



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Cl_2O	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)
Cl_2O_3	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)
Cl_2O_5	pentaóxido de dicloro	Óxido de cloro (V)
Cl_2O_7	heptaóxido de dicloro	Óxido de cloro (VII)
SO	monóxido de Azufre	Óxido de Azufre (II)
SO_2	monóxido de Azufre	óxido de azufre (IV)
SO_3	trioxido de Azufre	Óxido de Azufre (VI)
Br_2O	(mon)óxido de dibromo	Óxido de bromo (I)
Br_2O_3	trioxido de dibromo	óxido de bromo (III)
Br_2O_5	pentaóxido de dibromo	Óxido de bromo (V)
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 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

Nomenclatura tradicional

En el caso de la nomenclatura tradicional, los hidróxidos se nombran igual a los óxidos, empleando la palabra hidróxido.



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Na OH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
Ca(OH) ₂	dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
Co(OH) ₂	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto(II)
Fr OH	Hidróxido de francio	hidróxido de francio
Be(OH) ₂	dihidróxido de berilio	hidróxido de berilio(II)
Ag OH	hidróxido de plata	hidróxido de plata
Zn(OH) ₂	dihidróxido de zinc	Hidróxido de zinc

N. Tradicional
Hidróxido sódico
Hidróxido cálcico
Hidróxido cúprico
Hidróxido hipocobaltoso
hidróxido francico
hidróxido berílico
hidróxido argéntico
Hidróxido cincico

Ácidos

Los ácidos son compuestos que están constituidos por hidrogeno y uno o más elementos que cuando se disuelven en un disolvente, liberan iones hidronio (H⁺). Estos poseen ciertas características como sabor agrio, disuelven sustancias, concentrados pueden destruir tejidos biológicos. Los podemos encontrar en la industria.