



Boletín de Actividades (I)
INICIACIÓN A LA FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA.

1. Formula y/o nombra las siguientes combinaciones binarias del hidrógeno:

Fórmula	N. composición con prefijos multiplicadores	N. composición con n.o.	Nombre hidruro padre // nombre en disolución acuosa // nombre
NH ₃		--	
LiH			--
		--	arsano
		--	ácido clorhídrico clorano
	bromuro de hidrógeno	--	
	trihidruro de boro	--	
HF		--	
		--	metano
	sulfuro de hidrógeno	--	
SbH ₃		--	
		--	silano
PtH ₂			--
		hidruro de platino(IV)	--
	pentahidruro de fósforo	--	--
		--	ácido selenhídrico selano
	dihidruro de calcio		--
HI		--	
FeH ₃			--
		hidruro de sodio	--
			alumano

2. Formula y/o nombra las siguientes combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
MgO		
	trióxido de azufre	
		óxido de cobre(I)
		óxido de cobre(II)
Fe ₂ O ₃		



	dicloruro de heptaoxígeno	--
CdO		
		óxido de aluminio
Na ₂ O		
Na ₂ O ₂		
		peróxido de litio
		peróxido de calcio
CaO		
Ag ₂ O		
	pentaóxido de diantimonio	
		óxido de mercurio(I)
		óxido de manganeso(IV)
	tetraóxido de dinitrógeno	--
CrO ₃		
BaO		
		óxido de cinc
	monóxido de carbono	
CO ₂		
		óxido de titanio(IV)
Au ₂ O ₃		
	dióxido de dicesio	
		óxido de paladio(II)
		peróxido de rubidio
Sc ₂ O ₃		
		óxido de níquel(III)
PbO		
		óxido de plomo(IV)
TeO		

3. Formula y/o nombra las siguientes sales binarias neutras y volátiles:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
		cloruro de sodio
	tricloruro de níquel	



CaF ₂		
		yoduro de cobre(II)
FeCl ₂		
	pentacloruro de bromo	
		cloruro de estaño(IV)
NI ₅		
KI		
MgS		
		sulfuro de hierro(III)
	carburo de tetrasodio	
Al ₂ S ₃		
		nitruro de berilio
AgCl		
	hexafluoruro de azufre	
PCl ₃		
		yoduro de cobalto(III)
Cu ₂ Se		
	tetracloruro de carbono	
SrBr ₂		
		fluoruro de magnesio
		sulfuro de cinc
	triclорuro de aluminio	
AuI		
MnS ₂		
BN		
		selenuro de cadmio
PdI ₂		
		bromuro de plomo(II)
CoCl ₃		
Rb ₂ Te		

4. Formula y/o nombra los siguientes hidróxidos:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
---------	-----------------	-------



NaOH		
	dihidróxido de cobre	
		hidróxido de cobre(I)
		hidróxido de calcio
Pb(OH) ₄		
		hidróxido de potasio
Fe(OH) ₃		
AuOH		
Ba(OH) ₂		
		hidróxido de vanadio(V)

5. Formula y/o nombra los siguientes oxoácidos:

Fórmula	Tradicional	De adición	De hidrógeno
HClO ₄			
	ácido clórico		
		hidroxidooxidocloro	
			hidrogeno(oxidoclorato)
		hidroxidotrioxidoyodo	
HNO ₂			
	ácido nítrico		
H ₂ SO ₄			
			hidrogeno(trioxidofosfato)
H ₃ PO ₄			
	ácido bromoso		
		hidroxidodioxidoyodo	
H ₂ CrO ₄			
			dihidrogeno(trioxidoseleniato)
	ácido sulfuroso		
	ácido hipoyodoso		
			hidrogeno(oxidobromato)
		dihidroxidooxidosilicio	
H ₄ SiO ₄			



	ácido perbrómico		
	ácido mangánico		
H ₃ BO ₃			
		hidroxidooxidoyodo	
			dihidrogeno(trioxidocarbonato)
H ₂ S ₂ O ₇			
			dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
	ácido (orto)arsénico		
		hidroxidodioxidoarsenico	
HBO ₂			
		μ-oxido-bis(dihidroxidooxidofósforo)	
H ₃ AsO ₃			

