



Las propiedades de los elementos químicos es una función periódica de su número.

Henry Moseley - 1913

Configuración electrónica
La relación de la Tabla Periódica de Mendeleev.

J. W. Dornier



Thernard - 1813

Clasifico a los elementos en metales y no metales

Jacob Berzelius - 1813

Clasifico a los elementos en electropositivos y electronegativos



Antecedentes históricos de la tabla periódica

William Prout - 1815

Propuso que el peso atómico de todos los átomos son múltiplos enteros y sencillos del peso atómico del Hidrogeno.

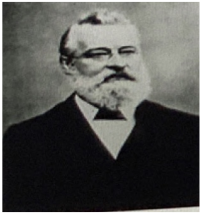


Johan Dobereiner 1817

Intentó ordenar los elementos químicos conocidos en su época, en serie de 3 elementos (triadas)



John Alexander Newlands - 1864



Propuso el orden de los elementos químicos según su masa atómica creciente de 7 en 7 elementos

Alexander Beguyer 1862

Colocó los elementos en orden creciente a su peso atómico.



Observó que los elementos se ordenan según la variación periódica, por lo que la llamó Tabla Periódica.

Dimitri Mendeleev - 1869

