

LAS MOLÉCULAS



Son agrupaciones estables de átomos que están unidas por un enlace químico.

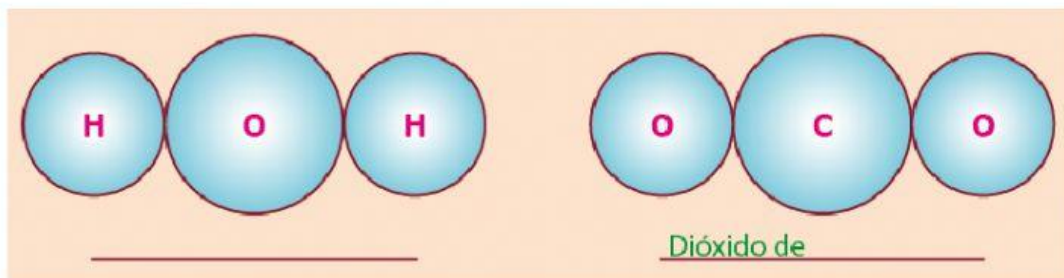
Generalmente las moléculas están formadas por dos o más átomos, pero algunas llegan a contener miles de átomos. Las moléculas se representan mediante fórmulas químicas.

1. Tipos de moléculas.

A. Simples:



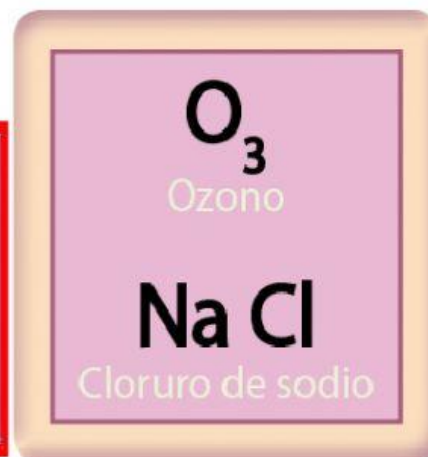
B. Compuestas:



2. Fórmulas químicas.

Las moléculas se representan mediante una combinación de símbolos químicos de los elementos que la constituyen.

Cada símbolo en una fórmula química equivale a un átomo de molécula simple. Los subíndices que pueden aparecer en una fórmula hacen referencia al número de átomos de cada molécula.



Define:

- Símbolo:

- Fórmula:

- * Escribe el nombre de las siguientes fórmulas:

a. O_3 →

b. NH_3 →

c. H_2 →

¡Aplica lo aprendido!

1. Relaciona:

- | | | |
|-----------------------------------|--------|--------------------|
| a. Unión de varios átomos iguales | () | Molécula compuesta |
| b. NH_3 | () | Molécula simple |
| c. Unión de átomos diferentes | () | Molécula compuesta |

2. Escribe el nombre que corresponde a las siguientes fórmulas:

a. O_2 →

b. H_2 →

c. H_2O →

3. Completa el esquema:



Cl_2 - átomos - átomos simples - átomos diferentes - HCl

4. Completa el siguiente cuadro:

Compuesto	Tipo de molécula	Composición
N ₂ O Óxido nitroso		
FeS Sulfuro de hierro		
CaO Óxido de calcio		
H ₂ CO ₃ Ácido carbónico		
KNO ₃ Nitrato de potasio		

5. Realiza el pupiletras:

- fórmula
- átomo
- elemento
- molécula
- compuesto
- símbolo
- protón

