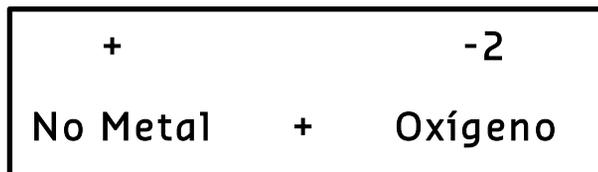


Anhídridos

Los anhídridos, también conocidos como óxidos ácidos, resultan de la unión de un no metal con el oxígeno.



El número de oxidación del oxígeno es -2 y el del no metal es positivo.

RECUERDA:
Para formar un compuesto se necesita un elemento con carga positiva y otro con carga negativa.

Por lo general, el número de oxidación de los no metales es negativo pero en este caso (anhídridos) cambian a positivo porque el oxígeno ya es negativo.

Las tablas que vamos a utilizar para dar nombre a estos compuestos son las siguientes

Tabla 1

Número de oxidación	Terminación
1-2	hipo-----oso
3-4	oso
5-6	ico
7	per-----ico

Anhídridos

Tabla 2

Elementos	Números de oxidación
Cl, Br, I, F	+1, +3, +5, +7
S, Se; Te	+2, +4, +6
N, P, As, Sb	+1, +3, +5

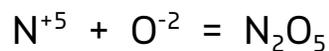
- Para darle nombre a la fórmula.

Para nomenclatura tradicional:

- Palabra **anhídrido**.
- **Raíz** del no metal.
- Terminación **oso/ico**.

Ejemplo N_2O_5

Esto significa que el nitrógeno está con +5 y el oxígeno con -2.



Buscar en la tabla 1 la terminación para el número de oxidación +5 y es ico.

Anhídrido nítrico

Anhídridos

El nombre del siguiente compuesto Cl_2O

- 1) Obtener sus números de oxidación Cl^{+1} y O^{-2} .
- 2) Ver en tabla 1 la terminación para el cloro con valencia +1.
- 3) El número de oxidación o valencia +1 corresponde a hipo-----oso.
- 4) En la línea punteada ----- va la raíz del no metal.

Anhídrido hipocloroso

	Números de oxidación	Nombre
I_2O_7	El oxígeno con -2 y el yodo con +7	Anhídrido peryódico
S_2O_4 Simplificado es SO_2	El oxígeno con -2 y el azufre con +4	Anhídrido sulfuroso

Para nomenclatura stock:

- Palabra **óxido**.
- Preposición **de**.
- Nombre del **no metal**.
- **Número romano** que indica la valencia o número de oxidación del no metal.
- Ejemplo: Br_2O_3 óxido de bromo.

Anhídridos

	Números de oxidación	Nombre
I_2O_7	El oxígeno con -2 y el yodo con +7	Óxido de yodo VII
S_2O_4 Simplificado es SO_2	El oxígeno con -2 y el azufre con +4	Óxido de azufre IV

Para nomenclatura sistemática:

Se utilizan los prefijos **mono, di, tri, tetra, penta, hexa, hepta** para indicar el número de átomos tanto del oxígeno como del no metal.

Ejemplo: Br_2O_3 trióxido de dibromo.

	Números de oxidación	Nombre
I_2O_7	El oxígeno con -2 y el yodo con +7	Heptóxido de diyodo
S_2O_4 Simplificado es SO_2	El oxígeno con -2 y el azufre con +4	Dióxido de azufre

A los anhídridos también se les conoce como óxidos ácidos porque al agregarles agua, nos da un oxiácido.

