

* Brandon Axel Ramos Mendez
* 2ºA
* Química 1
* Daniel Salvador Rojas

Ideas principales

Grupo A son los elementos alcalinos litio, sodio, potasio, rubito y cesio

Grupo IIA son los metales alcalinos magnesio, calcio, boro y radio

Grupo IVA familia del carbono son los no metales

Grupo V A familia del nitrogramo

Grupo VI A grupo del origen azufre y telurio

Grupo VII A familia de los hidrógenos

Periodicidad

es la colocación de los elementos dentro de la tabla coincide con su estructura electrónica.

Valencia y numero de oxidación

se define como valencia o numero de oxidación a la capacidad de combinación que tienen los átomos.

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 ultima capa.

Propiedades generales de los no metales

* Tienen tendencia a ganar electrones
* Poseen alto potencial de ionizacion y bajo peso especificado
* Por regla general en su ultimo nivel de energía tienen de 4 a 7 electrones

Alotropía

* La existencia de un elemento en dos o mas formas el mismo estado físico de agregación se conoce como alotropía
* Las formas diferentes de estos elementos se llaman alótropos
* La alotropía se debe alguna de las dos razones