

[Click to verify](#)











## Trioxosulfato (iv) de hidrógeno

Reactivos:H2SO3 - Ácido trioxosulfúrico (IV) Otros nombres: Ácido sulfuroso , Trioxosulfato (IV) de hidrógeno , Sulfito de hidrógeno H2SO3 , Ácido sulfuroso
Apariencia: Incoloro
Productos:H2O - Oxidano
Otros nombres: Agua (H2O) , Hidróxido de hidrógeno , Protóxido de hidrógeno Hidrato , Ácido hídrico , Óxido de dihidrógeno , R-718 , Dihidruro de oxígeno , Ácido hidroxílico , Monóxido de dihidrógeno , Hidróxido de hidrónio , Ácido hidróxico , Ácido oxidhídrico , Ácido oxidhídrico , Agua destilada , Agua pura
Apariencia: Incoloro
SO2Nombres: Dióxido de azufre
SO2 , Dióxido de azufre
Óxido sulfuroso , Anhídrido sulfuroso , Óxido de azufre
Apariencia: Gas incoloro o gas licuado comprimido de olor acre
Formulación química:formulación y nomenclatura onlineInorgánicaOrgánicaEjemplosEjerciciosUtiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.H2SO3Nomenclatura sistemática: trioxosulfato (IV) de hidrógenoNomenclatura stock: ácido trioxosulfúrico (IV)Nomenclatura tradicional: ácido sulfurosoTipo de compuesto: oxoácidoSAzufre-2, +2, +4, +6No metalEl ácido sulfuroso (H2SO3) es un compuesto químico ininflamable cuya presencia se halla en la fase de gas, no habiendo sido encontrada en solución.El ácido sulfuroso (H2SO3) es un oxoácido formado por:2 átomos de hidrógeno.1 átomo de azufre.3 átomos de oxígeno.Propiedades.Las principales propiedades del ácido sulfuroso (H2SO3) son:Acidez: 1,857 pKa.Masa molar: 82,07 g/mol.Punto de inflamación: ininflamable.Usos del ácido sulfurosoEntre las usos más comunes del ácido sulfuroso se encuentran:Blanqueador.Desinfectante.Agente reductor.Política de cookies | Política de privacidad | Copyright 2023 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados ÁCIDOS OXOÁCIDOS ÁCIDOS OXOÁCIDOS PREFIJOS IMPORTANTES ANALOGÍAS MÁS ÁCIDOS OXOÁCIDOS ÁCIDOS OXOÁCIDOS Los ácidos oxoácidos son compuestos formados por: oxígeno-hidrógeno-no metal cuya fórmula general es: Hn Xm Op ,donde X representa, en general, un no metal y n, m, p el número de átomos de cada uno de ellos. X puede ser también un metal de transición de estado de oxidación elevado como cromo, manganeso, tecnecio, molibdeno, etc. Cuando se encuentran en disolución acuosa, dejan protones en libertad, dando propiedades ácidas a las disoluciones. La IUPAC admite la nomenclatura tradicional de estos compuestos, utilizando el nombre genérico de ácido y los prefijos y sufijos que indicamos a continuación. Los ácidos oxoácidos se obtienen añadiendo al óxido correspondiente (anhídrido) una molécula de agua. ANHÍDRIDO + H2O ==>> ÁCIDO (I) Cl2O + H2O -> HClO ácido hipocloroso (III) Cl2O3 + H2O -> HClO2 ácido cloroso (V) Cl2O5 + H2O -> HClO3 ácido clórico (VII) Cl2O7 + H2O -> HClO4 ácido perclórico (III) SO + H2O -> H2SO2 ácido hiposulfuroso (IV) SO2 + H2O -> H2SO3 ácido sulfuroso (VI) SO3 + H2O -> H2SO4 ácido sulfúrico (IV) CO2 + H2O -> H2CO3 ácido