

SOLUCIONES FORMULACIÓN INORGÁNICA

ÓXIDOS METÁLICOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	Na ₂ O	Óxido de sodio	Óxido de disodio
2	MgO	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio
3	CuO	Óxido de cobre (II)	Óxido de cobre
4	Hg ₂ O	Óxido de mercurio (I)	Óxido de dimercurio
5	PtO ₂	Óxido de platino (IV)	Dióxido de platino
6	CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio
7	SnO ₂	Óxido de estaño (IV)	Dióxido de estaño
8	Al ₂ O ₃	Óxido de aluminio	Trióxido de dialuminio
9	Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro (III)	Trióxido de dihierro
10	Au ₂ O ₃	Óxido de oro (III)	Trióxido de dioro
11	PbO ₂	Óxido de plomo (IV)	Dióxido de plomo
12	K ₂ O	Óxido de potasio	Óxido de dipotasio
13	Cu ₂ O	Óxido de cobre (I)	Óxido de dicobre
14	SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio
15	Cs ₂ O	Óxido de cesio	Óxido de dicesio
16	PbO	Óxido de plomo (II)	Óxido de plomo
17	Au ₂ O	Óxido de oro (I)	Óxido de dioro
18	Co ₂ O ₃	Óxido de cobalto (III)	Trióxido de dicobalto
19	ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc
20	Ni ₂ O ₃	Óxido de níquel (III)	Trióxido de diníquel

PERÓXIDOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
21	K ₂ O ₂	Peróxido de potasio	Dióxido de dipotasio
22	BeO ₂	Peróxido de berilio	Dióxido de berilio
23	MgO ₂	Peróxido de magnesio	Dióxido de magnesio
24	CaO ₂	Peróxido de calcio	Dióxido de calcio
25	FeO ₂	Peróxido de hierro (II)	Dióxido de hierro
26	SnO ₂	Peróxido de estaño (II)	Dióxido de estaño
27	Li ₂ O ₂	Peróxido de litio	Dióxido de dilitio
28	SrO ₂	Peróxido de estroncio	Dióxido de estroncio
29	Rb ₂ O ₂	Peróxido de rubidio	Dióxido de dirubidio
30	CoO ₂	Peróxido de cobalto (II)	Dióxido de cobalto
31	BaO ₂	Peróxido de bario	Dióxido de bario
32	Cs ₂ O ₂	Peróxido de cesio	Dióxido de dicesio
33	NiO ₂	Peróxido de níquel (II)	Dióxido de níquel
34	K ₂ O ₂	Peróxido de potasio	Dióxido de dipotasio
35	PbO ₂	Peróxido de plomo (II)	Dióxido de plomo

ÓXIDOS NO METÁLICOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
36	SO ₃	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre
37	N ₂ O ₃	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno
38	SeO ₃	Óxido de selenio (VI)	Trióxido de selenio
39	CO ₂	Óxido de carbono (IV)	Dióxido de carbono
40	B ₂ O ₃	Óxido de boro	Trióxido de diboro
41	TeO ₂	Óxido de telurio (IV)	Dióxido de telurio
42	N ₂ O ₃	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno
43	Sb ₂ O ₅	Óxido de antimonio (V)	Pentaóxido de diantimonio
44	As ₂ O ₅	Óxido de arsénico (V)	Pentaóxido de diarsénico
45	SO	Óxido de azufre (II)	Óxido de azufre
46	SeO ₂	Óxido de selenio (IV)	Dióxido de selenio
47	Sb ₂ O ₃	Óxido de antimonio (III)	Trióxido de diantimonio
48	OCl ₂	-----	Dicloruro de oxígeno
49	Bi ₂ O ₃	Óxido de bismuto	Trióxido de dibismuto
50	P ₂ O ₅	Óxido de fósforo (V)	Pentaóxido de difósforo
51	SiO ₂	Óxido de silicio (IV)	Dióxido de silicio
52	O ₃ I ₂	-----	Diyoduro de trioxígeno
53	Sb ₂ O ₅	Óxido de antimonio (V)	Pentaóxido de diantimonio
54	SO ₂	Óxido de azufre (IV)	Dióxido de azufre
55	CO	Óxido de carbono (II)	Óxido de carbono
56	O ₇ Br ₂	-----	Dibromuro de heptaoxígeno

