

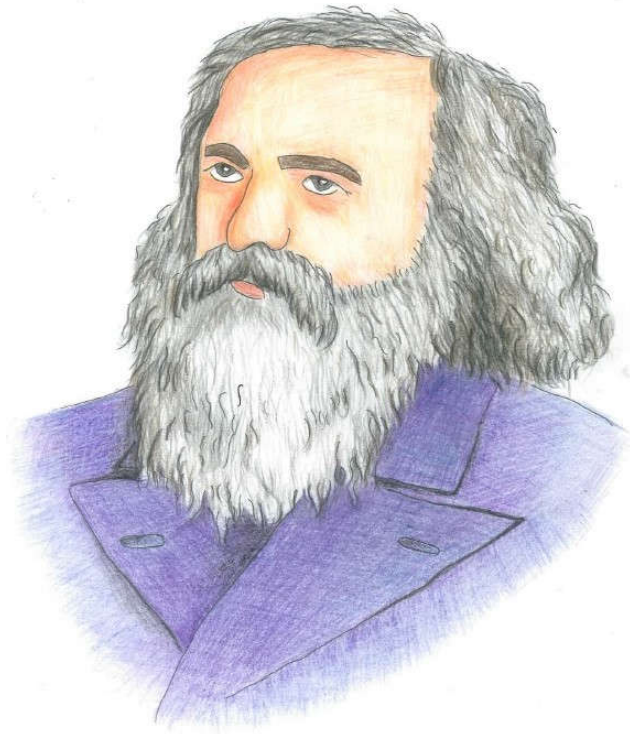
西元 1869 年 元素週期表

門得列夫花費了二十年的時間，研究元素週期律，當時已經發現了 63 種元素，但是這些元素顯得雜亂無章，有一些科學家試着將這些元素整理成週期表，但成果皆不盡理想。

1869 年 3 月，門得列夫在《元素性質與原子量的關係》中提出了元素週期律，發表了第一張元素週期表。這個表包括了當時科學家已知的 63 種元素，表中共有 67 個位置，尚有 4 個空位只有原子量，而沒有元素名稱，門得列夫大膽假設，尚有這種原子量的未知元素存在。1871 年 12 月，他發表了第二個元素週期表。與他的第一張元素周期表相比，第二個元素週期表更完備、更精確、更系統。

門得列夫所排的週期表和現今所用的週期表不同，他是依據「原子量」大小的次序排列；而現在的週期表則是依照「原子序」的大小次序排列的。

德米特里·伊萬諾維奇·門得列夫 (Dmitri Ivanovich Mendeleev, 1834 年—1907 年)



門得列夫出生於西伯利亞。1850 年，門得列夫就讀了聖彼得堡大學。他回憶母親：「母親用典故教育我，並且用愛修正，來將我引向科學之路。她用盡了最後的精力、財力，最後卻拋下了我。」

門得列夫在學生時代，是個求知欲相當強烈的孩子，什麼事情他都有興趣，什麼事情他都要加以思索。為了充實自己的學識，他曾留學法國和德國，榮獲理學博士學位，然而他始終堅守著他的教學工作，在學生的心目中是個好老師。

一八六九年，門得列夫發現了元素的性質，與元素的原子量間的關係，希望藉此驗證元素之間是否存在著某種週期性的規則變化。門得列夫一生最大的貢獻在於元素週期表，此週期表可用來預測尚未被發現的元素的性質。

參考資料

1. <http://www.cjjh.tc.edu.tw/chem.htm>
2. <http://edson.tw/chap08/period/08p01.htm>
3. <http://highscope.ch.ntu.edu.tw/wordpress/?p=3490>
4. <http://file.pokok.edu.hk/~chem/periodictable.htm>
5. <http://www.famousscientists.org/dmitri-mendeleev/>
6. <http://zh.wikipedia.org/wiki/>