



# 333 EJEMPLOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA

Cayetano Gutiérrez Pérez (Catedrático de Física y Química)

Cartagena, 2011.

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE COMPUESTOS BINARIOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
1.	PbO <sub>2</sub>	Óxido de plomo (IV)	Dióxido de plomo	Óxido plúmbico
2.	SO	Óxido de azufre (II)	Monóxido de azufre	Óxido hiposulfuroso
3.	Cl <sub>2</sub> O	Óxido de cloro (I)	Óxido de dicloro	Óxido hipocloroso
4.	Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de cloro (III)	Trióxido de dicloro	Óxido cloroso
5.	Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de cloro (V)	Pentaóxido de dicloro	Óxido clórico
6.	Br <sub>2</sub> O	Óxido de bromo (I)	Óxido de dibromo	Óxido hipobromoso
7.	Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de bromo (III)	Trióxido de dibromo	Óxido bromoso
8.	Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de bromo (V)	Pentaóxido de dibromo	Óxido brómico
9.	I <sub>2</sub> O	Óxido de yodo (I)	Óxido de diyodo	Óxido hipoyodoso
10.	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de yodo (V)	Pentaóxido de diyodo	Óxido yodico
11.	I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Óxido de yodo (VII)	Heptaóxido de diyodo	Óxido peryódico
12.	SO <sub>3</sub>	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre	Óxido sulfúrico
13.	SeO <sub>2</sub>	Óxido de selenio (IV)	Dióxido de selenio	Óxido selenioso
14.	SeO <sub>3</sub>	Óxido de selenio (VI)	Trióxido de selenio	Óxido selénico
15.	TeO <sub>2</sub>	Óxido de telurio (IV)	Dióxido de telurio	Óxido teluroso
16.	TeO <sub>3</sub>	Óxido de telurio (VI)	Trióxido de telurio	Óxido telúrico
17.	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno	Óxido nitroso
18.	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de nitrógeno (V)	Pentaóxido de dinitrógeno	Óxido nítrico
19.	P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de fósforo (III)	Trióxido de difósforo	Óxido fosforoso
20.	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de fósforo (V)	Pentaóxido de difósforo	Óxido fosfórico
21.	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de arsénico (III)	Trióxido de diarsénico	Óxido arsenioso
22.	As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de arsénico (V)	Pentaóxido de diarsénico	Óxido arsénico
23.	Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de antimonio (III)	Trióxido de diantimonio	Óxido antimonioso
24.	Sb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de antimonio (V)	Pentaóxido de diantimonio	Óxido antimónico
25.	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de boro	Óxido de boro	Óxido bórico
26.	CO	Óxido de carbono (II)	Monóxido de carbono	Óxido carbonoso
27.	CO <sub>2</sub>	Óxido de carbono (IV)	Dióxido de carbono	Óxido carbónico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE COMPUESTOS BINARIOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
28.	Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de oro (III)	Trióxido de dioro	Óxido áurico
29.	Au <sub>2</sub> O	Óxido de oro (I)	Monóxido de dioro	Óxido auroso
30.	Ag <sub>2</sub> O	Óxido de plata	Óxido de plata	Óxido de plata
31.	K <sub>2</sub> O	Óxido de potasio	Óxido de potasio	Óxido potásico
32.	BeO	Óxido de berilio	Óxido de berilio	Óxido berílico
33.	Li <sub>2</sub> O	Óxido de litio	Óxido de litio	Óxido lítico
34.	CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio	Óxido cálcico
35.	PbO	Óxido de plomo (II)	Monóxido de plomo	Óxido plumboso
36.	I <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de yodo (III)	Trióxido de diyodo	Óxido yodoso
37.	SO	Óxido de azufre (II)	Monóxido de azufre	Óxido hiposulfuroso
38.	TiO <sub>2</sub>	Óxido de titanio (IV)	Dióxido de titanio	Óxido titánico
39.	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de hierro (III)	Trióxido de dihierro	Óxido férrico
40.	Na <sub>2</sub> O	Óxido de sodio	Óxido de sodio	Óxido sódico
41.	MgH <sub>2</sub>	Hidruro de magnesio	Hidruro de magnesio	Hidruro de magnesio
42.	As <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Sulfuro de arsénico (III)	Trisulfuro de diarsénico	Sulfuro arsenioso
43.	SnCl <sub>4</sub>	Cloruro de estaño (IV)	Tetracloruro de estaño	Cloruro estánnico
44.	Hg <sub>3</sub> Sb <sub>2</sub>	Antimoniuro de mercurio (II)	Diantimoniuro de Tri-mercurio	Antimoniuro mercúrico
45.	CrB	Boruro de cromo (III)	Monoboruro de cromo	Boruro crómico
46.	Ti <sub>4</sub> Si <sub>3</sub>	Siliciuro de titanio (III)	Trisiliciuro de tetratitanio	Siliciuro titánico
47.	Rb <sub>2</sub> O	Óxido de rubidio	Óxido de rubidio	Óxido de rubidio
48.	CuO	Óxido de cobre (II)	Monóxido de cobre	Óxido cúprico
49.	Ag <sub>2</sub> Te	Telururo de plata	Telururo de plata	Telururo de plata
50.	AuF	Fluoruro de oro (I)	Monofluoruro de oro	Fluoruro auroso
51.	Hg H	Hidruro de mercurio (I)	Monohidruro de mercurio	Hidruro mercurioso
