



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)
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Pentaoxido de dicloro	óxido de cloro
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	Heptaoxido de dicloro	óxido de cloro (VII)
$\text{SO}$	monóxido de Azufre	óxido de Azufre (II)
$\text{SO}_2$	dioxido de Azufre	óxido de azufre (IV)
$\text{SO}_3$	trioxido de Azufre	óxido de Azufre (VI)
$\text{Br}_2\text{O}^{-2}$	(mon)óxido de dibromo	óxido de dibromo (I)
$\text{Br}_2\text{O}_3$	trioxido de dibromo	óxido de bromo (III)
$\text{Br}_2\text{O}_5^{-2-10}$	pentaóxido de dibromo	óxido de bromo (V)
$\text{Se} \cdot \text{O}_2$	dioxido de selenio	óxido de selenio (II)



### Laboratorio poder desoxidante de una sustancia

Al referirnos del poder desoxidante de una sustancia, hacemos énfasis a las sustancias que remueven con facilidad el óxido de un metal o sustancia.

#### Materiales

- Metal oxidado (llave, tuerca, hierro)
- Limón
- Vinagre
- Leche
- Coca-Cola
- Agua
- Jabón
- Cepillo de dientes

