



## 基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Eu	鎔	Europium	63	151.96
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Xe]6s <sup>2</sup> 4f <sup>7</sup>	+3 ~ +1	826 °C	1529 °C	N/A

## 歷史：

以歐洲命名。1890年，Boisbaudran 從鈔-钆精礦中獲得了鹼性銻分，這些精礦具有鈔或钆無法解釋的火花譜線。這些線隨後被證明屬於鎔。鎔的發現通常歸功於 Demarcay，他在 1901 年以相當純淨的形式分離了稀土。直到最近幾年才分離出純金屬。

## 來源：

已通過光譜法在太陽和某些恆星中識別出鎔。現在已識別出 17 種同位素。鎔同位素是良好的中子吸收劑，正在研究用於核控制應用。

## 特性：

與除鏷以外的其他稀土金屬一樣，鎔在空氣中的燃燒溫度約為 150 至 180°C。鎔的硬度與鉛差不多，而且非常有延展性。它是最活潑的稀土金屬，在空氣中迅速氧化。它與水的反應類似於鈣。氟碳鎔礦和獨居石是含鎔的主要礦石。

## 用途：

摻鎔塑料已被用作激光材料。隨著離子交換技術和特殊工藝的發展，近年來金屬的成本已大大降低。

## 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