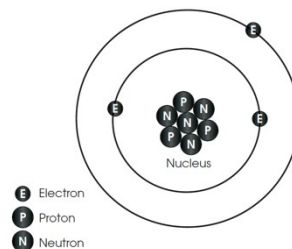


Lección 1.1 – Composición de la materia

- La materia está hecha de _____ eso no se puede romper.

- Los átomos son en su mayoría _____ espacio, pero dentro de los átomos hay tres tipos de partículas:

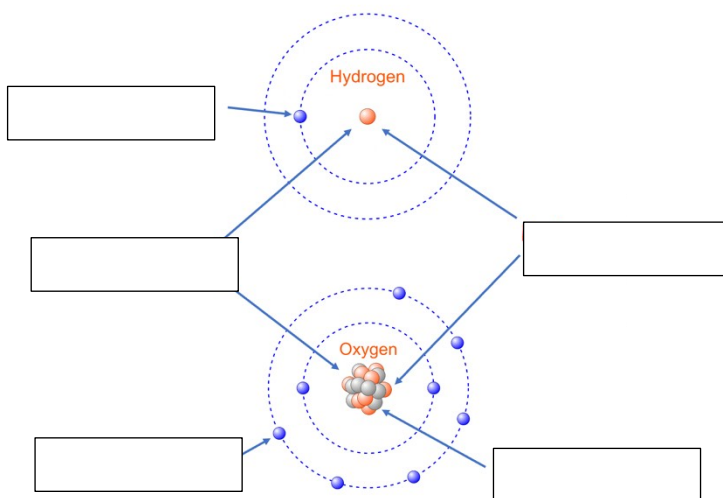


- _____ y _____ están en el núcleo del átomo.
 - _____ están fuera del núcleo.

- Ejemplos de átomos

o Hidrógeno

- 1 protón
- 0 neutrones
- 1 electrón

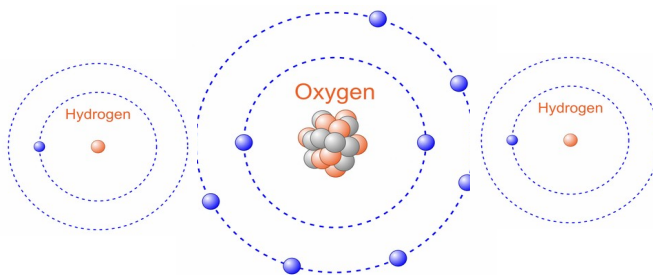


o Oxígeno

- 8 protones
- 8 neutrones
- 8 electrones

- El _____ de un átomo está casi todo en los protones y neutrones en el núcleo.
- Los electrones tienen una masa muy _____.
- La unidad de masa es la _____

- Los protones tienen una carga eléctrica _____
y los electrones tienen una carga eléctrica _____.
- Los neutrones tienen una carga _____
- Dos o más átomos unidos entre sí son un _____.
- Las conexiones entre los átomos en una molécula se llaman _____.
- Ejemplo: una molécula de agua (H_2O) tiene _____ átomos de hidrógeno y _____ átomo de oxígeno.



- Las dimensiones de la materia se describen como _____.
- La unidad de longitud es la _____ (m).
- Las superficies planas de la materia se describen como superficie _____
- La unidad de superficie es _____ (m^2).
- El espacio que ocupa la materia se describe por su _____.
- La unidad de volumen es _____ (m^3).

- 1 metro (m) = _____ centímetros (cm)
- 1 centímetro (cm) = _____ milímetros (mm)
- 1 metro (m) = _____ milímetros (mm)
- 1 kilómetro (km) = _____ metros (m)
- 1 metro cúbico (m^3) = _____ litros (L)
- 1 litro (L) = _____ centímetros en cubos (cm^3)
- 1 centímetro cúbico (cm^3) = _____ mililitro (ml)
- 1 litro (L) = _____ mililitros (ml)