



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
$\text{Cl}_2\text{O}$	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)
$\text{Cl}_2\text{O}_3$	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Pentóxido de dicloro	óxido de cloro (V)
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	Heptóxido de dicloro	óxido de cloro (VII)
$\text{SO}$	monóxido de azufre	óxido de azufre (II)
$\text{SO}_2$	Dioóxido de azufre	óxido de azufre (IV)
$\text{SO}_3$	Trióxido de azufre	óxido de azufre (VI)
$\text{Br}_2\text{O}$	(mon)óxido de dibromo	Óxido de bromo (I)
$\text{Br}_2\text{O}_3$	Trióxido de dibromo	Óxido de bromo (III)
$\text{Br}_2\text{O}_5$	pentaóxido de dibromo	Óxido de bromo (V)
$\text{SeO}_2$	dióxido de selenio	óxido de selenio (II)



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock	N. Tradicional
$\text{NaOH}$	Monohidróxido de sodio	Hidróxido de sodio (I)	1 Hidróxido Sódico
$\text{Ca(OH)}_2$	Dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio (II)	2 Hidróxido cálcico
$\text{Cu(OH)}_2$	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)	3 Hidróxido cúprico
$\text{Co(OH)}_2$	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto (II)	4 Hidróxido cobáltico
$\text{FrOH}$	Monohidróxido de francio	Hidróxido de francio (I)	5 Hidróxido francico
$\text{Ba(OH)}_2$	Dihidróxido de bario	Hidróxido de bario (II)	6 Hidróxido bariónico
$\text{AgOH}$	Monohidróxido de plata	Hidróxido de plata (I)	7 Hidróxido argéntico
$\text{Zn(OH)}_2$	Dihidróxido de zinc	Hidróxido de zinc (II)	8 Hidróxido zincico