

12/03/2024

Actividad

① Complete la tabla

Formula	N. Sistemática	N. Stock	N. Tradicional
$BaO$	(mon)óxido de bario	óxido de bario	óxido bórico
$Na_2O$	(mon)óxido de disodio	óxido de sodio (I)	óxido sodico
$Al_2O_3$	trioxido de dialuminio	óxido de aluminio	óxido aluminico
$CoO$	(mon)óxido de cobalto	óxido de cobalto (II)	óxido cobaltoso
$CuO$	(mon)óxido de cobre	óxido de cobre (II)	óxido cuprico
$Cu_2O$	óxido de dicobre	óxido de cobre (I)	óxido cuproso
$FeO$	monóxido de hierro	óxido de hierro (II)	óxido ferroso
$Fe_2O_3$	trioxido de dihierro	óxido de hierro (III)	óxido ferrico



Formula	N. sistemática	N. Stock	N. tradicional
$Rb_2O$	óxido de rubidio	óxido de rubidio	óxido rubídico
$MgO$	monóxido de magnesio	óxido de magnesio	óxido magnésico
$PbO$	monóxido de plomo	óxido de plomo (II)	óxido plumboso
$K_2O$	óxido de dipotasio	óxido de potasio	óxido potásico
$SnO$	monóxido de estaño	óxido de estaño (II)	óxido de estannoso
$SnO_2$	dioxido de estaño	óxido de estaño (IV)	óxido estánico
$MnO$	monóxido de manganeso	óxido de manganeso (II)	óxido manganesoso
$Mn_2O_3$	trioxido de di manganeso	óxido de manganeso (III)	óxido manganoso
$NO$	monóxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (II)	óxido nítrico
$NO_2$	dioxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (IV)	óxido nítrico



Formula	N. sistemática	N. Stock	N. tradicional
$\text{BeO}$	monóxido de berilio	óxido de berilio	óxido berílico
$\text{Au}_2\text{O}_3$	trioxido de dioro	óxido de oro (III)	óxido áurico
$\text{CaO}$	monóxido de calcio	óxido de calcio	óxido calcáreo
$\text{CrO}$	monóxido de cromo	óxido de cromo (II)	óxido cromoso
$\text{Cr}_2\text{O}_3$	trioxido de dicromo	óxido de cromo (III)	óxido crómico
$\text{HgO}$	monóxido de mercurio	óxido de mercurio (II)	óxido mercurico
$\text{Hg}_2\text{O}$	monóxido de dimercurio	óxido de mercurio (I)	óxido mercurioso
$\text{PtO}_2$	dióxido de platino	óxido de platino (IV)	óxido platínico
$\text{Co}_2\text{O}_3$	trioxido de dicobalto	óxido de cobalto (III)	óxido cobáltico
$\text{CO}_2$	monóxido de carbono	óxido de carbono (II)	anhídrido carbónico



2) genere la formula de los siguientes óxidos

A. Trióxido de dialuminio  $Al_2O_3$

B. Óxido cobaltoso  $CoO$

C. Óxido cuprico  $CuO$

D. Óxido hipocromoso  $CrO$

E. Óxido ferroso  $FeO$

F. Óxido Ferrico  $Fe_2O_3$

G. Óxido de magnesio  $MgO$

H. Óxido plumboso  $PbO$

I. Óxido estannoso  $SnO$

J. Óxido estannico  $SnO_2$

K. Óxido manganeso  $MnO$

L. Óxido permangánico  $Mn_2O_7$

M. Óxido de calcio  $CaO$

N. Óxido de zinc  $ZnO$

O. Óxido cromoso  $CrO$

P. Óxido crómico  $Cr_2O_3$

Q. Óxido mercurico  $HgO$

R. trióxido de dimgheso  $Mn_2O_3$

S. trióxido de dicobalto  $Co_2O_3$

T. Óxido de Titanio  $TiO_2$