



Propósito: identificar las características de las nomenclaturas para nombrar a los óxidos    23/02/2021

**Nomenclatura tradicional:** cuando el elemento solo tenga una valencia sera iCO:  $\text{Na}^+ + \text{O}^{2-} = \text{Na}_2\text{O}$  = Oxido sodico  
 Dos valencias: menor valencia = OSO |  $\text{Ni}^{2+} + \text{O}^{2-} = \text{NiO}$  = Oxido níqueloso

Mayor valencia: iCO |  $\text{Hg}_2\text{O}_2$  = Oxido mercurico

Tres valencias (1. hipo - OSO) (2. OSO) (3. iCO)

- Mayor valencia:  $\text{Cr}_2\text{O}_7$  = Oxido hipocromoso
- Intermedia valencia:  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  = Oxido cromoso
- Menor valencia:  $\text{Cr}_2\text{O}_6$  = Oxido cromoico

$\text{Fe}_2\text{O}_3$	trioxido de hierro
$\text{K}_2\text{O}$	monoxido de potasio
$\text{SnO}_2$	dioxido de estaño
$\text{Ag}_2\text{O}$	monoxido de plata

25/02/2021

- $\text{Mn}_2\text{O}_4$  - Oxido de manganeso (IV)
- Si tiene
- $\text{CaO}$  - Oxido de calcio

- Cuatro valencias:
- Primera valencia:  $\text{Mn}_2\text{O}_2$  = Oxido hipomanganeso
  - segunda valencia:  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  = Oxido manganeso
  - Tercera valencia:  $\text{Mn}_2\text{O}_4$  = Oxido mangánico
  - cuarta valencia:  $\text{Mn}_2\text{O}_7$  = Oxido permangánico

Formulas	Sistematizada	Tradicional	Stock
$\text{CaO}$	monoxido de calcio	oxido de calcio	oxido de calcio
$\text{Cu}_2\text{O}$	monoxido de cobre	oxido cuproso	oxido de cobre
$\text{CuO}$	monoxido de cobre	oxido cuprico	oxido de cobre (II)
$\text{Fe}_2\text{O}$	monoxido de hierro	oxido ferroso	oxido de hierro (II)
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	trioxido de hierro	oxido ferrico	oxido de hierro (III)
$\text{K}_2\text{O}$	monoxido de potasio	oxido potasico	oxido de potasio
$\text{SnO}_2$	dioxido de estaño	oxido estannico	oxido de estaño (II)
$\text{Ag}_2\text{O}$	monoxido de plata	oxido argéntico-platino	oxido de plata

25/02/2021

Nomenclatura Stock

- $\text{Mn}_2\text{O}_4$  - Oxido de manganeso (IV)
- Si tiene una valencia no se pondran numeros romanos.
- $\text{CaO}$  - Oxido de calcio