52.	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	Fosfuro de calcio	Fosfuro de calcio	Fosfuro cálcico
53.	Sn <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Nitruro de estaño (II)	Dinitruro de triestaño	Nitruro estannoso
54.	AlAs	Arseniuro de aluminio	Arseniuro de aluminio	Arseniuro de aluminio

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE COMPUESTOS BINARIOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
55.	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de níquel (II)	Trióxido de diníquel	Óxido níquelico
56.	SnO	Óxido de estaño (II)	Monóxido de estaño	Óxido estannoso
57.	SO <sub>2</sub>	Óxido de sulfuro (IV)	Dióxido de sulfuro	Óxido sulfuroso
58.	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Óxido de cloro (VII)	Heptaóxido de dicloro	Óxido perclórico
59.	SbI <sub>3</sub>	Ioduro de antimonio (III)	Triyoduro de antimonio	Yoduro antimonioso
60.	HgS	Sulfuro de mercurio (II)	Monosulfuro de mercurio	Sulfuro mercúrico
61.	ZnTe	Teluro de zinc	Teluro de zinc	Teluro de zinc
62.	Ag <sub>3</sub> Sb	Antimoniuro de plata	Antimoniuro de plata	Antimoniuro de plata
63.	Be <sub>2</sub> Si	Siliciuro de berilio	Siliciuro de berilio	Siliciuro de berilio
64.	Cr <sub>3</sub> B <sub>2</sub>	Boruro de cromo (II)	Diboruro de tricromo	Boruro cromoso
65.	MnH <sub>2</sub>	Hidruro de manganeso (II)	Dihidruro de manganeso	Hidruro hipomanganoso
66.	Cu <sub>4</sub> C	Carburo de cobre (I)	Carburo de tetracobre	Carburo cuproso
67.	Pb <sub>3</sub> As <sub>4</sub>	Arseniuro de plomo (IV)	Tetraarseniuro de triplomo	Arseniuro plúmbico
68.	Co <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	Fosfuro de cobalto (II)	Difosfuro de tricobalto	Fosfuro cobaltoso
69.	FeN	Nitruro de hierro (III)	Mononitruro de hierro	Nitruro férrico
70.	GaBr <sub>3</sub>	Bromuro de galio	Bromuro de galio	Bromuro de galio
71.	AlCl <sub>3</sub>	Cloruro de aluminio	Cloruro de aluminio	Cloruro de aluminio
72.	CdF <sub>2</sub>	Fluoruro de cadmio	Fluoruro de cadmio	Fluoruro de cadmio
73.	Hg <sub>2</sub> Si	Siliciuro de mercurio (II)	Siliciuro de dimercurio	Siliciuro mercúrico
74.	Au <sub>2</sub> Se	Seleniuro de oro (I)	Seleniuro de dioro	Seleniuro auroso
75.	TiH <sub>3</sub>	Hidruro de titanio (III)	Trihidruro de titanio	Hidruro titanoso
76.	CoS	Sulfuro de cobalto (II)	Monosulfuro de cobalto	Sulfuro cobaltoso
77.	CoSe	Seleniuro de cobalto (II)	Monoseleniuro de cobalto	Seleniuro cobaltoso
78.	CuTe	Teluro de cobre (II)	Monoteluro de cobre	Teluro cúprico
79.	Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Óxido de manganeso (VII)	Heptaóxido de dimanganeso	Óxido permangánico
80.	FeAs	Arseniuro de hierro (III)	Monoarseniuro de hierro	Arseniuro férrico
81.	FeH <sub>3</sub>	Hidruro de hierro (III)	Trihidruro de hierro	Hidruro férrico

<b>EJEMPLOS DE COMPUESTOS BINARIOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
82.	CuSe	Seleniuro de cobre (II)	Monoseleniuro de cobre	Seleniuro cúprico
83.	PbH <sub>2</sub>	Hidruro de plomo (II)	Dihidruro de plomo	Hidruro plumboso
84.	NiP	Fosfuro de níquel (III)	Monofosfuro de níquel	Fosfuro níquelico
85.	PtH <sub>2</sub>	Hidruro de platino (II)	Dihidruro de platino	Hidruro platinoso
86.	CuS	Sulfuro de cobre (II)	Monosulfuro de cobre	Sulfuro cúprico
87.	AuH	Hidruro de oro (I)	Monohidruro de oro	Hidruro auroso
88.	Fe <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Nitruro de hierro (II)	Dinitruro de trihierro	Nitruro ferroso
89.	HgTe	Telururo de mercurio (II)	Monotelururo de mercurio	Telururo mercúrico
90.	AlSb	Antimoniuro de aluminio	Antimoniuro de aluminio	Antimoniuro de aluminíco

<b>EJEMPLOS DE HIDRÓXIDOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
1.	Fe(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de hierro(II)	Dihidróxido de hierro	Hidróxido ferroso
2.	Cu(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cobre (II)	Dihidróxido de cobre	Hidróxido cúprico
3.	Sn(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido de estaño (IV)	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido estánnico
4.	Pb(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de plomo (II)	Dihidróxido de plomo	Hidróxido plumboso
5.	NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido sódico	Hidróxido sódico
6.	Ca(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido cálcico	Hidróxido cálcico	Hidróxido cálcico
7.	Cr(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cromo (II)	Dihidróxido de cromo	Hidróxido cromoso
8.	AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
9.	Hg(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de mercurio(II)	Dihidróxido de mercurio	Hidróxido mercúrico
10.	Ni(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de níquel (II)	Dihidróxido de níquel	Hidróxido níqueloso
11.	Au(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro	Hidróxido aúrico
