



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Br	溴	Bromine	35	79.90
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ar]4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁵	+5 ~ -1	-7.2 °C	58.8 °C	2.96

歷史：

來自希臘語 bromos，惡臭。巴拉德於 1826 年發現，但直到 1860 年才大量製備。

來源：

作為鹵素族的一員，溴是從密歇根州和阿肯色州的天然鹽水中提取的。今天從海水中提取了一些溴，其中僅含有約 85 ppm。

特性：

溴是唯一的非金屬液態元素。它是一種重質、易流動的紅棕色液體，在室溫下易揮發成紅色蒸氣，帶有強烈難聞的氣味，類似氯氣，對眼睛和喉嚨有強烈的刺激作用；易溶於水或二硫化碳，呈紅色溶液，活潑性低於氯，但高於碘。它很容易與許多元素結合併具有漂白作用；當灑在皮膚上時，會產生疼痛的瘡。它存在嚴重的健康危害，處理時應採取最大限度的安全預防措施。

用途：

溴用於製造熏蒸劑、防火劑、淨水化合物、染料、藥物、消毒劑、攝影用無機溴化物等。有機溴化物也很重要。

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%9>

[F%E8%A1%A8](#) 維基百科