Tabla periódica y su historia

La tabla periódica puede la información de todos los elemento de la tabla periódica, así nos ayuda a organizar nuestro conocimiento sobre la química de diferentes áreas. También la tabla periódica es el instrumento más importante de la química.

El número de protones del núcleo el número atómico del elemento está equilibrado por el mismo número de electrones que hay fuera del núcleo.

El orbital es una región donde pueden encontrar electrones, por lo regular tienen 7 subniveles.

Cada vez que un nuevo protón se añade se añade al núcleo se necesita otro electrón para equilibrar la carga.

Mendeleyev fue el que ordeno la tabla periódica de forma que los elementos con propiedades químicas semejantes se encontraran en las mismas columnas verticales, los elementos que se encuentran en la misma columna vertical tienen el mismo numero de electrones en sus niveles de energía, estos electrones determinan principal mente la actividad química.

Bibliografía: http://www.cinvestav.mx/Portals/0/SiteDocs/Sec\_Difusion/RevistaCinvestav/abril-junio2006/tabla%20periodica.pdf