12.	Pb(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido de plomo (IV)	Tetrahidróxido de plomo	Hidróxido plúmbico
13.	Ga(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de galio	Hidróxido de galio	Hidróxido de galio
14.	Ge(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido de germanio (IV)	Tetrahidróxido de germanio	Hidróxido germánico
15.	Co(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cobalto (II)	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido cobaltoso
16.	V(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de vanadio (II)	Dihidróxido de vanadio	Hidróxido vanadoso
17.	Ni(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de níquel (III)	Trihidróxido de níquel	Hidróxido níquelico
18.	Zn(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de zinc	Hidróxido de zinc	Hidróxido de zinc
19.	Ti(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de titanio (III)	Trihidróxido de titanio	Hidróxido titanoso
20.	Al(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
21.	Fe(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro	Hidróxido férrico
22.	HgOH	Hidróxido de mercurio (I)	Monohidróxido de mercurio	Hidróxido mercurioso
23.	NH <sub>4</sub> OH	Hidróxido de amonio	Hidróxido de amonio	Hidróxido amónico
24.	Pt(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de platino (II)	Dihidróxido de platino	Hidróxido platinoso
25.	Pt(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido de platino (IV)	Tetrahidróxido de platino	Hidróxido platínico
26.	Sn(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de estaño (II)	Dihidróxido de estaño	Hidróxido estannoso
27.	Co(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de cobalto (III)	Trihidróxido de cobalto	Hidróxido cobáltico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE HIDRÓXIDOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
28.	Mn(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de manganeso (II)	Dihidróxido de manganeso	Hidróxido manganoso
29.	Mn(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de manganeso (III)	Trihidróxido de manganeso	Hidróxido mangánico
30.	Cr(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de cromo (III)	Trihidróxido de cromo	Hidróxido crómico
31.	V(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de vanadio (III)	Trihidróxido de vanadio	Hidróxido vanádico
32.	Cd(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cadmio	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido cádmico
33.	Be(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de berilio	Hidróxido de berilio	Hidróxido berílico
34.	Mg(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio	Hidróxido magnésico
35.	Sr(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de estroncio	Hidróxido de estroncio	Hidróxido estróncico
36.	Ba(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de bario	Hidróxido de bario	Hidróxido bórico
37.	Ra(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de radio	Hidróxido de radio	Hidróxido rádico
38.	LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio	Hidróxido lítico
39.	Au(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro	Hidróxido aúrico
40.	KOH	Hidróxido de potasio	Hidróxido de potasio	Hidróxido potásico
41.	RbOH	Hidróxido de rubidio	Hidróxido de rubidio	Hidróxido rubídico
42.	CsOH	Hidróxido de cesio	Hidróxido de cesio	Hidróxido césico
43.	FrOH	Hidróxido de francio	Hidróxido de francio	Hidróxido de francio
44.	CuOH	Hidróxido de cobre (I)	Monohidróxido de cobre	Hidróxido cuproso
45.	AuOH	Hidróxido de oro (I)	Monohidróxido de oro	Hidróxido auroso

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE HIDRÁCIDOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
1.	HF	Fluoruro de hidrógeno	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
2.	HCl	Cloruro de hidrógeno	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
3.	HBr	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
4.	HI	Ioduro de hidrógeno	Ioduro de hidrógeno	Ácido iodhídrico
5.	H <sub>2</sub> O	Agua	Agua	Agua
6.	H <sub>2</sub> S	Sulfuro de hidrógeno	Sulfuro de dihidrógeno	Ácido sulfhídrico
7.	H <sub>2</sub> Se	Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de dihidrógeno	Ácido selenhídrico
8.	H <sub>2</sub> Te	Teluro de hidrógeno	Teluro de dihidrógeno	Ácido telurhídrico
9.	NH <sub>3</sub>	Hidruro de nitrógeno	Trihidruro de nitrógeno	Amoníaco
10.	PH <sub>3</sub>	Hidruro de fósforo	Trihidruro de fósforo	Fosfamina o fosfina
11.	AsH <sub>3</sub>	Hidruro de arsénico	Trihidruro de arsénico	Arsenamina o arsina
12.	SbH <sub>3</sub>	Hidruro de antimonio	Trihidruro de antimonio	Estibamina o estibina
13.	CH <sub>4</sub>	Hidruro de carbono	Tetrahidruro de carbono	Metano
14.	SiH <sub>4</sub>	Hidruro de silicio	Tetrahidruro de silicio	Silano
15.	BH <sub>3</sub>	Hidruro de boro	Trihidruro de boro	Borano

