



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)
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Pentaóxido de dicloro	óxido de cloro (V)
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	heptaóxido de dicloro	óxido de cloro (VII)
$\text{SO}$	monóxido de azufre	óxido de azufre (II)
$\text{SO}_2$	dióxido 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)



### 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
- Pañuelo
- Vasos de plástico transparentes