



## 基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Li	鋰	Lithium	3	6.941
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[He]2s <sup>1</sup>	+1	180.5 °C	1330 °C	0.98

## 歷史：

來自希臘語 lithos，石頭。1817 年由 Arfvedson 發現。鋰是所有金屬中最輕的，密度只有水的一半左右。

## 來源：

它不會在自然界中自由發生；結合起來，它在幾乎所有火成岩和許多礦泉中都以小單位形式存在。鋰雲母、鋰輝石、透鋰長石和鋰輝石是含有它的較重要的礦物。目前正在從加利福尼亞州塞爾斯湖和內華達州的鹼水中回收鋰。在北卡羅來納州發現了大量 quadramene 礦床。該金屬由熔融氯化物電解生產。鋰的外觀呈銀色，很像 Na、K 和鹼金屬系列的其他成員。它與水反應，但不如鈉反應劇烈。鋰賦予火焰美麗的深紅色，但當金屬強烈燃燒時，火焰呈耀眼的白色。

## 用途：

二戰以來，鋰金屬及其化合物的產量大大增加。由於金屬具有所有固體元素中最高的比熱，因此在傳熱應用中得到了應用；但是，它具有腐蝕性，需要特殊處理。該金屬已被用作合金劑，在有機化合物的合成中受到關注，並具有核應用。由於具有高電化學潛力，它被列為電池陽極材料的主要競爭者。鋰用於特種玻璃和陶瓷。帕洛瑪山 200 英寸望遠鏡的玻璃含有鋰作為次要成分。氯化鋰是已知吸濕性最強的材料之一，它與溴化鋰一起用於空調和工業乾燥系統。硬脂酸鋰用作通用的高溫潤滑劑。其他鋰化合物用於乾電池和蓄電池。碳酸鋰用於治療雙相情感障礙和其他精神疾病。

## 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