HIDRUROS METÁLICOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
57	RbH	Hidruro de rubidio	Hidruro de rubidio
58	SnH ₄	Hidruro de estaño (IV)	Tetrahidruro de estaño
59	NiH ₃	Hidruro de níquel (III)	Trihidruro de Níquel
60	CuH ₂	Hidruro de cobre (II)	Dihidruro de cobre
61	MgH ₂	Hidruro de magnesio	Dihidruro de magnesio
62	PbH ₄	Hidruro de plomo (IV)	Tetrahidruro de plomo
63	AlH ₃	Hidruro de aluminio	Trihidruro de aluminio
64	AuH	Hidruro de oro (I)	Hidruro de oro
65	HgH ₂	Hidruro de mercurio (II)	Dihidruro de mercurio
66	CaH ₂	Hidruro de calcio	Dihidruro de calcio
67	CoH ₃	Hidruro de cobalto (III)	Trihidruro de cobalto
68	KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
69	PtH ₄	Hidruro de platino (IV)	Tetrahidruro de platino
70	BaH ₂	Hidruro de Bario	Dihidruro de bario
71	AuH ₃	Hidruro de oro (III)	Trihidruro de oro

HIDRUROS NO METÁLICOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
72	HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno
73	HCl	Ácido clorhídrico	Cloruro de hidrógeno
74	H ₂ S	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de dihidrógeno (hidrógeno)
75	HBr	Ácido bromhídrico	Bromuro de hidrógeno
76	HI	Ácido yodhídrico	Yoduro de hidrógeno
77	H ₂ Se	Ácido selenhídrico	Seleniuro de dihidrógeno (hidrógeno)
78	H ₂ Te	Ácido telurhídrico	Telururo de dihidrógeno (hidrógeno)
79	H ₂ S	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de dihidrógeno (hidrógeno)
80	HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno
81	NH ₃	Amoniacó	Trihidruro de nitrógeno
82	PH ₃	Fosfano	Trihidruro de fósforo
83	SiH ₄	Silano	Tetrahidruro de silicio
84	CH ₄	Metano	Tetrahidruro de carbono
85	NH ₃	Amoniacó	Trihidruro de nitrógeno
86	BiH ₃	Bismutano	Trihidruro de bismuto
87	SbH ₃	Estibano	Trihidruro de antimonio
88	AsH ₃	Arsano	Trihidruro de arsénico
89	BH ₃	Borano	Trihidruro de boro

SALES BINARIAS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
90	AuCl ₃	Cloruro de oro(III)	Tricloruro de oro
91	NH ₄ Br	Bromuro de amonio	Bromuro de amonio
92	Fe ₂ S ₃	Sulfuro de hierro (III)	Trisulfuro de dihierro
93	HgI ₂	Yoduro de mercurio	Diyoduro de mercurio
94	K ₂ Se	Seleniuro de potasio	Seleniuro de dipotasio
95	Ca ₃ N ₂	Nitruro de calcio	Dinitruro de tricalcio
96	AlF ₃	Fluoruro de aluminio	Trifluoruro de aluminio
97	Na ₄ C	Carburo de sodio	Carburo de tetrasodio
98	K ₃ Sb	Antimoniuro de potasio	Antimoniuro de tripotasio
99	AlCl ₃	Cloruro de aluminio	Tricloruro de aluminio
100	SnS ₂	Sulfuro de estaño (II)	Disulfuro de estaño
101	HgBr	Bromuro de mercurio	Bromuro de mercurio
102	PtI ₄	Yoduro de platino (IV)	Tetrayoduro de platino
103	CaSe	Seleniuro de calcio	Seleniuro de calcio
104	Rb ₂ S	Sulfuro de rubidio	Sulfuro de dirubidio

HIDRÓXIDOS

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
105	NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
106	Co(OH) ₃	Hidróxido de cobalto (III)	Trihidróxido de cobalto
107	Au(OH) ₃	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro
108	Pb(OH) ₂	Hidróxido de plomo (II)	Dihidróxido de plomo
109	Ni(OH) ₃	Hidróxido de níquel (III)	Trihidróxido de níquel
110	Pt(OH) ₄	Hidróxido de platino (IV)	Tetrahidróxido de platino
111	Ca(OH) ₂	Hidróxido de calcio	Dihidróxido de calcio
112	NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
113	Pb(OH) ₄	Hidróxido de plomo (IV)	Tetrahidróxido de plomo
114	Mg(OH) ₂	Hidróxido de magnesio	Dihidróxido de magnesio
115	Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro
116	HgOH	Hidróxido de mercurio (I)	Hidróxido de mercurio

