



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Mg	鎂	magnesium	12	24.31
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ne]3s ²	+2	650 °C	1091 °C	1.31

歷史：

來自 Thessaly 的 Magnesia 區。鎂的化合物早已為人所知。Black 於 1755 年將鎂確認為一種元素。Davy 於 1808 年將其分離出來，Bussy 於 1831 年以相干形式製備了它。鎂是地殼中含量第八豐富的元素。它不會單獨出現，而是以菱鎂礦、白雲石和其他礦物的形式存在於大型礦床中。

來源：

主要通過電解從鹽水、井水和海水中提取的熔融氯化鎂獲得。

特性：

鎂是一種輕質、銀白色且相當堅韌的金屬。它在空氣中會輕微變色，細碎的鎂在空氣中加熱時很容易點燃，並燃燒出耀眼的白色火焰。

用途：

包括手電筒攝影、照明彈和煙火，包括燃燒彈。它比鋁輕三分之一，在合金中是飛機和導彈製造必不可少的材料。當用作合金劑時，該金屬可改善鋁的機械、製造和焊接特性。鎂用於生產鑄鐵中的球狀石墨，並用作常規推進劑的添加劑。

它還用作還原劑，用於從其鹽類生產純鈾和其他金屬。氫氧化物（氧化鎂乳）、氯化物、硫酸鹽（瀉鹽）和檸檬酸鹽用於醫藥。重燒菱鎂礦用於耐火用途，例如熔爐和轉爐中的磚和襯裡。

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