



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Na	鈉	Sodium	11	22.99
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Ne]3s ¹	+1	97.8 °C	883 °C	0.93

歷史：

來自英文單詞 **soda**；中世紀拉丁語，**sodanum**：一種治療頭痛的藥物。鈉在化合物中的存在已久，戴維於 **1807** 年通過電解苛性鈉首次分離出鈉。

來源：

鈉在太陽和星星中的含量相當豐富。鈉的 **D** 線是太陽光譜中最突出的線之一。鈉是地球上第四豐富的元素，約佔地殼的 **2.6%**；它是最豐富的鹼金屬族。

現在通過電解絕對乾燥的熔融氯化鈉在商業上獲得。這種方法比幾年前使用的電解氫氧化鈉便宜得多。

特性：

與所有活性元素一樣，鈉在自然界中從未被發現是游離的。鈉是一種柔軟、明亮的銀色金屬，可以漂浮在水面上。在水中分解導致放出氫氣並形成氫氧化物。它可能會或可能不會在水中自燃，這取決於暴露在水中的氧化物和金屬的數量。它通常不會在低於 **115°C** 的溫度下在空氣中點燃。

用途：

金屬鈉對於製造酯類和製備有機化合物至關重要。該金屬可用於改善某些合金的結構、金屬除鏽和淨化熔融金屬。

鈉鉀合金 **NaK** 是一種重要的傳熱劑

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