6. Formula y/o nombra las siguientes oxisales y sales ácidas:

Fórmula	Tradicional	De adición	Estequiométrica
NaClO			
		trioxidonitrato(1-) de potasio	
			tetraoxidobromato de litio
CaCO ₃			
	yodato de calcio		
AuNO ₂			
			tetraoxidosulfato de hierro
	sulfato de hierro(III)		
BeSO ₃			
		tetroxidomanganato(1-) de potasio	
			tetraoxidofosfato de aluminio
		dioxidobromato(1-) de cobre(2+)	
	clorato de rubidio		
MgCO ₃			



	cromato de plata		
		tetroxidosulfato(2-) de cinc	
			bis(dioxidonitrato) de cadmio
		μ -oxido-bis(trioxidocromo)(2-) de potasio	
Hg(BrO ₂) ₂			
	periyodato de estroncio		
		trioxidofosfato(1-) de cesio	
			tetraoxidoseleniato de dipotasio
	(orto)silicato de estaño(IV)		
Au ₂ (SO ₄) ₃			
Co(ClO ₃) ₃			
Pt(CO ₃) ₂			
		oxidobromato(1-) de bario	
	manganato de sodio		
KHSO ₄			
		hidroxidodioxidocarbonato(1-) de sodio	
	hidrogenosulfito de plomo(II)		
Ca(H ₂ PO ₄) ₂			
			hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio



1. Formula y/o nombra las siguientes combinaciones binarias del hidrógeno:

Fórmula	Estequiométrica	Stock	Nombre hidruro padre Nombre en dsl. acuosa
NH ₃	trihidruro de nitrógeno	--	amoniaco o azano
LiH	(mono)hidruro de litio	hidruro de litio	--
AsH ₃	trihidruro de arsénico	--	arsano
HCl	(mono)cloruro de hidrógeno	--	ácido clorhídrico clorano
HBr	bromuro de hidrógeno	--	ácido bromhídrico bromano
BH ₃	trihidruro de boro	--	borano
HF	(mono)fluoruro de hidrógeno	--	ácido fluorhídrico fluorano
CH ₄	tetrahidruro de carbono	--	metano
H ₂ S	sulfuro de hidrógeno	--	ácido sulfhídrico sulfano
SbH ₃	trihidruro de antimonio	--	estibano
SiH ₄	tetrahidruro de silicio	--	silano
PtH ₂	dihidruro de platino	hidruro de platino(II)	--
PtH ₄	tetrahidruro de platino	hidruro de platino(IV)	--
PH ₅	pentahidruro de fósforo	--	--
H ₂ Se	(mono)selenuro de dihidrógeno	--	ácido selenhídrico selano
CaH ₂	dihidruro de calcio	hidruro de calcio	--
HI	(mono)yoduro de hidrógeno	--	ácido yodhídrico yodano
FeH ₃	trihidruro de hierro	hidruro de hierro(III)	--
NaH	(mono)hidruro de sodio	hidruro de sodio	--
AlH ₃	trihidruro de aluminio	hidruro de aluminio	alumano

2. Formula y/o nombra las siguientes combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
MgO	(mon)óxido de magnesio	óxido de magnesio
SO ₃	trióxido de azufre	óxido de azufre(VI)
Cu ₂ O	(mon)óxido de dicobre	óxido de cobre(I)
CuO	(mon)óxido de cobre	óxido de cobre(II)
Fe ₂ O ₃	trióxido de dihierro	óxido de hierro(III)
O ₇ Cl ₂	dicloruro de heptaoxígeno	--
CdO	(mon)óxido de cadmio	óxido de cadmio
Al ₂ O ₃	trióxido de dialuminio	óxido de aluminio



