

Chapter 1 沉澱性質補充

沉澱表：斜體表示微溶

皆可溶	$\text{IA}^+, \text{NH}_4^+, \text{H}^+, \text{NO}_3^-, \text{ClO}_4^-$	
大部分可溶	$\text{Cl}^-, \text{Br}^-, \text{I}^-$	$\text{Hg}_2^{2+}, \text{Cu}^+, \text{Pb}^{2+}, \text{Ag}^+, \text{Tl}^+$
	SO_4^{2-}	$\text{Ca}^{2+}, \text{Sr}^{2+}, \text{Ba}^{2+}, \text{Pb}^{2+}, \text{Ag}^+$
	CrO_4^{2-}	$\text{Ca}^{2+}, \text{Sr}^{2+}, \text{Ba}^{2+}, \text{Pb}^{2+}, \text{Ag}^+, \text{Cu}^{2+}$
	CH_3COO^-	Ag^+
大部分難溶	OH^-	$\text{Ca}^{2+}, \text{Ba}^{2+}, \text{Sr}^{2+}, \text{Tl}^+$
	S^{2+}	IIA^{2+}
	$\text{CO}_3^{2-}, \text{SO}_3^{2-}, \text{PO}_4^{2-}$	除「皆可溶」外都難溶
	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	$\text{Be}^{2+}, \text{Mg}^{2+}$
	F^-	$\text{Be}^{2+}, \text{Ag}^+$

兩性元素：與強酸、強鹼反應成離子

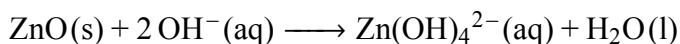
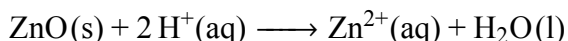
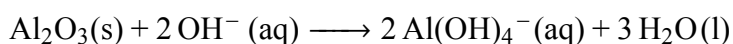
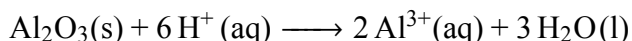
Sn, Be, Cr, Al, Pb, Zn, Ga

兩性氧化物、兩性氫氧化物：溶於強酸、強鹼，但於水中沉澱

類金屬氧化物： BeO 、 Al_2O_3 、 Ga_2O_3 、 GeO 、 GeO_2 、 SnO 、 SnO_2 、 PbO 、 PbO_2 、 As_2O_3 、 Sb_2O_3 、 TeO_2

過度金屬氧化物： V_2O_5 、 VO_2 、 Cr_2O_3 、 CuO 、 ZnO

以常見的 Al、Zn 的氧化物為例：



溶於濃氨水形成氨錯離子： Co^{2+} 、 Ni^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Zn^{2+} 、 Ag^+ 、 Cr^{3+} 、 Cd^{2+}

