



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Pb	鉛	Lead	82	207.2
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ²	+4 ~ -4	327.46 °C	1749 °C	2.33

歷史：

久負盛名，在出埃及記中提到。煉金術士認為鉛是最古老的金屬，與土星有關。天然鉛存在於自然界中，但很少見。

來源：

鉛主要通過焙燒工藝從方鉛礦 (PbS) 中獲得。角鉛礦、白鉛礦和鉛礦是其他常見的鉛礦物。

特性：

鉛是一種具有明亮光澤的藍白色金屬。它非常柔軟，延展性強，延展性好，並且是不良的電導體。它非常耐腐蝕；帶有羅馬皇帝徽章的鉛管用作浴室的排水管，至今仍在使用。它用於腐蝕性液體（如硫酸）的容器，並且可以通過添加少量錒或其他金屬來增韌。

用途：

這種金屬作為吸音器非常有效，被用作 X 射線設備和核反應堆周圍的輻射屏蔽，並用於吸收振動。鉛白、鹼式碳酸鹽、昇華白鉛、鉻黃和其他鉛化合物廣泛用於油漆中，儘管近年來鉛在油漆中的使用已大幅減少，以消除或減少對健康的危害。氧化鉛用於生產用於消色差透鏡的高折射率的精細“水晶玻璃”和“火石玻璃”。硝酸鹽和醋酸鹽是可溶性鹽。鉛鹽如砷酸鉛曾被用作殺蟲劑，但近年來它們的使用實際上已被淘汰，取而代之的是危害較小的有機化合物。

參考資訊：

- <https://periodic.lanl.gov/list.shtml>
- <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