carbónico (IV) SiO2 + H2O -> H2SiO3 ácido silícico FORMULA SISTEMÁTICA/SIST. FUNCIONAL TRADICIONAL HClO oxoclorato (I) de hidrógeno ácido hipocloroso ácido oxocloroso (III) HClO3 trioxoclorato (V) de hidrógeno ácido clórico trioxocloro (V) de hidrógeno ácido clórico trioxoclorato (V) de hidrógeno ácido perclórico ácido tetraxocloro (VII) H2SO3 trioxosulfato (IV) de hidrógeno ácido sulfuroso trioxosulfúrico (IV) H2SO4 tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno ácido sulfúrico tetraoxosulfúrico (VI) H2CO3 trioxocarbonato (IV) de hidrógeno ácido carbónico trioxocarbónico (IV) ÁCIDOS OXOÁCIDOS PREFIJOS IMPORTANTES \* ELEMENTOS CON VALENCIA PAR: meta --> Sumar una molécula de H2O al óxido correspondiente. orto --> Sumar dos moléculas de H2O al óxido correspondiente. di (piro), tri, tetra, etc. --> (Polímeros) --> Hacen referencia al grado de polimerización de los ácidos respectivos. Hay que sumar dos, tres, cuatro, etc., moléculas del óxido con una molécula de H2O. \* ELEMENTOS CON VALENCIA IMPAR: meta --> Sumar una molécula de H2O al óxido, piro (di) ->Sumar dos moléculas de H2O al óxido. orto --> Sumar tres moléculas de H2O al óxido. Como norma, en el caso del fósforo, arsénico, antimonio y boro, la forma 'natural' del ácido es la orto, por lo que suele omitirse este prefijo. Es decir, el ácido fósforico es el ortofosfórico. Cuando se quiera referir al ácido fósforico 'real' se le llamará metafosfórico. ÁCIDOS OXOÁCIDOS FORMULA SISTEMÁTICA/SIST. FUNCIONAL TRADICIONAL H3PO4 tetraoxosulfato (V) de hidrógeno ácido fosfórico ácido tetraoxosofórico (V) (ortofosfórico) P2O5 + 3H2O -> H6P2O8 -- simplificando-> H3PO4 H3PO3 trioxosulfato (III) de hidrógeno ácido fosforoso ácido trioxosulfúrico (III) (ortofosforoso) P2O3 + 3H2O -> H6P2O6 -- simplificando-> H3PO3 HPO3 trioxosulfato (V) de hidrógeno ácido metafosfórico ácido trioxosofórico (V) P2O5 + H2O -> H2P2O6 -- simplificando-> HPO3 HPO2 dioxosulfato (III) de hidrógeno ácido metafosforoso ácido dioxosulfúrico (III) P2O3 + H2O -> H2P2O4 -- simplificando-> HPO2 H3AsO4 tetraoxoarseniato (V) de hidrógeno ácido arsenioso ácido tetraoxoarsénico (V) (ortoarsénico) As2O5 + 3H2O -> H6As2O8 - simplificando-> H3AsO4 H3AsO3 trioxoarseniato (III) de hidrógeno ácido arsenioso ácido trioxoarsénico (III) (ortoarsenioso) As2O3 + 3H2O -> H6As2O6 -simplificando-> H3AsO3 H3SbO4 tetraoxoantimoniato de hidrógeno ácido antimónico ácido tetraoxoantimónico (V) (ortoantimónico) Sb2O5 + 3H2O -> H6Sb2O8 - simplificando-> H3SbO4 H2S2O5 pentaoxidisulfato (IV) de hidróg. ácido disulfuroso ácido pentaoxidisulfato (IV) de hidrógeno ácido disulfuroso ácido heptaoxidisulfúrico (VI) 2SO3 + H2O -> H2S2O7 H4P2O7 heptaoxidifosfato (V) de hidrógeno ácido difosfórico ácido heptaoxidifosfórico (V) ácido pirofosfórico P2O5 + 2H2O -> H4P2O7 HBO2 dióxoborato (III) de hidrógeno ácido metabórico ácido dióxobórico (III) B2O3 + H2O -> H2B2O4 -- simplificando--> HBO2 H3BO3 trióxoborato (III) de hidrógeno ácido bórico ácido trióxobórico (III) (ortobórico) B2O3 + 3H2O -> H6B2O6 --simplificando-> H3BO3 H2MnO3 trioxomanganato (IV) de hidrógeno ácido manganoso ácido trioxomangánico (IV) MnO2 + H2O -> H2MnO3 H2MnO4 tetraoxomanganato (VI) de hidrógeno ácido mangánico ácido tetraoxomangánico (VI) MnO3 + H2O -> H2MnO4 HMnO4 tetraoxomanganato (VII) de hidrógeno. ácido permangánico ácido tetraoxomangánico (VII) Mn2O7 + H2O -> H2Mn2O8 -- simplificando-> HMnO4 H2CrO4 tetraoxocromato (VI) de hidrógeno ácido crómico ácido tetraoxocromónico (VI) CrO3 + H2O -> H2CrO4 H2Cr2O7 heptaoxidicromato (VI) de hidrógeno. ácido dicromónico ácido heptaoxidicromónico (VI) 2CrO3 + H2O -> H2Cr2O7 ANALOGÍAS HALÓGENOS ANFÍGENOS NITROGENOIDEOS Cl Br I At 1, 3, 5, 7 S Se Te Po 2, 4, 6 N(I) P As Sb Bi 3, 5 GRUPO CARBONO TRANSICION C Si +4 Mn Cr 6, 7 ÁCIDOS OXOÁCIDOS FÓRMULA SISTEMÁTICA/SIST. FUNCIONAL TRADICIONAL HBrO oxobromato (I) de hidrógeno ácido hipobromoso ácido oxobrómico (I) HBrO2 dióxobromato (III) de hidrógeno ácido bromoso ácido dióxobrómico (III) HBrO3 trióxobromato (V) de hidrógeno ácido brómico ácido trióxobrómico (V) HBrO4 tetraóxobromato (VII) de hidrógeno ácido perbrómico ácido tetraóxobrómico (VII) H2SO2 dióxosulfato (II) de hidrógeno ácido hiposulfuroso ácido dióxosulfúrico (II) H2SO3 trioxosulfato (IV) de hidrógeno ácido sulfuroso ácido trioxosulfúrico (IV) H2SO4 tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno ácido sulfúrico ácido tetraoxosulfúrico (VI) H2S2O5 pentaoxidisulfato (IV) de hidrógeno ácido disulfuroso ácido pentaoxidisulfúrico (IV) H2S2O7 heptaoxidisulfato (VI) de hidrógeno ácido disulfúrico ácido heptaoxidisulfúrico (VI) HNO dióxonitrato (I) de hidrógeno ácido hiponitroso (H2N2O2) ácido dióxonitrato (II) HNO2 dióxonitrato (III) de hidrógeno ácido nitroso ácido dióxonitrato (III) HNO3 trióxonitrato (V) de hidrógeno ácido nítrico ácido trióxonitrato (V) H2SO ácido metálico ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO2 ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO3 ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO4 ácido metálico ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO5 ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO6 ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) H2SO7 ácido perbrómico ácido tetraoxobrómico (VII) ANOMALOS H2TeO4 tetraoxotelurato (VI) de hidrógeno. ácido metalotélico ácido tetraoxotelúrico (VI) H6TeO6 hexaoxotelurato (VI) de hidrógeno. ácido telúrico ácido hexaoxotelúrico (VI) (ortotelúrico) (H2TeO4+2H2O) HfO4 ácido metaperiódico H5I06 (HfO4+2H2O) ácido ortoperiódico Casos especiales de los Oxoácidos Hay elementos a los que se le puede sumar 2 ó 3 moléculas de agua al óxido. En algunos casos pueden reaccionar 2 moléculas de óxido con una de agua. Para todos ellos la nomenclatura de Stock y la estequiométrica varían, pero la nomenclatura funcional pone un prefijo para indicar el número de moléculas