



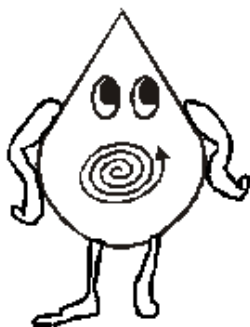
PARTICULAS FUNDAMENTALES DEL ATOMO

En el átomo actual podemos encontrar más de 200 partículas fundamentales, casi la totalidad de estos se encuentran en el núcleo, como los neutrones, protones, neutrinos, mesones, leptones, etc.

Sin embargo, las más importantes son:

Núcleo

- Protones.
- Neutrones.



Nube electrónica

- Electrones.

Las demás partículas son de menor importancia, también las podemos encontrar en el núcleo.

Descripción:

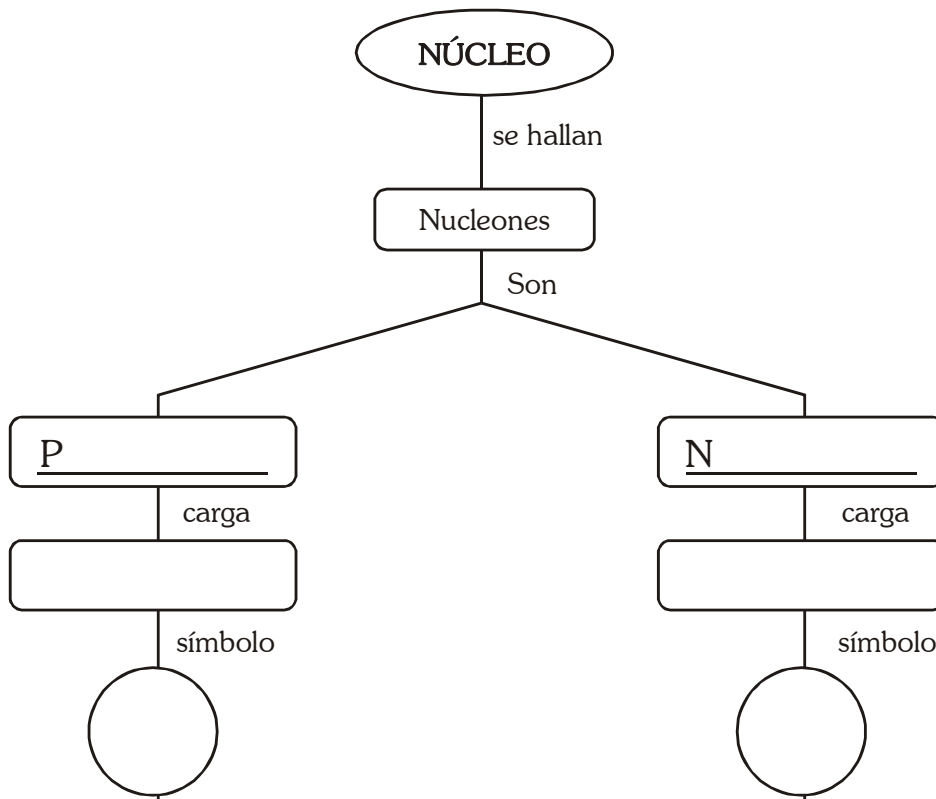
Partícula	Descubierta por	Símbolo	Ubicación	Carga	Masa absoluta
Electrón	Thomson	e^{-}	nube electrónica	- 1	$9,1 \times 10^{-28}$ g
Protrón	Rutherford	p^{+}	núcleo	+ 1	$1,672 \times 10^{-24}$ g
Neutrón	Chadwick	n°	núcleo	0	$1,675 \times 10^{-24}$ g



*En el núcleo se encuentra concentrado casi la totalidad de la masa del átomo; en él se encuentra el protón y neutrón que los denominamos **Nucleones**.*

