



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Tb	鐳	Terbium	65	158.9
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s ² 4f ⁹	+4 ~ +1	1356 °C	3123 °C	N/A

歷史：

1843 年由 Mosander 發現。鐳是鑷系元素或“稀土”元素族的一員。它存在於矽藻土、矽軋和其他礦物以及其他稀土元素中。它在商業上從獨居石中回收，其中它的含量為 0.03%，從磷鉍礦和黑輝石（一種含有 1% 或更多氧化鐳的複合氧化物）中回收。

來源：

隨著用於分離稀土元素的離子交換技術的發展，鐳僅在最近幾年才被分離出來。與其他稀土金屬一樣，它可以通過在鉍坩堝中用鈣金屬還原無水氯化物或氟化物來生產。鈣和鉍雜質可以通過真空重熔去除。

特性：

鐳在空氣中相當穩定。它是一種銀灰色金屬，具有延展性、延展性和柔軟性，可以用刀切割。存在兩種晶體變體，轉變溫度為 1289°C。識別出原子質量在 145 到 165 之間的 21 個同位素。氧化物是巧克力色或深栗色。

用途：

硼酸鈉鐳用於固態器件。它可以與 ZrO₂ 一起用作高溫運行的燃料電池的晶體穩定劑。幾乎沒有發現其他用途。

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