



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Sb	銻	Antimony	51	121.76
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Kr]5s ² 4d ¹⁰ 5p ³	+5 ~ -3	630.63 °C	1635 °C	2.05

歷史：

來自希臘語 anti plus monos - “一種不單獨存在的金屬”。銻在化合物中被古人識別出來，並且在 17 世紀初甚至可能更早的時候就被稱為金屬。

來源：

銻並不豐富，但存在於 100 多種礦物中。它有時在本地被發現，但更常見的是它以硫化物輝銻礦的形式被發現。

特性：

銻是熱和電的不良導體。銻及其許多化合物是有毒的。

用途：

銻正在半導體技術中用於製造紅外探測器、二極管和霍爾效應設備。它大大提高了鉛的硬度和機械強度。電池、減摩合金、活字金屬、小型武器和曳光彈、電纜護套和次要產品使用了生產的金屬的一半左右。佔另一半的化合物是氧化物、硫化物、銻酸鈉和三氯化銻。這些用於製造防火化合物、油漆陶瓷搪瓷、玻璃和陶器。

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