



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Cr	鉻	Chromium	24	52.00
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ar]3d ⁵ 4s ¹	+6 ~ -4	1907 °C	2671 °C	1.66

歷史：

來自希臘語 **chroma**，顏色。鉻是一種鋼灰色、有光澤、堅硬的金屬，需要高度拋光。1797年由法國人路易·尼古拉斯·沃奎蘭發現。

來源：

主要礦石是鉻鐵礦，產於津巴布韋、俄羅斯、新西蘭、土耳其、伊朗、阿爾巴尼亞、芬蘭、馬達加斯加民主共和國和菲律賓。這種金屬通常是通過用鋁還原氧化物來生產的。

特性：

鉻的所有化合物都是有色的。最重要的鉻酸鹽是鈉鹽和鉀鹽、重鉻酸鹽以及鉀和鉍鉻明礬。重鉻酸鹽在定量分析中用作氧化劑，也在鞣製皮革中使用。其他化合物具有工業價值；鉻酸鉛是鉻黃，是一種有價值的顏料。鉻化合物在紡織工業中用作媒染劑，在飛機和其他工業中用作陽極氧化鋁。

用途：

鉻用於硬化鋼、製造不銹鋼並形成許多有用的合金。它主要用於電鍍，以產生堅硬、美觀的表面並防止腐蝕。鉻使玻璃呈現翠綠色，並被廣泛用作催化劑。耐火材料工業使用鉻鐵礦來製造磚和型材，因為它具有高熔點、適度的熱膨脹和穩定的晶體結構。

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