

SI ENCUENTRAS ALGÚN ERROR COMUNÍCALO, POR FAVOR, AL CORREO DE LA PÁGINA WEB.



FORMULACIÓN INORGÁNICA I.U.P.A.C. 2005

TABLA DE VALENCIAS. NÚMEROS DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS MÁS FRECUENTES.
ESTUDIAR LAS VALENCIAS.

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|----------|----------|---|---|---|----------------|----------------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|----------|-------------|---------------------|----------------|-------------------|----|
| H ± 1 | | | | | | | | | | | | | | | | | He |
| Li +1 | Be +2 | | | | | | | | | | | B ±3 | C +2,±4 | N +1,+2,±3,+4,+5 | O -2 | F -1 | Ne |
| Na +1 | Mg +2 | | | | | | | | | | | Al +3 | Si ±4 | P ±3,+5 | S ±2,+4,+6 | Cl ±1,+3,+5,+7 | Ar |
| K +1 | Ca +2 | | | | Cr +2,+3,+6 | Mn +2,+3,+4,+6,+7 | Fe +2,+3 | Co +2,+3 | Ni +2,+3 | Cu +1,+2 | Zn +2 | | | As ±3,+5 | Se ±2,+4,+6 | Br ±1,+3,+5,+7 | Kr |
| Rb +1 | Sr +2 | | | | | | | | Pd +2,+4 | Ag +1 | Cd +2 | | Sn +2,+4 | Sb ±3,+5 | Te ±2,+4,+6 | I ±1,+3,+5,+7 | Xe |
| Cs +1 | Ba +2 | | | | | | | | Pt +2 | Au +1,+3 | Hg +1,+2 | | Pb +2,+4 | Bi +3,+5 | | | Rn |

ÓXIDOS. Responden a la fórmula: X_2O_x . Las combinaciones de oxígeno y halógeno (F, Cl, Br, I y At) se formulan O_xX_2 y se nombran como haluros (fluoruro, cloruro...)

Para los óxidos metálicos se da preferencia a la nomenclatura de oxidación, aceptando las demás.

Para los óxidos de los no metálicos se da preferencia a la nomenclatura de prefijos multiplicadores, aceptando las demás.

| FÓRMULA | PREFIJOS MULTIPLICADORES VER VÍDEO https://youtu.be/ksB-hT8i6Lw VER VÍDEO https://youtu.be/0Tgg4XquSSs | CON Nº DE OXIDACIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/v-udu4aavyM https://youtu.be/0yTq5GqXRn8 | CON Nº DE CARGA VER VÍDEO https://youtu.be/v-udu4aavyM VER VÍDEO https://youtu.be/0yTq5GqXRn8 |
|--------------------------------|--|---|---|
| CuO | MONOXIDO DE COBRE | ÓXIDO DE COBRE(II) | ÓXIDO DE COBRE(2+) |
| Cu ₂ O | ÓXIDO DE DICOBRE | ÓXIDO DE COBRE(I) * | ÓXIDO DE COBRE(1+) * |
| Na ₂ O | ÓXIDO DE DISODIO | ÓXIDO DE SODIO * | ÓXIDO DE SODIO * |
| CaO | ÓXIDO DE CALCIO | ÓXIDO DE CALCIO | ÓXIDO DE CALCIO |
| Co ₂ O ₃ | TRIÓXIDO DE COBALTO | ÓXIDO DE COBALTO(III) | ÓXIDO DE COBALTO(3+) |
| CrO ₃ | TRIÓXIDO DE CROMO | ÓXIDO DE CROMO(VI) | ÓXIDO DE CROMO(6+) |
| FeO | MONOÓXIDO DE HIERRO | ÓXIDO DE HIERRO(II) | ÓXIDO DE HIERRO(2+) |
| CO ₂ | DIÓXIDO DE CARBONO | ÓXIDO DE CARBONO(IV) | No |
| SO ₃ | TRIÓXIDO DE AZUFRE | ÓXIDO DE AZUFRE(IV) | No |
| OF ₂ | DIFLUORURO DE OXÍGENO | FLUORURO DE OXÍGENO(-II) | No |
| OCl ₂ | DICLORURO DE OXÍGENO | No | No |
| **Cl ₂ O | ÓXIDO DE DICLORO | ÓXIDO DE CLORO (I) | No |
| O ₅ Cl ₂ | DICLORURO DE PENTAOXÍGENO | No | No |
| O ₇ Cl ₂ | DICLORURO DE HEPTAOXÍGENO | No | No |
| OBr ₂ | DIBRORURO DE OXÍGENO | No | No |
| OI ₂ | DIORURO DE OXÍGENO | No | No |

