



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Pr	鐳	Praseodymium	59	140.9
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ² 4f ³	+5 ~ +2	935 °C	3130 °C	1.13

歷史：

來自希臘語 *prasios*，綠色和 *didymos*，雙胞胎。1841年 Mosander 從氧化鏷中提取出稀土 *didymia*；1879年，Lecoq de Boisbaudran 從從礦物 *samarskite* 中獲得的 *didymia* 中分離出一個新的地球，*samarium*。六年後，即 1885 年，馮·韋爾斯巴赫 (von Welsbach) 將氧化鐳分離為另外兩種氧化鐳氧化鐳和氧化釹，它們產生了不同顏色的鹽。與其他稀土元素一樣，溶液中這些元素的化合物具有獨特的尖銳光譜吸收帶或線，其中一些只有幾埃寬。

來源：

該元素與其他稀土元素一起存在於多種礦物中。獨居石和氟碳鈾礦是稀土金屬的兩個主要商業來源。它是在 1931 年以相對純淨的形式製備的。

特性：

鐳柔軟、呈銀色、具有延展性和延展性。它在空氣中比鎳、鏷、鈾或釹更耐腐蝕，但它確實會形成一種綠色氧化物塗層，當暴露在空氣中時會脫落。與其他稀土金屬一樣，應將其保存在輕質礦物油中或用塑料密封。

用途：

用於製造打火機的稀土金屬含有約 5% 的鐳金屬。稀土氧化物，包括 Pr₂O₃，是已知的最難熔物質之一。與其他稀土一樣，它被廣泛用作電影工業用於演播室照明和投影的碳弧的核心材料。鐳鹽用於給玻璃和搪瓷上色；當與某些其他材料混合時，鐳會在玻璃中產生強烈且異常乾淨的黃色。鐳玻璃是焊工護目鏡的著色劑，鐳是其中的一種成分。

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