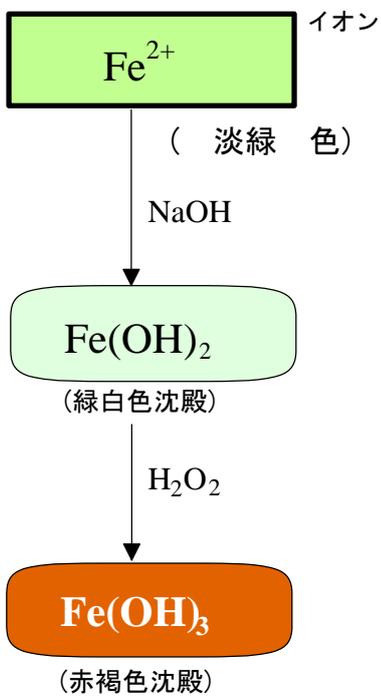
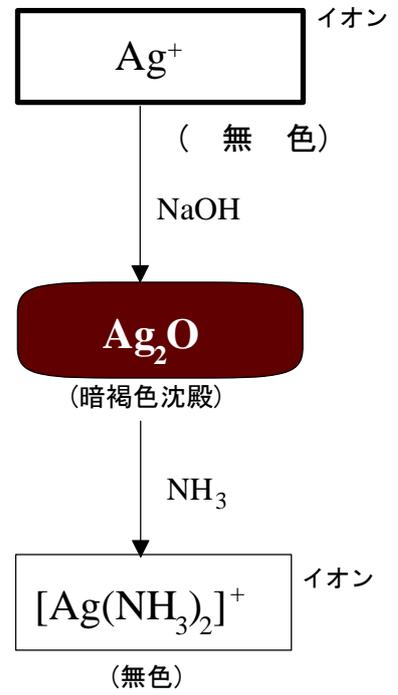
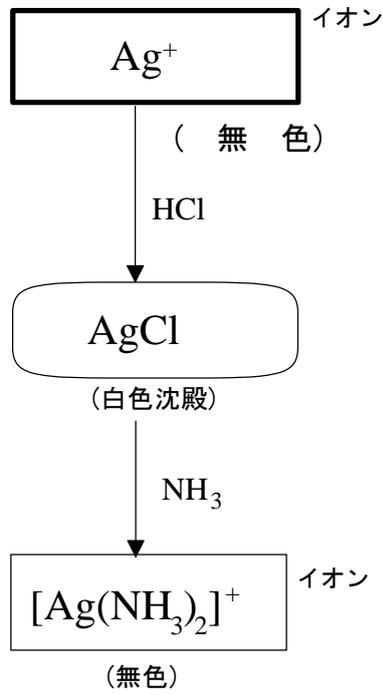
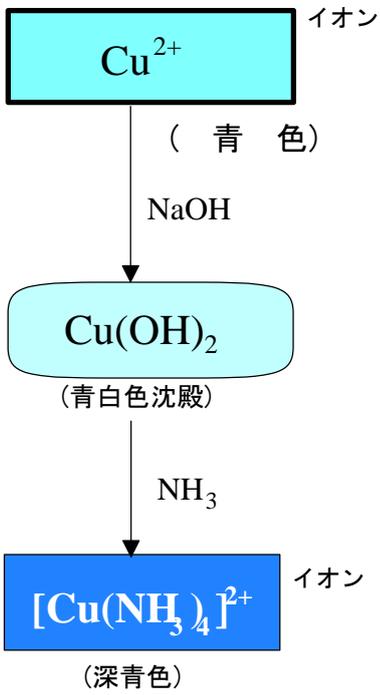
Pb は H よりイオン化傾向が大きいにもかかわらず、Pb が塩酸や硫酸に溶けないのは、このためである。

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。



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。

