

Sergio Bazán Muñoz Jr.

Actividad 1 química

6/5/16

Resumen del texto:

Básicamente el principio del texto nos habla sobre la importancia de la tabla periódica y esto es porque en ella se encuentran todos los elementos conocidos por el hombre y también se encuentran clasificados.

Se clasifican en:

Grupos: en estos se encuentran los que tienen configuración electrónica externa semejante y son 8 grupos divididos en subgrupos A & B.

Periodos: están ubicados en líneas horizontales y son 7 periodos haciendo recorrido de izquierda a derecha.

La periodicidad es la colocación de los elementos según su estructura electrónica.

Definición de valencia y numero de oxidación:

Es la capacidad de combinación que tienen los átomos de cada elemento y consiste en el número de electrones que puede ganar o perder en su último nivel de energía

Clasificación de grupos

Grupo IA son los elementos alcalinos.

Grupo IIA son los metales alcalino-térreos.

Grupo IIIA son los metales térreos.

Grupo IVA familia del carbono.

Grupo V familia del nitrógeno

Grupos B todos los elementos son elementos de transición y todos metales.

Algunas Propiedades generales de los metales:

* Poseen bajo potencial de ionización
* Por regla su ultimo nivel de energía tiene de 1 a 3 electrones
* Son sólidos a excepción del mercurio
* Son buenos conductores
* Se oxidan por perdida de electrones

Propiedades de los no metales

* Tendencia a ganar electrones
* Alto potencial de ionización
* Se presentan en 3 estados de la materia
* Varios no presentan alotropía
* No son dúctiles ni maleables
* No posen brillos metálicos

APA

**Quimica I (autora Bertha López Jiménez) editorial Umbral**