Na ₂ O	(mon)óxido de disodio	óxido de sodio
Na ₂ O ₂	dióxido de disodio	peróxido de sodio
Li ₂ O ₂	dióxido de dilitio	peróxido de litio
CaO ₂	dióxido de calcio	peróxido de calcio
CaO	mon(óxido)de calcio	óxido de calcio
Ag ₂ O	(mon)óxido de diplata	óxido de plata
Sb ₂ O ₅	pentaóxido de diantimonio	óxido de antimonio(V)
Hg ₂ O	(mon)óxido de dimercurio	óxido de mercurio(I)
MnO ₂	dióxido de manganeso	óxido de manganeso(IV)
N ₂ O ₄	tetraóxido de dinitrógeno	--
CrO ₃	trióxido de cromo	óxido de cromo(VI)
BaO	(mon)óxido de bario	óxido de bario
ZnO	(mon)óxido de cinc	óxido de cinc
CO	monóxido de carbono	óxido de carbono(II)
CO ₂	dióxido de carbono	óxido de carbono(IV)
TiO ₂	dióxido de titanio	óxido de titanio(IV)
Au ₂ O ₃	trióxido de dioro	óxido de oro(III)
Cs ₂ O ₂	dióxido de dicesio	peróxido de cesio
PdO	(mon)óxido de paladio	óxido de paladio(II)
Rb ₂ O ₂	dióxido de dirrubidio	peróxido de rubidio
Sc ₂ O ₃	trióxido de diescandio	óxido de escandio
Ni ₂ O ₃	trióxido de diníquel	óxido de níquel(III)
PbO	(mon)óxido de plomo	óxido de plomo(II)
PbO ₂	dióxido de plomo	óxido de plomo(IV)
TeO	(mon)óxido de telurio	óxido de telurio(II)

3. Formula y/o nombra las siguientes sales binarias neutras y volátiles:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
NaCl	(mono)cloruro de sodio	cloruro de sodio
NiCl ₃	triclорuro de níquel	cloruro de níquel(III)
CaF ₂	difluoruro de calcio	fluoruro de calcio
CuI ₂	diyoduro de cobre	yoduro de cobre(II)



FeCl_2	dicloruro de hierro	cloruro de hierro(II)
BrCl_5	pentacloruro de bromo	cloruro de bromo(V)
SnCl_4	tetracloruro de estaño	cloruro de estaño(IV)
NI_5	pentayoduro de nitrógeno	yoduro de nitrógeno(V)
KI	(mono)yoduro de potasio	yoduro de potasio
MgS	(mono)sulfuro de magnesio	sulfuro de magnesio
Fe_2S_3	trisulfuro de dihierro	sulfuro de hierro(III)
Na_4C	carburo de tetrasodio	carburo de sodio
Al_2S_3	trisulfuro de dialuminio	sulfuro de aluminio
Be_3N_2	dinitruro de triberilio	nitruro de berilio
AgCl	(mono)cloruro de plata	cloruro de plata
SF_6	hexafluoruro de azufre	fluoruro de azufre(VI)
PCl_3	triclорuro de fósforo	cloruro de fósforo(III)
CoI_3	triyoduro de cobalto	yoduro de cobalto(III)
Cu_2Se	(mono)selenuro de dicobre	selenuro de cobre(I)
CCl_4	tetracloruro de carbono	cloruro de carbono(IV)
SrBr_2	dibromuro de estroncio	bromuro de estroncio
MgF_2	difluoruro de magnesio	fluoruro de magnesio
ZnS	(mono)sulfuro de cinc	sulfuro de cinc
AlCl_3	triclорuro de aluminio	cloruro de aluminio
AuI	(mono)yoduro de oro	yoduro de oro(I)
MnS_2	disulfuro de manganeso	sulfuro de manganeso(IV)
BN	(mono)nitruro de boro	nitruro de boro
CdSe	(mono)selenuro de cadmio	selenuro de cadmio
PdI_2	diyoduro de paladio	yoduro de paladio(II)
PbBr_2	dibromuro de plomo	bromuro de plomo(II)
CoCl_3	triclорuro de cobalto	cloruro de cobalto(III)
Rb_2Te	(mono)telururo de dirrubidio	telururo de rubidio

4. Formula y/o nombra los siguientes hidróxidos:

Fórmula	Estequiométrica	Stock
NaOH	(mono)hidróxido de sodio	hidróxido de sodio



$\text{Cu}(\text{OH})_2$	dihidróxido de cobre	hidróxido de cobre(II)
CuOH	(mono)hidróxido de cobre	hidróxido de cobre(I)
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	dihidróxido de calcio	hidróxido de calcio
$\text{Pb}(\text{OH})_4$	tetrahidróxido de plomo	hidróxido de plomo(IV)
KOH	(mono)hidróxido de potasio	hidróxido de potasio
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	trihidróxido de hierro	hidróxido de hierro(III)
AuOH	(mono)hidróxido de oro	hidróxido de oro(I)
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	dihidróxido de bario	hidróxido de bario
$\text{V}(\text{OH})_5$	pentahidróxido de vanadio	hidróxido de vanadio(V)

