



EXAMEN TERCER TRIMESTRE: SABERES Y PENSAMIENTO CIENTÍFICO

NOMBRE: _____ **NO. LISTA** _____

I.- INSTRUCCIONES: LEE, ANALIZA Y SUBRAYA LA RESPUESTA CORRECTA.

1. Elementos químicos que son malos conductores del calor y la electricidad, además de que tienen puntos de fusión y densidades bajos:

A. No metales

B. Metales

C. Metaloides

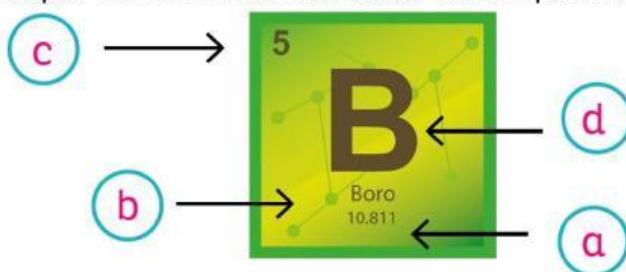
2. Elementos químicos que son buenos conductores del calor y la electricidad.

A. No metales

B. Metales

C. Metaloides

3. Elige la opción que indique los nombres correctos del esquema:



- A.** a) Número atómico
b) Masa atómica
c) Nombre del elemento
d) Símbolo químico

- B.** a) Masa atómica
b) Nombre del elemento
c) Número atómico
d) Símbolo químico

- C.** a) Masa atómica
b) Símbolo químico
c) Nombre del elemento
d) Número atómico

4. En la tabla periódica son las filas (horizontales), éstas indican el último nivel de energía que ocupan los electrones de un elemento:

A. Grupo o familia

B. Periodo

C. Valencia

5. En la tabla periódica son las columnas (verticales), y nos indican el número de electrones en el último nivel de energía de un elemento:

A. Grupo o familia

B. Periodo

C. Valencia

6. Elemento químico de se emplea para la limpieza y como desinfectante del agua para beber y de albercas:

A. Calcio

B. Flúor

C. Cloro

7. Elementos químicos que es esencial para el crecimiento los huesos y dientes:

A. Calcio

B. Flúor

C. Cloro

2. Lee y completa el siguiente párrafo.

tabla periódica	118	número atómico	símbolos	mayúscula	minúscula	letras	7	18
-----------------	-----	----------------	----------	-----------	-----------	--------	---	----

La _____ contiene _____ elementos químicos está diseñada de acuerdo con el _____ y la configuración electrónica de los elementos químicos. La estructura básica conforma de _____ columnas o grupos y _____ filas o periodos. Los _____ de los elementos químicos se escriben con una o dos _____ como máximo. La primera se escribe con _____ y la siguiente en _____.

III. Escribe el símbolo de los siguientes elementos químicos:

Calcio _____

Cloro _____

Bismuto _____

Fósforo _____

Estaño _____

Arsenio _____

Zinc _____

Yodo _____

Sodio _____

Azufre _____

Escribe el nombre de los siguientes elementos químicos:

Pt _____

N _____

Ra _____

F _____

Ba _____

O _____

Cd _____

I _____

Con ayuda de la tabla periódica escribe a lado de cada elemento químico su número atómico:

