

Nomenclatura

Óxidos de metales de transición: Combinación del oxígeno con metales de transición, que tiene varios números de oxidación. Es decir que, formaron varios compuestos. En ellos se deben aplicar las reglas siguientes:

- a. Cuando los números de oxidación tenga valores de 1 + 4, formaran óxidos básicos.
- b. En nomenclaturas estequiométrica y stock se nombran como en el primer caso.
- c. En nomenclatura clásica se da terminación **oso** al número de oxidación menor y terminación **ico** al número de oxidación mayor.

Observación: Cuando nombremos algunos compuestos en la nomenclatura tradicional, los elementos cambian su nombre por su raíz latina, así:	ELEMENTO	RAÍZ LATINA
	Cobre	Cupr
	Oro	Aur
	Hierro	Ferr
	Plomo	Plumb
	Azufre	Sulf
	Estaño	Estann

Ejemplo:

Elementos No.Ox.	Compuestos	Nomenclatura clásica	Nomenclatura estequiométrica	Nomenclatura Stock
$\text{Fe}^{+2} + \text{O}^{-2}$	FeO	Óxido ferroso	Monóxido de Hierro	Óxido de Hierro (II)
$\text{Fe}^{+3} + \text{O}^{-2}$	Fe_2O_3	Óxido Férrico	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro (III)
$\text{Cu}^{+1} + \text{O}^{-2}$	Cu_2O	Óxido Cuproso	Monóxido de dicobre	Óxido de Cobre (I)
$\text{Cu}^{+2} + \text{O}^{-2}$	CuO	Óxido Cuprico	Monóxido de cobre	Óxido de Cobre (II)

Ejercicios: Escriba la fórmula y los nombres de los compuestos siguientes.

Elementos No.Ox.	Compuestos	Nomenclatura clásica	Nomenclatura estequiométrica	Nomenclatura Stock
$\text{Co}^{+2} + \text{O}^{-2}$			Monóxido de Cobalto	Óxido de Cobalto (II)
$\text{Co}^{+3} + \text{O}^{-2}$	Co_2O_3	Óxido Cobaltico		
$\text{Ni}^{+2} + \text{O}^{-2}$	NiO			Óxido de Níquel (II)
$\text{Ni}^{+3} + \text{O}^{-2}$	Ni_2O_3			
$\text{Pd}^{+2} + \text{O}^{-2}$		Óxido Paladioso		
$\text{Pd}^{+4} + \text{O}^{-2}$			Dióxido de Paladio	
$\text{Au}^{+1} + \text{O}^{-2}$				Óxido de Oro (II)
$\text{Au}^{+3} + \text{O}^{-2}$		Óxido Aurico		Óxido de Oro (III)
$\text{Cr}^{+2} + \text{O}^{-2}$				
$\text{Cr}^{+6} + \text{O}^{-2}$	CrO_3	Oxido Cromico		

Escriba la fórmula de cada compuesto

Nomenclatura	Compuesto
1. Óxido de Berilio (II)	
2. Oxido de Plata	
3. Óxido de Áurico	
4. Óxido de Mercurioso	
5. Óxido de Niquélico	

Nomenclatura	Compuesto
6. Dióxido de Estaño	
7. Dióxido de Plomo	
8. Trióxido de Dialuminio	
9. Monóxido de Calcio	
10. Óxido de Rodio (IV)	