

## 化学 覚えておきたい無機物質・炎色反応

～無機物質～

	化学式	名称	色	状態
1	AgCl	塩化銀	白色	沈殿
2	PbCl <sub>2</sub>	塩化鉛(II)	白色	沈殿
3	Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	塩化水銀(I)	白色	沈殿
4	BaSO <sub>4</sub>	硫酸バリウム	白色	沈殿
5	CaSO <sub>4</sub>	硫酸カルシウム	白色	沈殿
6	PbSO <sub>4</sub>	硫酸鉛(II)	白色	沈殿
7	SrSO <sub>4</sub>	硫酸ストロンチウム	白色	沈殿
8	CaCO <sub>3</sub>	炭酸カルシウム	白色	沈殿
9	BaCO <sub>3</sub>	炭酸バリウム	白色	沈殿
10	Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	クロム酸銀	褐色	沈殿
11	BaCrO <sub>4</sub>	クロム酸バリウム	黄色	沈殿
12	PbCrO <sub>4</sub>	クロム酸鉛	黄色	沈殿
13	Al(OH) <sub>3</sub>	水酸化アルミニウム	白色	ゼリー状沈殿
14	[Al(OH) <sub>4</sub> ] <sup>-</sup>	テトラヒドロキソアルミン酸イオン	無色	溶液
15	Zn(OH) <sub>2</sub>	水酸化亜鉛	白色	ゼリー状沈殿
16	[Zn(OH) <sub>4</sub> ] <sup>2-</sup>	テトラヒドロキソ亜鉛(II)酸イオン	無色	溶液
17	[Zn(NH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ] <sup>2+</sup>	テトラアンミン亜鉛(II)イオン	無色	溶液
18	Ag <sub>2</sub> O	酸化銀	暗褐色	沈殿
19	[Ag(NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] <sup>+</sup>	ジアミン銀(I)イオン	無色	溶液
20	Cu(OH) <sub>2</sub>	水酸化銅(II)	青白色	沈殿
21	[Cu(NH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ] <sup>2+</sup>	テトラアンミン銅(II)イオン	深青色	溶液
22	Fe <sup>2+</sup>	鉄(II)イオン	淡緑色	溶液
23	Fe(OH) <sub>2</sub>	水酸化鉄(II)	緑白色	沈殿
24	Fe <sup>3+</sup>	鉄(III)イオン	黄褐色	溶液
25	Fe(OH) <sub>3</sub>	水酸化鉄(III)	赤褐色	沈殿
26	AgF	フッ化銀	無色	溶液
27	AgCl	塩化銀	白色	沈殿
28	AgBr	臭化銀	淡黄色	沈殿
29	AgI	ヨウ化銀	黄色	沈殿
30	ZnS	硫化亜鉛	白色	沈殿※

31	FeS	硫化鉄(Ⅱ)	黒色	沈殿※
32	MnS	硫化マンガン(Ⅱ)	桃色	沈殿※
33	PbS	硫化鉛(Ⅱ)	黒色	沈殿
34	CuS	硫化銅(Ⅱ)	黒色	沈殿
35	Ag <sub>2</sub> S	硫化銀	黒色	沈殿
36	F <sub>2</sub>	フッ素	淡黄色	気体
37	Cl <sub>2</sub>	塩素	黄緑色	気体
38	Br <sub>2</sub>	臭素	赤褐色	液体
39	I <sub>2</sub>	ヨウ素	黒紫色	個体
40	O <sub>3</sub>	オゾン	淡青色	気体
41	NO <sub>2</sub>	二酸化窒素	赤褐色	気体

※中性・塩基性条件のみで沈殿

～炎色反応～

Li <sup>+</sup>	赤色
Na <sup>+</sup>	黄色
K <sup>+</sup>	紫色
Ca <sup>2+</sup>	橙色
Sr <sup>2+</sup>	紅色
Ba <sup>2+</sup>	黄緑色
Cu <sup>2+</sup>	青緑色