Selenio _____

Hierro _____

Bromo _____

Hidrógeno _____

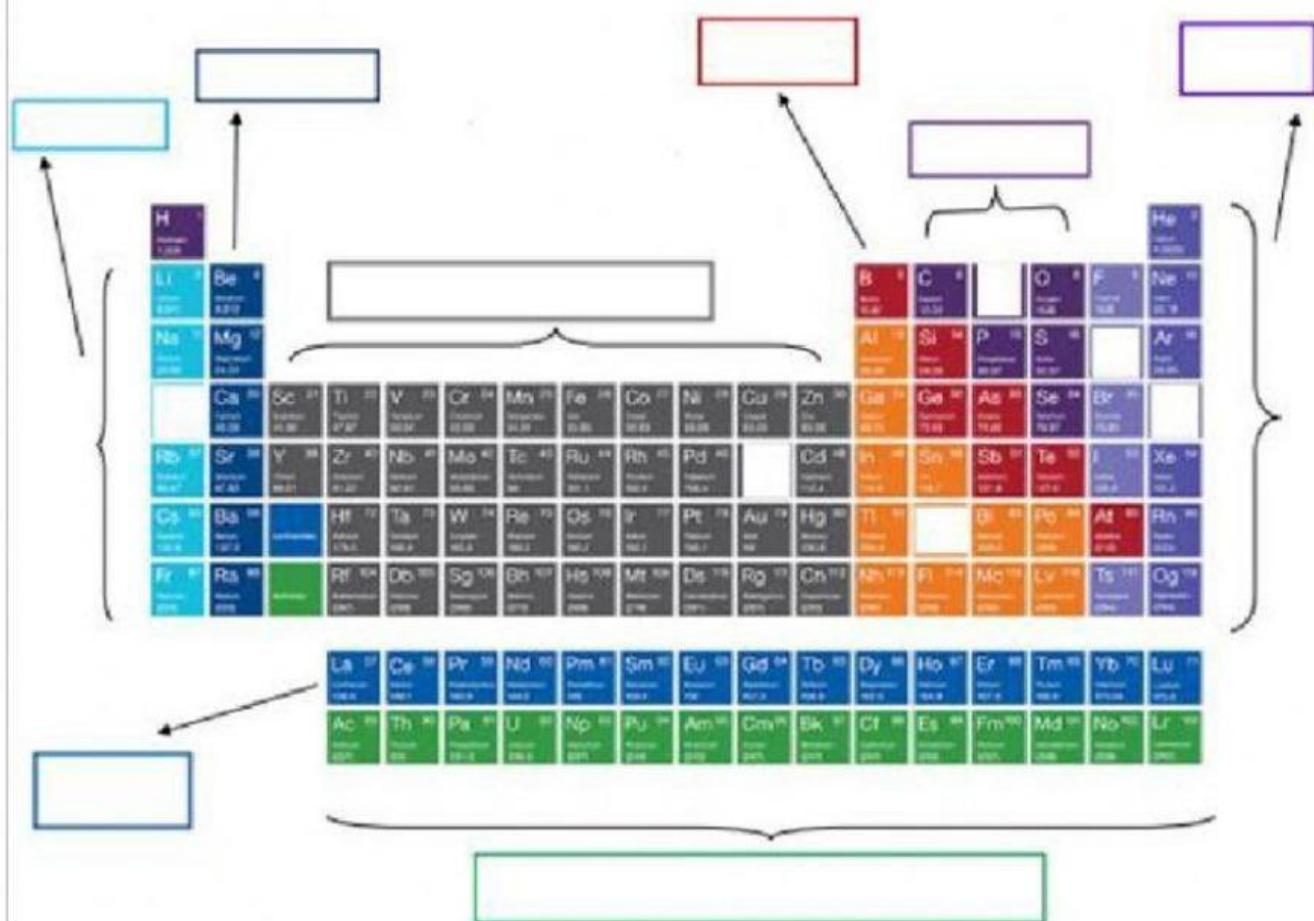
Carbono _____

Manganeso _____

IV. Completa los espacios en blanco de la tabla periodica con ayuda de las siguientes palabras:

K	Ag	Kr	Metales alcalinos	Metaloides	Lantanidos	Metales de transición
N	Pb	Cl	Gases nobles	No metales	Actinidos	Metales alcalinotérreos

TABLA PERIODICA



v. 1. ¿Cuál es el elemento más abundante en el cuerpo humano?

A. Carbono

B. Oxígeno

C. Hidrógeno

2. Los bioelementos primarios son impresindibles para la vida porque sin ellos no podrían formarse las moléculas que componen la materia viva. El más importante de todos es el _____, el "esqueleto" de todas estas moléculas esenciales, llamadas moléculas orgánicas.

A. Carbono

B. Oxígeno

C. Hidrógeno

3. Responde correctamente **lee bien** cuando tienes que considerar el peso del "Oso" y del "Osito"



Peso 370 kg .

Osito 1/18 del Oso mayor. Su peso es _____



2 1/5 más que el oso.
Su peso es _____



200 veces más que el Osito.
Su peso es _____



Su peso ½ de la jirafa.
Su Peso es _____



Su peso es 10 veces más que
el osito. Su peso es _____



1/5 del peso del elefante. Su
peso es _____



Peso del elefante menos 3500
Kg. Su peso es _____



Su peso es la mitad del oso
más 150kg. Su peso es _____

EXTRA: El padre de Clara tiene 5 hijas, Jana, Jena, Jina, Jona y _____