

Nombrar, por dos nomenclaturas, las siguientes especies químicas:

Na ₂ O	Óxido de sodio	Óxido de sodio
FeO	Óxido de Hierro (II)	Óxido de Hierro
Ni ₂ O ₃	Óxido de Niquel (III)	Trióxido de diniquel
CO ₂	Óxido de carbono (IV)	Dióxido de carbono
Al(OH) ₃	Hidróxido de aluminio	Trihidróxido de aluminio
Cd(OH) ₂	Hidróxido de cadmio	Dihidróxido de cadmio
Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro
AlH ₃	Hidruro de Aluminio	Trihidruro de aluminio
LiH	Hidruro de Litio	Hidruro de Litio
CoH ₂	Hidruro de Cobalto (II)	Dihidruro de cobalto
H ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxosulfúrico (VI)
HNO ₂	Dioxonitrato (III) de Hidrógeno	Ácido dioxonítrico (III)
HClO ₄	Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxoclórico (VII)
HIO ₄	Tetraoxoiodato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxoiódico (VII)
AlCl ₃	Cloruro de aluminio	Tricloruro de aluminio
BaF ₂	Floururo de Bario	Difluoruro de bario
CS ₂	Sulfuro de Carbono	Disulfuro de carbono
Al ₂ O ₃	Óxido de Alumnio	Trióxido de dialuminio
Sb ₂ O ₃	Óxido de Antimonio (III)	Trióxido de diantimonio
SnO ₂	Óxido de Estaño (IV)	Dióxido de estaño
Sr(OH) ₂	Hidróxido de Estroncio	Dihidróxido de estroncio
MgBr ₂	Bromuro de Magnesio	Dibromuro de magnesio
PtO	Óxido de platino (II)	Óxido de platino
HBr	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno
PH ₃	Fosfina	Trihidruro de fósforo
Ag ₃ As	Arseniuro de plata	Arseniuro de triplata
H ₂ Cr ₂ O ₇	Heptaoxidicromato (VI) de hidrógeno	Ácido heptaoxidicrómico (VI)
KI	Ioduro de potasio	Ioduro de potasio
I ₂ O ₃	Óxido de yodo (III)	Trióxido de diyodo
CoCl ₂	Cloruro de cobalto (II)	Dicloruro de cobalto