



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ds	鐳	Darmstadtium	110	281
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
$[Rn]7s^25f^{14}6d^8$	+8 ~ +2	N/A	N/A	N/A

歷史：

1994年11月9日下午4點39分，第一個原子序數為110的原子在德國達姆施塔特的 Gesellschaft Fur Schwerionenforschung (GSI)被檢測到。在許多天的時間內，必須將數十億個鎳原子發射到鉛靶，以產生和識別元素110的單個原子。鎳-鉛碰撞中產生的原子由速度過濾器選擇，然後在檢測器系統中捕獲，測量它們的衰變。發射的氦核的能量用於識別原子”（新聞稿）。人們僅發現該元素的壽命不到 1/1000 秒。預計很快就會開發出更重的 110 號元素，它可能更穩定，壽命也稍長一些。

來源：

將鎳和鉛原子熔合在一起而產生的。

特性：

鐳的同族元素從上到下高價態越來越穩定，因此鐳可能會形成穩定的六氟化物 DsF_6 以及 DsF_5 和 DsF_4 和三氧化物 DsO_3 。鹵素應該能夠與鐳形成四鹵化物， $DsCl_4$ 、 $DsBr_4$ 和 DsI_4 。和其他 10 族元素一樣，鐳預計可以有較高的硬度和催化性。

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