

COLEGIO NACIONES UNIDAS I.E.D

TALLER DE PREPARACION PRUEBAS TERCER TRIMESTRE

CIENCIAS NATURALES – GRADO QUINTO

NOMBRE: _____ CURSO: _____

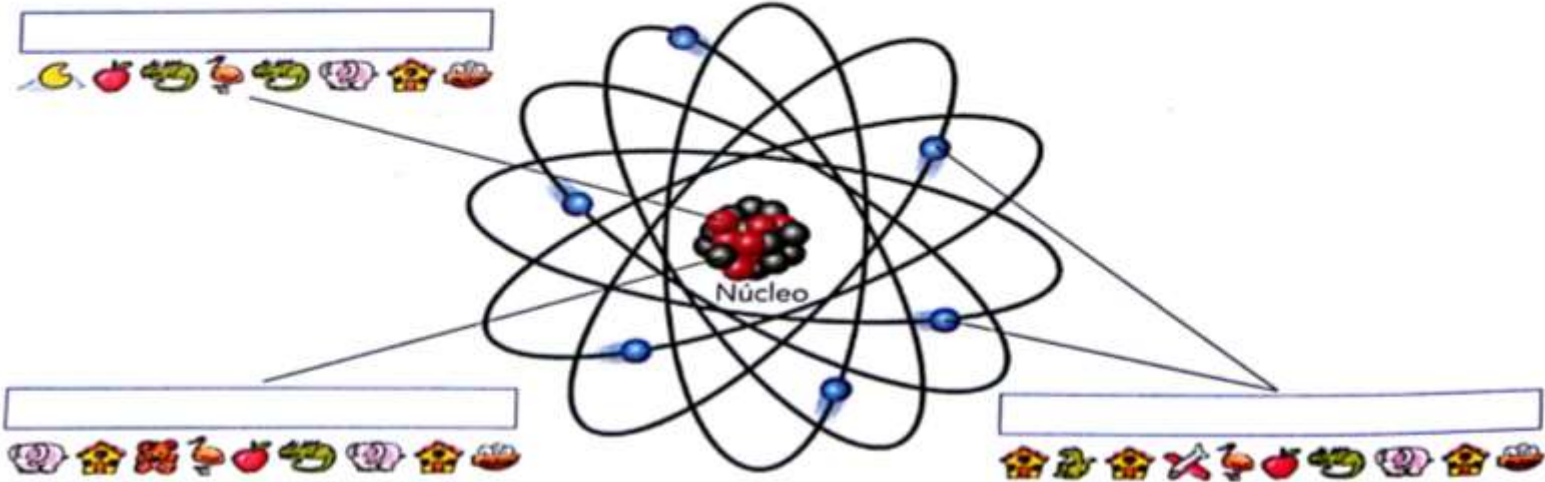
FECHA DE ENTREGA: Lunes 29 de Octubre

1. Busca, en la sopa de letras, siete palabras relacionadas con la constitución de la materia. Luego, utilízalas para completar los enunciados que aparecen a continuación.



- Los _____ son las partículas fundamentales que conforman la materia.
- Los átomos se componen de partículas subatómicas. Las principales son los _____, los _____ y los _____.
- Los átomos se unen y forman _____.
- Los _____ químicos son sustancias que están formadas por átomos iguales; mientras que los _____ químicos son sustancias que están formadas por átomos diferentes.

2. Escribe los nombres de las partes señaladas. Utiliza la clave.



3. Teniendo en cuenta que los ATOMOS están formados por El NUCLEO en donde se encuentran los NEUTRONES y LOS PROTONES y la PERIFERIA en donde se encuentran los electrones girando alrededor del núcleo, dibuja los átomos de los siguientes elementos químicos:

CARBONO: Número atómico = 6	OXIGENO: Número Atómico = 8	MAGNESIO: Número atómico = 12

4. Escribe dentro de los paréntesis el SÍMBOLO QUIMICO de los siguientes elementos:

- a. Hidrógeno ()
- c. Magnesio()
- e. Sodio ()
- g. Calcio ()
- b. Potasio ()
- d. Oxígeno()
- f. Plomo ()
- h. Plata ()