* El Na tiene un único estado de oxidación (1+), no hace falta ponerlo. El cobre tiene varios estados de oxidación (1+ y 2+), debemos indicar con cual actúa.

** Es bueno saber esta nomenclatura de los óxidos de los halógenos por si consultamos libros anteriores a 2005

PERÓXIDOS. Son combinaciones de un elemento con el anión peróxido O_2^{2-} . $M_2(O_2)_M$. El 2 del O_2 no se simplifica. M: metal.

| FÓRMULA | PREFIJOS MULTIPLICADORES VER VÍDEO https://youtu.be/A2Li8AmU-b8 VER VÍDEO https://youtu.be/epgA-CPCGps | CON Nº DE OXIDACIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/IS5hVoMc9cM VER VÍDEO https://youtu.be/vLkPq6jFzMo | CON Nº DE CARGA VER VÍDEO https://youtu.be/IS5hVoMc9cM VER VÍDEO https://youtu.be/vLkPq6jFzMo |
|-----------|--|---|---|
| Li_2O_2 | DIOXIDO DE LITIO | PEROXIDO DE LITIO | DIÓXIDO(2-) DE LITIO |
| Au_2O_2 | DIÓXIDO DE ORO | PERÓXIDO DE ORO(I) | DIÓXIDO(2-) DE ORO(1+) |
| CaO_2 | DIÓXIDO DE CALCIO | PERÓXIDO DE CALCIO | DIÓXIDO(2-) DE CALCIO |
| CoO_2 | DIÓXIDO DE COBALTO | PERÓXIDO DE COBALTO(II) | DIÓXIDO(2-) DE COBALTO(2+) |
| MgO_2 | DIÓXIDO DE MAGNESIO | PERÓXIDO DE MAGNESIO | DIÓXIDO(2-) DE MAGNESIO |
| H_2O_2 | DIÓXIDO DE DIHIDRÓGENO | PERÓXIDO DE HIDRÓGENO | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |

HIDRÓXIDOS. $M(OH)_M$. M: metal

| FÓRMULA | PREFIJOS MULTIPLICADORES VER VÍDEO https://youtu.be/N2HR1gBh5kc VER VÍDEO https://youtu.be/mq1QxnCJ2RU | CON Nº DE OXIDACIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/U1Plm9g_Xok VER VÍDEO https://youtu.be/olok7ZVLRBM | CON Nº DE CARGA VER VÍDEO https://youtu.be/U1Plm9g_Xok VER VÍDEO https://youtu.be/olok7ZVLRBM |
|------------|--|---|---|
| KOH | HIDRÓXIDO DE POTASIO | HIDRÓXIDO DE POTASIO | HIDRÓXIDO DE POTASIO |
| $CuOH$ | MONOHIDRÓXIDO DE COBRE | HIDRÓXIDO DE COBRE(I) | HIDRÓXIDO DE COBRE(1+) |
| $Cu(OH)_2$ | DIHIDRÓXIDO DE COBRE | HIDRÓXIDO DE COBRE(II) | HIDRÓXIDO DE COBRE(2+) |
| $Ca(OH)_2$ | DIHIDRÓXIDO DE CALCIO | HIDRÓXIDO DE CALCIO | HIDRÓXIDO DE CALCIO |
| $Fe(OH)_3$ | TRIHIDRÓXIDO DE HIERRO | HIDRÓXIDO DE Fe(III) | HIDRÓXIDO DE Fe(3+) |
| $Pb(OH)_4$ | TETRAHIDRÓXIDO DE PLOMO | HIDRÓXIDO DE Pb(IV) | HIDRÓXIDO DE Pb(4+) |

HIDRUROS. XI_M.

