**Resumen sobre el estudio de la tabla periódica**

Química 2°B

Ernesto Joel Valle Vázquez

La tabla periódica es muy interesante, pues gracias a ella se aprecian los más de 100 elementos de los que se compone la materia, además de sus datos como la valencia y el numero de oxidación.

La tabla periódica está acomodada por Grupos, los cuales son los elementos que tienen configuración electrónica (de los electrones) parecida, dividida por subgrupos A y B, que se ordenan en vertical. También tiene periodos, los cuales son los elementos ordenados horizontalmente, que inician con metales activos y terminan en un gas noble.

Periodicidad

Gracias a la periodicidad, podemos saber distintas conformaciones de elementos parecidos, pues, al tener varios elementos en un mismo grupo, estos tendrán sus características parecidas y permitirán descubrir las características de un elemento semejante.

La tabla periodica tiene también números de oxidación y su valencia propia, la cual es la capacidad de cada elemento de poderse combinar gracias a sus átomos y el numero de electrones que puede ganar o perder.

La tabla, además tiene grupos, conformados por los gases nobles (O), los elementos de transición (B), los elementos alcalinos (A), los metales alcalino-térmicos (II A), los metales térmicos (III A), la familia del carbono (IV A), la familia del nitrógeno (V A), la del oxígeno (VI A) y la de los halógenos (VII A). Estos grupos son la integración y ordenación de cada uno de los elementos en la tabla periódica, pues además los elementos del mismo grupo tienen la misma valencia

Cabe mencionar que cada periodo comienza con un electrón de valencia y termina con un gas noble de 2 a 8 electrones en su última capa.