



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ba	鋇	Barium	56	137.3
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ²	+2	727 °C	1845 °C	0.89

歷史：

源自希臘語 *barys*，重的。1774 年，Scheele 將鋇石與石灰區分開來；該元素於 1808 年由 Humphrey Davy 爵士發現。

來源：

它僅與其他元素結合，主要與硫酸鹽和碳酸鹽結合，並通過氯化物的電解製備。

特性：

鋇是一種金屬元素，質地柔軟，純淨時呈銀白色；它屬於鹼土金屬族，化學性質類似於鈣。金屬很容易氧化，應保存在石油或其他合適的無氧液體中以排除空氣。遇水或醇分解。

用途：

這種金屬在真空管中用作“吸氣劑”。最重要的化合物是過氧化物、氯化物、硫酸鹽、碳酸鹽、硝酸鹽和氯酸鹽。立德粉是一種含有硫酸鋇和硫化鋅的顏料，具有良好的遮蓋力，在硫化物存在下不會變暗。作為永久白色的硫酸鹽也用於油漆、X 射線診斷工作和玻璃製造。重晶石廣泛用作油井鑽井液的稱重劑，並用於製造橡膠。碳酸鹽被用作老鼠藥，而硝酸鹽和氯酸鹽在煙火中賦予顏色。不純的硫化物在光照下會發出磷光。所有溶於水或酸的鋇化合物都是有毒的。天然存在的鋇是七種穩定同位素的混合物。已知存在其他 22 種放射性同位素。

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