

# 金属イオンの検出と確認

金属イオン 加える試薬		銀イオンAg <sup>+</sup> ( )色	銅(Ⅱ)イオンCu <sup>2+</sup> ( )色	鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup> ( )色	鉄(Ⅱ)イオンFe <sup>2+</sup> ( )色	鉄(Ⅲ)イオンFe <sup>3+</sup> ( )色	亜鉛イオンZn <sup>2+</sup> ( )色	アルミニウムイオンAl <sup>3+</sup> ( )色	カルシウムイオンCa <sup>2+</sup> ( )色	ナトリウムイオンNa <sup>+</sup> ( )色
HCl										
H <sub>2</sub> S	酸性									
	塩基性									
NaOHaq	少量									
	過剰量									
NH <sub>3</sub> aq	少量									
	過剰量									

その他	銀イオンAg <sup>+</sup> <small>(ハロゲン化銀)</small>		鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup>	鉄(Ⅱ)イオンFe <sup>2+</sup>	鉄(Ⅲ)イオンFe <sup>3+</sup>	バリウムイオンBa <sup>2+</sup>	カルシウムイオンCa <sup>2+</sup>	硫化物イオンS <sup>2-</sup>	炎色反応
	+Cl <sup>-</sup>	+CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+ヘキサシアニド鉄(Ⅱ)酸 カリウム水溶液	+ヘキサシアニド鉄(Ⅱ)酸 カリウム水溶液	+CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	+CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	+Mn <sup>2+</sup>	Li <sup>+</sup>
	+I <sup>-</sup>		+CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+ヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸 カリウム水溶液	+ヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸 カリウム水溶液	+SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+Co <sup>2+</sup>	K <sup>+</sup>
	+Br <sup>-</sup>			+チオシアン酸カリウム 水溶液 KSCN	+チオシアン酸カリウム 水溶液 KSCN			+Cd <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>
									Ca <sup>2+</sup>
									Sr <sup>2+</sup>
									Ba <sup>2+</sup>