

## 西元 1803 年 原子理論(Atomism)

1803 年，道耳吞第一次闡述原子論見解。概括了三個要點：

元素的最終粒子稱為原子，它們極其微小，是看不見的，是既不能創造，也不能毀滅亦不可再分割的。它們在一切化學反應中保持其本性不變。

同一種元素的原子，其形狀、質量和各種性質都是相同的；不同元素的原子在形狀、質量和各種性質上，則各不相同。每一種元素皆以其原子的質量為最基本的特徵。

不同元素的原子以簡單整數比相結合，形成化合現象。化合物原子稱為複雜原子。複雜原子的質量，為所含各種元素原子質量的總和。同一化合物的複雜原子，其組成、形狀、質量和性質必然相同。

湯姆遜聽說了原子論之後，便前往拜訪道耳吞。他們熱烈、詳細地討論了原子學說。但由於實驗證據的缺乏，這一觀點直到 20 世紀初才被廣泛接受。

約翰·道耳吞 (John Dalton, 西元年—1844 年)



道耳吞生於英格蘭。1781 年道耳吞到肯德爾學校任教，在此結識了盲人科學家約翰·高夫。在高夫的指導下，學習拉丁文和希臘文，增加了對數學和化學的了解。

1787年道耳吞記下了第一篇氣象觀測記錄，內容只涵蓋當天的天氣狀況，後來再逐漸增加溫度，濕度和氣壓。總共記錄了五十七年之久，成為他在氣體性質研究方面的實驗基礎。1794年，道耳吞發表〈觀察研究視覺色差的特殊真相〉。成為科學上第一篇有關「色盲」的研究，後來把「色盲患者」稱為「道耳吞氏人」（Daltonian）。

1803年10月21日，道耳吞發表〈曼徹斯特備忘錄〉寫到：「為什麼不同氣體在水中有不同的溶解量？我由實驗結果，認為這與氣體最終粒子的重量和數目有關。」。10月21日後來稱為「化學原子論的紀念日」。

參考資料

1. <https://zh.wikipedia.org/zh-tw/%E7%BA%A6%E7%BF%B0%C2%B7%E9%81%93%E5%B0%94%E9%A1%BF#.E5.8E.9F.E5.AD.90.E7.90.86.E8.AB.96>
2. <http://w1.chjhs.tyc.edu.tw/jim5631/reading/Dalton.doc>
3. [http://nethd.whjhs.tp.edu.tw/teacher/th005/new\\_page\\_14.htm](http://nethd.whjhs.tp.edu.tw/teacher/th005/new_page_14.htm)