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE OXÁCIDOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
1.	HClO	Ácido oxoclorico (I)	Oxoclorato (I) de hidrógeno	Ácido hipocloroso
2.	HClO <sub>2</sub>	Ácido dioxoclorico (III)	Dioxoclorato (III) de hidrógeno	Ácido cloroso
3.	HClO <sub>3</sub>	Ácido trioxoclorico (V)	Trioxoclorato (V) de hidrógeno	Ácido clórico
4.	HClO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoclorico (VII)	Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno	Ácido perclórico
5.	HBrO	Ácido oxobromico (I)	Oxobromato (I) de hidrógeno	Ácido hipobromoso
6.	HBrO <sub>2</sub>	Ácido dioxobromico (III)	Dioxobromato (III) de hidrógeno	Ácido bromoso
7.	HBrO <sub>3</sub>	Ácido trioxobromico (V)	Trioxobromato (V) de hidrógeno	Ácido brómico
8.	HIO	Ácido oxoyódico (I)	Oxoyodato (I) de hidrógeno	Ácido hipoyodoso
9.	HIO <sub>3</sub>	Ácido trioxoyódico (V)	Trioxoyodato (V) de hidrógeno	Ácido yódico
10.	HIO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoyódico (VII)	Tetraoxoyodato (VII) de hidrógeno	Ácido peryódico
11.	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ácido trioxosulfúrico (IV)	Trioxosulfato (IV) de hidrógeno	Ácido sulfuroso
12.	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxosulfúrico (VI)	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	Ácido sulfúrico
13.	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	Ácido trioxoselenico (IV)	Trioxoseleniato (IV) de hidrógeno	Ácido selenioso
14.	H <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoselenico (VI)	Tetraoxoseleniato (VI) de hidrógeno	Ácido selénico
15.	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	Ácido trioxotelúrico (IV)	Trioxotelurato (IV) de hidrógeno	Ácido teluroso
16.	H <sub>2</sub> TeO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxotelúrico (VI)	Tetraoxotelurato (VI) de hidrógeno	Ácido telúrico
17.	HNO <sub>2</sub>	Ácido dioxonítrico (III)	Dioxonitrato (III) de hidrógeno	Ácido nitroso
18.	HNO <sub>3</sub>	Ácido trioxonítrico (V)	Trioxonitrato (V) de hidrógeno	Ácido nítrico
19.	HPO <sub>3</sub>	Ácido trioxofosfórico (V)	Trioxofosfato (V) de hidrógeno	Ácido metafosfórico
20.	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido heptaoxidifosfórico (V)	Heptaoxidifosfato (V) de hidrógeno	Ácido pirofosfórico
21.	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxofosfórico (V)	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	Ácido ortofosfórico
22.	HPO <sub>2</sub>	Ácido dioxofosfórico (III)	Dioxofosfato (III) de hidrógeno	Ácido metafosforoso
23.	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido pentaoxidifosfórico (III)	Pentaoxidifosfato (III) de hidrógeno	Ácido pirofosforoso
24.	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	Ácido trioxofosfórico (III)	Trioxofosfato (III) de hidrógeno	Ácido ortofosforoso
25.	HAsO <sub>3</sub>	Ácido trioxoarsénico (V)	Trioxoarseniato (V) de hidrógeno	Ácido metaarsénico
26.	H <sub>4</sub> As <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido heptaoxidarsénico (V)	Heptaoxidarseniato (V) de hidrógeno	Ácido piroarsénico
27.	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoarsénico (V)	Tetraoxoarseniato (V) de hidrógeno	Ácido ortoarsénico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE OXÁCIDOS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
28.	HAsO <sub>2</sub>	Ácido dioxoarsénico(III)	Dioxoarseniato (III) de hidrógeno	Ácido metaarsenioso
29.	H <sub>4</sub> As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido pentaoxodiarsénico (III)	Pentaoxodiarseniato (III) de hidrógeno	Ácido piroarsenioso
30.	H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>	Ácido trioxoarsénico (III)	Trioxoarseniato (III) de hidrógeno	Ácido ortoarsenioso
31.	HSbO <sub>3</sub>	Ácido trioxoantimónico (V)	Trioxoantimoniato (V) de hidrógeno	Ácido metaantimónico
32.	H <sub>4</sub> Sb <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido heptaoxodiantimónico (V)	Heptaoxodiantimoniato (V) de hidrógeno	Ácido piroantimónico
33.	H <sub>3</sub> SbO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoantimónico(V)	Tetraoxoantimoniato (V) de hidrógeno	Ácido ortoantimónico
34.	HSbO <sub>2</sub>	Ácido dioxoantimónico(III)	Dioxoantimoniato(III) de hidrógeno	Ácido metaantimonioso
35.	H <sub>4</sub> Sb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido pentaoxodiantimónico (III)	Pentaoxodiantimoniato (III) de hidrógeno	Ácido piroantimonioso
36.	H <sub>3</sub> SbO <sub>3</sub>	Ácido trioxoantimónico (III)	Trioxoantimoniato (III) de hidrógeno	Ácido ortoantimonioso
37.	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido trioxocarbónico	Trioxocarbonato de hidrógeno	Ácido carbónico
38.	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	Ácido trioxosilícico	Trioxosilicato de hidrógeno	Ácido metasilícico