| FÓRMULA | PREFIJOS MULTIPLICADORES VER VÍDEO https://youtu.be/OdEHbLwMiEM VER VÍDEO https://youtu.be/jZ9zU6Tbivw | CON Nº DE OXIDACIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/KSykqYelpEc VER VÍDEO https://youtu.be/prvXRqVP5Iw | CON Nº DE CARGA VER VÍDEO https://youtu.be/KSykqYelpEc VER VÍDEO https://youtu.be/prvXRqVP5Iw |
|--------------------|--|---|---|
| LiH | HIDRURO DE LITIO | HIDRURO DE LITIO | HIDRURO DE LITIO |
| CuH | MONOHIDRURO DE COBRE | HIDRURO DE COBRE(I) | HIDRURO DE COBRE(1+) |
| CaH ₂ | DIHIDRURO DE CALCIO | HIDRURO DE CALCIO | HIDRURO DE CALCIO |
| AlH ₃ | TRIHIDRURO DE ALUMINIO | HIDRURO DE ALUMINIO | HIDRURO DE ALUMINIO |
| AuH | MONOHIDRURO DE ORO | HIDRURO DE ORO(I) | HIDRURO DE ORO(1+) |
| AuH ₃ | TRIHIDRURO DE ORO | HIDRURO DE ORO(III) | HIDRURO DE ORO(3+) |
| FeH ₂ | DIHIDRURO DE HIERRO | HIDRURO DE HIERRO(II) | HIDRURO DE HIERRO(2+) |
| BeH ₂ | DIHIDRURO DE BERILIO | HIDRURO DE BERILIO | HIDRURO DE BERILIO |
| SnH ₄ | TETRAHIDRURO DE ESTAÑO | HIDRURO DE ESTAÑO(IV) | HIDRURO DE ESTAÑO(4+) |
| NiH ₃ | TRIHIDRURO DE NIQUEL | HIDRURO DE NIQUEL(III) | HIDRURO DE NIQUEL(3+) |
| PH ₃ | TRIHIDRURO DE FOSFORO | HIDRURO DE FOSFORO(III) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| H ₂ S * | SULFURO DE HIDRÓGENO | SULFURO DE HIDRÓGENO | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| HCl * | CLORURO DE HIDRÓGENO | CLORURO DE HIDRÓGENO | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |

* En el caso de los anfígenos (S, Se, Te) y los halógenos (F, Cl, Br, I) el hidrógeno (menos electronegativo) se coloca a la izquierda y se nombran como sulfuro de hidrógeno, cloruro...

Nomenclatura de sustitución de los hidruros no metálicos. ESTUDIAR ESTA TABLA.

| | | | | |
|----------------------------|-----------------------------|---|--|--|
| BH_3 BORANO | CH_4 METANO | NH_3 AMONIACO AZANO | H_2O AGUA OXIDANO | HF FLUORANO ÁCIDO FLUORHÍDRICO |
| AlH_3 ALUMANO | SiH_4 SILANO | PH_3 FOSFANO No fosfina | H_2S SULFANO ÁCIDO SULFHÍDRICO | HCl CLORANO ÁCIDO FCLORHÍDRICO |
| GaH_3 GALANO | GeH_4 GERMANO | AsH_3 ARSANO No arsina | H_2Se SELANO ÁCIDO SELENHÍDRICO | HBr BROMANO ÁCIDO BROMHÍDRICO |
| InH_3 INDIGANO | SnH_4 ESTANNANO | SbH_3 ESTIBANO No estibina | H_2Te TELANO ÁCIDO TELURHÍDRICO | HI IODANO ÁCIDO IODHÍDRICO |
| TlH_3 TALANO | PbH_4 PLUMBANO | BiH_3 BISMUTANO | H_2Po POLANO | HAt ASTATANO |

NOMBRE DEL COMPUESTO EN DISOLUCIÓN ACUOSA. TIENEN CARÁCTER ÁCIDO.

SALES BINARIAS. Metal - no metal (URO). El metal a la izquierda.

