



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Nh	鉈	Nihonium	113	286
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ¹	+5 ~ -1	430°C	1130°C	N/A

歷史：

2016年11月28日，113號元素被命名為“nihium”，符號為Nh。這個名字是由日本理化學研究所仁科加速器科學中心的發現者提出的。這個名字的意思是“旭日之國”，源自“Nihon”一詞，在日語中意為“日本”。

來源：

2003年8月，科學家在鎊的衰變產物中首次探測到鉈。

特性：

鉈的化學特性從鉈的特性中推算出來。因此，它應該會形成 Nh₂O、NhF、NhCl、NhBr 和 NHI。但如果能達到+III態，鉈則應只能形成 Nh₂O₃ 和 NhF₃。7p軌域的自旋-軌道分離可能會使-1態也較穩定，類似於 Au(-1)（金化物）。

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