

ESCUELA SECUNDARIA OF. 0999 "MANUEL HINOJOSA GILES"
MTRA. DULCE ROSARIO HUERTA CUELLAR CIENCIAS III (CON ÉNFASIS EN QUÍMICA)
NOMENCLATURA INORGÁNICA

NOMBRE: _____ **3° GRUPO:** _____

REGLAS GENERALES

- 1.- Se necesita un elemento o radical positivo y otro positivo. Se escriben del lado de los productos primero el positivo y luego el negativo. $\text{Na}^+ + \text{O}^- \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
- 2.- Se cruzan las valencias y se escriben como subíndices. **Las valencia 1 no se escriben.** $\text{Li}^{+1} + \text{O}^{-2} \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$
- 3.- Las valencias pares se dividen (2, 4, 6). $\text{S}^{+6} + \text{O}^{-2} \rightarrow \text{SO}_3$

TABLA DE TERMINACIONES

Elementos con 1 valencia	_____	ICO
Elementos con 2 valencias	_____	OSO
	_____	ICO
Elementos con 3 valencias	HIPO _____	OSO
	_____	OSO
	_____	ICO
Elementos con 4 ó más valencias	HIPO _____	OSO
	_____	OSO
	_____	ICO
	PER _____	ICO

TABLA DE PREFIJOS

# DE ÁTOMOS	PREFIJO	
1	MON _____	Palabra óxido solamente
2	DI _____	Óxido y/ no metal
3	TRI _____	Óxido y/ no metal
4	TETRA _____	Óxido y/ no metal
5	PENTA _____	Óxido y/ no metal
6	HEXA _____	Óxido y/ no metal
7	HEPTA _____	Óxido y/ no metal

TABLA DE RADICALES NEGATIVOS

CO_3^{-2}	CARBONICO	SO_3^{-2}	SULFUROSO
NO_2^{-1}	NITROSO	SO_4^{-2}	SULFURICO
NO_3^{-1}	NITRICO	AsO_3^{-3}	ARSENIOSO
ClO^{-1}	HIPOCLOROSO	AsO_4^{-3}	ARSENICO
ClO_2^{-1}	CLOROSO	IO_3^{-1}	YODICO
ClO_3^{-1}	CLORICO	MnO_4^{-1}	PERMANGANICO
ClO_4^{-1}	PERCLORICO	MnO_3^{-2}	MANGANOSO
PO_3^{-3}	FOSFOROSO	BO_3^{-3}	BORICO
PO_4^{-3}	FOSFORICO	OH^{-1}	HIDROXILO
O_2^{-2}	PERÓXIDO		

COMPUESTOS INORGÁNICOS

ÓXIDOS METÁLICOS	<u>metal</u> O
ANHIDRIDOS	<u>No metal</u> O
HIDRÓXIDOS	<u>Metal</u> OH
HIDRÁCIDOS	H <u>no metal</u>
OXIÁCIDOS	H <u>no metal</u> O
SAL BINARIA	METAL <u>no metal</u>
OXISAL	METAL <u>no metal</u> O
HIDRUIROS	<u>metal</u> H
PERÓXIDO	<u>Metal</u> O₂

NOMBRES EN
LATÍN PARA EL USO
DE TERMINACIÓN
OSO /ICO

Pb = PLOMO = PLUMB _____
Au = ORO = AURUM _____
Fe = HIERRO = FERRUM _____
Cu = COBRE = CUPRUM _____
S = AZUFRE = SULFUR _____

ÓXIDOS BÁSICOS (ÓXIDOS METÁLICOS)

METAL + O⁻² → metal O

N. STOCK 1.- ÓXIDO 2.- Nombre del metal con su valencia entre paréntesis con número romano.	N. TRADICIONAL 1.- ÓXIDO 2.- Nombre del metal con la terminación que corresponde.
N. SISTEMÁTICA 1. Prefijo (cantidad de oxígenos en compuesto) 2.- ÓXIDO 3.- Prefijo (cantidad de elemento en compuesto) 4.- Nombre del metal	

ÓXIDOS ÁCIDOS (ÓXIDOS NO METÁLICOS, ANHIDRIDO)

NO METAL + O⁻² → no metal O

N. TRADICIONAL 1.- ANHIDRIDO 2.- Nombre del no metal con la terminación que corresponde.	N. SISTEMÁTICA 1.- Cantidad de átomos de oxígeno. 2.- prefijo que corresponde a la cantidad de átomos del OXÍGENO y del NO METAL.
N. STOCK 1.- ÓXIDO 2.- Nombre del no metal con su valencia en romano y entre paréntesis)	

HIDRÓXIDOS (BASES)

ÓXIDO METÁLICO + H₂O → no metal OH

N. STOCK 1.- HIDRÓXIDO. 2.- Nombre del metal con su valencia entre paréntesis con número romano.	N. SISTEMÁTICA 1.- Prefijo según la cantidad de OH 2.- HIDRÓXIDO 3.- Nombre del metal
---	---

HIDRÁCIDO

H⁺¹ + NO METAL → **H no metal**

- 1.- **ÁCIDO.**
- 2.- Nombre del no metal con terminación **HÍDRICO**

OXIÁCIDO

ANHIDRIDO + H₂O → **H no metal O**

- 1.- **ÁCIDO**
- 2.- Nombre del radical negativo con terminación que corresponde.

SAL BINARIA

HIDRÁCIDO + HIDRÓXIDO → METAL no metal + H₂O

N. STOCK 1.- nombre del no metal con terminación URO. 2.- nombre del metal con su valencia entre paréntesis con número romano.	N. TRADICIONAL 1.- nombre del no metal con terminación URO. 2.- nombre del metal y terminación que corresponda.
N. SISTEMÁTICA 1.- prefijo según la cantidad del no metal seguido del nombre del no metal 2.- nombre del metal	

OXISAL

OXIÁCIDO + HIDRÓXIDO → METAL no metal O + H₂O

- 1.- Nombre del radical negativo cambiando terminación: OSO por ITO e ICO por ATO.
- 2.- Nombre del metal con número romano entre paréntesis su valencia.

HIDRURO

METAL + H⁻¹ → metal H

N. STOCK 1.- HIDRURO. 2.- nombre del metal con su valencia entre paréntesis con número romano.	N. SISTEMÁTICA 1.- prefijo según la cantidad de H 2.- HIDRURO 3.- nombre del metal
---	--

PERÓXIDOS

METAL + O₂⁻² → metal O₂

- 1.- **PERÓXIDO.**
- 2.- nombre del metal con su valencia entre paréntesis con numero romano

EL METAL TRABAJA EN ESTE COMPUESTO CON SU VALENCIA MAYOR.