COMPUESTOS BINARIOS no metal - no metal. A la derecha el elemento más electronegativo.

| FÓRMULA | PREFIJOS MULTIPLICADORES VER VÍDEO https://youtu.be/Zp-DPcsLC0 VER VÍDEO https://youtu.be/_zB_xrOhVWo | CON Nº DE OXIDACIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/VubKLOk6z-o VER VÍDEO https://youtu.be/xXlanseQnmA | CON Nº DE CARGA VER VÍDEO https://youtu.be/VubKLOk6z-o VER VÍDEO https://youtu.be/xXlanseQnmA |
|---------------------------------|--|---|---|
| Na ₂ S | SULFURO DE DISODIO | SULFURO DE SODIO | SULFURO DE SODIO |
| FeCl ₂ | DICLORURO DE HIERRO | CLORURO DE HIERRO(II) | CLORURO DE HIERRO (2+) |
| CS | MONOSULFURO DE CARBONO | SULFURO DE CARBONO (II) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| CS ₂ | DISULFURO DE CARBONO | SULFURO DE CARBONO (IV) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| Au ₃ N | NITRURO DE TRIORO | NITRURO DE ORO(I) | NITRURO DE ORO (1+) |
| NH ₄ Br | BROMURO DE AMONIO | BROMURO DE AMONIO | BROMURO DE AMONIO |
| Co ₂ Se ₃ | TRISELENIURO DE COBALTO | SELENIURO DE COBALTO(III) | SELENIURO DE COBALTO (3+) |
| HgI | MONIODURO DE MERCURIO | IODURO DE MERCURIO(I) | IODURO DE MERCURIO (1+) |
| HgI ₂ | DIIODURO DE MERCURIO | IODURO DE MERCURIO (II) | IODURO DE MERCURIO (2+) |
| N ₂ S ₃ | TRISULFURO DE DINITROGENO | SULFURO DE NITRÓGENO(III) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| PCl ₃ | TRICLORURO DE FOSFORO | CLORURO DE FOSFORO (III) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| SF ₆ | HEXAFLUORURO DE AZUFRE | FLUORURO DE AZUFRE(VI) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| CBr ₄ | TETRABROMURO DE CARBONO | BROMURO DE CARBONO(IV) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |
| SI ₂ | DIIODURO DE AZUFRE | IODURO DE AZUFRE(II) | NO TIENE CARÁCTER IÓNICO |

