J.W. Döbenreiner organizó un sistema de clasificación de elementos en el que éstos se agrupaban en conjuntos de tres denominados triadas.
1829

Johann Wolfgang señaló la existencia de otros grupos en los que se observaba la misma relación como el cloro, bromo y yodo etc.
1827

Johann Wolfgang puso de manifiesto el notable parecido que existía entre las propiedades de ciertos grupos de tres elementos, con una variación gradual del primero al último
1817

Antoine Lavoiser publicó una lista de 33 elementos químicos, agrupándolos en gases, metales, no metales y tierras. Pese a que era muy práctica fue rechazada debido a que había muchas diferencias tanto en las propiedades físicas como en las químicas.
1789

Dmitri Ivanovich Mendeléyev desarrolló una tabla periódicade los elementos según el orden creciente de sus masas atómicas, publicando su primera versión en ese mismo año; siendo a quien se le atribuyó la invención de esa tabla.
1869

La IUPAC reconoció oficialmente los elementos 113, 115, 117, y 118, completando la séptima fila de la tabla periódica.
2015

William Ramsey dijo que el argón se colocaba entre el cloro y el potasio en una familia con el helio, a pesar del hecho de que el peso atómico del argón era mayor que el del potasio. Este grupo fue llamado “grupo cero” debido a la valencia cero de estos elementos.
1898

Los científicos ya habían descubierto más de 60 elementos diferentes y habían determinado su masa atómica
1860

Se completó la tabla periódica con un nuevo grupo compuesto por gases nobles.
1904

Se anunciaron los nombres oficiales y los símbolos de los últimos cuatro nuevos elementos aprobados hasta la fecha por la IUPAC (Nh, nihonio; Mc, moscovio; Ts, tenesio; y Og, oganesón), que sustituyen a las designaciones temporales.
2016

Leopold Gmelin trabajó con este sistema, e identificó diez tríadas, tres grupos de cuatro, y un grupo de cinco.
1843

Dmitri Ivanovich y Lothar Meyer propusieron la tabla periódica ordenando los elementos químicos que conocían según su peso atómico creciente, en grupos de siete elementos, dejaron lugares libres para los elementos que aún no se conocíanlos llamaron “Ekaboro ekaaluminio ekasilicio”.
1871

Henry Moseley determinó los valores experimentales del número atómico de cada elemento, y demostró que el orden de Mendeléyev corresponde e al que se obtiene de aumentar el número atómico.
1913

1792 1800 1808 1816 1824 1832 1840 1848 1856 1864 1872 1880 1888 1896 1904 1912 1920 1928 1936 1944 1952 1960 1968 1976 1984 1992 2000 2008 2016

Jean Baptiste Dumas publicó el trabajo que describe las relaciones entre los diversos grupos de metales. Este mismo año August Kekulé vió que el carbono estaba unido a otros cuatro átomos.
1857

Mendeléyev, descubrio elementos a los cuales les llamó: Escandio Galio Germanio..
1886

Lord Rayleigh descubrio un nuevo elemento gaseoso llamado Argón, que resultaba ser químicamente inerte. Este elemento no encajaba en ninguno de los grupos conocidos de la tabla periódica.
1895

Chancourtois, formó la “hélice telúrica” colocando los elementos en orden creciente de peso atómico sobre una hélice.
1862

Gustavus Hinrichs (químico danés), publicó un sistema periódico en espiral sobre la base de los espectros, los pesos atómicos y otras similitudes químicas.
1867

Ernest Rutherford demostró que la carga nuclear en un núcleo era proporcional al peso atómico del elemento.
También A. van der Broek propuso que el peso atómico de un elemento era igual a la carga. Esta carga, más tarde llamada número atómico, podría usarse para numerar los elementos dentro de la tabla periódica.
1911