

表 1 沈殿生成表

	(aq)	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	DiOH ⁻	ConOH ⁻	DiNH ₃	ConNH ₃	S ²⁻ (B,N)	S ²⁻ (A)	CO ₃ ²⁻ *1	CrO ₄ ²⁻	others
K ⁺												
Na ⁺												
Ca ²⁺			CaSO ₄ ^{*2}							CaCO ₃		
Ba ²⁺			BaSO ₄							BaCO ₃	BaCrO ₄	黄
Mg ²⁺				Mg(OH) ₂			MgCO ₃		
Al ³⁺				Al(OH) ₃ 白ゲル	[Al(OH) ₄] ⁻	Al(OH) ₃	...	Al(OH) ₃ ^{*3}		沈		
Zn ²⁺ *4				Zn(OH) ₂	[Zn(OH) ₂]	Zn(OH) ₂	[Zn(NH ₃) ₂] ⁺	ZnS 白		沈		
Fe ²⁺	淡緑			Fe(OH) ₂ 緑白	FeS 黒		沈		*5
Fe ³⁺	黄褐			Fe(OH) ₃ 赤褐	FeS		沈		*6
Sn ²⁺				Sn(OH) ₂	[Sn(OH) ₄] ²⁻	Sn(OH) ₂	...	SnS	SnS	沈		
Pb ²⁺		PbCl ₂ ^{*7}	PbSO ₄	Pb(OH) ₂	[Pb(OH) ₄] ²⁻	Pb(OH) ₂	...	PbS 暗褐	PbS	沈	PbCrO ₄	
Cu ²⁺	青			Cu(OH) ₂ ^{*8} 青白ゲル	[Cu(NH ₃) ₄] ²⁺ 深青	CuS	CuS	沈		
Ag ²⁺		AgCl ^{*9}		Ag ₂ O 暗褐	[Ag(NH ₃) ₂] ⁺	Ag ₂ S	Ag ₂ S	沈	Ag ₂ CrO ₄	

表 2 鉄イオンの反応

	[Fe(CN) ₆] ⁴⁻	[Fe(CN) ₆] ³⁻	KSCN
Fe ²⁺	KFe[Fe(CN) ₆]・H ₂ O 青白	Fe ₄ [Fe(CN) ₆] ₃ 濃青色 ^{*10}	
Fe ³⁺	Fe ₄ [Fe(CN) ₆] ₃ 濃青色	(褐色)	[Fe(SCN) _n] ³⁻ⁿ (n=1 ~ 6) 血赤 ^{*11}