

EVALUACIÓN CORRESPONDIENTE AL PRIMER PARCIAL DEL II QUIMESTRE

ÁREA: Ciencias Experimentales

ASIGNATURA: Ciencias Naturales.

DOCENTE: Rebeca Villamar Barcia

NOMBRE DEL ESTUDIANTE: _____

AÑO: Séptimo de Educación Básica **SECCIÓN:** A - B

FECHA: _____ **AÑO LECTIVO:** 2020– 2021.

1. Completa el esquema arrastrando las siguientes palabras a los cuadros respectivos:

Parte más pequeña de un elemento

núcleo

corteza

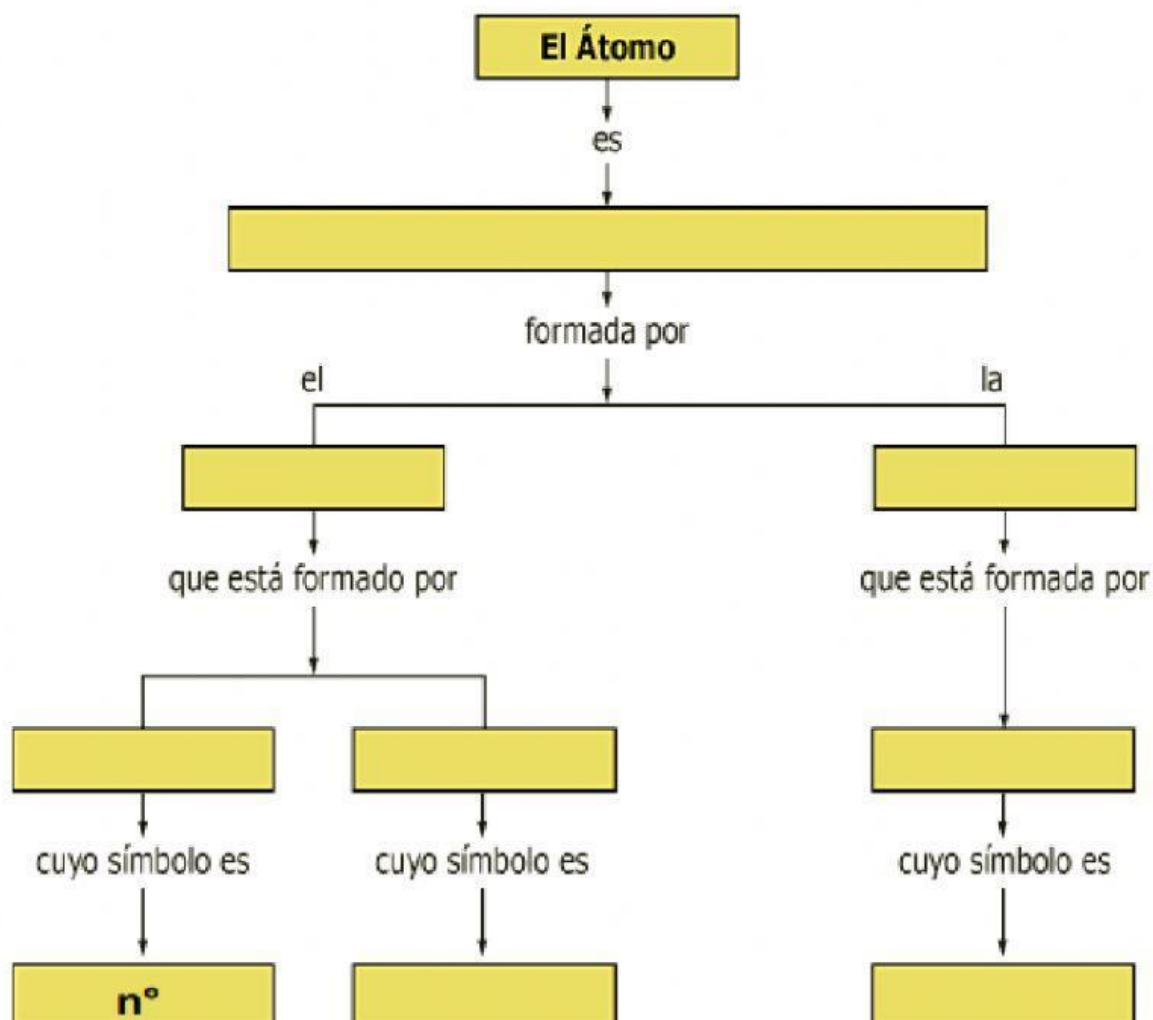
neutrones

protones

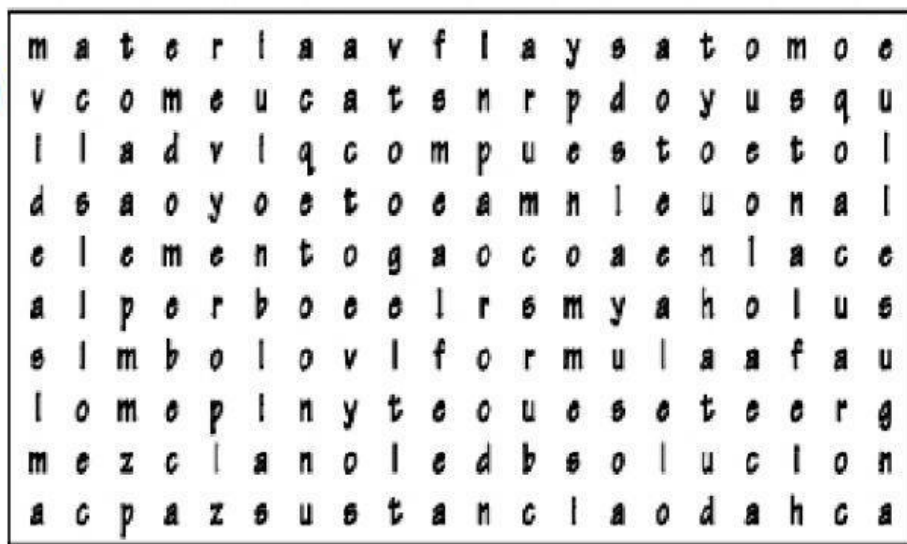
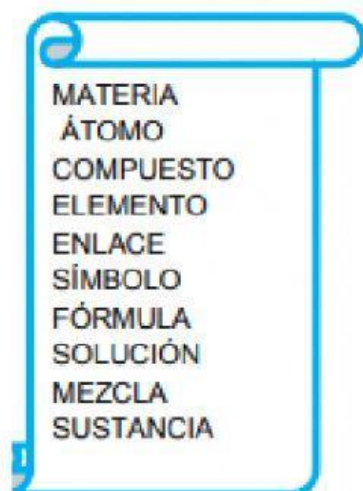
electrones

p^+

e^-



2. Halla en la sopa de letras las palabras relacionadas con el tema.



3. Une con una línea según corresponda.

DEMÓCRITO



DALTON



THOMSON



RUTHERFOR



Propuso que la materia no era continua, si no que habría un punto en el cual ya no se podía dividir.



Construyó el primer modelo atómico.
 Descubrió el electrón.



Concluye que el átomo está formado por dos partes: núcleo y corteza



Existen partículas indivisibles eternas e inmutables; a las cuales llamó ÁTOMOS.

4. Seleccionar la respuesta correcta.

1.- Es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio.

