

## 本文目录

- [氢氧化亚铁是什么颜色？](#)
- [氢氧化铁是什么颜色沉淀？](#)
- [氢氧化铁胶体的颜色？](#)
- [一氧化铁氢氧化铁生成什么颜色？](#)
- [氢氧化铁沉淀是什么颜色的？其中的铁是几价？](#)

## 氢氧化亚铁是什么颜色？

氢氧化亚铁是在常温常压下为白色固体，但极易被氧化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ，故多从绿色变为深绿色。氢氧化亚铁不易制得纯物，因 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 在空气中迅速被氧化，变成灰绿色，最后变成棕红色的氢氧化铁。 條萊垌頭

如将氢氧化亚铁在非氧化性气体气氛中（如 $\text{N}_2$ ， $\text{H}_2$ 等气体保护）过滤出来，再迅速喷射到空气中，会剧烈燃烧甚至爆炸。 萊垌頭條

## 氢氧化铁是什么颜色沉淀？

氢氧化铁是棕色沉淀。 萊垌頭條

氢氧化铁又名氢氧化高铁，化学式 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ，分子量106.87。棕色立方晶体或棕色絮凝沉淀。加热至 $500^\circ\text{C}$ 以上脱水变成三氧化二铁。不溶于水、乙醇和乙醚，新制得的易溶于无机酸和有机酸，放置陈化则难于溶解。与碳酸钠共熔可得铁酸钠。由硝酸铁或氯化铁与氨水反应生成沉淀而制得。 頭條萊垌

## 氢氧化铁胶体的颜色？

氢氧化铁的颜色是棕色或红褐色,为棕色或红褐色粉末或胶体,用来制颜料、药物,用作净水剂(胶体时),也可用来做砷的解毒药等。 萊垌頭條

氢氧化铁的化学式是 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ，为棕色或红褐色粉末或胶体，在一定条件下分散系为胶体。密度 $3.4 \sim 3.9\text{g}/\text{cm}^3$ 。具有两性但其碱性强于酸性，氢氧化铁不溶于无机酸和有机酸，可溶于热浓碱生成六羟基合铁酸三钠。 萊垌頭條

## 一氧化铁氢氧化铁生成什么颜色？

① $\text{FeO}$ ，氧化亚铁，存在形式：黑色（粉末）固体

② $\text{Fe}_2\text{O}_3$  , 氧化铁或三氧化二铁 , 萊垲頭條

红棕色粉末 , 别名 : 三氧化二铁、铁红 ( 铁锈主要成分 ) 、铁丹萊垲頭條

③ $\text{Fe}_3\text{O}_4$  , 四氧化三铁萊垲頭條

别名 : 磁性氧化铁、氧化铁黑、磁铁、磁石、吸铁石。具有磁性的黑色晶体萊垲頭條

④ $\text{Fe}(\text{OH})_2$ , 氢氧化亚铁, 白色固体頭條萊垲

⑤ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ , 氢氧化铁 , 棕色或红褐色粉末或深棕色絮状沉淀或胶体 , 垲頭條萊

氢氧化铁沉淀是什么颜色的? 其中的铁是几价 ?

氢氧化铁沉淀是棕褐色的 , 其中的铁是三价。氢氧化铁是一种红色沉淀物 , 它是 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 的构成部分 , 形成这种沉淀物时 , 其pH值必须大于4.5。这种沉淀物是由 $\text{Fe}^{2+}$ 和 $\text{OH}^-$ 结合而成的 , 在碱性条件下 ,  $\text{Fe}^{2+}$ 会发生氧化反应 , 形成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$  ; 在弱酸性条件下 , 氢氧化铁会被水中的 $\text{H}^+$ 所氧化 , 形成 $\text{Fe}^{3+}$  , 以此来说明氢氧化铁沉淀中的铁是三价的。