



# NOMENCLATURA

## Características de los Óxidos No metálicos o Básicos

Clase 7 de 1º medio, 7 de Abril 2020.  
Miss Sandra Inostroza L.

Parte 2

## Recordemos...

# Ejemplos de Óxidos no metálicos de uso cotidiano (anhídridos)



El anhídrido Carbónico o mejor conocido como Dióxido de Carbono ( $\text{CO}_2$ ) Es un gas que tiene una serie de propiedades que lo hacen perfecto para la extinción de incendios.

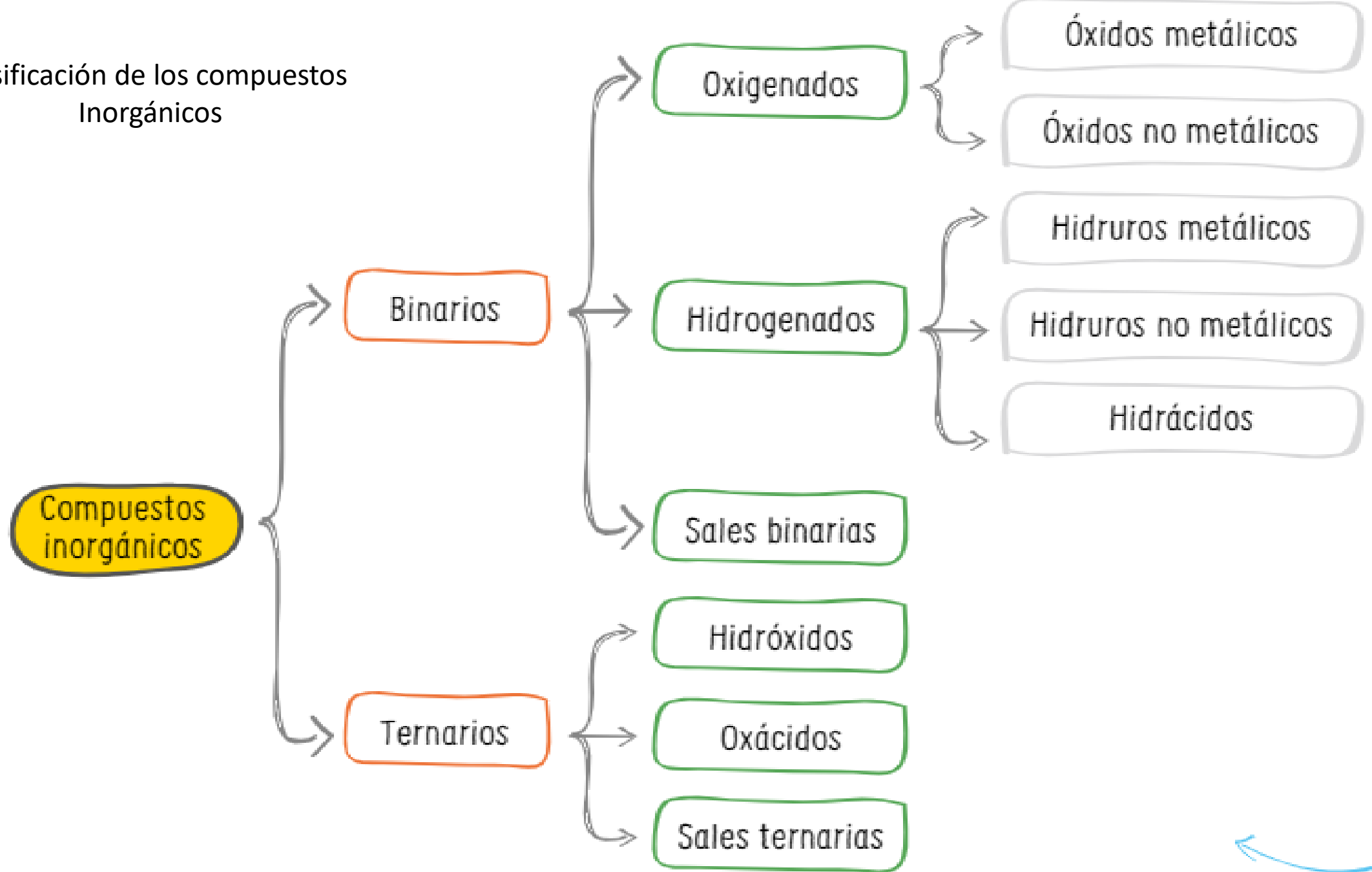


El anhídrido Silícico ( $\text{SiO}_2$ ) Se manipula como abrasivo, citándose como arena silícea, siendo el abrasivo más usado por su bajo precio, empleándose para la fabricación de lijas, discos o bloques.



El anhídrido Sulfuroso ( $\text{SO}_2$ ) Es utilizado como conservante y antioxidante, generalmente de zumos, frutos secos, mermeladas, vino, etc.

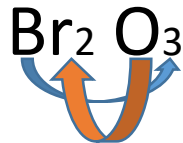
# Clasificación de los compuestos Inorgánicos



# Para formar los óxidos No metálicos

- Para Formar el Oxido no metálico se procede de la misma forma que los metálicos .
  - 1- Se escribe el no metal
  - 2- Se escribe el oxígeno.
  - 3- Se cambian las valencias de los dos elementos.

Ejemplo



# Compuestos No Metálicos

- Para nombrar de manera tradicional:

1- Se escribe la palabra anhídrido

2- Se escribe el nombre del no metal.

3- Se pone la terminación que corresponda a la valencia del no metal empleada.

Esto se hace de acuerdo a la siguiente tabla.

1 valencia		ico
2 valencias	Menor	oso
	mayor	ico
3 valencias	menor	hipo ...oso
	medio	oso
	mayor	ico
4 valencias	Menor	hipo ...oso
	medio	oso
	medio	ico
	mayor	per...ico

# Aplicación del ejemplo con Cloro (valencias 1-3-5-7-)

Fórmula	Nombre Tradicional
$\text{Cl}_2\text{O}$	Anhídrido <b>hipocloroso</b>
$\text{Cl}_2\text{O}_3$	Anhídrido <b>cloroso</b>
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Anhídrido <b>clórico</b>
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	Anhídrido <b>perclórico</b>

# Nombre Stock

- El nombre se escribe de la misma manera que los óxidos metálicos.

Se realiza indicando el **estado de oxidación del elemento no metálico en número romanos** (entre paréntesis) y siempre determinado por la expresión **«óxido de» + elemento no metálico**.

Fórmula	Nombre Stock
$\text{Cl}_2\text{O}$	Óxido de cloro (I)
$\text{Cl}_2\text{O}_3$	Óxido de cloro (III)
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Óxido de cloro (V)
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	Óxido de cloro (VII)

# Ejercicios Propuestos

Escribe la formula y nombre de los compuestos formados con azufre y con Fluor

Desarrollo

Elemento	formula del Oxido	Nombre Tradicional	Nombre Stock
S valencia 2			
S valencia 4			
S valencia 6			
F valencia 1			



# CIERRE METACOGNITIVO

- Responde las siguientes preguntas.

1- ¿Qué dificultades son las que has presentado para entender estos ejercicios?

2- Podrías tú mencionar algún óxido no metálicos que conozcas.

