**“Estudio de la tabla periódica” de Bertha López Jiménez.**

**Ideas y conceptos principales:**

GRUPOS A:

* Existen 7 tipos de grupos A; grupo I A, grupo II A, grupo III A, grupo IV A, grupo V A, grupo VI A, grupo VII A.

GRUPOS B:

* Son elementos de transición, todos los metales.

GRUPOS O:

* Son los gases nobles

LOS PERIODOS:

* Cada periodo comienza con un elemento que tiene un electrón de valencia y termina con un gas noble que tiene 2 u 8 electrones en su última capa. Todos los elementos comprendidos en el mismo periodo tienen sus átomos con igual número de capas electrónicas o niveles de energía.

PROPIEDADES DE LOS NO METALES:

* Tienen tendencia a ganar electrones
* No poseen aspecto ni brillo metálico
* No son dúctiles, ni maleables, ni tenaces.

PROPIEDADES DE LOS METALES:

* Poseen bajo potencial de la ionización y alto peso especifico.
* Se oxidan por perdida de electrones.
* Los elementos alcalinos son los mas activos

ALOTROPIA:

* Las formas diferentes de estos elementos se llaman alotropos
* Esto solo se presenta en los no metales

EJEMPLO:

* Carbono símbolo: C alotropos: diamante y grafito

**Resumen.**

La tabla se divide en grupos: conjunto de elementos que tiene una configuración electrónica externa semejante y periodos: conjunto de elementos dispuestos en líneas horizontales. Se tienen siete periodos cada uno empieza con un metal activo y termina con un gas noble.

 Todos los elementos de la tabla periódica tienen una periodicidad. Además de una valencia y un numero de oxidación.

Para los elementos de los primeros 3 grupos es mas fácil perder electrones adquiriendo carga eléctrica positiva, y para los últimos tres grupos es mas fácil ganar adquiriendo carga negativa. La valencia de los elementos del grupo 0 o gases nobles es 0.

Se dice que aproximadamente en el universo el 90% de hidrogeno es helio y el 1% de los demás elementos se encuentran mas en la tierra; como por ejemplo los mas abundantes son: oxigeno, aluminio, hierro, calcio, sodio, magnesio, hidrogeno, y titanio.