**Liceo Elvira Sánchez de Garcés**

**OCTAVO AÑO BASICO/ CIENCIAS NATURALES**

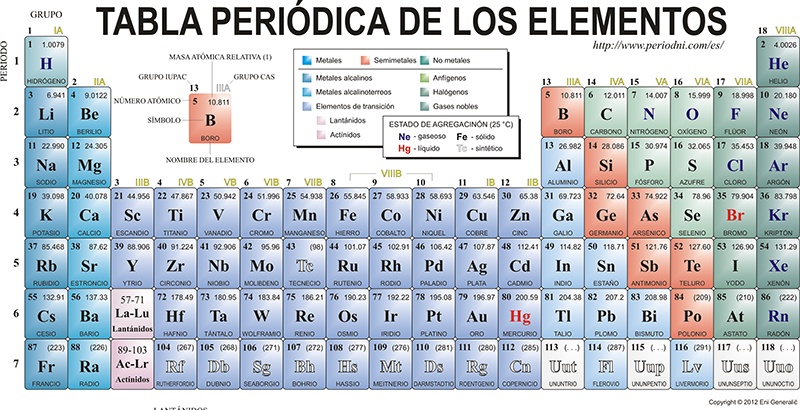
**Profesor: Jorge Luis Pérez Oramas**

Mail: [jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl](mailto:jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl) whatsaap: +56963521809

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Guìa 8 Fecha : 24.09.21

Objetivo: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basados en los patrones de sus átomos, considerando: El número atómico. La masa atómica.

1-La siguiente representación corresponde a un fragmento de la Tabla Periódica de Mendeleiev.



1- Selecciona de la Tabla Periòdica un elemento que forme sustancias con las características siguientes:

( Conteste colocando el símbolo del elemento correspondiente)

a) Metálica : \_\_\_\_

b) no metálica : \_\_\_\_

c) gaseosa: \_\_\_\_

d) Gases nobles:\_\_\_\_

e) Metaloide: \_\_\_\_

f) Imprescindible para la respiración animal y humana: \_\_\_\_\_

d) Forma parte de la composición de la sangre: \_\_\_\_

e) Lo encontramos en la composición de los huesos: \_\_\_\_

f) Forma parte de la molécula del agua ( H2O) : \_\_\_\_

2- ¿En qué grupo y período se encuentra el elemento químico Bromo? Investiga por qué está en rojo su símbolo químico.

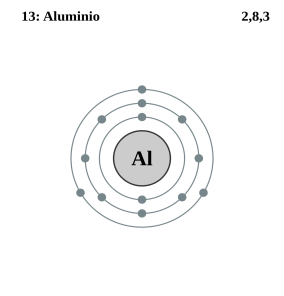
3- Diga el nombre y el símbolo químico del elemento representado en el grupo VIA del período 3.

4- Del elemento químico Cinc mencione:

Símbolo químico: \_\_\_\_\_ Número atómico: \_\_\_\_\_ Índice de masa : \_\_\_\_\_ Cantidad de protones:\_\_\_\_

Cantidad de electrones: \_\_\_\_\_ Cantidad de neutrones: \_\_\_\_\_

5- ¿Cuántos electrones tienen los elementos del grupo IIA en la última capa o nivel de energía? Explica por què.

6- Los electrones de un átomo de Aluminio pueden distribuirse según la siguiente representación: 

Responda:

a) ¿Cuál es el número atòmico del Aluminio?: \_\_\_

b) ¿Cuántos electrones en la última capa? : \_\_\_

c) Cuántos neutrones tiene un átomo de Aluminio.