



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ar	氬	Argon	18	39.95
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ne]3s ² 3p ⁶	0	-189.34 °C	-185.85 °C	N/A

歷史：

源自希臘語 *argos*，不活躍。它在空氣中的存在於 1785 年被卡文迪什懷疑，並於 1894 年由羅利勳爵和威廉拉姆齊爵士發現。

來源：

這種氣體是通過分餾液態空氣製備的，因為大氣中含有 0.94% 的氬氣。火星大氣層含有 1.6% 的 ⁴⁰Ar 和 5 ppm 的 ³⁶Ar。

特性：

氬在水中的溶解度是氮的兩倍半，與氧氣的溶解度大致相同。氬氣無色無味，既是氣體又是液體。氬氣被認為是一種非常惰性的氣體，不知道會形成真正的化合物，就像氮氣、氫氣和氦氣一樣。

用途：

它用於電燈泡和熒光管中，壓力約為 400 Pa。以及填充光電管、輝光管等。氬氣還用作弧焊和切割的惰性氣體保護層，用作生產的保護層鈦和其他反應性元素，並作為生長矽和鍺晶體的保護氣氛。

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