

26-Oct-21

Paula Marina Aguilar Morales

5 Datos históricos acerca de la tabla periódica:

- Hacia el siglo XIX los químicos se vieron en la necesidad de ordenar y agrupar los nuevos elementos conforme se descubrían con la finalidad de simplificar su estudio, conocer sus propiedades y comprender mejor su comportamiento químico.
- En 1790, el francés **Antoine Lavoisier** recopiló una lista de 23 elementos, algunos de ellos como el oro, la plata, el carbono y el oxígeno.
- En 1829, el alemán **Johan W. Dobereiner** organizó 103 elementos químicos en grupos de tres, cada triada estaba constituida por elementos semejantes, mientras sus propiedades físicas varían.
- En 1869, el inglés **John A. Newlands** propuso un nuevo esquema de organización de 56 elementos químicos que conocía. Él observó que una vez que colocaba 103 elementos en orden creciente de su masa atómica, después de siete elementos, en el octavo se repetían sus propiedades del primero.

26-oct-21

Paula Marina Aguilar Morales

En 1869, el ruso **Dimitri I. Mendeleiev** publicó una tabla de 63 elementos la cual los organizaba en el orden creciente de sus masas atómicas pero, respetando sus semejanzas entre sus propiedades.

En 1951, el estadounidense **Gleen T. Seaborg** recibe el premio Nobel de química por descubrir los elementos transuránicos y sus propiedades, convenciendo con esto a la sociedad científica de ese momento a modificar la tabla periódica y colocar fuera de ella a los elementos muy pesados, que ocupaban un lugar principal en la tabla.

Actualmente existen 118 elementos químicos, 89 en la naturaleza, mientras que el resto ha sido creado artificialmente por el hombre.