A) LA MOLÉCULA

B) EL ELEMENTO

C) LA MATERIA

D) EL ÁTOMO

2.- Es la unidad de partículas más pequeña que puede existir y forma los elementos químicos.

A) LA MATERIA

B) EL ÁTOMO

C) LA MOLÉCULA

D) EL ELEMENTO

3.- Es el significado etimológico de la palabra átomo.

A) SIN ESPACIO

B) SIN VIDA

C) SIN DIVISIÓN

D) SIN PARTES

4.- Son los elementos que conforman al átomo.

A) PROTONES, NEUTRONES Y ELECTRONES

B) MOLÉCULA, ELEMENTO Y COMPUESTO

C) CARGAS POSITIVAS Y NEGATIVAS.

D) LOS RADICALES LIBRES Y ELECTRICIDAD

5. Arrastra cada palabra con su casilla que corresponda.

POSEEN
CARGA
POSITIVA

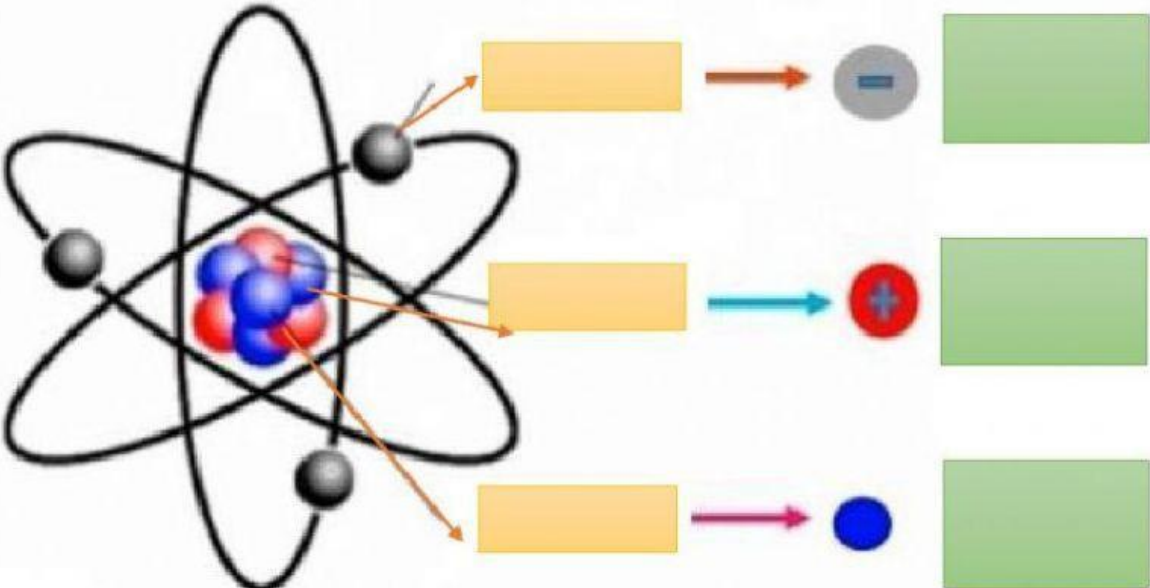
PROTONES

SU CARGA ES
NEUTRA

ELECTRONES

POSEEN
CARGA
NEGATIVA

NEUTRONES



6. Enfrente a cada caso identifica el estado de la materia al que pertenece.

a. Una roca	
b. Una gaseosa	
c. La sal de la cocina	
d. Un globo con helio	
e. El azúcar	

7. Unir con líneas según corresponda.

1. Oxígeno
2. Hidrógeno
3. CO ₂
4. Ácido nítrico
5. H ₂ O

a. HNO ₃
b. Componente del agua O ₂
c. Dióxido de carbono
d. Fórmula del agua
e. Elemento más abundante del universo y la Tierra