ESTUDIO DE LA TABLA PERIODICA

La tabla periódica es muy conocida alrededor del mundo, en ella los elementos se clasifican por su relación con otros elementos, como son sus propiedades o su numero atómico, se representan con un símbolo o letra que deriva de su nombre en latín, en la tabla periódica podemos conocer las propiedades que tienen en común ciertos elementos y la manera en la que se agrupan, su agrupación se divide en grupos y periodos

Los grupos son el conjunto de elementos que tienen una configuración electrónica externa semejante, se tienen 8 grupos divididos en subgrupos A y B y que corresponden a las columnas verticales

Losa periodos son un conjunto de elementos en líneas horizontales, se tienen periodos largos y periodos cortos, cada periodo comienza con un metal activo y termina en un gas noble

La periodicidad es la colocación de los elementos dentro de la tabla periódica y que coincidan con su configuración electrónica

Valencia y su numero de oxidación es la capacidad de combinación que tienen os átomos de cada elemento y consiste en el numero de electrones que pueda ganar o perder cada elemento