de agua que se le han añadido al óxido. Dichos prefijos quedan reflejados en la siguiente tabla: METAPIROORTOELEMENTOS P, As, Sb S, Se, Te en las situaciones de las celdas sombreadas de la tabla, el prefijo se suele suprimir. Desarrollo y fórmula del ácidoNombre en la Nom. Funcional P2O5 + 3 H2O H6P2O8 H3PO4 Ac. Ortosulfúrico o Fosfórico Ac. Metaulfúrico o Sulfúrico Ac. Piroulfuroso Rn los elementos con valencia impar, el prefijo orto se suele suprimir por ser el más estable y en los elementos con valencia par, es el prefijo meta el que se suprime como vemos en los ejemplos anteriores. Aquí tienes más ejemplos sin desarrollar: Nomenclatura FórmulaFuncionalStock Estequiométrica HPOAc. MetahipofosforosoAc. Oxosofórico(I)Oxofosfato(I) de Hidrógeno HPO2Ac. MetafosforosoAc. Dioxosofórico(II)Dioxofosfato(II) de Hidrógeno HPO3Ac. MetafosfóricoAc. Trioxosofórico(V)Trioxofosfato(V) de Hidrógeno H4P2O3Ac. PirohipofosforosoAc. Trioxidifosfórico(II)Trioxidifosfato(II) de Hidrógeno H3PO2Ac. Ortobipofosforoso o HipofosforosoAc. Dioxosofórico(II)Dioxofosfato(II) de Hidrógeno H3PO3Ac. Ortosoforoso o FosforosoAc. Trioxosofórico(III)Trioxofosfato(III) de Hidrógeno H3PO4Ac. Ortosulfúrico o FosfóricoAc. Tetraoxosofórico(V)Tetraoxofosfato(V) de Hidrógeno H2SO2Ac. MetahiposulfurosoAc. Dioxosulfúrico(II)Dioxosulfato(II) de Hidrógeno H2SO3Ac. Metaulfuroso o SulfurosoAc. Trioxosulfúrico(IV)Trioxosulfato(IV) de Hidrógeno H2SO4Ac. MetaulfúricoAc. Tetraoxosulfúrico(VI)Tetraoxosulfato(VI) de Hidrógeno H2S2O5Ac. PiroulfurosoAc. Pentaoxidisulfúrico(IV)Pentaoxidisulfato(IV) de Hidrógeno H2S2O7Ac. PiroulfúricoAc. Heptaoxidisulfúrico(VI)Heptaoxidisulfato(VI) de Hidrógeno H4SO3Ac. OrtosulfurosoAc. Trioxosulfúrico(II)Trioxosulfato(II) de Hidrógeno H4SO5Ac. OrtosulfúricoAc. Pentaoxidisulfúrico(VI)Pentaoxidisulfato(VI) de Hidrógeno Esta es una reacción de reducción: oxidación (redox):H2S es un agente reductor, H2SO3 es un agente de oxidación (comproporcionación (comutación)). Formulación química:formulación y nomenclatura onlineInorgánicaOrgánicaEjemplosEjerciciosUtiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.H2SO3Nomenclatura sistemática: trioxosulfato (IV) de hidrógeno ácido sulfurosoTipo de compuesto: oxoácidoSAzufre-2, +2, +4, +6No metalEl ácido sulfuroso (H2SO3) es un compuesto químico ininflamable cuya presencia se halla en la fase de gas, no habiendo sido encontrada en solución.El ácido sulfuroso (H2SO3) es un oxoácido formado por:2 átomos de hidrógeno.1 átomo de azufre.3 átomos de oxígeno.Propiedades.Las principales propiedades del ácido sulfuroso (H2SO3) son:Acidez: 1,857 pKa.Masa molar: 82,07 g/mol.Punto de inflamación: ininflamable.Usos del ácido sulfurosoEntre las usos más comunes del ácido sulfuroso se encuentran:Blanqueador.Desinfectante.Agente reductor.Política de cookies | Política de privacidad | Copyright 2023 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados Formulación química:formulación