**OXOÁCIDOS. MEMORIZAR LA LISTA DE TRADICIONAL.
ESTUDIAR LA LISTA DE ÁCIDOS, NOMENCLATURA TRADICIONAL.**

| | FÓRMULA | TRADICIONAL MEMORIZAR LISTA | FÓRMULA ESTRUCTURAL | NOMENCLATURA DE ADICIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/-HV4GGDormc VER VÍDEO https://youtu.be/2JgN5lQvJds | NOMENCLATURA DE HIDROGENO VER VÍDEO https://youtu.be/lhV_yD8Nk0o VER VÍDEO https://youtu.be/6HgqM7suiBg |
|----------|---|--------------------------------|--|---|---|
| | HBO ₂ | ÁCIDO METABORÍCO | BO(OH) | HIDROXIDOOXIDOBORO | HIDROGENO(DIOXIDOBORATO) |
| | H ₃ BO ₃ | ÁCIDO BÓRICO | B(OH) ₃ | TRIHIDROXIDOBORO | TRIHIDROGENO(TRIOXIDOBORATO) |
| | H ₂ CO ₃ | ÁCIDO CARBÓNICO | CO(OH) ₂ | DIHIDROXIDOOXIDOCARBONO | DIHIDROGENO(TRIOXIDOCARBONATO) |
| | H ₂ CO ₂ | ÁCIDO CARBONOSO | C(OH) ₂ | DIHIDROXIDOCARBONO | DIHIDROGENO(DIOXIDOCARBONATO) |
| | H ₂ SiO ₃ | ÁCIDO METASILÍCICO | SiO(OH) ₂ | DIHIDROXIDOOXIDOSILICIO | DIHIDROGENO(TRIOXIDOSILICATO) |
| | H ₄ SiO ₄ | ÁCIDO SILÍCICO | Si(OH) ₄ | TETRAHIDROXIDOSILICIO | TETRAHIDROGENO(TETRAOXIDOSILICATO) |
| | HNO ₂ | ÁCIDO NITROSO | NO(OH) | HIDROXIDOOXIDONITROGENO | HIDROGENO(DIOXIDONITRATO) |
| | HNO ₃ | ÁCIDO NÍTRICO | NO ₂ (OH) | HIDROXIDODIOXIDONITROGENO | HIDROGENO(TRIOXIDONITRATO) |
| As,Sb ** | HPO ₂ | ÁCIDO METAFOSFOROSO | PO(OH) | HIDROXIDOOXIDOFOSFORO | HIDROGENO(DIOXIDOFOSFATO) |
| As,Sb | H ₄ P ₂ O ₅ | ÁCIDO DIFOSFOROSO | P ₂ O(OH) ₄ | TETRAHIDROXIDOOXIDODIFOSFORO | TETRAHIDROGENO(PENTAOXIDODIFOSFATO) |
| As,Sb | H ₃ PO ₃ | ÁCIDO FOSFOROSO | P(OH) ₃ | TRIHIDROXIDOFOSFORO | TRIHIDROGENO(TRIOXIDOFOSFATO) |
| As,Sb | HPO ₃ | ÁCIDO METAFOSFÓRICO | PO ₂ (OH) | HIDROXIDODIOXIDOFOSFORO | HIDROGENO(TRIOXIDOFOSFATO) |
| As,Sb | H ₄ P ₂ O ₇ | ÁCIDO DIFOSFÓRICO | P ₂ O ₃ (OH) ₄ | TETRAHIDROXIDOTRIOXIDODIFOSFORO | TETRAHIDROGENO(HEPTAOXIDODIFOSFATO) |
| As,Sb | H ₃ PO ₄ | ÁCIDO FOSFÓRICO | PO(OH) ₃ | TRIHIDROXIDOOXIDOFOSFORO | TRIHIDROGENO(TETRAOXIDOFOSFATO) |
| Se,Te | H ₂ SO ₂ | ÁCIDO HIPOSULFUROSO | S(OH) ₂ | DIHIDROXIDOAZUFRE | DIHIDROGENO(DIOXIDOSULFATO) |
| Se,Te | H ₂ SO ₃ | ÁCIDO SULFUROSO | SO(OH) ₂ | DIHIDROXIDOOXIDOAZUFRE | DIHIDROGENO(TRIOXIDOSULFATO) |
| Se,Te | H ₂ SO ₄ | ÁCIDO SULFÚRICO | SO ₂ (OH) ₂ | DIHIDROXIDODIOXIDOAZUFRE | DIHIDROGENO(TETRAOXIDOSULFATO) |
| Se,Te | H ₂ S ₂ O ₇ | ÁCIDO DISULFÚRICO | S ₂ O ₅ (OH) ₂ | DIHIDROXIDOPENTAOXIDODIAZUFRE | DIHIDROGENO(HEPTEOXIDODISULFATO) |
| Br, I | HClO | ÁCIDO HIPOCLOROSO | Cl(OH) | HIDROXIDOCLORO | HIDROGENO(OXIDOCLORATO) |
| Br, I | HClO ₂ | ÁCIDO CLOROSO | ClO(OH) | HIDROXIDOOXIDOCLORO | HIDROGENO(DIOXIDOCLORATO) |
| Br, I | HClO ₃ | ÁCIDO CLÓRICO | ClO ₂ (OH) | HIDROXIDODIOXIDOCLORO | HIDROGENO(TRIOXIDOCLORATO) |
| Br, I | HClO ₄ | ÁCIDO PERCLÓRICO | ClO ₃ (OH) | HIDROXIDOTRIOXIDOCLORO | HIDROGENO(TETRAOXIDOCLORATO) |
| | H ₂ CrO ₄ | ÁCIDO CRÓMICO | CrO ₂ (OH) ₂ | DIHIDROXIDODIOXIDOCROMO | DIHIDROGENO(TETRAOXIDOCROMATO) |
| | H ₂ Cr ₂ O ₇ | ÁCIDO DICRÓMICO | Cr ₂ O ₅ (OH) ₂ | DIHIDROXIDOPENTAOXIDODICROMO | DIHIDROGENO(HEPTAOXIDODICROMATO) |
| | H ₂ MnO ₄ | ÁCIDO MANGÁNICO | MnO ₂ (OH) ₂ | DIHIDROXIDODIOXIDOMANGANESO | DIHIDROGENO(TETRAOXIDOMANGANATO) |
| | HMnO ₄ | ÁCIDO PERMANGÁNICO | MnO ₃ (OH) | HIDROXIDOTRIOXIDOMANGANESO | HIDROGENO(TETRAOXIDOMANGANATO) |