5. Formula y/o nombra los siguientes oxoácidos:

Fórmula	Tradicional	De adición	De hidrógeno
HClO_4	ácido perclórico	hidroxidotrioxidocloro	hidrogeno(tetraoxidoclorato)
HClO_3	ácido clórico	hidroxidodioxidocloro	hidrogeno(trioxidoclorato)
HClO_2	ácido cloroso	hidroxidooxidocloro	hidrogeno(dioxidoclorato)
HClO	ácido hipocloroso	hidroxidooxidocloro o clorurohidrurooxígeno	hidrogeno(oxidoclorato)
HIO_4	ácido peryódico	hidroxidotrioxidoyodo	hidrogeno(tetraoxidoyodato)
HNO_2	ácido nitroso	hidroxidooxidonitrogeno	hidrogeno(dioxidonitrato)
HNO_3	ácido nítrico	hidroxidodioxidonitrogeno	hidrogeno(trioxidonitrato)
H_2SO_4	ácido sulfúrico	dihroxidodioxidosulfuro	dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
HPO_3	ácido metafosforoso	dihroxidodioxidofósforo	hidrogeno(trioxidofosfato)
H_3PO_4	ácido (orto)fosfórico	trihroxidooxidofósforo	trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
HBrO_2	ácido bromoso	hidroxidooxidobromo	hidrogeno(dioxidobromato)
HIO_3	ácido yódico	hidroxidodioxidoyodo	hidrogeno(trioxidoyodato)
H_2CrO_4	ácido crómico	dihroxidodioxidocromo	dihidrogeno(tetraoxidocromato)
H_2SeO_3	ácido selenioso	dihroxidooxidosenio	dihidrogeno(trioxidoseleniato)
H_2SO_3	ácido sulfuroso	dihroxidooxidazufre	dihidrogeno(trioxidosulfato)
HIO	ácido hipoyodoso	hidroxidoyodo o hidruroyodurooxígeno	hidrogeno(oxidoyodato)
HBrO	ácido hipobromoso	hidroxidobromo o bromurohidrurooxígeno	hidrogeno(oxidobromato)
H_2SiO_3	ácido metasilícico	dihroxidooxidossilicio	hidrogeno(trioxidosilicato)
H_4SiO_4	ácido (orto)silícico	tetrahidroxidossilicio	tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)



HBrO_4	ácido perbrómico	hidroxidotrioxidobromo	hidrogeno(tetraoxidobromato)
H_2MnO_4	ácido mangánico	dihidroxidodioxidomanganeso	dihidrogeno(tetraoxidomanganto)
H_3BO_3	ácido (orto)bórico	trihidroxidoboro	trihidrogeno(trioxidoborato)
HIO_2	ácido yodoso	hidroxidooxidoyodo	hidrogeno(dioxidoyodato)
H_2CO_3	ácido carbónico	dihidroxidooxidocarbono	dihidrogeno(trioxidocarbonato)
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	ácido disulfúrico	μ -óxido-bis(hidroxidodioxidozufre)	dihidrogeno(heptaoxidodisulfato)
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	ácido dicrómico	μ -óxido-bis(hidroxidodioxidocromo)	dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
H_3AsO_4	ácido (orto)arsénico	trihidroxidooxidoarsenico	trihidrogeno(tetraoxidoarseniato)
HAsO_3	ácido metaarsénico	hidroxidodioxidarsenico	hidrogeno(trioxidarseniato)
HBO_2	ácido metabórico	hidroxidooxidoboro	hidróxido(dioxidoborato)
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	ácido difosfórico	μ -óxido-bis(dihidroxidooxidofósforo)	tetrahidrogeno(heptaoxidodifosfato)
H_3AsO_3	ácido (orto)arsenioso	trihidroxidoarsenico	trihidrogeno(trioxidarseniato)

