

常见沉淀物的PH值(一)

(1) 金属氧化物沉淀物的PH(包括形成氢氧配离子的大约值)

氢氧化物	开始沉淀时的PH		沉淀完全时PH(残留离子浓度 $<10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$)	沉淀开始溶解的PH	沉淀完全溶解时的PH
	初浓度 $[\text{M}^{n+}]$				
	$1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$0.01 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$			
$\text{Sn}(\text{OH})_4$	0	0.5	1	13	15
$\text{TiO}(\text{OH})_2$	0	0.5	2.0	—	—
$\text{Sn}(\text{OH})_2$	0.9	2.1	4.7	10	13.5
$\text{ZrO}(\text{OH})_2$	1.3	2.3	3.8	—	—
HgO	1.3	2.4	5.0	11.5	—
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	1.5	2.3	4.1	14	—
$\text{Al}(\text{OH})_3$	3.3	4.0	5.2	7.8	10.8
$\text{Cr}(\text{OH})_3$	4.0	4.9	6.8	12	15
$\text{Be}(\text{OH})_2$	5.2	6.2	8.8	—	—
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	5.4	6.4	8.0	10.5	12~ 13

