Resumen sobre la tabla periódica

La tabla periódica es un conjunto de datos sobre todos los elementos químicos conocidos por el hombre ordenados por su masa atómica, al acomodarlos de esta forma nos damos cuenta de que se separan en grupos, los metales, no metales y por ultimo los metaloides. Al principio se creía que solo existían 4 elementos, que eran fuego, tierra, aire y agua pero con el tiempo esto se desmintió y se descubrió mediante experimentación física y química que la materia es en realidad más compleja de lo que parece, después los científicos se vieron en la necesidad de acomodar todos los nuevos elementos químicos descubiertos, se acomodaron de muchas formas diferentes antes de llegar a tener la tabla periódica como la conocemos hoy en día.

DÖBEREINER: el elaboro un informe que mostraba una relación entre la masa atómica de ciertos elementos y sus propiedades en 1817. Él destaca la existencia de similitudes entre elementos agrupados en tríos que él denomina “tríadas”. La tríada del cloro, del bromo y de yodo es un ejemplo.

MEYER: periodicidad en el volumen atómico.

MENDELÏEW: primera representación coherente de la tabla periódica.

Chancourtois y Newlands: ley de las octavas.

REFERENCIAS:

Lenntech.es. (2016). *historia de la tabla periódica*. [online] Available at: http://www.lenntech.es/periodica/historia/historia-de-la-tabla-periodica.htm [Accessed 6 May 2016].