39.	H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxosilícico	Tetraoxosilicato de hidrógeno	Ácido ortosilícico
40.	HBO <sub>2</sub>	Ácido dioxobórico	Dioxoborato de hidrógeno	Ácido metabórico
41.	H <sub>4</sub> B <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido pentaoxodibórico	Pentaoxodiborato de hidrógeno	Ácido pirobórico
42.	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	Ácido trioxobórico	Trioxoborato de hidrógeno	Ácido ortobórico
43.	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxocrómico (VI)	Tetraoxocromato(VI) de hidrógeno	Ácido crómico
44.	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido heptaoxodicrómico(VI)	Heptaoxodicromato (VI) de hidrógeno	Ácido dicrómico
45.	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxomangánico (VI)	Tetraoxomanganato (VI) de hidrógeno	Ácido mangánico
46.	HMnO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxomangánico(VII)	Tetraoxomanganato(VII) de hidrógeno	Ácido permangánico
47.	H <sub>2</sub> MnO <sub>3</sub>	Ácido trioxomangánico(IV)	Trioxomanganato(IV) de hidrógeno	Ácido manganoso
48.	HVO <sub>3</sub>	Ácido trioxovanádico	Trioxovanadato de hidrógeno	Ácido metavanádico
49.	H <sub>4</sub> V <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido heptaoxodivanádico	Heptaoxovanadato de hidrógeno	Ácido pirovanádico
50.	H <sub>3</sub> VO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxovanádico	Tetraoxovanadato de hidrógeno	Ácido ortovanádico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE SALES NEUTRAS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
1.	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Tetraoxosulfato (VI) de hierro (III)	Tristetraoxosulfato (VI) de dihierro	Sulfato férrico
2.	$\text{CoAsO}_4$	Tetraoxoarseniato (V) de cobalto (III)	Tetraoxoarseniato (V) de cobalto	Ortoarseniato cobáltico
3.	$\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2$	Tetraoxoarseniato (V) de cobalto (II)	Distetraoxoarseniato (V) de tricobalto	Ortoarseniato cobaltoso
4.	$\text{Au}_2\text{CO}_3$	Trioxocarbonato de oro (I)	Trioxocarbonato de dioro	Carbonato auroso
5.	$\text{PbSO}_3$	Trioxosulfato (IV) de plomo (II)	Trioxosulfato (IV) de plomo	Sulfato plumboso
6.	$\text{Ag}_2\text{SiO}_3$	Trioxosilicato de plata	Trioxosilicato de diplata	Metasilicato de plata
7.	$\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$	Tetraoxoclorato (VII) de cinc	Distetraoxoclorato (VII) de cinc	Perclorato de cinc
8.	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	Monooxoclorato (I) de calcio	Dismonooxoclorato (I) de calcio	Hipoclorito cálcico
9.	$\text{NaIO}_4$	Tetraoxiodato (VII) de sodio	Tetraoxiodato (VII) de sodio	Periodato sódico
10.	$\text{CuNO}_3$	Trioxonitrato (V) de cobre (I)	Trioxonitrato (V) de cobre	Nitrato cuproso
11.	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	Tetraoxosulfato (VI) de plomo (IV)	Distetraoxosulfato (VI) de plomo	Sulfato plúmbico
12.	$\text{NH}_4\text{NO}_2$	Dioxonitrato (III) de amonio	Dioxonitrato (III) de amonio	Nitrito amónico
13.	$\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$	Tetraoxosulfato (VI) de níquel (III)	Tristetraoxosulfato (VI) de diníquel	Sulfato níquelico
14.	$\text{CaCO}_3$	Trioxocarbonato de calcio	Trioxocarbonato de calcio	Carbonato cálcico
15.	$\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$	Trioxosulfato (IV) de hierro (III)	Tristrioxosulfato (IV) de dihierro	Sulfato férrico
16.	$\text{NaBrO}$	Monooxobromato (I) de sodio	Monooxobromato (I) de sodio	Hipobromito sódico
17.	$\text{PbCrO}_4$	Tetraoxocromato (VI) de plomo (II)	Tetraoxocromato (VI) de plomo	Cromato plumboso
18.	$\text{AgIO}$	Monooxiodato (I) de plata	Monooxiodato (I) de plata	Hipiodito argéntico
19.	$\text{NaBO}_2$	Dioxoborato de sodio	Dioxoborato de sodio	Metaborato sódico
20.	$\text{Fe}_2\text{SiO}_4$	Tetraoxosilicato de hierro (II)	Tetraoxosilicato de dihierro	Ortosilicato ferroso
21.	$\text{Ba}_3(\text{SbO}_4)_2$	Tetraoxoantimoniato (V) de bario	Distetraoxoantimoniato (V) de tribario	Ortoantimoniato bórico
22.	$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	Tetraoxosulfato (VI) de oro (III)	Tristetraoxosulfato (VI) de dioro	Sulfato aúrico
23.	$(\text{NH}_4)_4\text{As}_2\text{O}_7$	Heptaoxodiarseniato (V) de amonio	Heptaoxodiarseniato (V) de tetraamonio	Piroarseniato amónico
24.	$\text{Cs}_2\text{MnO}_4$	Tetraoxomanganato (VI) de cesio	Tetraoxomanganato (VI) de cesio	Manganato de cesio
25.	$\text{RbIO}_3$	Trioxiodato (V) de rubidio	Trioxiodato (V) de rubidio	Iodato de rubidio
26.	$\text{Cu}(\text{ClO}_2)_2$	Dioxoclorato (III) de cobre (II)	Disdioxoclorato (III) de cobre	Clorito cúprico
27.	$\text{MgSeO}_4$	Tetraoxoseleniato (VI) de magnesio	Tetraoxoseleniato (VI) de magnesio	Seleniato magnésico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE SALES NEUTRAS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
