

NOMBRE: GINA STHEPHANIA REYNOSO

PROFESOR: DANIEL ROJAS

FECHA: 26.04.17

MATERIA: QUIMICA I

ACTIVIDAD: RESUMEN.

ESTUDIO DE LA TABLA PERIODICA

La tabla periódica, tal vez, es la representación más conocida. Los elementos se representan por un símbolo que consiste en una o dos letras de su nombre latino.

La importancia y el uso de la tabla periódica se basa en que no es necesario saber la química de cada uno de los elementos conocidos para tener un conocimiento elemental de química, si no que al presentar propiedades similares entre ellos.

Los elementos que van desde el hidrogeno al uranio se conocen como elementos naturales y los restantes como sintéticos.

Grupos: Son el conjunto de elementos que tienen configuración electrónica externa semejante. Se tienen 8 grupos divididos en subgrupos A y B, y que corresponden a las columnas verticales.

Ejemplo:

Grupo I

Subgrupo A: H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr

Subgrupo B: B, Cu, Ag, Au

Periodos: Conjunto de elementos dispuestos en líneas horizontales. Se tienen 7 periodos y los hay cortos y largos.

Ejemplo:

Periodo 2

Li, Be, B, C, N, O, F, Ne

Periodicidad: La colocación de los elementos dentro de la tabla coincide con su estructura electrónica.

Valencia y número de oxidación: Capacidad de combinación que tiene los átomos de cada elemento.

Los grupos en la tabla periódica se integran con elementos que se asemejan en sus propiedades químicas y físicas. Por regla general los elementos del mismo grupo tienen la misma valencia

GRUPOS A

GRUPO I A: Son los alcalinos.

GRUPO II A: Son los metales alcalino- térreos

GRUPO III A: Son los metales térreos

GRUPO IV A: Familia del carbono

GRUPO V A: Familia de nitrógeno

GRUPO VI A: Familia del oxigeno

GRUPO VII A: Familia de halógenos

GRUPOS B

Todos los grupos B, son los elementos de transición.

GRUPO O

Son los gases nobles.

Los periodos

Cada periodo comienza con un elemente que tiene un electrón de valencia y termina con un gas noble que tiene 2 u 8 electrones en su última capa.

**Propiedades generales de los metales:**

Se oxidan por perdida de electrones

Son buenos conductores de electricidad

Son sólidos a excepción del mercurio

**Propiedades de los dos metales:**

Se presentan en los tres estados físicos de agregación.

No poseen aspecto ni brillo metálico

Se reducen por ganancia de electrones

Bibliografías:

Bertha López Jiménez. Química I. Tlaquepaque Jalisco: umbral.