



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Rh	銠	Rhodium	45	102.9
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Kr]5s ¹ 4d ⁸	+6 ~ -3	1964 °C	3695 °C	2.28

歷史：

來自希臘語 rhodon，玫瑰。Wollaston 於 1803 年至 1804 年間在他推測是從南美洲獲得的粗鉑礦中發現了銠。

來源：

銠與其他鉑金屬天然存在於烏拉爾河沙以及北美和南美。在安大略省薩德伯里地區的銅鎳硫化物區也發現了其他鉑金屬。儘管那裡出現的數量非常少，但經過處理的大量鎳使得回收在商業上是可行的。世界每年的銠產量只有七八噸。

特性：

這種金屬是銀白色的，在紅熱下在空氣中慢慢變成三氧化二銠。在更高的溫度下，它會轉換回元素。銠比鉑具有更高的熔點和更低的密度。它具有高反光性、堅硬且耐用。

用途：

銠的主要用途是作為硬化鉑和鈱的合金劑。此類合金用於熔爐繞組、熱電偶元件、玻璃纖維生產用套管、飛機火花塞電極和實驗室坩堝。由於它具有低電阻、低且穩定的接觸電阻以及高度耐腐蝕性，因此可用作電接觸材料。通過電鍍或蒸發生產的鍍銠非常堅硬，用於光學儀器。銠還用於珠寶、裝飾和催化劑。

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