



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Bh	鉍	Bohrium	107	270
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
$[Rn]7s^2[1]^{[2]}5f^{14}6d^5$	+7 ~ +3	N/A	N/A	N/A

歷史：

1976 年，杜布納的蘇聯科學家宣布，他們通過用 ^{54}Cr 重核轟擊 ^{204}Bi 合成了 107 號元素。報導稱，1975 年的實驗讓科學家們“瞥見”了這種新元素 2/1000 秒。使用塗有一層薄薄的鉍金屬的快速旋轉的圓柱體作為靶子。它受到切向發射的 ^{54}Cr 離子流的轟擊。達姆施塔特重離子研究實驗室的一組西德物理學家證實了 107 號元素的存在，他們創建並鑑定了 107 號元素的六個原子核。

來源：

鉍等超重元素的合成方法是將兩種較輕的元素通過粒子加速器相互高速撞擊，並以此產生核融合反應。

特性：

鉍預計是元素週期表中 6d 系過渡金屬的第四個元素，也是 7 族元素中最重的一個，位於錳、鎢和錒之下。該族的所有元素都擁有明顯的+7 氧化態，其穩定性隨著質量的增加而提升。因此鉍也預計會有穩定的+7 態。鎢同時也有穩定的+4 態，而錒擁有穩定的+4 和+3 態。鉍也有可能擁有這些較低的氧化態。

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