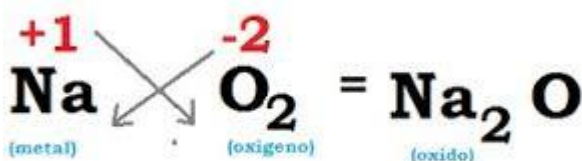


FORMULACIÓN

La nomenclatura IUPAC de óxidos (sistemática) utiliza prefijos griegos mono-, di-, tri-, tetra-, etc.) para indicar el número de átomos de oxígeno y del otro elemento en la fórmula, siguiendo la estructura: **(prefijo)óxido de (prefijo)elemento**. Se aplica tanto a óxidos metálicos como no metálicos, priorizando el número de átomos sobre el estado de oxidación.



Reglas Básicas:

- Se nombra primero el oxígeno con prefijo y la palabra óxido: prefijo + óxido + de + prefijo + elemento.
- El prefijo mono- suele omitirse en el elemento, pero no en el oxígeno (ej.

CO₂ es dióxido de carbono, no monodióxido de carbono).

- Si el elemento tiene un solo átomo, no se usa prefijo, o se usa mono- en casos específicos.

Ejemplos de Nomenclatura Sistemática (IUPAC):

- N₂O Monóxido de dinitrógeno.
- SO₂ Dióxido de azufre.
- SO₃ Trióxido de azufre.
- Fe₂O₃ Trióxido de dihierro.
- Cl₂O₇ Heptóxido de dicloro.
- ZnO Óxido de zinc.

Prueba a nombrar estos elementos:

FICHA DE TRABAJO: NOMENCLATURA DE ÓXIDOS

Asignatura: Química | Nivel: Básico

ESTUDIANTE: _____

FECHA: ____/____/____

I. ÓXIDOS METÁLICOS (BÁSICOS)

Instrucciones: Completa la tabla siguiendo las reglas de la IUPAC.

| Fórmula | Nomenclatura Sistemática |

Na₂O | Monóxido de sodio

FeO _____

Fe₂O₃ _____

CaO _____

Al₂O₃ _____

CuO _____

Cu₂O _____

K₂O _____

MgO _____

PbO₂ _____

II. ÓXIDOS NO METÁLICOS (ANHÍDRIDOS)

Instrucciones: Completa usando nomenclatura Tradicional y Sistemática.

| Fórmula | Nomenclatura Sistemática

|-----|-----

CO₂ | Dióxido de carbono

CO _____

SO₂ _____

SO₃ _____

Cl_2O_3 _____

Cl_2O_7 _____

N_2O_3 _____

N_2O_5 _____

Br_2O_3 _____

I_2O_5 _____

NOTAS PARA EL EJERCICIO:

- El oxígeno siempre actúa con valencia -2.