



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Cl_2O	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)
$^3\text{Cl}_2\text{O}_3^{-2 \times 6}$	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)
$^5\text{Cl}_2\text{O}_5^{-2 \times 10}$	pentaóxido de dicloro	óxido de cloro (V)
$^7\text{Cl}_2\text{O}_7^{-2 \times 14}$	heptaóxido de dicloro	óxido de cloro (VII)
$^2\text{SO}_2^{-2 \times 2}$	monóxido de azufre	óxido de azufre (II)
$^4\text{SO}_2^{-2 \times 4}$	dioxido de azufre	óxido de azufre (IV)
$^5\text{SO}_3^{-2 \times 5}$	trioxido de azufre	óxido de azufre (VI)
$^1\text{Br}_2\text{O}_1^{-2 \times 2}$	(mon)óxido de dibromo	óxido de bromo (I)
$^3\text{Br}_2\text{O}_3^{-2 \times 6}$	trioxido de dibromo	óxido de bromo (III)
$^5\text{Br}_2\text{O}_5^{-2 \times 10}$	pentaóxido de dibromo	óxido de bromo (V)
$^2\text{SeO}_2^{-2 \times 4}$	dioxido de selenio	óxido de selenio (II)