** Si en lugar de P ponemos As o Sb tenemos los ácidos de As o Sb.

ACADEMIA ALCOVER. PALMA DE MALLORCA

OXOSALES.

| FÓRMULA | TRADICIONAL VER VÍDEO https://youtu.be/b8bbMtKDjxg VER VÍDEO https://youtu.be/3GPFMhCjblc | DE COMPOSICIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/j6VSBjYcF0c VER VÍDEO https://youtu.be/cWSS_li0yiI | DE ADICIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/3eWN8fJe3ms VER VÍDEO https://youtu.be/qO2B2KchxxE |
|--|---|--|--|
| KBO ₂ | METABORATO DE POTASIO | DIOXIDOBORATO DE POTASIO | DIOXIDOBORATO(1-) DE POTASIO |
| Cu ₃ BO ₃ | BORATO DE Cu (I) o (1+) | TRIOXIDOBORATO DE TRICOBRE | TRIOXIDOBORATO(3-) DE COBRE(1+) |
| CaCO ₃ | CARBONATO CÁLCICO | TRIOXIDOCARBONATO DE CALCIO | TRIOXIDOCARBONATO(2-) DE CALCIO |
| Fe ₂ (SiO ₃) ₃ | METASILICATO DE HIERRO (III) o (3+) | TRIS(TRIOXIDOSILICATO) DE DIHIERRO | TRIOXIDOSILICATO(2-) DE HIERRO(3+) |
| Co ₄ (SiO ₄) ₃ | SILICATO DE COBALTO (III) o (3+) | TRIS(TETRAOXIDOSILICATO) DE TETRACOBALTO | TETRAOXIDOSILICATO(4-) DE COBALTO(3+) |
| NaNO ₂ | NITRITO DE SODIO | DIOXIDONITRATO DE SODIO | DIOXIDONITRATO(1-) DE SODIO |
| Al(NO ₃) ₃ | NITRATO DE ALUMINIO | TRIS(TRIOXIDONITRATO) DE ALUMINIO | TRIOXIDONITRATO(-1) DE ALUMINIO |
| AuPO ₂ | METAFOSFITO DE ORO (I) o (1 +) | DIOXIDOFOSFATO DE ORO | DIOXIDOFOSFATO(1-) DE ORO(1+) |
| Mg ₂ P ₂ O ₅ | DIFOSFITO DE MAGNESIO | PENTAOXIDODIFOSFATO DE DIMAGNESIO | PENTAOXIDODIFOSFATO(4-) DE MAGNESIO |
| NiPO ₃ | FOSFITO DE NIQUEL (III) o (3+) | TRIOXIDOFOSFATO DE NIQUEL | TRIOXIDOFOSFATO(3-) DE NIQUEL(3+) |
| Hg(PO ₃) ₂ | METAFOSFATO DE MERCURIO (II) o (2+) | BIS(TRIOXIDOFOSFATO) DE MERCURIO | TRIOXIDOFOSFATO(1-) DE MERCURIO(2+) |
| K ₄ P ₂ O ₇ | DIFOSFATO DE POTASIO | HEPTAOXIDODIFOSFATO DE TETRAPOTASIO | HEPTAOXIDODIFOSFATO(4-) DE POTASIO |
| Cu ₃ PO ₄ | FOSFATO DE COBRE (I) o (1+) | TETRAOXIDOFOSFATO DE COBRE | TETRAOXIDOFOSFATO(3-) DE COBRE(1+) |
| (NH ₄) ₂ SO ₃ | SULFITO AMÓNICO | TRIOXIDOSULFATO DE DIAMONIO | TRIOXIDOSULFATO(2-) DE AMONIO |
| Hg ₂ SO ₄ | SULFATO DE MERCURIO (I) o (1+) | TETRAOXIDOSULFATO DE DIMERCURIO | TETRAOXIDOSULFATO(2-) DE MERCURIO(1+) |
| K ₂ S ₂ O ₇ | DISULFATO DE POTASIO | HEPTAOXIDODISULFATO DE DIPOTASIO | HEPTAOXIDODISULFATO(2-) DE POTASIO |
| Mg(ClO) ₂ | HIPOCLORITO DE MAGNESIO | BIS(OXIDOCOLORATO) DE MAGNESIO | OXIDOCOLORATO(1-) DE MAGNESIO |
| AgClO ₂ | CLORITO DE PLATA | DIOXIDOCOLORATO DE PLATA | DIOXIDOCOLORATO(1-) DE PLATA |
| NH ₄ ClO ₃ | CLORATO DE AMONIO | TRIOXIDOCOLORATO DE AMONIO | TRIOXIDOCOLORATO(1-) DE AMONIO |
| Ni(ClO ₄) ₂ | CLORATO DE NIQUEL (II) o (2+) | BIS(TETRAOXIDOCOLORATO) DE NIQUEL | TETRAOXIDOCOLORATO(1-) DE NIQUEL(2+) |
| Na ₂ CrO ₄ | CROMATO DE SODIO | TETRAOXIDOCROMATO DE DISODIO | TETRAOXIDOCROMATO(2-) DE SODIO |
| FeCr ₂ O ₇ | DICROMATO DE HIERRO (II) o (2+) | HEPTAOXIDODICROMATO DE HIERRO | HEPTAOXIDODICROMATO(2-) DE HIERRO(2+) |
| Au ₂ MnO ₄ | MANGANATO DE ORO (I) o (1+) | TETRAOXIDOMANGANATO DE DIORO | TETRAOXIDOMANGANATO(2-) DE ORO(1+) |
| Cd(MnO ₄) ₂ | PERMANGANATO DE CADMIO | BIS(TETRAOXIDOMANGANATO) DE CADMIO | TETRAOXIDOMANGANATO(1-) DE CADMIO |

