



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Cu	銅	copper	29	63.55
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ar]4s ¹ 3d ¹⁰	+4 ~ -2	1084.6 °C	2562 °C	1.90

歷史：

來自拉丁詞 *cuprum*，來自塞浦路斯島。據信，銅已經開採了 5,000 年。

來源：

銅偶爾會天然存在，存在於許多礦物中，例如赤銅礦、孔雀石、藍銅礦、黃銅礦和斑銅礦。在美國、智利、贊比亞、扎伊爾、秘魯和加拿大發現了大型銅礦床。最重要的銅礦石是硫化物、氧化物和碳酸鹽。從中可以通過熔煉、浸出和電解獲得銅。

特性：

銅呈紅色，呈現明亮的金屬光澤。它具有延展性、延展性，是熱和電的良好導體（導電性僅次於銀）。

用途：

電氣行業是銅的最大用戶之一。鐵的合金(黃銅和青銅)非常重要：所有美國硬幣都是銅合金，槍金屬也含有銅。銅被廣泛用作農業毒物和淨水除藻劑。銅化合物，如斐林溶液，廣泛用於糖的分析化學測試。

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%9>

[F%E8%A1%A8](#) 維基百科