



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Cs	銫	Cesium	55	132.9
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ¹	+1	28.5 °C	671 °C	0.79

歷史：

來自拉丁詞 *caesius*，天藍色。1860 年，本生和基爾霍夫在塗爾幹的礦泉水中用光譜法發現了銫。

來源：

銫是一種鹼金屬，存在於鋰雲母、*pollucte*（鋁和銫的水合矽酸鹽）和其他來源中。世界上最豐富的銫資源之一位於馬尼托巴省的伯尼克湖。據估計，這些礦床含有 300,000 噸銫榴石，平均含 20% 的銫。它可以通過熔融氰化物的電解和許多其他方法來分離。可以通過疊氮化銫的熱分解來製備非常純、不含氣體的銫。

特性：

這種金屬的特徵是光譜包含兩條藍色亮線以及其他幾條紅色、黃色和綠色波長的線。它呈銀白色，質地柔軟，富有延展性。它是最具正電性和鹼性最強的元素。銫、銻和汞是僅有的三種在室溫下呈液態的金屬。銫與冷水發生爆炸性反應，並在 -116C 以上的溫度下與冰發生反應。已知最強的鹼氫氧化銫會腐蝕玻璃。

用途：

由於它對氧具有很強的親和力，因此金屬被用作電子管中的“吸氣劑”。它還用於光電電池，以及某些有機化合物氫化的催化劑。這種金屬最近在離子推進系統中得到了應用。銫用於原子鐘，300 年精確到 5 秒。其主要化合物是氯化物和硝酸鹽。

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