SALES ÁCIDAS DERIVADAS DE OXOÁCIDOS.

| FÓRMULA | TRADICIONAL VER VÍDEO https://youtu.be/-U_8vizOn44 VER VÍDEO https://youtu.be/eirWhD_gtGk VER VÍDEO https://youtu.be/amaCOHvdaX8 | COMPOSICIÓN VER VÍDEO https://youtu.be/IT6A_lwFA6Y VER VÍDEO https://youtu.be/5JFJaZ1Aeio |
|--|--|---|
| NaHCO ₃ | HIDROGENOCARBONATO DE SODIO | HIDROGENO(TRIOXIDOCARBONATO) DE SODIO |
| Ba(H ₂ PO ₄) ₂ | DIHIDROGENOFOSFATO DE BARIO | BIS[DIHIDROGENO(TETRAOXIDOFOSFATO)] DE BARIO |
| KHSO ₄ | HIDROGENOSULFATO DE POTASIO | HIDROGENO(TETRAOXIDOSULFATO) DE POTASIO |
| Cu ₂ HBO ₃ | HIDROGENOBORATO DE COBRE(I) o (1+) | HIDROGENO(TRIOXIDOBORATO) DE DICOBRE |
| AgHSO ₂ | HIDROGENOSULFITO DE PLATA | HIDROGENO(DIOXIDOSULFATO) DE PLATA |
| NH ₄ H ₂ BO ₃ | DIHIDROGENOBORATO DE AMONIO | DIHIDROGENO(TRIOXIDOBORATO) DE AMONIO |

SALES ÁCIDAS DERIVADAS DE ÁCIDOS HIDRÁCIDOS.

| FÓRMULA | TRADICIONAL | COMPOSICIÓN |
|----------------------|------------------------------------|---------------------------------------|
| NaHS | HIDROGENOSULFURO DE SODIO | HIDROGENO(SULFURO) DE SODIO |
| Co(HSe) ₃ | HIDROGENOSELENIURO DE COBALTO(III) | TRIS[HIDROGENO(SELENIURO)] DE COBALTO |
| Al(HTe) ₃ | HIDROGENOTELURURO DE ALUMINIO | TRIS[HIDROGENO(TELURURO)] DE ALUMINIO |
| NH ₄ HS | HIDROGENOSULFURO DE AMONIO | HIDROGENO(SULFURO) DE AMONIO |

