

Ejemplos de compuestos inorganicos.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
Na_2O	Óxido sodico	Óxido de sodio*	Monóxido de disodio
Hg_2O	Óxido mercurioso	Óxido de mercurio (I)	Monóxido de dimercurio
Cr_2O_3	Óxido cromoso	Óxido de cromo (III)	Trióxido de dicromo
MnO_2	Óxido mangánico	Óxido de manganeso (IV)	Dióxido de manganeso
Mn_2O_7	Óxido permangánico	Óxido de manganeso (VII)	Heptaóxido de dimanganeso

FÓRMULA	N. TRADICIONAL	N. SISTEMÁTICA	N. STOCK
Cl_2O	Anhidrido hipocloroso	Monóxido de dicloro	Óxido de cloro (I)
Cl_2O_3	Anhidrido cloroso	Trióxido de dicloro	Óxido de cloro (III)
Cl_2O_5	Anhidrido clórico	Pentaóxido de dicloro	Óxido de cloro (V)
Cl_2O_7	Anhidrido perclórico	Heptaóxido de dicloro	Óxido de cloro (VII)
S O	Anhidrido hiposulfuroso	Monóxido de azufre	Óxido de azufre (II)
S O_2	Anhidrido sulfuroso	Dióxido de azufre	Óxido de azufre (IV)
S O_3	Anhidrido sulfúrico	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (VI)
C O	Anhidrido carbonoso	Monóxido de Carbono	Óxido de carbono (II)
C O_2	Anhidrido carbónico	Dióxido de carbono	Óxido de carbono (IV)

FÓRMULA	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA	N. TRADICIONAL
$\text{Fe}(\text{OH})_2$	Hidróxido de hierro(II)	Dihidróxido de hierro	Hidróxido ferroso
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Hidróxido de cobre (II)	Dihidróxido de cobre	Hidróxido cúprico
$\text{Sn}(\text{OH})_4$	Hidróxido de estaño (IV)	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido estánnico
$\text{Pb}(\text{OH})_2$	Hidróxido de plomo (II)	Dihidróxido de plomo	Hidróxido plumboso
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	Hidróxido de zinc	Hidróxido de zinc	Hidróxido de zinc
$\text{Ti}(\text{OH})_3$	Hidróxido de titanio (III)	Trihidróxido de titanio	Hidróxido titanoso
$\text{Al}(\text{OH})_3$	Hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio

EJEMPLOS DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

Formulación	Fórmula	Notación Stock	Notación Sistemática
$\text{Na}^1 + \text{H}^1$	NaH	hidruro de sodio	hidruro de sodio
$\text{Ca}^2 + \text{H}^1$	CaH_2	hidruro de calcio	dihidruro de calcio
$\text{Al}^3 + \text{H}^1$	AlH_3	hidruro de aluminio	trihidruro de aluminio
$\text{Pb}^4 + \text{H}^1$	PbH_4	hidruro de plomo (IV)	tetrahidruro de plomo
$\text{Cu}^2 + \text{H}^1$	CuH_2	hidruro de cobre (II)	dihidruro de cobre
KH		hidruro de potasio	hidruro de potasio
AlH_3		trihidruro de aluminio	hidruro de aluminio
AuH		hidruro de oro	hidruro de oro(I)
CrH_3		trihidruro de cromo	hidruro de cromo(III)
FeH_2		dihidruro de hierro	hidruro de hierro(II)
FeH_3		trihidruro de hierro	hidruro de hierro(III)
PtH_4		tetrahidruro de platino	hidruro de platino(IV)

	sistemática	tradicional	
HF	fluoruro de hidrógeno	ácido fluorhídrico	
HCl	cloruro de hidrógeno	ácido clorhídrico	
HBr	bromuro de hidrógeno	ácido bromhídrico	
HI	yoduro de hidrógeno	ácido yodhídrico	
H_2S	sulfuro de hidrógeno	ácido sulfhídrico	
H_2Se	seleniuro de hidrógeno	ácido selenhídrico	
H_2Te	telururo de hidrógeno	ácido telurhídrico	

