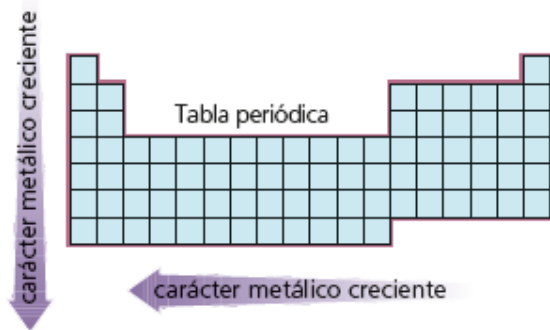


En la **tabla periódica** los elementos están ordenados de arriba abajo (**grupos**) y de izquierda a derecha (**períodos**) en orden **creciente de número atómico**.

- Un **grupo** es cada una de las columnas verticales de la tabla periódica. Los elementos de un mismo grupo tienen el **mismo número de electrones en la última capa** (electrones de valencia). Existen 18 grupos, numerados del 1 al 18.
- Un **período** es cada una de las filas horizontales de la tabla periódica. Los elementos de un mismo período tienen el **mismo número de niveles electrónicos**. Hay 7 períodos formando filas y numerados del 1 al 7.

## Metales y no metales en el sistema periódico



Las propiedades metálicas de los elementos se acentúan a **medida que nos desplazamos a la izquierda y a medida que bajamos en la tabla**.