



## 基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Fl	鈇	Flerovium	114	289
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Rn] 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup>	+6 ~ +1	N/A	-60°C	N/A

## 歷史：

Flerovium 具有放射性，符號為 Fl，原子序數為 114。該元素以俄羅斯物理學家 Georgy Flyorov 的名字命名，他在俄羅斯杜布納創立了聯合核研究所，並於 1999 年首次發現該元素。114 號元素的半衰期為 30 秒，比 112 號元素的半衰期長得多。這是預計在 114 號元素周圍出現的“穩定島”的證據（其中質子和中子的組合將形成穩定的結構）。

## 來源：

將含有 48Ca 的光束瞄準 244Pu 靶以製造該原子。

## 特性：

鈇的化學特性應與鉛相近，能形成 FlO、FlF<sub>2</sub>、FlCl<sub>2</sub>、FlBr<sub>2</sub> 和 FlI<sub>2</sub>。如果其+IV 態能夠進行化學反應，它將只能形成 FlO<sub>2</sub> 和 FlF<sub>4</sub>。它也有可能形成混合氧化物 Fl<sub>3</sub>O<sub>4</sub>，類似於 Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>。一些研究指出鈇的化學特性可能和惰性氣體氦更接近。

## 用途：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