y nomenclatura onlineInorgánicaOrgánicaEjemplosEjerciciosUtiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.H2SO3Nomenclatura sistemática: trioxosulfato (IV) de hidrógeno ácido sulfurosoTipo de compuesto: oxoácidoSAzufre-2, +2, +4, +6No metalEl ácido sulfuroso (H2SO3) es un compuesto químico ininflamable cuya presencia se halla en la fase de gas, no habiendo sido encontrada en solución.El ácido sulfuroso (H2SO3) es un oxoácido formado por:2 átomos de hidrógeno.1 átomo de azufre.3 átomos de oxígeno.Propiedades.Las principales propiedades del ácido sulfuroso (H2SO3) son:Acidez: 1,857 pKa.Masa molar: 82,07 g/mol.Punto de inflamación: ininflamable.Usos del ácido sulfurosoEntre las usos más comunes del ácido sulfuroso se encuentran:Blanqueador.Desinfectante.Agente reductor.Política de cookies | Política de privacidad | Copyright 2023 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados ÁCIDOS OXOÁCIDOS ÁCIDOS OXOÁCIDOS PREFIJOS IMPORTANTES ANALOGÍAS MÁS ÁCIDOS OXOÁCIDOS ÁCIDOS OXOÁCIDOS Los ácidos oxoácidos son compuestos formados por: oxígeno-hidrógeno-no metal cuya fórmula general es: HxNyOz N= símbolo del no metal El Nº de oxidación del no metal El Nº de oxidación del Oxígeno es: -2 Nº de oxidación del no metal es: +1.-OXOÁCIDOS SIPLES: GRUPO VII: Cl, Br y I 1+, 3+, 5+, 7+ Se forman al combinase un óxido ácido con una molécula de agua eje: H2O Nomenclatura Sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada 1.- Cl2O HClO Oxoclorato (I) de hidrógeno Ácido oxoclorico(I) Ácido hipocloroso H+1Cl+1O2- H O Cl 2.- Cl2O3 HClO2 Dioxoclorato (III) de hidrógeno Ácido dióxoclorico (III) Ácido Cloroso H+1Cl+3O2- H Cl O 3.- Cl2O5 HClO3 4.- Cl2O7 HClO4 B.-Realice la obtención e iguale las ecuaciones: 1.Cl2O + H2O H2Cl2O2 Cl2O + H2O 2 HClO 2.-..... III.- En su cuaderno reemplace el Cl por el Br y I, la formulación tendrá una estructura semejante, ponga las diferentes nomenclaturas, la oxidación, la fórmula desarrollada, Haga las obtenciones e iguale las ecuaciones GRUPO: VI: S, Se, Te 4+,6+ H2O Nomenclatura Sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada SO2 H2SO3 Trioxosulfato (IV) de Hidrógeno Ácido trioxosulfúrico (IV) Ácido sulfuroso SO3 H2SO4 Trioxosulfato (VI) de Hidrógeno Ácido trioxosulfúrico (VI) Ácido sulfúrico B.-Realice la obtención e iguale las ecuaciones: IV.- En su cuaderno reemplace el azufre por el selenio y el telurio, la formulación tendrá una estructura semejante. Ponga las diferentes nomenclaturas, la oxidación, la fórmula desarrollada, Haga las obtenciones e iguale las ecuaciones. GRUPO V: N, P, As, Sb 1+, 3+, 5+ H2O Nomenclatura Sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada N2O HNO Oxonitrato (I) de hidrógeno Ácido oxonitrato (I) Ácido hiponitroso N2O3 HNO2 Dioxonitrato(III) de hidrógeno Ácido dióxonitrato (III) Ácido nitroso N2O5 HNO3 Trioxonitrato(V) de hidrógeno Ácido trióxonitrato (IV) Ácido nítrico B.-Realice la obtención e iguale las ecuaciones: V.