



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ir	銱	Iridium	77	192.2
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ² 4f ¹⁴ 5d ⁷	+8 ~ -3	2446 °C	4130 °C	2.2

歷史：

來自拉丁語 iris，意思是彩虹。Tennant 於 1803 年在用王水溶解粗鉑後留下的殘留物中發現了銱。銱這個名字是恰當的，因為它的鹽是高度著色的。

來源：

在沖積礦床中，銱在自然界中未與鉑和該族的其他金屬結合。它作為鎳礦工業的副產品回收。

特性：

銱是鉑族金屬，呈白色（類似於鉑），但略帶淡黃色。因為銱非常硬且脆，所以很難加工、成型或加工。它是已知的最耐腐蝕的金屬，用於製造巴黎的標準儀表桿，它是 90% 的鉑和 10% 的銱合金。這個米條在 1960 年被替換為基本的長度單位（見氫）。銱不受任何酸或王水的侵蝕，但會受到熔鹽（例如 NaCl 和 NaCN）的侵蝕。銱的比重等於鐵的比重。從空間晶格計算銱和鐵的密度分別為 22.65 和 22.61 g/cm³。這些值可能比確定哪種元素更重的實際物理測量值更可靠。

用途：

雖然它的主要用途是作為鉑的硬化劑，但銱也用於製造需要高溫的坩堝和設備。它也用於電接觸。該元素與鐵形成合金，用於製作自旋筆和羅盤軸承。

參考資訊：

1. <https://periodic.lanl.gov/list.shtml>
2. <https://ptable.com/?lang=zh-hant#%E6%80%A7%E8%B3%AA>
3. <http://www.chwa.com.tw/his/test/chemistry/48072/PeriodicTable/Index.html>

4. <https://chemistry.org.tw/> 中國化學會
5. <https://zh.wikipedia.org/zhtw/%E5%85%83%E7%B4%A0%E5%91%A8%E6%9C%9F%E8%A1%A8> 維基百科