



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Rg	銻	Roentgenium	111	282
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁹	+5 ~ -1	N/A	N/A	N/A

歷史：

1994 年由達姆施塔特的 Gesellschaft Schwerionenforschung (GSI) 發現。S. Hofmann、V. Ninov、F.P. 的研究小組 Hessberger、P. Armbruster、H. Folger、G. Munzenberg、H.J. Schott 等。

來源：

在線性加速器內利用鎳-64 轟擊鈹-209 而合成的。

特性：

銻預計將是 6d 系過渡金屬的第 9 個成員，屬於週期表中 11 族 (IB) 最重的成員，位於銅、銀和金的下面。每個 11 族元素的穩定氧化態都不同：銅形成穩定的+2 態，銀則主要形成銀(I)，金則主要形成金(III)。銅(I)和銀(II)比較少見。因此，銻預計主要形成穩定的+3 態。由於相對論效應，金也形成-1 穩定氧化態，銻可能也這樣做。

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