

## 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 tengan valores de 1 + 4, formaran óxidos básicos.
- b. En nomenclatura 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:	ELEMENTO	RAÍZ LATINA
Cuando nombremos algunos compuestos en la nomenclatura tradicional, los elementos cambian su nombre por su raíz latina, así:	Cobre	Cupr
	Oro	Aur
	Hierro	Ferr
	Plomo	Plumb
	Azufre	Sulf
	Estaño	Estann

### Ejemplo:

Elementos No.Ox.	Compuestos	Nomenclatura clásica	Nomenclatura estequiométrica	Nomenclatura Stock
Fe <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>	FeO	Óxido ferroso	Monóxido de Hierro	Óxido de Hierro (II)
Fe <sup>+3</sup> + O <sup>-2</sup>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido Férrico	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro (III)
Cu <sup>+1</sup> + O <sup>-2</sup>	Cu <sub>2</sub> O	Óxido Cuproso	Monóxido de dicobre	Óxido de Cobre (I)
Cu <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>	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
Co <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>			Monóxido de Cobalto	Óxido de Cobalto (II)
Co <sup>+3</sup> + O <sup>-2</sup>	Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido Cobaltico		
Ni <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>	NiO			Óxido de Níquel (II)
Ni <sup>+3</sup> + O <sup>-2</sup>	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
Pd <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>		Óxido Paladioso		
Pd <sup>+4</sup> + O <sup>-2</sup>			Dióxido de Paladio	
Au <sup>+1</sup> + O <sup>-2</sup>				Óxido de Oro (II)
Au <sup>+3</sup> + O <sup>-2</sup>		Óxido Aurico		Óxido de Oro (III)
Cr <sup>+2</sup> + O <sup>-2</sup>				
Cr <sup>+6</sup> + O <sup>-2</sup>	CrO <sub>3</sub>	Oxido Cromico		

Escriba la fórmula de cada compuesto

Nomenclatura	Compuesto	Nomenclatura	Compuesto
1. Óxido de Berilio (II)		6. Dióxido de Estaño	
2. Oxido de Plata		7. Dióxido de Plomo	
3. Óxido de Áurico		8. Trióxido de Dialuminio	
4. Óxido de Mercurioso		9. Monóxido de Calcio	
5. Óxido de Niquélico		10. Óxido de Rodio (IV)	