28.	LiClO	Monooxoclorato (I) de litio	Monooxoclorato (I) de litio	Hipoclorito de litio
29.	NaClO <sub>2</sub>	Dioxoclorato (III) de sodio	Dioxoclorato (III) de sodio	Clorito sódico
30.	KClO <sub>3</sub>	Trioxoclorato (V) de potasio	Trioxoclorato (V) de potasio	Clorato potásico
31.	RbClO <sub>4</sub>	Tetraoxoclorato (VII) de rubidio	Tetraoxoclorato (VII) de rubidio	Perclorato rubídico
32.	CsBrO	Monooxobromato (I) de cesio	Monooxobromato (I) de cesio	hipobromito césico
33.	Cu(BrO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Dioxobromato (III) de cobre (II)	Disdioxobromato (III) de cobre	Bromito cúprico
34.	CuBrO <sub>3</sub>	Trioxobromato (V) de cobre (I)	Trioxobromato (V) de cobre	Bromato cuproso
35.	AgIO	Monooxiodato (I) de plata	Monooxiodato (I) de plata	Hipiodito argéntico
36.	AuIO <sub>3</sub>	Trioxiodato (V) de oro (I)	Trioxiodato (V) de oro	Iodato auroso
37.	Au(IO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Tetraoxiodato (VII) de oro (III)	Tristetraoxiodato (VII) de oro	Periodato auríco
38.	BeSO <sub>3</sub>	Trioxosulfato (IV) de berilio	Trioxosulfato (IV) de berilio	Sulfato berílico
39.	MgSO <sub>4</sub>	Tetraoxosulfato (VI) de magnesio	Tetraoxosulfato (VI) de magnesio	Sulfato magnésico
40.	CaSeO <sub>3</sub>	Trioxoseleniato (IV) de calcio	Trioxoseleniato (IV) de calcio	Seleniato cálcico
41.	SrSeO <sub>4</sub>	Tetraoxoseleniato (VI) de estroncio	Tetraoxoseleniato (VI) de estroncio	Seleniato estróncico
42.	BaTeO <sub>3</sub>	Trioxotelurato (IV) de bario	Trioxotelurato (IV) de bario	Telurito bórico
43.	ZnTeO <sub>4</sub>	Tetraoxotelurato (VI) de cinc	Tetraoxotelurato (VI) de cinc	Telurato cíncico
44.	Cd(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Dioxonitrato (III) de cadmio	Disdioxonitrato (III) de cadmio	Nitrato cádmico
45.	HgNO <sub>3</sub>	Trioxonitrato (V) de mercurio (I)	Trioxonitrato (V) de mercurio	Nitrato mercurioso
46.	Hg(PO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Trioxofosfato (V) de mercurio (II)	DisTrioxofosfato (V) de mercurio	Metafosfato mercúrico
47.	Al <sub>4</sub> (P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ) <sub>3</sub>	Heptaaxodifosfato (V) de aluminio	Trisheptaaxodifosfato de tetraaluminio	Pirofosfato alumínico
48.	Ga(PO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	Dioxofosfato (III) de galio	Trisdioxofosfato (III) de galio	Metafosfato gálico
49.	Cr <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaaxodifosfato (III) de cromo (II)	Pentaaxodifosfato (III) de dicromo	Ortofosfito cromoso
50.	Cr <sub>4</sub> (P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ) <sub>3</sub>	Pentaaxodifosfato (III) de cromo (III)	Trispentaaxodifosfato (III) de tetracromo	Pirofosfito crómico
51.	FePO <sub>3</sub>	Trioxofosfato (III) de hierro (III)	Trioxofosfato (III) de hierro	Ortofosfito férrico
52.	Fe(AsO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Trioxoarseniato (V) de hierro (II)	Distrioxoarseniato (V) de hierro	Metaarseniato ferroso
53.	Co <sub>2</sub> As <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Heptaaxodiarseniato (V) de cobalto (II)	Heptaaxodiarseniato (V) de dicobalto	Piroarseniato cobaltoso
54.	NiAsO <sub>4</sub>	Tetraoxoarseniato (V) de níquel (III)	Tetraoxoarseniato (V) de níquel	Ortoarseniato níquelico

<b>EJEMPLOS DE SALES NEUTRAS</b>				
<b>Nº.</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
55.	$Ni(AsO_2)_2$	Dioxoarseniato (III) de níquel (II)	Disdioxoarseniato (III) de níquel	Metaarsenito níqueloso
56.	$Ni_4(As_2O_5)_3$	Pentaoxodiarseniato (III) de níquel (III)	Trispentaoxodiarseniato (III) de tetraníquel	Piroarsenito níquelico
57.	$Sn_3(AsO_3)_2$	Trioxoarseniato (III) de estaño (II)	Distrioxoarseniato (III) de triestaño	Ortoarsenito estannoso
58.	$Sn(SbO_3)_4$	Trioxoantimoniato (V) de estaño (IV)	Tetrakistrioxoantimoniato (V) de estaño	Metaantimoniato estánico
59.	$Pb_2Sb_2O_7$	Heptaoxodiantimoniato (V) de plomo (II)	Heptaoxodiantimoniato (V) de diplomo	Piroantimoniato plumoso
60.	$Pb_3(SbO_4)_4$	Tetraoxoantimoniato (V) de plomo (IV)	Tetrakistetraoxoantimoniato (V) de triplomo	Ortoantimoniato plumbico
61.	$LiSbO_2$	Dioxoantimoniato (III) de litio	Dioxoantimoniato (III) de litio	Metaantimonito lítico
62.	$Na_4Sb_2O_5$	Pentaoxodiantimoniato (III) de sodio	Pentaoxodiantimoniato (III) de tetrasodio	Piroantimoniato sódico
63.	$K_3SbO_3$	Trioxoantimoniato (III) de potasio	Trioxoantimoniato (III) de tripotasio	Ortoantimoniato potásico
64.	$(NH_4)_2CO_3$	Trioxocarbonato de amonio	Trioxocarbonato de diamonio	Carbonato amónico
65.	$CuSiO_3$	Trioxosilicato de cobre (II)	Trioxosilicato de cobre	Metasilicato cúprico
66.	$Cu_4SiO_4$	Tetraoxosilicato de cobre (I)	Tetraoxosilicato de tetra-cobre	Ortosilicato cuproso
67.	$AgBO_2$	Dioxoborato de plata	Dioxoborato de plata	Metaborato argéntico
68.	$Au_4B_2O_5$	Pentaoxodiborato de oro (I)	Pentaoxodiborato de tetraoro	Piroborato auroso