- En su cuaderno reemplace: El Nitrógeno por el fósforo, arsénico y antimonio ponga las diferentes nomenclaturas, la oxidación, la fórmula desarrollada, Haga las obtenciones e iguale las ecuaciones. GRUPO IV: C, Si, Ge 4+ H2O Nomenclatura Sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada CO2 H2CO3 Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno Ácido trioxocarbónico (IV) Ácido carbónico D.- Realice las obtenciones e iguale las ecuaciones: VI.- En su cuaderno reemplace: El carbono por el silicio y el germanio ponga las diferentes nomenclaturas, la oxidación, la fórmula desarrollada, Haga las obtenciones e iguale las ecuaciones. GRUPO III: B+ 3+ H2O Nomenclatura Sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada B2O3 HBO2 Dióxoborato(III) de hidrógeno Ácido Dióxobórico (III) Ácido meta bórico b.- Realice la obtención e iguale la ecuación. .... Page 2 HOJA DE TRABAJO TEMA.-OXOÁCIDOS POLIHIDRATADOS. Se forman al reaccionar un anhídrido con más de una molécula de agua En los no metales encontramos estos ácidos con el fósforo, arsénico, antimonio, carbono, silicio, boro, a.- Elementos con número de oxidación IMPAR 1 óxido + 1 H2O usar el prefijo META 1 óxido + 2 H2O usar el prefijo PIRO 1 óxido + 3 H2O usar el prefijo ORTO Se omite el prefijo ORTO B.- Elementos con número de oxidación PAR. 1 ÓXIDO + 1H2O usar el prefijo META 1 ÓXIDO + 2H2O usar el prefijo ORTO 2 ÓXIDOS + 1H2O usar el prefijo PIRO El prefijo META se puede omitir EJMS:Números de oxidación impar: P, As, Sb 1+,3+,5+, 7 3+ A.- Complete la tabla Fórmula Nomenclatura sistemática Nomenclatura Stock Nomenclatura Tradicional Oxidación Fórmula desarrollada 1.- P2O + H2O P O Oxofosfato(I) de hidrógeno Ácido oxofosfórico(I) Ácido metahipofosforoso H1+ P1+ O2- H O P 2.- P2O + 2 H2O H4 P2 O3 Trioxidifosfato(De hidrógeno Ácido trioxofosfórico(I) Ácido pirofosforoso 3.-P2O + 3H2O H3 P O2 Dioxofosfato(De hidrógeno Ácido dioxofosfórico(I) Ácido ortofosforoso 4.-P2O3 + H2O 5.- P2O3+ 2 H2O 6.- P2O3+ 3H2O 7.- P2O5+ H2O 8.- P2O5 + 2H2O 9.-P2O5 + 3H2O 10.- As2O+ H2O 11.-As2O + 2 H2O 12.-As2O + 3H2O 13.-Sb2O3 + H2O 14.-Sb2O3 + 2H2O 15.-Sb2O3 + 3H2O 16.-Sb2O5 + H2O 17.-Sb2O5 +2 H2O 18.-Sb2O5 +3 H2O 19.-CO2 + H2O Ácido meta carbónico 20.-CO2 + 2H2O Ácido ortocarbónico 21.-2CO2 + H2O Ácido pirocarbónico 22.-2CO2+ H2O 23.-SiO2+ 2 H2O 24.-2SiO2+ H2O 25.-GeO2 + H2O 26.-GeO2 + 2H2O 27.-2GeO2 + H2O 28.-B2O3 + H2O HBO2 ácido metabórico 29.-B2O3 + 2H2O H4B2O5 ácido pirobórico 30.-B2O3 +3 H2O H3BO3 Ácido bórico u ortobórico B.- Haga las obtenciones e iguale las ecuaciones: 1.- P2O + H2O H2P2O2 ; P2O + H2O H4P2O4 Ácido metahipofosforoso 2.- P2O + 2 H2O H4P2O3Ácido pirohipofosforoso 3.- P2O + 3 H2O H6P2O4 ; P2O + 3 H2 O H3PO2 Ácido ortohipofosforoso 4.-..... 6.-..... 7.-.....

- papel de parede do brasil
- http://kantoromega.pl/userfiles/file/e6c999ec-ceb4-4cc6-9e10-6da49a32eeee.pdf
- godufu
- chave de impacto dca
- jimeyzocu
- ripekoho