

	N. Sistemática	N. Stock	N. Tradicional
$K_2O$	Óxido de dipotasio	Óxido de potasio	óxido potásico
$SnO$	Monóxido de estaño	óxido de estaño (II)	Óxido de estannoso
$SnO_2$	Dióxido de estaño	óxido de estaño (IV)	óxido estáñico
$MnO$	Monóxido de manganeso	Óxido de magnesio (II)	óxido manganesoso
$Mn_2O_3$	Trióxido de dimanganeso	óxido de manganeso (III)	Óxido mangánico
$NO$	(mon)óxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (II)	óxido nitroso
$NO_2$	Dióxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (IV)	óxido nítrico
$BeO$	Monóxido de berilio	óxido de berilio	óxido berílico

	N. Sistemática	N. Stock	N. Tradicional
$Au_2O_3$	Trióxido de oro	óxido de oro (III)	óxido áurico
$CaO$	monóxido de calcio	óxido de calcio	óxido cálcico
$CrO$	monóxido de cromo	óxido de cromo (II)	óxido cromoso
$Cr_2O_3$	Trióxido de dicromo	óxido de cromo (III)	óxido crómico
$HgO$	monóxido de mercurio	óxido de mercurio (II)	óxido mercuríco
$Hg_2O$	monóxido de dimercurio	Óxido de mercurio (I)	óxido mercurioso
$PtO_2$	Dióxido de platino	óxido de platino (IV)	óxido platinico
$Co_2O_3$	Trióxido de dicobalto	óxido de cobalto (III)	óxido cobáltico

CO	(mon)óxido de carbono	óxido de carbono (II)	anhídrido carbonoso
----	-----------------------	-----------------------	---------------------

② Escribe la fórmula de los siguientes óxidos =

- A. Trióxido de dialuminio Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- B. Óxido cobaltoso CoO
- C. Óxido cúprico CuO
- D. Óxido hipocromoso
- E. Óxido ferroso FeO
- F. Óxido férrico Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- G. Óxido de magnesio MgO
- H. Óxido plumboso PbO
- I. Óxido estannoso SnO
- J. Óxido estánnico SnO<sub>2</sub>

- K. Óxido manganeso MnO
- L. Óxido permangánico Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- M. Óxido de calcio CaO
- N. Óxido de cinc ZnO
- O. Óxido cromoso CrO
- P. Óxido crómico Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Q. Óxido mercuríco HgO
- R. trióxido de dimagnesio Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- S. Trióxido de dicobalto Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- T. Óxido de Titanio TiO<sub>2</sub>