69.	$AuBO_3$	Trioxoborato de oro (III)	Trioxoborato de oro	Ortoborato aúrico
70.	$BeCrO_4$	Tetraoxocromato (VI) de berilio	Tetraoxocromato (VI) de berilio	Cromato berílico
71.	$MgCr_2O_7$	Heptaoxodicromato (VI) de magnesio	Heptaoxodicromato (VI) de magnesio	Dicromato magnésico
72.	$CaMnO_4$	Tetraoxomanganato (VI) de calcio	Tetraoxomanganato (VI) de calcio	Manganato cálcico
73.	$Zn(MnO_4)_2$	Tetraoxomanganato (VII) de cinc	Distetraoxomanganato (VII) de cinc	Permanganato cincico
74.	$Sn(AsO_3)_4$	Trioxoarseniato (V) de estaño (IV)	Tetrakistrioxoarseniato (V) de estaño	Metaarseniato estánico

EJEMPLOS DE SALES ÁCIDAS				
Nº	FÓRMULA	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA	N. TRADICIONAL
1.	$\text{Cu}(\text{HS})_2$	Hidrógenosulfuro de cobre (II)	Dishidrógenosulfuro de cobre	Sulfuro monocúprico
2.	$\text{AgHSe}$	Hidrógenoseleniuro de plata	Hidrógenoseleniuro de plata	Seleniuro monoargéntico
3.	$\text{Au}(\text{HTe})_3$	Hidrógenotelururo de oro (III)	Trishidrógenotelururo de oro	Telururo monoáurico
4.	$\text{HgHSO}_3$	Hidrógenotrioxosulfato (IV) de mercurio (I)	Hidrógenotrioxosulfato (IV) de mercurio	Sulfito monomercúrico
5.	$\text{Hg}(\text{HSO}_4)_2$	Hidrógenotetraoxosulfato (VI) de mercurio (II)	Dishidrógenotetraoxosulfato (VI) de mercurio	Sulfato monomercúrico
6.	$\text{Al}(\text{HSeO}_3)_3$	Hidrógenotrioxoseleniato (IV) de aluminio	Trishidrógenotetraoxoseleniato (VI) de aluminio	Selenito monoaluminico
7.	$\text{Ga}(\text{HSeO})_3$	Hidrógenotrioxoseleniato (VI) de galio	Trishidrógenotetraoxoseleniato (VI) de galio	Seleniato monogálico
8.	$\text{Cr}(\text{HTeO}_3)_2$	Hidrógenotrioxotelurato (IV) de cromo (II)	Dishidrógenotrioxotelurato (IV) de cromo	Telurito monocromoso
9.	$\text{Cr}(\text{HTeO}_4)_3$	Hidrógenotetraoxotelurato (IV) de cromo (III)	Trishidrógenotetraoxotelurato (IV) de cromo	Telurato monocromico
10.	$\text{Fe}(\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_7)_2$	Trihidrógenoheptaoxidofosfato (V) de hierro (II)	Distrihidrógenoheptaoxidofosfato (V) de hierro	Pirofosfato monoferrroso
11.	$\text{FeH}_2\text{P}_2\text{O}_7$	Dihidrógenoheptaoxidofosfato (V) de hierro (II)	Dihidrógenoheptaoxidofosfato (V) de hierro	Pirofosfato diferroso
12.	$\text{Fe}_3(\text{HP}_2\text{O}_7)_2$	Hidrógenoheptaoxidofosfato (V) de hierro (II)	Dishidrógenoheptaoxidofosfato (V) de trihierro	Pirofosfato triferroso
13.	$\text{Co}_2(\text{HPO}_4)_3$	Hidrógenotetraoxofosfato (V) de cobalto (III)	Trishidrógenotetraoxofosfato (V) de dicobalto	Ortofosfato dicobáltico
14.	$\text{Co}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	Dihidrógenotetraoxofosfato (V) de cobalto (III)	Trisdihidrógenotetraoxofosfato (V) de cobalto	Ortofosfato monocobáltico
15.	$\text{Ni}_3(\text{HP}_2\text{O}_5)_2$	Hidrógenopentaoxidofosfato (III) de níquel (II)	Dishidrógenopentaoxidofosfato (III) de triníquel	Pirofosfito triniqueloso
16.	$\text{Ni H}_2\text{P}_2\text{O}_5$	Dihidrógenopentaoxidofosfato (III) de níquel (II)	Dihidrógenopentaoxidofosfato (III) de níquel	Pirofosfito diniqueloso
17.	$\text{Ni}(\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_5)_2$	Trihidrógenopentaoxidofosfato (III) de níquel (II)	Distrihidrógenopentaoxidofosfato (III) de níquel	Pirofosfito mononiqueloso
18.	$\text{Sn}(\text{HPO}_3)_2$	Hidrógenotrioxofosfato (III) de estaño (IV)	Dishidrógenotrioxofosfato (III) de estaño	Ortofosfito diestánico
19.	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$	Dihidrógenotrioxofostato (III) de estaño (IV)	Tetrakisdihidrógenotrioxofostato (III) de estaño	Ortofosfito monoestánico
20.	$\text{Pb}_3(\text{HAS}_2\text{O}_7)_2$	Hidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de plomo (II)	Dishidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de triplomo	Piroarseniato triplumboso
21.	$\text{Pb H}_2\text{As}_2\text{O}_7$	Dihidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de plomo (II)	Dihidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de plomo	Piroarseniato diplumboso
22.	$\text{Pb}(\text{H}_3\text{As}_2\text{O}_7)_2$	Trihidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de plomo (II)	Distrihidrógenoheptaoxidiarсениato (V) de plomo	Piroarseniato monoplumboso
23.	$\text{Li}_2 \text{HASO}_4$	Hidrógenotetraoxoarseniato (V) de litio	Hidrógenotetraoxoarseniato (V) de dilitio	Ortoarseniato dilítico
24.	$\text{Li H}_2\text{AsO}_4$	Dihidrógenotetraoxoarseniato (V) de litio	Dihidrógenotetraoxoarseniato (V) de litio	Ortoarseniato monolítico
25.	$\text{Na}_3 \text{HAS}_2\text{O}_5$	Hidrógenopentaoxidiarсениato (III) de sodio	Hidrógenopentaoxidiarсениato (III) de trisodio	Piroarsenito trisódico
26.	$\text{Na}_2 \text{H}_2\text{As}_2\text{O}_5$	Dihidrógenopentaoxidiarсениato (III) de sodio	Dihidrógenopentaoxidiarсениato (III) de disodio	Piroarsenito disódico
