



## 基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Sr	銦	Strontium	38	87.62
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Kr]5s <sup>2</sup>	+2	777 °C	1377 °C	0.95

## 歷史：

以蘇格蘭的一個小鎮 **Strontian** 命名。然而，戴維於 1808 年通過電解法將其分離出來，而阿代爾·克勞福德 (Adair Crawford) 於 1790 年發現了一種不同於其他銦礦物的新礦物（菱銦礦）。

## 來源：

銦主要以天青石和菱銦礦的形式存在。這種金屬可以通過電解與氯化鉀混合的熔融氯化物來製備，也可以通過在銦蒸出的溫度下在真空中用鋁還原氧化銦來製備。存在三種同素異形體形式的金屬，轉變點分別為 235 和 540°C。

## 特性：

銦比鈣軟，在水中分解更劇烈。380°C 以下不吸氫。應保存在煤油中以防止氧化。新切割的銦具有銀色外觀，但隨著氧化物的形成迅速變成淡黃色。細碎的金屬在空氣中自燃。揮發性銦鹽賦予火焰美麗的深紅色，這些鹽用於菸火和照明彈的生產。天然銦是四種穩定同位素的混合物。

## 用途：

除了醫學成像應用外，銦還用於生產鐵氧體磁鐵和提煉鋅。鈦酸銦是一種有趣的光學材料，因為它具有極高的折射率和大於金剛石的光學色散。它曾被用作寶石，但非常柔軟。

## 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