

TABLA PERIÓDICA

D. Mendeleiev y J.L. Meyer publicaron la primera tabla periódica hacia 1870, agrupando los elementos químicos conocidos en grupos con propiedades químicas parecidas.

La primera clasificación la hicieron por orden de masa atómica y agrupando los elementos que tenían propiedades químicas parecidas. Más adelante, gracias al inglés H. Moseley ordenaron los elementos químicos en orden creciente de número atómico (Z), de esta manera quedaban bien ordenados los elementos químicos, de forma que pertenecen a un mismo grupo elementos con propiedades parecidas.

- Sistema periódico: los elementos están ordenados por su **número atómico**. Los elementos de un mismo grupo tienen propiedades químicas parecidas
- **Los elementos de un mismo grupo tienen el mismo número de electrones de valencia**, lo que hace que tengan propiedades químicas muy parecidas.

Los elementos están organizados en grupos (18 columnas) y períodos (7 filas)

Distinguir los siguientes tipos de elementos por su situación en la tabla periódica

Metales y no metales

Representativos

Gases nobles

Lantánidos y actínidos

Elementos de transición

Elementos de transición interna

Nombre de los grupos:

Alcalinos

Alcalino-térreos

Térreos o boroideos (Grupo del B)

Carbonoideos (Grupo del C)

Nitrogenoideos (Grupo del N)

Calcógenos o anfígenos (grupo del O)

Halógenos (Grupo del F)

Gases nobles