27.	$\text{Na H}_3\text{As}_2\text{O}_5$	Trihidrógenopentaoxidiarсениato (III) de sodio	Trihidrógenopentaoxidiarсениato (III) de sodio	Piroarsenito monosódico

**I.E.S. "POLITÉCNICO". CARTAGENA. 1º BACHILLERATO.**

<b>EJEMPLOS DE SALES ÁCIDAS</b>				
<b>Nº</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
28.	$K_2HAsO_3$	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de potasio	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de dipotasio	Ortoarsenito dipotásico
29.	$KH_2AsO_3$	Dihidrógenotrioxoarseniato (III) de potasio	Dihidrógenotrioxoarseniato (III) de potasio	Ortoarsenito monopotásico
30.	$Rb_3HSb_2O_7$	Hidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de rubidio	Hidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de trirubidio	Piroantimoniato trirubídico
31.	$Rb_2H_2Sb_2O_7$	Dihidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de rubidio	Dihidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de dirubidio	Piroantimoniato dirubídico
32.	$RbH_3Sb_2O_7$	Trihidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de rubidio	Trihidrógenoheptaoxodiantimoniato (V) de rubidio	Piroantimoniato monorubídico
33.	$Cs_2HSbO_4$	Hidrógenotetraoxoantimoniato (V) de cesio	Hidrógenotetraoxoantimoniato (V) de dicesio	Ortoantimoniato dicésico
34.	$CsH_2SbO_4$	Dihidrógenotetraoxoantimoniato (V) de cesio	Dihidrógenotetraoxoantimoniato (V) de cesio	Ortoantimoniato monocésico
35.	$Cu_3HSb_2O_5$	Hidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de cobre (I)	Hidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de tricobre	Piroantimonito tricuproso
36.	$Cu_2H_2Sb_2O_5$	Dihidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de cobre (I)	Dihidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de dicobre	Piroantimonito dicuproso
37.	$CuH_3Sb_2O_5$	Trihidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de cobre (I)	Trihidrógenopentaoxodiantimoniato (III) de cobre	Piroantimonito monocuproso
38.	$CuHSbO_3$	Hidrógenotrioxoantimoniato (III) de cobre (II)	Hidrógenotrioxoantimoniato (III) de cobre	Ortoantimonito dicúprico
39.	$Cu(H_2SbO_3)_2$	Dihidrógenotrioxoantimoniato (III) de cobre (II)	Disdihidrógenotrioxoantimoniato (III) de cobre	Ortoantimonito monocúprico
40.	$AgHCO_3$	Hidrógenotrioxocarbonato de plata	Hidrógenotrioxocarbonato de plata	Carbonato monargéntico
41.	$AuHSiO_3$	Hidrógenotrioxosilicato de oro (I)	Hidrógenotrioxosilicato de oro	Metasilicato monoauroso
42.	$AuHSiO_4$	Hidrógenotetraoxosilicato de oro (III)	Hidrógenotetraoxosilicato de oro	Ortosilicato triaúrico
43.	$Au_2(H_2SiO_4)_3$	Dihidrógenotetraoxosilicato de oro (III)	Trisdihidrógenotetraoxosilicato de dioro	Ortosilicato diaúrico
44.	$Au(H_3SiO_4)_3$	Trihidrógenotetraoxosilicato de oro (III)	Tristridihidrógenotetraoxosilicato de oro	Ortosilicato monoaurírico
45.	$Zn_3(HB_2O_5)_2$	Hidrógenopentaoxodiborato de cinc	Dishidrógenopentaoxodiborato de tricinc	Pioborato tricíncico
46.	$ZnH_2B_2O_5$	Dihidrógenopentaoxodiborato de cinc	Dihidrógenopentaoxodiborato de cinc	Pioborato dicíncico
47.	$Zn(H_3B_2O_5)_2$	Trihidrógenopentaoxodiborato de cinc	Distridihidrógenopentaoxodiborato de cinc	Pioborato monocíncico
48.	$CdHBO_3$	Hidrógenotrioxoborato de cadmio	Hidrógenotrioxoborato de cadmio	Ortoborato dicádmico
49.	$Cd(H_2BO_3)_2$	Dihidrógenotrioxoborato de cadmio	Disdihidrógenotrioxoborato de cadmio	Ortoborato monocádmico
50.	$HgHCrO_4$	Hidrógenotetraoxocromato (VI) de mercurio (I)	Hidrógenotetraoxocromato (VI) de mercurio	Cromato monomercúrico
51.	$Hg(HCr_2O_7)_2$	Hidrógenoheptaoxodicromato (VI) de mercurio (II)	Dishidrógenoheptaoxodicromato (VI) de mercurio	Dicromato monomercúrico
52.	$Al(HMnO_4)_3$	Hidrógenotetraoxomanganato (VI) de aluminio	Trishidrógenotetraoxomanganato (VI) de aluminio	Manganato monoalumínico
53.	$CuHAsO_3$	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de cobre (II)	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de cobre	Ortoarsenito dicúprico
54.	$Cu_2HAsO_3$	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de cobre (I)	Hidrógenotrioxoarseniato (III) de dicobre	Ortoarsenito dicuproso

<b>EJEMPLOS DE SALES ÁCIDAS</b>				
<b>Nº</b>	<b>FÓRMULA</b>	<b>N. STOCK</b>	<b>N. SISTEMÁTICA</b>	<b>N. TRADICIONAL</b>
55.	$\text{AgHSeO}_4$	Hidrógenotetraoxoseleniato (VI) de plata	Hidrógenotetraoxoseleniato (VI) de plata	Seleniato monoar-géntico
56.	$\text{Cu}_2\text{HSbO}_3$	Hidrógenotrioxoantimoniato (III) de cobre (I)	Hidrógenotrioxoantimoniato (III) de dicobre	Ortoantimonito dicuproso
57.	$\text{Pb}(\text{HCO}_3)_4$	Hidrógenotrioxocarbonato de plomo (IV)	Tetrakishidrógenotrioxocar-bonato de plomo	Carbonato mono-plúmbico
58.	$\text{CuHBO}_3$	Hidrógenotrioxoborato de cobre (II)	Hidrógenotrioxoborato de cobre	Ortoborito dicúpri-co
59.	$\text{Hg}(\text{HSeO}_3)_2$	Hidrógenotrioxoseleniato (IV) de mercurio (II)	Dishidrógenotrioxoseleniato (IV) de mercurio	Selenito monomer-cúrico