



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ca	鈣	Calcium	20	40.08
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ar]4s ²	+2	842 °C	1484 °C	1.0

歷史：

來自拉丁詞 *calx*，石灰。雖然石灰是由羅馬人在一世紀以 *calx* 的名稱製備的，但直到 1808 年才發現這種金屬。在得知 Berzelius 和 Pontin 通過在水銀中電解石灰製備鈣汞齊後，Davy 能夠分離出不純的金屬。

來源：

鈣是一種金屬元素，在地殼中含量第五，佔地殼的 3% 以上。它是葉子、骨頭、牙齒和貝殼的重要組成部分。在自然界中從未發現過未結合的元素，它以石灰石、石膏和螢石的形式大量存在。磷灰石是鈣的氟磷酸鹽或氯磷酸鹽。

特性：

這種金屬呈銀色，相當堅硬，是通過電解熔融氯化物和氟化鈣（以降低熔點）製備的。在化學上它是鹼土元素之一；在空氣中易形成一層白色的氮化物塗層，遇水反應，燃燒呈黃紅色火焰。

用途：

該金屬在製取鈦、鈾、鋳等其他金屬時用作還原劑，用作各種黑色和有色合金的脫氧劑、脫硫劑或脫碳劑。還用作鋁、鈹、銅、鉛、鎂合金的合金化劑，真空管中殘留氣體的“吸氣劑”等。

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