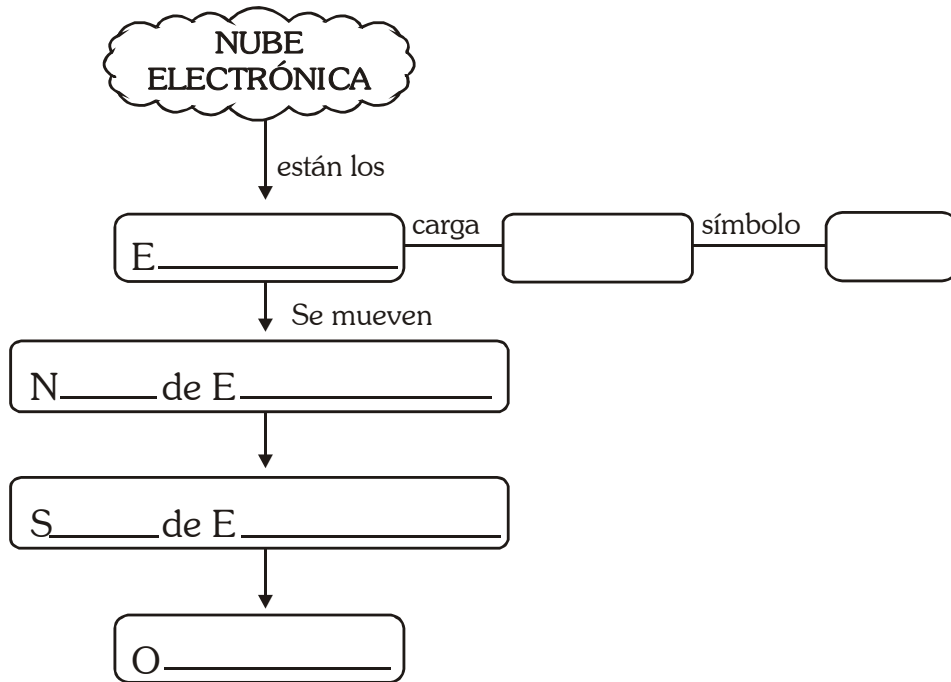
EL NÚCLEO

1. Región central del átomo, su tamaño es aproximadamente 10 000 veces más pequeño que el átomo total.



NUBE ELECTRÓNICA

1. Región de espacio exterior al núcleo atómico donde se hallan los electrones en movimiento, se dividen en niveles de energía o capas, subniveles o subcapas y orbitales.



Investiga sobre las principales partículas que se encuentran en el átomo y completa.

CIRCULO EDUCATIVO

A) NÚCLEO

1. Protones () _____

masa \Rightarrow

descubierto \Rightarrow

2. Neutrones () _____

masa \Rightarrow

descubierto \Rightarrow

B) NUBE ELECTRÓNICA

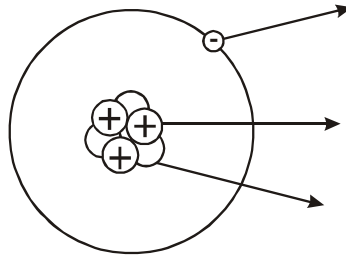
1. Electrones () _____

masa \Rightarrow

descubierto \Rightarrow

PRÁCTICA

1. Señala la ubicación de las partículas principales del átomo:



2. La palabra griega átomo significa:

- A) Mínima parte C) Indestructible E) Pequeño
B) Sin división D) Microscópico

3. Los electrones fueron descubiertos por:

- A) Thomson B) Bohr C) Crookes D) Goldstein E) Einstein

4. Los neutrones fueron descubiertos por:

- A) Thomson B) Yukawa C) Chadwick D) Dalton E) Bohr

5. Que afirmación es incorrecta:

- A) Todos los átomos son diferentes.
B) Cada elemento tiene un número de p+ y e- determinado.
C) Todos los nucleolos son iguales en cada átomo.
D) Los mesones y bariones no son partículas fundamentales.
E) El peso del átomo depende del núcleo.

6. Averiguar qué son los Quarks.