



## 基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
In	銻	Indium	49	114.8
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Kr]5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>1</sup>	+3 ~ -5	156.6 °C	2072 °C	1.78

## 歷史：

來自其光譜中明亮的靛藍線。由 Reich 和 Richter 發現，後來分離出了這種金屬。直到 1924 年，這種元素的世界供應量為 1 克左右。它可能與白銀一樣豐富。自由世界現在每年生產大約 400 萬金衡盎司的銻。

## 來源：

銻最常與鋅材料結合，現在大多數商業銻都是從這些材料中獲得的；然而，它也存在於鐵、鉛和銅礦石中。

## 特性：

銻以超純形式提供。銻是一種非常柔軟的銀白色金屬，具有明亮的光澤。純金屬在彎曲時會發出尖銳的“哭聲”。它和鎂一樣潤濕玻璃。

## 用途：

它已在製造低熔點允許方面得到應用；允許 24% 的銻 - 76% 的鎂在室溫下為液態。它用於製造軸承合金、鍺晶體管、整流器、熱敏電阻和光電導體。它可以鍍在金屬上並蒸發到玻璃上，形成與銀製成的鏡子一樣好的鏡子，但更耐大氣腐蝕。

## 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%9>

[F%E8%A1%A8](#) 維基百科