



基本資料：

元素符號	中文	英文	原子序	原子量
Ts	𫟩	Tennessine	117	294
電子組態	氧化價	熔點	沸點	電負度
[Rn] 7s ² 7p ⁵ 5f ¹⁴ 6d ¹⁰	+5 ~ -1	350–550 °C	610 °C	N/A

歷史：

2016年11月28日，117號元素被命名為 Tennessine，符號為(Ts)。美國田納西州地區是橡樹嶺國家實驗室、范德比爾特大學和田納西大學諾克斯維爾分校的所在地，它們都對超重元素研究做出了貢獻。

來源：

𫟩是一種放射性極強、極為不穩定的超重元素，不存在於自然界中，只能在實驗室內以粒子加速器人工合成，其所有同位素的半衰期都極短，最長壽的已知同位素為 ²⁹⁴Ts，半衰期僅約 51 毫秒。

特性：

兩個𫟩原子預計會形成 Ts–Ts 鍵，與鹵素一樣形成雙原子分子。根據計算，At₂ 分子中的 σ 鍵具有很強的反鍵性質；而 Ts 預計會持續這一趨勢，Ts₂ 分子會有較強的 π 鍵性質。TsCl 分子會以單個 π 鍵鍵合。除了不穩定的-1 態之外，預測 𫟩 還能夠形成+5、+3 和+1 態。其中+1 態應該是最為穩定的，因為最外層 7p_{3/2} 電子的去穩定作用使它形成穩定的半滿支殼層排布；砹有著類似的特性。+3 態同樣因 7p_{3/2} 電子的去穩定作用而十分重要。根據預測，+5 態將非常罕見，因為 7p_{1/2} 電子具有（反向）穩定作用。計算並沒有得出+7 態的存在。而且由於 7s 電子的穩定性很強，所以有科學家認為 Ts 的價電子核心可能只有 5 個電子。

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/zh-tw/%E5%85%83%E7%B4%A0%E5%91%A8%E6%9C%9F%E8%A1%A8> 維基百科