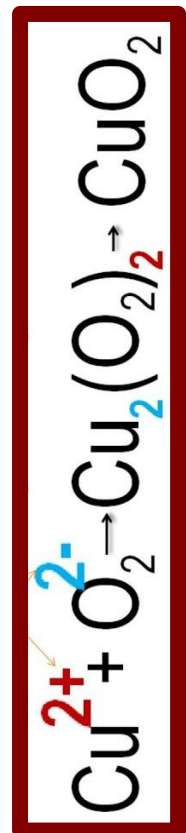
Fórmula	Tradicional
HClO	Ácido hipocloroso
HClO_2	Ácido cloroso
HClO_3	Ácido clórico
HClO_4	Ácido perclórico
H_2SO_3	Ácido sulfuroso
H_2SO_4	Ácido sulfúrico
HNO_2	Ácido nitroso
HNO_3	Ácido nítrico

Ejemplos de compuestos inorganicos

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
CaBr_2	Bromuro cálcico	Bromuro de calcio	Dibromuro de calcio
CoF_2	Fluoruro cobaltoso	Fluoruro de cobalto (II)	Difluoruro de cobalto
LiI	Ioduro litico	Ioduro de litio	Monoioduro de litio

Fórmula	Tradicional	Stock
Na_2HPO_4	Fosfato ácido de sodio	Fosfato ácido de sodio
NaClO_2	Clorito sódico	Clorito de sodio
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato férrico	Sulfato de hierro (III)
K_2SO_3	Sulfito potásico	Sulfito de potasio
$\text{Mg}(\text{ClO})_2$	Hipoclorito magnésico	Hipoclorito de magnesio
NaH_2PO_4	Fosfato diácido de sodio	Fosfato diácido de sodio

COMPUESTO	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA	NOMENCLATURA DE STOCK	NOMENCLATURA TRADICIONAL
H_2O_2	Dióxido de dihidrógeno	Peróxido de hidrógeno	Agua oxigenada
Hg_2O_2	Dióxido de dimercurio	Peróxido de mercurio (I)	Peróxido mercurioso
HgO_2	Dióxido de mercurio	Peróxido de mercurio (II)	Peróxido mercúrico
BaO_2	Dióxido de bario	Peróxido de bario	Peróxido bórico
K_2O_2	Dióxido de dipotasio	Peróxido de potasio	Peróxido potásico



Ejercicios para resolver y clasificar en el grupo inorgánico que corresponden

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
Ca(OH) ₂			
In (OH) ₃			
Ag OH			
Mo (OH) ₅			
K OH			
Pb (OH) ₄			

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
CO ₂			
N ₂ O ₅			
PO ₂			
Br ₂ O ₅			
I ₂ O ₇			
S ₂ O ₃			

FÓRMULA	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
KH		
CoH ₃		
InH ₃		
AlH ₃		
MgH ₂		
CrH ₆		

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
AlF ₃			
Zn ₃ P ₂			
Fe ₅ N ₃			
Mg Br ₂			
Li I			
Mn ₂ S ₃			

FÓRMULA	TRADICIONAL	SISTEMÁTICA (IUPAC)
HCl		
HF		
H ₂ S		
HBr		
HI		
H ₄ Se		

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
Mn ₂ O ₃			
CaO			
Na ₂ O			
Ga ₂ O ₃			
PbO ₂			
OsO ₃			

FÓRMULA	TRADICIONAL
HIO ₃	
H ₂ SO ₄	
HBrO ₄	
H ₂ SeO ₃	
H ₃ PO ₄	
HClO ₄	

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA (IUPAC)
MgO ₂			
Ni ₂ O ₆			
Na ₂ O ₂			
Fe ₂ O ₆			
Pb ₂ O ₈			
ZnO ₂			

D

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK
Ga ₂ (SO ₃) ₃		
Mo ₂ (CO ₃) ₅		
Ca(ClO ₃) ₂		
AgBrO ₂		
Pt(IO) ₄		
Bi ₃ (BO ₂) ₅		

EJERCICIO DE REGLAS GENERALES PARA FORMULACIÓN Y ESCRIBIR A QUE GRUPO INORGANIO PERTENECE EL COMPUESTO FORMADO.