7. Formula y/o nombra las siguientes oxisales y sales ácidas:

Fórmula	Tradicional	De adición	Estequiométrica
NaClO	hipoclorito de sodio	óxidoclorato(1-) de sodio clorurooxigenato(1-) de sodio	oxidoclorato de sodio clorurooxigenato de sodio
KNO_3	nitrato de potasio	trioxidonitrato(1-) de potasio	trioxidonitrato de potasio
LiBrO_4	perbromato de litio	tetraoxidobromato(1-) de litio	tetraoxidobromato de litio
CaCO_3	carbonato de calcio	trioxidocarbonato(2-) de calcio	trioxidocarbonato de calcio
$\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$	yodato de calcio	trioxidoyodato(1-) de calcio	bis(trioxidoyodato) de calcio
AuNO_2	nitrito de oro(I)	dioxidonitrato(1-) de oro(1+)	dioxidonitrato de oro
FeSO_4	sulfato de hierro(II)	tetraoxidosulfato(2-) de hierro(2+)	tetraoxidosulfato de hierro
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	sulfato de hierro(III)	tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)	tris(tetraoxidosulfato) de dihierro
BeSO_3	sulfito de berilio	trioxidosulfato(2-) de berilio	trioxidosulfato de berilio
KMnO_4	permanganato de potasio	tetroxidomanganato(1-) de potasio	tetraoxidomanganto de potasio
AlPO_4	(orto)fosfato de aluminio	tetraoxidofosfato(3-) de aluminio	tetraoxidofosfato de aluminio
$\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$	bromito de cobre(II)	dioxidobromato(1-) de cobre(2+)	bis(dioxidobromato) de cobre
RbClO_3	clorato de rubidio	trioxidoclorato(1-) de rubidio	trioxidoclorato de rubidio



$MgCO_3$	carbonato de magnesio	trioxidocarbonato(2-) de magnesio	trioxidocarbonato de magnesio
Ag_2CrO_4	cromato de plata	tetraoxidocromato(2-) de plata	tetraoxidocromato de diplata
$ZnSO_4$	sulfato de cinc	tetroxidosulfato(2-) de cinc	tetraoxidosulfato de cinc
$Cd(NO_2)_2$	nitrito de cadmio	dioxidonitrato(1-) de cadmio	bis(dioxidonitrato) de cadmio
$K_2Cr_2O_7$	dicromato de potasio	μ -oxido-bis(trioxidocromo)(2-) de potasio	heptaoxidodicromato de dipotasio
$Hg(BrO_2)_2$	bromito de mercurio(II)	dioxidobromato(1-) de mercurio(2+)	bis(dioxidobromato) de mercurio
$Sr(IO_4)_2$	periyodato de estroncio	tetraoxidoyodato(1-) de estroncio	bis(tetraoxidoyodato) de estroncio
$CsPO_3$	metafosfato de cesio	trioxidofosfato(1-) de cesio	trioxidofosfato de cesio
K_2SeO_4	seleniato de potasio	tetraoxidoseleniato(2-) de potasio	tetraoxidoseleniato de dipotasio
$SnSiO_4$	(orto)silicato de estaño(IV)	tetraoxidosilicato(4-) de estaño(4+)	tetraoxidosilicato de estaño
$Au_2(SO_4)_3$	sulfato de oro(III)	tetraoxidosulfato(2-)de oro(3+)	tris(tetraoxidosulfato) de dioro
$Co(ClO_3)_3$	clorato de cobalto(III)	trioxidoclorato(1-) de cobalto(3+)	tris(trioxidoclorato) de cobalto
$Pt(CO_3)_2$	carbonato de platino(IV)	trioxidocarbonato(2-) de platino(4+)	bis(trioxidocarbonato) de platino
$Ba(BrO)_2$	hipobromito de bario	oxidobromato(1-) de bario	bis(oxidobromato) de bario
Na_2MnO_4	manganato de sodio	tetraoxidomanganato(2-) de sodio	tetraoxidomanganato de disodio
$KHSO_4$	hidrogenosulfato de potasio	hidroxidotrioxidosulfato(1-) de potasio	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de potasio
$NaHCO_3$	hidrogenocarbonato de sodio	hidroxidodioxidocarbonato(1-) de sodio	hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio
$Pb(HSO_3)_2$	hidrogenosulfito de plomo(II)	hidroxidodioxidosulfato(1-) de plomo(2+)	bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de plomo
$Ca(H_2PO_4)_2$	dihidrogenofosfato de calcio	dihidroxidodioxidofosfato(1-) de calcio	bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio
$CaHPO_4$	hidrogenofosfato de calcio	hidroxidotrioxidofosfato(2-) de calcio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio