

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

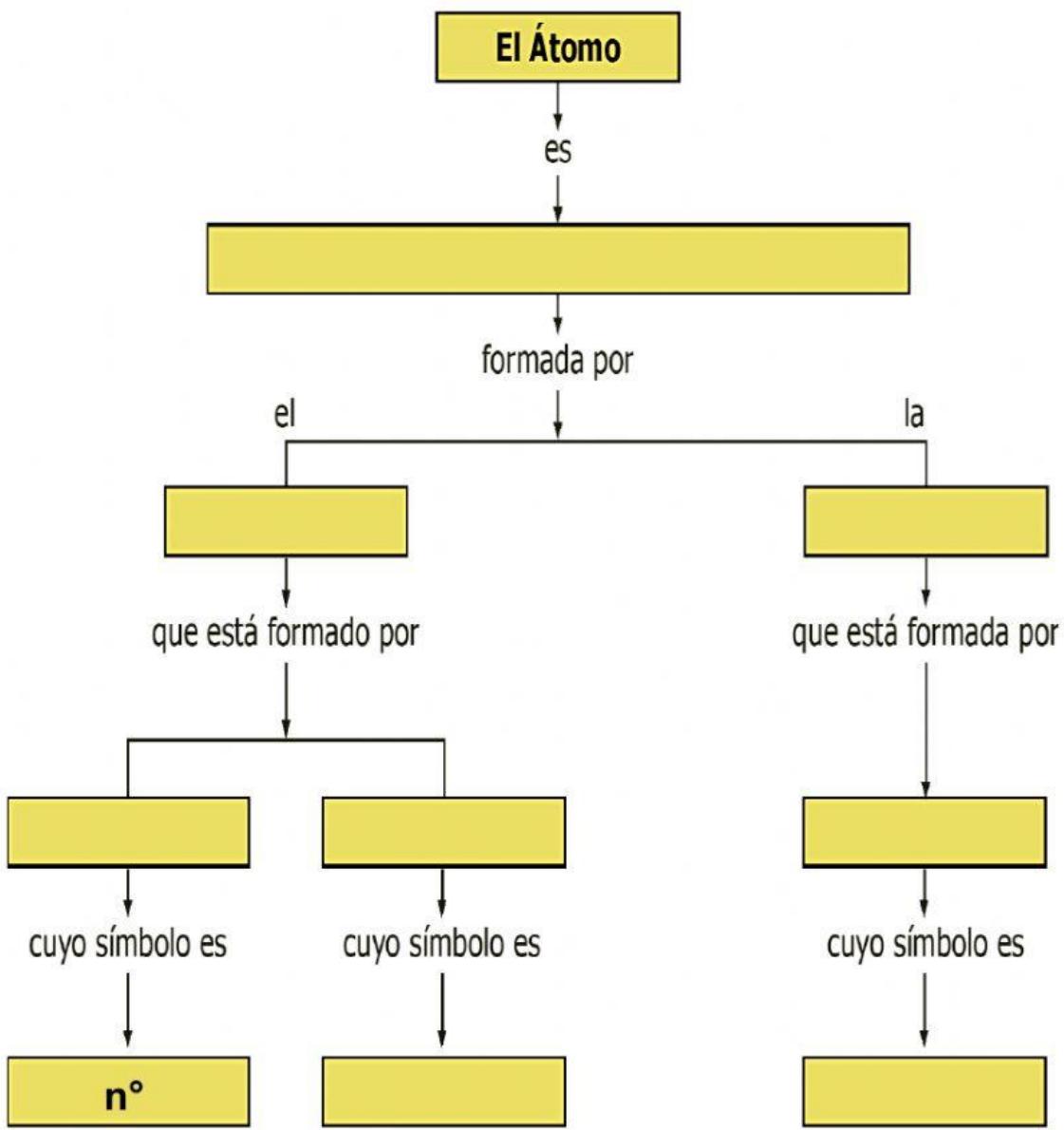
núcleo

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.