# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 2

Apuntes 18

1.-TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS:

SEMANA 17

ELEMENTO SÍMBOLO NÚMERO ATÓMICO MASA ATÓMICA

Aluminio Al 13 26.98 metal

Flúor F 9 19 No metal

Sodio Na 11 22.9 Metal

Calcio Ca 20 40 Metal

Oro Au 79 196.9 Metal

Plata Ag 47 107.86 Metal

Bromo Br 35 79.9 No metal

Kriptón Kr 36 83.8 Gas raro

Estaño Sn 50 118.71 Metal

Potasio K 19 39.09 Metal

-PROPÓSITO: Conocer el uso y buen manejo de la tabla periódica de los elementos químicos para identificar los datos, localización y el símbolo de cada uno de ellos.

-La tabla periódica presenta actual muestra 118 elementos

- Está conformada por 18 columnas, distribuidos los elementos de manera vertical y reciben el nombre de **grupos o familias**

-Presenta 7 **períodos** en donde los elementos se encuentran ordenados de manera horizontal

-El número de cada periodo designa las capas o niveles de energía de los elementos que están distribuidos de manera horizontal

-Presenta 2 series al final: La serie de los LANTÁNIDOS y ACTÍNiDOS, que pertenecen al periodo 6 y 7, pero que las separan de esta fila para facilitar el buen uso y manejo de la tabla periódica de los elementos

-En el último grupo o familia (18 ) se localizan los gases raros, nobles o inertes: He, Ne, Ar, Kr, Xe Rn

-En el penúltimo grupo o familia (17) se localizan los halógenos ( generadores de sales) y son : F Flúor, Cl Cloro, Br Bromo, I Yodo y At Astato

-Están distribuidos los metales, los no metales y metaloides. Dentro de los no metales se

localizan los gases raros, nobles o inertes

3.-LOS METALES

-Son los que tienen 1, 2 o 3 electrones valencia

-Son llamados cationes ya que ceden, regalan o donan sus electrones valencia

-Son buenos conductores del calor y la electricidad: Cu, Al, oro, plata, entre otros

-Son sólidos con excepción del mercurio ya que es el único metal en estado líquido

4.-LOS NO METALES:

-Son malos conductores del calor y l electricidad

-Presentan 5,6 o7 electrones valencia en su última capa o nivel de energía

-Son llamados aniones ya que aceptan electrones valencia para hacer cumplir la regla del octeto

-algunos son sólidos como es el caso del azufre, la mayoría son gases: H, Cl, N, O

-El único no metal en estado líquido es el bromo

5.-METALOIDES

-Son llamados semimetales o semiconductores, ya que están en transición entre los metales y no metales

-Ejemplos: B, Si, Ge, As, SB, Te y Po

6.-GASES RAROS, NOBLES O INERTES

-Son llamados así ya que muy difícilmente se pueden combinar con otros elementos

- Presentan en su última capa o nivel de energía 8 electrones valencia, con excepción del helio que tiene 2

-Ejemplos: He, Ne, Ar, Kr, Xe y Rn

.