ÁCIDOS OXOÁCIDOS

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
117	HClO ₂	Ácido cloroso
118	HNO ₃	Ácido nítrico
119	HBrO ₄	Ácido perbrómico
120	H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso
121	HBrO ₃	Ácido brómico
122	H ₂ SeO ₄	Ácido selénico
123	H ₂ CO ₃	Ácido carbónico
124	HIO	Ácido hipoyodoso
125	HClO ₄	Ácido perclórico
126	H ₂ SiO ₃	Ácido silícico
127	HMnO ₄	Ácido permangánico
128	H ₂ MnO ₄	Ácido mangánico
129	HNO ₂	Ácido nitroso
130	H ₂ TeO ₄	Ácido telúrico

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
131	H ₂ S ₂ O ₇	Ácido disulfúrico
132	H ₂ Te ₂ O ₅	Ácido diteluroso
133	H ₂ S ₂ O ₅	Ácido disulfuroso
134	H ₂ Cr ₂ O ₇	Ácido dicrómico
135	H ₂ Se ₂ O ₇	Ácido diselénico
136	H ₂ Te ₂ O ₇	Ácido ditelúrico
137	H ₆ TeO ₆	Ácido ortotelúrico
138	H ₅ IO ₆	Ácido ortoperyódico
139	H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico
140	H ₅ BrO ₆	Ácido ortoperbrómico

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
141	H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico
142	H ₃ AsO ₃	Ácido arsenioso
143	H ₃ BO ₃	Ácido bórico
144	H ₄ P ₂ O ₅	Ácido pirofosforoso
145	HBO ₂	Ácido metabórico
146	HPO ₂	Ácido metafosforoso
147	H ₆ TeO ₆	Ácido ortotelúrico
148	H ₂ SiO ₃	Ácido silícico
149	H ₄ Sb ₂ O ₇	Ácido piroantimónico
150	HSbO ₂	Ácido metaantimonioso
151	H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico
152	H ₄ As ₂ O ₅	Ácido piroarsenioso

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
153	HClO	Ácido hipocloroso
154	H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso
155	H ₃ PO ₃	Ácido fosforoso
156	H ₄ P ₂ O ₅	Ácido pirofosforoso
157	H ₂ MnO ₄	Ácido mangánico
158	H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico
159	HPO ₂	Ácido metafosforoso
160	H ₅ IO ₆	Ácido ortoperiódico
161	HClO ₄	Ácido perclórico
162	H ₃ AsO ₃	Ácido arsenioso
163	HSbO ₃	Ácido metaantimónico
164	H ₂ TeO ₃	Ácido teluroso
165	H ₆ TeO ₆	Ácido ortotelúrico
166	H ₂ Cr ₂ O ₇	Ácido dicrómico
167	H ₂ Se ₂ O ₅	Ácido diselenioso
168	HAsO ₂	Ácido metaarsenioso
169	HMnO ₄	Ácido permangánico
170	HBrO ₃	Ácido brómico
171	H ₄ As ₂ O ₇	Ácido piroarsénico
172	H ₂ CrO ₄	Ácido crómico
173	H ₆ SeO ₆	Ácido ortoselénico
174	H ₃ SbO ₄	Ácido antimónico
175	H ₃ BO ₃	Ácido bórico
176	HNO ₂	Ácido nitroso
177	H ₂ SO ₂	Ácido hiposulfuroso
178	H ₂ SiO ₃	Ácido silícico
179	H ₄ Sb ₂ O ₅	Ácido piroantimonioso
180	H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico
181	HIO	Ácido hipoyodoso
182	H ₅ BrO ₆	Ácido ortoperbrómico
183	H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico
184	H ₄ As ₂ O ₅	Ácido piroarsenioso
185	HBO ₂	Ácido metabórico

OXISALES (SALES NEUTRAS)

