



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ne	氖	Neon	10	20.18
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[He]2s ² 2p ⁶	0	-258.59 °C	-246.046 °C	N/A

歷史：

來自希臘語 neos，新。由 Ramsay 和 Travers 於 1898 年發現。氖是一種稀有的氣態元素，在大氣中的含量為 65,000 份空氣中的一份。它是通過液化空氣獲得的，並通過分餾與其他氣體分離。

特性：

在真空放電管中，霓虹燈發出橙紅色光。它的單位體積製冷量是液氦的 40 多倍，是液氫的 3 倍多。它緊湊、惰性，並且在滿足製冷要求時比氬氣便宜。在所有稀有氣體中，氖的放電在普通電壓和電流下最為強烈。

用途：

霓虹燈雖然在廣告招牌中佔了大頭，但在高壓指示燈、避雷器、波表管、電視管等方面也有霓虹燈的作用。氖氣和氬氣用於製造氣體激光器。液態氖現已上市，作為一種經濟的低溫製冷劑正在得到重要應用。

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