



**ハロゲンの単体の色**

- F<sub>2</sub> : 淡黄色 (気体)  
Cl<sub>2</sub> : 黄緑色 (気体)  
Br<sub>2</sub> : 赤褐色 (液体)  
I<sub>2</sub> : 黒紫色 (固体)

**ハロゲン化物の沈殿の色**

- AgCl : 白色沈殿  
AgBr : 淡黄色沈殿  
AgI : 黄色沈殿  
PbCl<sub>2</sub> : 白色沈殿 (温水に溶ける)  
Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> : 白色沈殿  
Hg<sup>2+</sup> (Hg<sup>+</sup>-Hg<sup>+</sup>) と 2Cl<sup>-</sup> がイオン結合し、沈殿する。  
補足 : AgF (黄色固体) は水によく溶ける。

**硫酸塩の色**

- CaSO<sub>4</sub> : 白色沈殿  
BaSO<sub>4</sub> : 白色沈殿  
SrSO<sub>4</sub> : 白色沈殿  
PbSO<sub>4</sub> : 白色沈殿
- } アルカリ土類

**炭酸塩の色**

アルカリ金属以外の炭酸塩は水に不溶, もしくは難溶である。

**酸化物の色 (すべて水に不溶)**

- MnO<sub>2</sub> : 黒色  
FeO : 黒色  
Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> : 黒色  
Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> : 赤褐色  
CuO : 黒色  
Cu<sub>2</sub>O : 赤色  
ZnO : 白色  
Ag<sub>2</sub>O : 褐色

**水酸化物の色**

- 一般に沈殿物は白色  
Cr(OH)<sub>3</sub> : 灰緑色沈殿  
[Cr(OH)<sub>4</sub>]<sup>-</sup> : 緑色溶液  
Fe(OH)<sub>2</sub> : 緑白色沈殿  
Fe(OH)<sub>3</sub> : 赤褐色沈殿  
Cu(OH)<sub>2</sub> : 青白色沈殿

### クロム酸塩の色

$\text{BaCrO}_4$  : 黄色沈殿

$\text{PbCrO}_4$  : 黄色沈殿

$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  : 暗赤色 (あずき色) 沈殿

### 硫化物の色

一般に沈殿物は黒色

$\text{ZnS}$  : 白色 (中・塩基性)

$\text{MnS}$  : 薄桃色 (中・塩基性)

$\text{SnS}$  : 暗褐色 ( $\text{SnS}_2$  は黄色だが,  $\text{H}_2\text{S}$  の還元力のため生成しにくい)

$\text{CdS}$  : 黄色