

Los únicos átomos que no se unen con otros átomos, se presentan como **ÁTOMOS AISLADOS**, son los elementos del grupo 18, los llamados **GASES NOBLES** de la tabla periódica: Helio (He); Neón (Ne); Argón (Ar); Xenón (Xe); Kriptón (Kr), radón (Rn).

En la naturaleza los elementos de la tabla periódica pueden aparecer :

- **Solos (aislados).** Por ejemplo: Un anillo de plata está hecho solo de “plata”, un elemento químico (átomo) que se representa por la letra “Ag”



- **Juntos (combinados)** . Por ejemplo: El agua está hecha de dos elementos, el hidrógeno “H” y el oxígeno “O”, se escribe como H₂O.

Cuando agrupamos átomos iguales o diferentes en la misma proporción formamos **MOLECULAS**



<p>O₂ Es una <u>molécula de oxígeno</u></p> <p>el “2” nos dice que tenemos dos átomos de oxígeno</p>	<p>H₂O</p> <p>el “2” nos dice que tenemos dos átomos de hidrógeno</p> <p>si no hay escrito nada, significa que hay un “1”. Hay un átomo de oxígeno</p>
---	---

2. ESTRUCTURA DE UN ÁTOMO.

Según Dalton el átomo era una esfera indivisible, como una bola de billar. Todos los científicos de la época le creyeron y durante muchos años su teoría se mantuvo. Pero con la aparición de las máquinas y el desarrollo de la tecnología se descubrió que el átomos se podía dividir.

Estaba formado por tres PARTÍCULAS SUBATÓMICAS llamadas:

- **NEUTRÓN** : partículas sin carga.
- **PROTÓN**: partículas con carga POSITIVA.
- **ELECTRÓN**: partículas con carga NEGATIVA.

¿Cómo se colocan?.

Es como una nuestro Sistema Solar. El centro es el Sol y giran a su alrededor los planetas.

El átomo está formado por:

- el **NÚCLEO** : es el Sol, la parte central del átomo.
En él están los protones y los neutrones.
- la **CORTEZA**: Los electrones giran en torno al núcleo, como lo hacen los planetas, pero cada uno lo hace en una órbita diferente. Además en una misma órbita, pueden girar más de un electrón.