5. Escribe sobre las líneas los símbolos a los siguientes elementos químicos:

a. Oxígeno: _____ b. Cloro: _____ c. Hidrógeno: _____ d. Hierro: _____

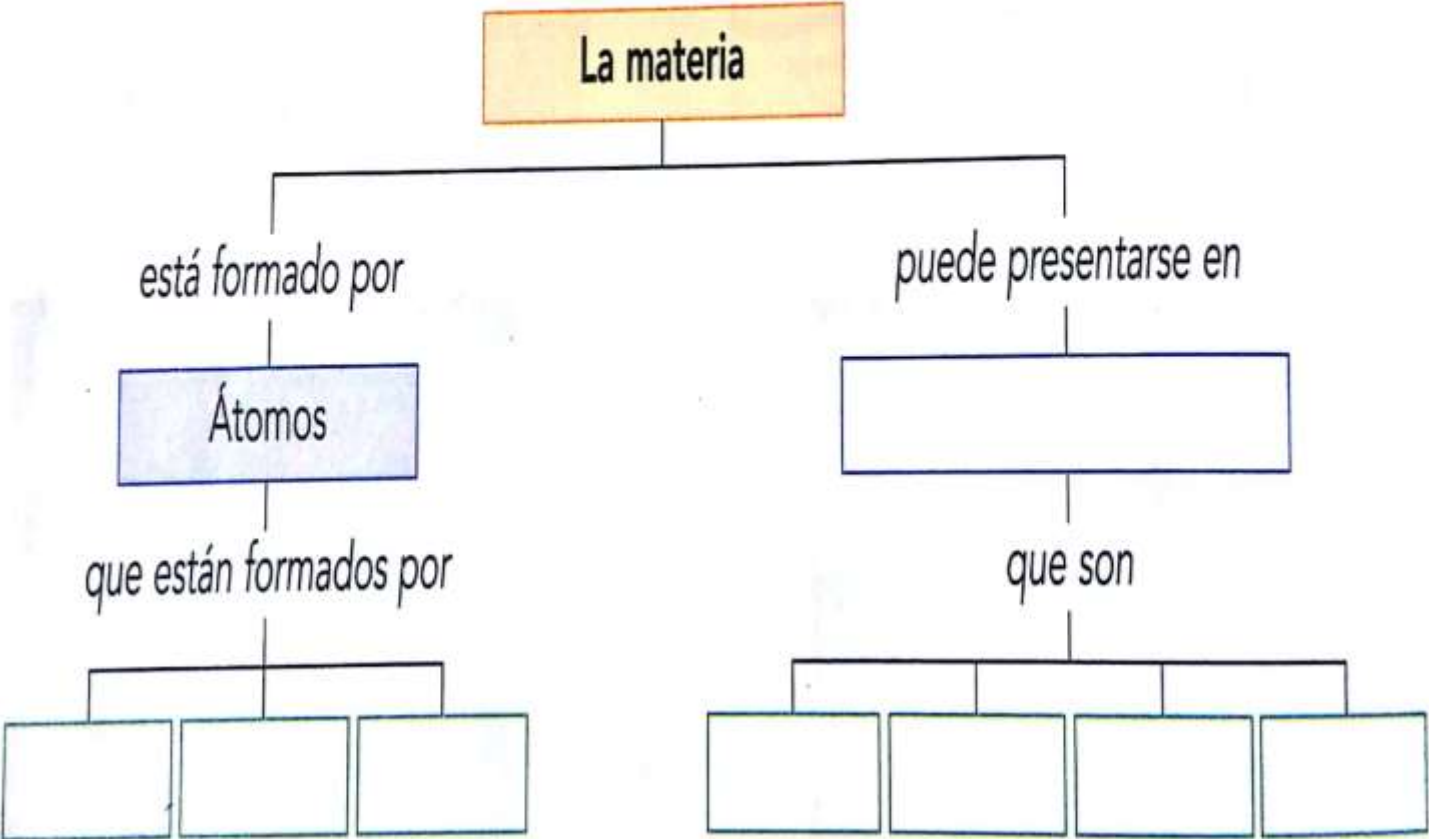
e. Bromo: _____ f. Zinc: _____ d. Mercurio: _____ e. Bromo: _____

un **compuesto químico** es una sustancia formada por la combinación de dos o más elementos distintos de la tabla periódica. Los compuestos son representados por una fórmula química y la unión de los átomos. Por ejemplo, el agua (H₂O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.

6. Representa gráficamente las moléculas de los siguientes compuestos químicos y escribe debajo cuántos átomos de cada elemento lo conforman:

DIOXIDO DE CARBONO CO ₂	CLORURO DE SODIO: SAL: NaCl	AGUA H ₂ O

Completa el siguiente mapa conceptual.



8. Observa el siguiente esquema de los cambios de estado de la materia y contesta:

CAMBIOS DE ESTADO DE LA MATERIA



8. Escribe F si la afirmación es Falsa o V si es verdadera:

- a. Los cuerpos en estado líquido se caracterizan porque tienen volumen constante, no tienen forma propia y pueden fluir con facilidad ()
- b. Los cuerpos en estado gaseoso se caracterizan porque no tienen forma ni volumen definido ()
- c. La vaporización es el paso del estado sólido a líquido ()
- d. La solidificación es el paso del estado líquido a sólido ()
- e. La condensación es el paso de gaseoso a líquido y para ello se necesita que la temperatura sea baja. ()
- f. Los líquidos tienen volumen definido y adoptan la forma del recipiente que los contienen ()
- g. La materia se puede encontrar en tres estados: sólido, líquido y gaseoso ()