



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Hs	鐳	Hassium	108	270
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
$[Rn]7s^2[3]5f^{14}6d^6$	+8 ~ +2	N/A	N/A	N/A

歷史：

它的名字是拉丁語 "Hassias"，意思是 "赫斯"，來自德國國家。1984 年由德國達姆施塔特 GSI 的 Peter Armbruster、Gottfried Munzenber 及其同事發現。

來源：

以 ^{58}Fe 原子核撞擊鉛目標體，製造出 3 個 ^{265}Hs 原子。

特性：

鐳預計為過渡金屬中 6d 系的第 5 個元素及 8 族中最重的元素，在週期表中位於鐵、鈥和鉕之下。該族中的後兩個元素表現出的氧化態為+8，而這種氧化態在族中越到下方越為穩定。因此鐳的氧化態應為+8。鉕同時還有穩定的+5、+4 及 +3 態，其中+4 態最為穩定。而鈥則同時有+6、+5 及+3 態，當中+3 態最為穩定。鐳也因此預計擁有穩定的低氧化態。

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