

Elemento	N Sistemática	N Stock	N Tradicional
$BaO$	monóxido de bario	óxido de bario	óxido bórico
$NaO$	monóxido de sodio	óxido de sodio	óxido sodioso
$Al_2O_3$	trioxido de dialuminio	óxido de aluminio	óxido aluminico
$CoO$	monóxido de cobalto	óxido de cobalto (II)	óxido cobatoso
$CuO$	monóxido de cobre	óxido de cobre (II)	óxido cuprico
$FeO$	monóxido de hierro	óxido de hierro	óxido ferrico
$Fe_2O_3$	trioxido de hierro	óxido de hierro (III)	óxido ferrico
$Rb_2O$	óxido de radio	óxido de radio	óxido
$MgO$	monóxido de magnesio	óxido de magnesio	óxido magnésico
$PbO$	monóxido de plomo	óxido de plomo	óxido plomoso

IV S tok

N Tradicional

oxida de  
Potasio

oxido  
Potasico

oxido de esta  
ño (III)

oxido  
estamoso

oxida de  
estano (IV)

oxida  
estenico

oxida de  
manganeso (III)

oxido de  
manganeso

oxido de  
manganeso

oxido  
manganico

oxida de  
nitrogeno (II)

oxida  
nitroso

oxida de  
nitrogeno (IV)

oxida  
nitrico

oxida de  
berilio

oxido berili  
co

oxida de  
carbono

anidrido  
Carbónico

# Solution

$$a \quad \overset{+1}{\text{H}} \overset{+5}{\text{N}} \overset{-2}{\text{O}_3} > 1 + 5 + -6 = 0$$

$$b \quad \overset{+1}{\text{H}_2} \overset{+6}{\text{S}} \overset{-2}{\text{O}_4} > 2 + 6 + -8 = 0$$

$$c \quad \overset{+4}{\text{N}} \overset{-2}{\text{O}_2} > 4 + -4 = 0$$

$$d \quad \overset{+5}{\text{N}_2} \overset{-2}{\text{O}_5} > 5 + -5 = 0$$

$$e \quad \overset{+3}{\text{Cl}_2} \overset{-2}{\text{O}_3} > 3 + -5 = 0$$

$$f \quad \overset{+7}{\text{Cl}_2} \overset{-2}{\text{O}_7} > 9 + -9 = 0$$

$$g \quad \overset{+3}{\text{Fe}_2} \overset{-2}{\text{O}_3} > 5 + -5 = 0$$

**N. sistemática**

**N. de stock**

mana hidroxida de sódio	hidroxida de sódio (I)
dioxidhidroxida de cálcio	hidroxida de cálcio (II)
di hidroxida de cobre	hidroxicloro de alumínio (III)
di hidroxida de cobalto	hidroxicloro de cobalto (III)
manaxida de frâncio	hidroxido de frâncio (I)
di hidroxida de berílio	hidroxida de berílio (II)
manoxida de platina	hidroxido de platina (II)
di hidroxida de zinco	hidroxido de zinco (II)

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)
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	Penta oxida de dicloro	oxida cloro (V)
$\text{Cl}_2\text{O}_7$	heptóxida de dicloro	oxida de cloro (VII)
$\text{SO}$	<del>mon</del> oxidada de azufre	oxidada de azufre (II)
$\text{SO}_2$	dióxida de azufre	óxido de azufre (IV)
$\text{SO}_3$	trioxida de azufre	oxidada de azufre (VI)
$\text{Br}_2\text{O}$	(mon)óxido de dibromo	oxidada de bromo (I)
$\text{Br}_2\text{O}_3$	trioxida de dibromo	oxidada de bromo (III)
$\text{Br}_2\text{O}_5$	pentaóxido de dibromo	oxidada de bromo (V)
$\text{Se}_2\text{O}_3$	dióxida de selenio	óxido de selenio (II)