

Esteban Hernández Nuño

Profesor Daniel Rojas Tapia

QUÍMICA II

26/04/2017

BEO4221

Se le da el crédito a Dmitri Mendeléyev, quien ordenó los elementos basándose en la variación manual de las propiedades químicas, él se dedicó a investigar y ordenar, es decir, primero investigó y al hacerlo, reconociendo que debían ordenarse según naturaleza y según sus características específicas. Si bien Julius Lothar Meyer, trabajando por separado, llevó a cabo un ordenamiento a partir de las propiedades físicas de los átomos. La forma actual es una versión modificada de la de Mendeléyev, fue diseñada por Alfred Werner.

A las columnas verticales de la tabla periódica se les conoce como grupos o familias. Todos los elementos que pertenecen a un grupo tienen la misma valencia atómica, y por ello, tienen características o propiedades similares entre sí. Por ejemplo, los elementos en el grupo IA tienen valencia de 1 (un electrón en su último nivel de energía) y todos tienden a perder ese electrón al enlazarse como iones positivos de +1. Los elementos en el último grupo de la derecha son los gases nobles, los cuales tienen lleno su último nivel de energía (regla del octeto) y, por ello, son todos extremadamente no reactivos.

La tabla periódioca aparte de ser una seire de elementos organizados de manera natural, es decir, ordenados según su numéro atómico, están ordenados por grupos y familias, y columnas verticales, haciéndola más fácil conforme el paso del tiempo, los autores de esta tabla periódica buscaban quue tus conocimientos fueran enriquecidos y encontraras justo lo que buscas de una menra sumamente sencilla, hasta ahora lo han logrado, he aquí los grupos y/ó familias:

Grupo 1 (I A): los metales alcalinos
Grupo 2 (II A): los metales alcalinotérreos
Grupo 3 (III B): Familia del Escandio
Grupo 4 (IV B): Familia del Titanio
Grupo 5 (V B): Familia del Vanadio
Grupo 6 (VI B): Familia del Cromo
Grupo 7 (VII B): Familia del Manganeso
Grupo 8 (VIII B): Familia del Hierro
Grupo 9 (VIII B): Familia del Cobalto
Grupo 10 (VIII B): Familia del Níquel
Grupo 11 (I B): Familia del Cobre
Grupo 12 (II B): Familia del Zinc
Grupo 13 (III A): los térreos
Grupo 14 (IV A): los carbonoideos
Grupo 15 (V A): los nitrogenoideos
Grupo 16 (VI A): los calcógenos o anfígenos
Grupo 17 (VII A): los halógenos
Grupo 18 (VIII A): los gases nobles

Utilizando estos grupos, y buscando según su numéro atómico, es como encontraremos justo lo que buscamos dentro de la tabla que nos ha sido revelada.

