

NOTE

TEACHER: Lic. RAMOS HUARANGA, Thalia Kaoma

WEEK

04



**TOPIC
“EL ÁTOMO: Modelos atómicos”**

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

Parte más pequeña de un elemento

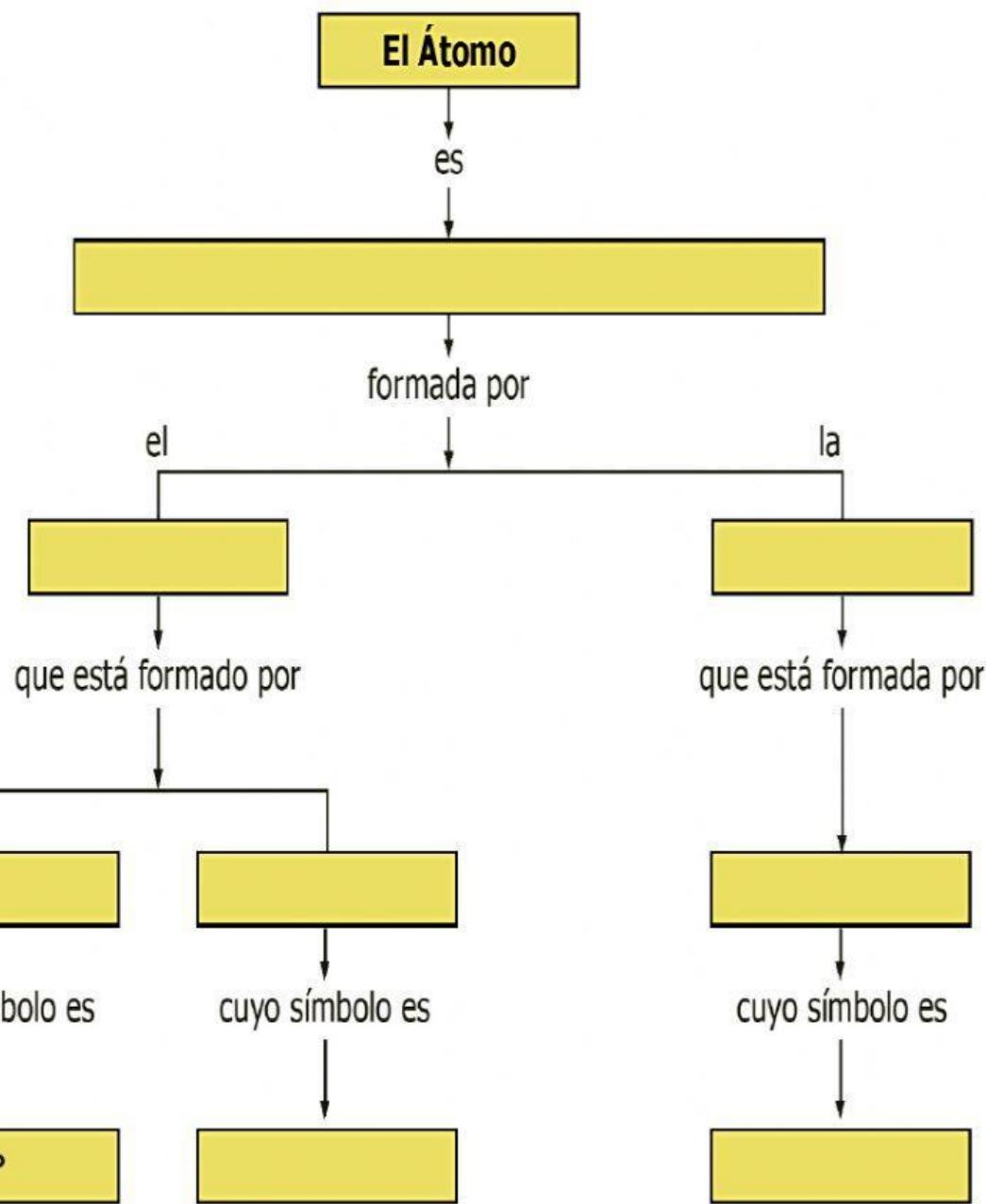
núcleo

corteza

neutrones

protones

electrones

 p^+ e^- 

2. Escribe "V" si es verdadero o "F" si es falso, según corresponda:

- El átomo es la unidad de la materia. ()
- Los protones tienen carga negativa. ()
- En la nube electrónica encontramos neutrones. ()
- Los electrones están en movimiento. ()

3. Halla en el pupiletras las palabras relacionadas con el tema.

MATERIA
ÁTOMO
COMPUESTO
ELEMENTO
ENLACE
SÍMBOLO
FÓRMULA
SOLUCIÓN
MEZCLA
SUSTANCIA

m a t e r i a a a v f i a y s a t o m o e
v c o m e u c a t s n r p d o y u s q u
i l a d v i q c o m p u e s t o e t o l
d s a o y o e t o e a m n l e u o n a l
e l e m e n t o g a o c o a e n l a c e
a i p e r b o e e l r s m y a h o l u s
s i m b o l o v l f o r m u l a a a f a u
l o m e p i n y t e o u e s e t e e r g
m e z c l a n o l e d b s o l u c i o n
a c p a z s u s t a n c i a o d a h c a

4. Une con una línea según corresponda.

DEMÓCRITO



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

DALTON



Construyó el primer modelo atómico.
Descubrió el electrón.

THOMSON



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

RUTHERFOR



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