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
186	NaBrO	Hipobromito de sodio
187	Hg(IO ₃) ₂	Yodato de mercurio (II)
188	MgSO ₂	Hiposulfito de magnesio
189	Cu ₂ SeO ₄	Seleniato de cobre (I)
190	NaMnO ₄	Permanganato de sodio
191	NiPO ₃	Fosfito de níquel (III)
192	Fe ₂ (CrO ₄) ₃	Cromato de hierro (III)
193	CaMnO ₄	Manganato de calcio
194	NH ₄ NO ₃	Nitrato de amonio
195	Al(ClO ₃) ₃	Clorato de aluminio
196	Sr(NO ₂) ₂	Nitrito de estroncio
197	Hg(PO ₃) ₂	Metafosfato de mercurio (II)
198	Cs ₄ As ₂ O ₅	Piroarsenito de cesio
199	CuCO ₃	Carbonato de cobre (II)
200	Sn ₃ (BO ₃) ₄	Borato de estaño (IV)
201	K ₂ S ₂ O ₅	Disulfito de potasio
202	CoCr ₂ O ₇	Dicromato de cobalto (II)
203	BaSiO ₃	Silicato de bario
204	Pt ₅ (IO ₆) ₄	Ortoperyodato de platino (IV)
205	Pb ₂ SiO ₄	Ortosilicato de plomo (II)
206	CaCO ₃	Carbonato de calcio
207	Cu ₄ PO ₅	Pirofosfito de cobre (I)
208	Au ₂ (SeO ₃) ₃	Selenito de oro (III)
209	HgS ₂ O ₇	Disulfato de mercurio (II)

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
210	KIO ₃	Yodato de potasio
211	Fe ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato de hierro (II)
212	CaSO ₄	Sulfato de calcio
213	Al(NO ₃) ₃	Nitrato de aluminio
214	Hg ₂ SeO ₄	Seleniato de mercurio (I)
215	MgSO ₃	Sulfito de magnesio
216	Cu ₃ (PO ₃) ₂	Fosfito de cobre (II)
217	AlBO ₃	Borato de aluminio
218	Sn(NO ₂) ₄	Nitrito de estaño (IV)
219	NaMnO ₄	Permanganato de sodio
220	Ni ₂ TeO ₆	Ortotelurato de níquel (III)
221	Ba ₂ SiO ₄	Ortosilicato de bario
222	(NH ₄) ₂ SO ₄	Sulfato de amonio
223	AuClO	Hipoclorito de oro (I)
224	Pt(Cr ₂ O ₇) ₂	Dicromato de platino (IV)
225	KMnO ₄	Permanganato de potasio
226	Au ₂ TeO ₆	Ortotelurato de oro (III)

227	$\text{Fe}_2\text{P}_2\text{O}_5$	Pirofosfito de hierro (II)
228	NH_4NO_3	Nitrato de amonio
229	$\text{Sn}(\text{SO}_3)_2$	Sulfito de estaño (IV)
230	CoSe_2O_5	Diselenito de cobalto (II)

SALES ÁCIDAS

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
231	NaHSO_3	Hidrógenosulfito de sodio
232	$\text{Au}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	Dihidrógenofosfato de oro (III)
233	$\text{Cu}_3(\text{HSiO}_4)_2$	Hidrógenoortosilicato de cobre (II)
234	$\text{Ca}(\text{H}_3\text{As}_2\text{O}_5)_2$	Trihidrógenopiroarsenito de calcio
235	HgH_2PO_3	Dihidrógenofosfito de mercurio (I)
236	KHCO_3	Hidrógenocarbonato de potasio
237	$\text{Cu}_2\text{H}_2\text{TeO}_6$	Dihidrógenoortotelurato de cobre (II)
238	$\text{Co}(\text{H}_3\text{As}_2\text{O}_7)_3$	Trihidrógenopiroarseniato de cobalto (III)
239	KHS_2O_5	Hidrógenodisulfito de rubidio
240	$\text{Pt}(\text{H}_2\text{BO}_3)_4$	Dihidrógenoborato de platino (IV)

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
241	NaHSO_4	Hidrógenosulfato de sodio
242	$\text{Cu}_3(\text{HP}_2\text{O}_5)_2$	Hidrógenopirofosfito de cobre (II)
243	$\text{PbH}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	Dihidrógenopiroantimoniato de plomo (II)
244	KHCr_2O_7	Hidrógenodicromato de potasio
245	$\text{Cu}_2(\text{H}_3\text{IO}_6)_3$	Trihidrógenoperyodato de cobre (III)
246	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{AsO}_3)_3$	Dihidrógenoarsenito de hierro (III)
247	$\text{Ca}(\text{HSe}_2\text{O}_5)_2$	Hidrógenodiselenito de calcio
248	HgHBO_3	Hidrógenoborato de mercurio (II)
249	$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$	Hidrógenosulfito de hierro (III)
250	$\text{Au}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	Dihidrógenofosfato de oro (III)
251	$\text{Be}_2\text{H}_2\text{TeO}_6$	Dihidrógenoortotelurato de berilio
252	$\text{KH}_3\text{P}_2\text{O}_5$	Trihidrógenopirofosfito de potasio