



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Md	鐳	Mendelevium	101	258
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Rn]7s ² 5f ¹³	+2 ~ +3	827	N/A	1.3

歷史：

鐳以德米特里·門捷列夫的名字命名。它是已發現的錒系元素中的第九種超鈾元素。1955年初，Ghiorso、Harvey、Choppin、Thompson 和 Seaborg 在伯克利 60 英寸迴旋加速器中用氦離子轟擊同位素 253E 時首次發現了它。產生的同位素是 256Md，半衰期為 76 分鐘。第一次鑑定的值得注意之處在於 256Md 是在一次一個原子的基礎上合成的。

來源：

用氦核轟擊鍍原子可製得鐳。

特性：

實驗似乎表明，該元素除了具有三正（III）氧化態之外，還具有中等穩定的二正（II）氧化態，這是錒系元素的特徵。

用途：

256Md 已被用來闡明鐳在水溶液中的一些化學性質。

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