

Observemos que los subíndices aparecen en los nombres de los óxidos. En la primera columna escribiremos la fórmula sistemática (primero) y de Stock (después) y en la tercera, la tradicional. El prefijo mono puede omitirse si es posible se simplifican.

	N. Sistemática	N. De stock	N. Tradicional
BaO	(mon)óxido de bario	Oxido de bario (II)	Oxido barrico
NaO	(mon)óxido de disodio	Oxido de sodio (I)	Oxido sodico
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de dialuminio	Oxido de aluminio (III)	Oxido Aluminico
CoO	(mon)óxido de cobalto	Oxido de cobalto (II)	Oxido cobaltico
CuO	(mon)óxido de cobre	Oxido de cobre (II)	Oxido cobrico
Cu <sub>2</sub> O	Óxido de dicobre	Oxido de cobre (I)	Oxido ferroso
FeO	Oxido de hierro	Oxido de hierro (II)	Oxido ferrico
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de trihierro	Oxido de hierro (III)	Oxido rubico
Rb <sub>2</sub> O	Óxido de dirrubidio	Oxido de rubidio (I)	Oxido rubico
MgO	Oxido de magnesio	Oxido de magnesio (II)	Oxido magnesico
PbO	Oxido de plomo	Oxido de plomo (II)	Oxido plomoso
KO	Óxido de dipotasio	Oxido de potasio (I)	Oxido potasico
SnO	Oxido de diestaño	Oxido de estaño (II)	Oxido estañoso
SnO <sub>2</sub>	Dióxido de diestaño	Oxido de estaño (IV)	Oxido estañico
MnO	Oxido de dimagnesio	Óxido de magnesio (II)	Oxido magnesico
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de trimagnesio	Oxido de magnesio (III)	Óxido manganesoso
NO	(mon)óxido de nitrógeno	Oxido de nitrógeno (II)	Oxido nitroso
NO <sub>2</sub>	Oxido de dinitrogeno	Oxido de nitrógeno (IV)	Oxido nítrico
BeO	Oxido de berilio	Oxido de berilio (II)	Oxido berilico
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Oxido de aurio	Oxido de oro (III)	Oxido aurico
CaO	Oxido de calcio	Óxido de calcio (II)	Oxido calcico
CrO	Oxido de dicromo	Oxido de cromo (II)	Oxido cromoso
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de dicromo	Oxido de cromo (III)	Oxido cromico
HgO	Oxido de dimercurio	Oxido de mercurio (II)	Oxido mercurioso
Hg <sub>2</sub> O	Oxido de mercurio	Oxido de mercurio (I)	Oxido mercurico
PtO <sub>2</sub>	Oxido de triplatino	Oxido de platino (II)	Oxido platinoso
Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Oxido de tricobalto	Oxido de cobalto (III)	Oxido cobaltico
CO	Monóxido de carbono	Oxido de carbono (II)	Oxido carbonoso



$N_2O_3 + H_2O$	tradicional	Systematica	Stock
$HNO_2$	Acido nitroso	Dioxonitrato de hidrogeno	Acido dioxonitrico (III)
$CO_2 + H_2O$			
$H_2CO_3$	Acido carbonico	trioxocarbonato de hidrogeno	Acido trioxocarbonico (IV)
$SO_2 + H_2O$			
$H_2SO_3$	Acido sulfuroso	trioxosulfato de hidrogeno	Acido trioxosulfurico (IV)
$Al_2O_3 + H_2O$			
$Al_2O_3 \cdot H_2O$	Hidroxido de Aluminio	Oxido de aluminio	Oxido de aluminio (III)
$FeO + H_2O$			
$Fe(OH)_2$	Hidroxido ferroso	dioxidato de hierro	hidroxido de hierro (II)
$N_2O_5 + H_2O$			
$HNO_3$	Acido Nitrico	trioxonitrato de hidrogeno	Acido trioxonitrico (V)