IONES

CATIONES DERIVADOS DE LOS HIDRUROS PROGENITORES

| FÓRMULA | NOMENCLATURA DE SUSTITUCIÓN | NOMENCLATURA TRADICIONAL | NO ACEPTADO |
|-------------------------------|-----------------------------|--------------------------|--------------|
| H ₃ O ⁺ | OXIDANIO | IÓN OXONIO | IÓN HIDRONIO |
| NH ₄ ⁺ | AZANIO | IÓN AMONIO | |

ANIONES DERIVADOS DE LOS OXOÁCIDOS.

| FÓRMULA | TRADICIONAL | DE COMPOSICIÓN |
|------------------------------|---|-------------------------------------|
| BO_2^- | IÓN METABORATO | DIOXIDOBORATO(1 -) |
| BO_3^{3-} | IÓN BORATO | TRIOXIDOBORATO(3 -) |
| CO_3^{2-} | IÓN CARBONATO | TRIOXIDOCARBONATO(2 -) |
| SiO_3^{2-} | IÓN METASILICATO | TRIOXIDOSILICATO(2 -) |
| SiO_4^{4-} | IÓN SILICATO | TETRAOXIDOSILICATO(4 -) |
| NO_2^- | IÓN NITRITO | DIOXIDONITRATO(1 -) |
| NO_3^- | IÓN NITRATO | TRIOXIDONITRATO(1 -) |
| PO_2^- | IÓN METAFOSFITO | DIOXIDOFOSFATO(1 -) |
| $\text{P}_2\text{O}_5^{4-}$ | IÓN DIFOSFATO | PENTAOXIDODIFOSFATO(4 -) |
| PO_3^{3-} | IÓN FOSFITO | TRIOXIDOFOSFATO (3 -) |
| PO_3^- | IÓN METAFOSFATO | TRIOXIDOFOSFATO(1 -) |
| $\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$ | IÓN DIFOSFATO | HEPTAOXIDODIFOSFATO(4 -) |
| PO_4^{3-} | IÓN FOSFATO | TETRAOXIDOFOSFATO(3 -) |
| SO_3^{2-} | IÓN SULFITO | TRIOXIDOSULFATO(2 -) |
| $\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$ | IÓN DISULFATO | HEPTAOXIDODISULFATO(2 -) |
| ClO^- | IÓN HIPOCLORITO | OXIDOCOLORATO(1 -) |
| ClO_2^- | IÓN CLORITO | DIOXIDOCOLORATO(1 -) |
| ClO_3^- | IÓN CLORATO | TRIOXIDOCOLORATO(1 -) |
| ClO_4^- | IÓN PERCLORATO | TETRAOXIDOCOLORATO(1 -) |
| CrO_4^{2-} | IÓN CROMATO | TETRAOXIDOCROMATO(2 -) |
| $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ | IÓN DICROMATO | HEPTAOXIDODICROMATO(2 -) |
| MnO_4^{2-} | IÓN MANGANATO | TETRAMANGANATO(2 -) |
| MnO_4^- | IÓN PERMANGANATO | TETRAMANGANATO(1 -) |
| HCO_3^- | IÓN HIDROGENOCARBONATO (NO BICARBONATO) | HIDROGENO(TRIOXIDOCARBONATO)(1 -) |
| HPO_4^{2-} | IÓN HIDROGENO FOSFATO | HIDROGENO(TETRAOXIDOFOSFATO)(2 -) |
| H_2PO_4^- | IÓN DIHIDROGENO FOSFATO | DIHIDROGENO(TETRAOXIDOFOSFATO)(1 -) |

ANIONES DERIVADOS DE LOS ÁCIDOS HIDRACIDOS.

| | | |
|----------------|--|---------------------------|
| HS^- | IÓN HIDROGENOSULFURO, NO BISULFURO | HIDROGENO(SULFURO)(1 -) |
| HSe^- | IÓN HIDROGENOSELENIURO, NO BISELENIURO | HIDROGENO(SELENIURO)(1 -) |