REACCIÓN	FORMULA	CLASIFICACIÓN
$\text{Sr}^{+2} + \text{O}^{-2} \rightarrow$		
$\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$		
$\text{H}^{+1} + \text{F}^{-1} \rightarrow$		
$\text{Mo}^{+3} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$		
$\text{P}^{+3} + \text{O}^{-2} \rightarrow$		
$\text{In}^{+3} + \text{O}_2^{-2} \rightarrow$		
$\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HBr} \rightarrow$		
$\text{H}^{+1} + \text{ClO}_3^{-1} \rightarrow$		
$\text{Cr}^{+6} + \text{H}^{-1} \rightarrow$		
$\text{Pd}^{+4} + \text{O}_2^{-2} \rightarrow$		
$\text{Ga}(\text{OH})_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$		
$\text{Ag}^{+1} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$		
$\text{H}^{+1} + \text{IO}_4^{-1} \rightarrow$		
$\text{In}^{+3} + \text{O}^{-2} \rightarrow$		
$\text{Pb}(\text{OH})_4 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$		

EJERCICIO PARA ESCRIBIR LA FORMULA DEL NOMBRE Y CLASIFICA LA TABLA EN EL GRUPO QUE CORRESPONDA

NOMBRE	FÓRMULA
ÁCIDO HIPOCLOROSO	
ÁCIDO SULFURICO	
ÁCIDO NITROSO	
ÁCIDO BORICO	
ÁCIDO BROMICO	

NOMBRE	FÓRMULA
HIDRURO DE BERILIO (II)	
TETRAHIDRURO DE PLOMO	
HIDRURO DE INDIO (III)	
DIHIDRURO DE ZINC	
HIDRURO DE POTASIO (I)	

NOMBRE	FÓRMULA
ÓXIDO DE SODIO (I)	
ÓXIDO ALUMINICO	
MONÓXIDO DE DILITIO	
ÓXIDO DE MERCURIO (I)	
ÓXIDO ZIRCONICO	

NOMBRE	FÓRMULA
COLORURO DE PLATINO (IV)	
FLORURO MAGNESICO	
SULFURO DE ZINC (II)	
TRİYODURO DE HIERRO	
COLORURO FERROSO	

NOMBRE	FÓRMULA
ÁCIDO SULFHÍDRICO	
YODURO DE HIDROGENO	
ÁCIDO FLUORHÍDRICO	
BROMURO DE HIDROGENO	
ÁCIDO CLORHÍDRICO	

NOMBRE	FÓRMULA
HIDRÓXIDO DE CROMO (II)	
TRIHIDRÓXIDO DE ALUMINIO	
HIDRÓXIDO DE CALCIO (II)	
HIDRÓXIDO PERMANGANICO	
HIDRÓXIDO LITICO	

NOMBRE	FÓRMULA
PERÓXIDO NIQUELICO	
HEXADIÓXIDO DE DIHIERRO	
PERÓXIDO PLUMBICO	
DIÓXIDO DE CALCIO	
PERÓXIDO DE MAGNESIO (II)	

NOMBRE	FÓRMULA
HIPOCLORITO DE NIQUEL (III)	
PERBROMATO DE CADMIO (II)	
SULFITO DE POTASIO (I)	
NIITRITO CALCICO	
FOSFATO PLUMBICO	

NOMBRE	FÓRMULA
ANHÍDRIDO BROMICO	
DIÓXIDO DE CARBONO	
ANHÍDRIDO HIPOFOSFOROSO	
PENTAÓXIDO DE DINITROGENO	
ANHÍDRIDO PERYODICO	

