

TABLA PERIÓDICA

PROPIEDADES PERIÓDICAS

FAMILIAS: Poseen similar comportamiento químico, ya que poseen la misma cantidad de electrones en su última capa (electrones de valencia).

SEGÚN LA FACILIDAD DE PERDER O GANAR ELECTRONES SE CLASIFICAN EN IONES DE TIPO:

•**METALES:** Fácilmente positivos debido a su capacidad de donar electrones.

•**SEMIMETALES:** Difíciles de ser iones positivos.

•**NO METALES:** Fáciles de ser iones negativos, debido a su capacidad de atraer electrones.

•**INERTES (GASES NOBLES):** No forman iones y no se combinan con otros elementos químicos.

EL TAMAÑO DE ATOMOS: Varían de acuerdo a su radio atómico representado el cual aumenta al descender los grupos y hacia la izquierda de las familias.

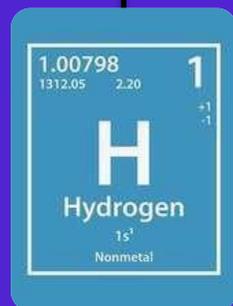
ELECTRONEGATIVIDAD: Es la tendencia de los átomos para atraer electrones de otros. Es mayor según se descende en los grupos y hacia la derecha de los periodos. Su escala fue elaborada por Pauling.

ELEMENTO Y ÁTOMO

ELEMENTO: Sustancia pura y homogénea que no puede dividirse en partes más pequeñas.

ÁTOMO: Es la parte más pequeña de un elemento, capaz de hacer una reacción química.

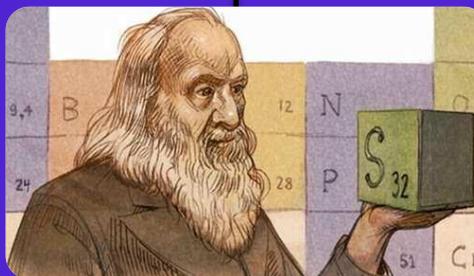
SÍMBOLO QUÍMICO: Son las iniciales del elemento en su idioma original en el que fueron escritos. La única o primera letra siempre debe ir en mayúscula, mientras la segunda en minúscula.



HISTORIA

Durante el siglo XIX, se distinguió similitudes en sus propiedades químicas y físicas de algunos elementos, lo que conllevó a que se establecieron distintas formas de ordenarlos.

Dimitri Mendeléiev distribuyó los elementos en filas y columnas según sus masas atómicas. Sin embargo, la actual tabla periódica se ordena de acuerdo a sus números atómicos.



Encuentre más en:
mapasconceptuales.xyz

ORGANIZACIÓN

Se organizan en 7 filas denominados periodos, lo cuales señalan el nivel de energía de los elementos; y 18 columnas denominadas grupos o familias. De ello se divide dos grandes familias:

- FAMILIA REPRESENTATIVA:** IA hasta VIIIA.
- FAMILIA DE TRANSICIÓN:** IB hasta VIIIB.

Tabla periódica de los elementos