



BREVE HISTORIA DE LA TABLA PERIÓDICA

En 1860 los científicos ya habían descubierto más de 60 elementos diferentes y habían determinado su masa atómica. Notaron que algunos elementos tenían propiedades químicas similares por lo cual le dieron un nombre a cada grupo de elementos parecidos.

El químico J.W. Döbereiner organizó un sistema de clasificación de elementos en el que éstos se agrupaban en grupos de tres denominados triadas. Las propiedades químicas de los elementos de una triada eran similares y sus propiedades físicas variaban de manera ordenada con su masa atómica.

Algo más tarde, el químico ruso Dimitri Ivanovich Mendeleev desarrolló una tabla periódica de los elementos según el orden creciente de sus masas atómicas.

Colocó los elementos en columnas verticales empezando por los más livianos, cuando llegaba a un elemento que tenía propiedades semejantes a las de otro elemento empezaba otra columna.

Al poco tiempo Mendeleev perfeccionó su tabla acomodando los elementos en filas horizontales.

Su sistema le permitió predecir con bastante exactitud las propiedades de elementos no descubiertos hasta el momento.

El gran parecido del germanio con el elemento previsto por Mendeleev consiguió finalmente la aceptación general de este sistema de ordenación que aún hoy se sigue aplicando. Sin embargo, su tabla no era del todo correcta y la estructura actual fue diseñada por Alfred Werner a partir de la versión de Mendeleev.

Hoy día los elementos están organizados en 7 filas (períodos) y 18 columnas (grupos). Los elementos que están en la misma columna tienen propiedades químicas parecidas. En las filas un elemento con respecto al anterior varía en que tienen un protón más en el núcleo, es decir que aumenta en uno su número atómico, Z .

En la actualidad existen reconocidos 118 elementos, aunque sólo los primeros 94 existen de manera natural. Los restantes han sido sintetizados en laboratorio. Los últimos en ser reconocidos, en diciembre de 2015, aún no tienen nombre oficial, pero los propuestos son: Nihonio (Nh) 113, Moscovio (Mc) 115, Tenesina (Ts) 117 y Oganésón (Og) 118. Con ellos ha quedado completada la séptima fila.

