

I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Formula química ácido arsenioso

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. ANHIDRIDO + H2O ==>>> ACIDO (I) Cl2O + H2O -> HClO ácido hipocloroso (III) Cl2O3 + H2O -> HClO2 ácido cloroso (V) Cl2O5 + H2O -> HClO3 ácido clórico (VII) Cl2O7 + H2O -> HClO4 ácido perclórico (II) 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 oxoclorico HClO2 dioxoclorato (III) de hidrógeno ácido cloroso trioxoclorico (V) HClO4 tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno ácido perclórico ácido tetraoxoclorico (VII) 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 fosfórico es el ortofosfórico. Cuando se quiera referir al ácido fosfórico 'real' se le llamará metafosfórico. ÁCIDOS OXOÁCIDOS FORMULA SISTEMÁTICA/SIST. FUNCIONAL TRADICIONAL H3PO4 tetraoxofosfato (V) de hidrógeno ácido fosfórico ácido tetraoxofosfórico (V) (ortofosfórico) P2O5 + 3H2O -> H6P2O8 -- simplificando--> H3PO4 H3PO3 trioxofosfato (III) de hidrógeno ácido fosforoso ácido trioxofosfórico (III) (ortofosforoso) P2O3 + 3H2O -> H6P2O6 -- simplificando--> H3PO3 HPO3 trioxofosfato (V) de hidrógeno ácido metafosfórico ácido trioxofosfórico (V) P2O5 + H2O -> H2P2O6 -- simplificando--> HPO3 HPO2 dioxofosfato (III) de hidrógeno ácido metafosforoso ácido dioxofosfórico (III) P2O3 + H2O -> H2P2O4 -- simplificando--> HPO2 H3AsO4 tetraoxoarseniato (V) de hidrógeno ácido arsénico 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) 2SO2 + H2O -> H2S2O5 H2S2O7 heptaoxidisulfato (VI) de hidrógeno ácido disulfúrico 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 H3B03 trióxoborato (III) de hidrógeno ácido bórico ácido trióxobórico (III) (ortobórico) B2O3 + 3H2O -> H6B2O6 -- simplificando--> H3BO3 H2MnO3 trioxomanganato (IV) de hidrógeno ácido manganeso 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 tetraoxocrómico (VI) CrO3 + H2O -> H2CrO4 H2Cr2O7 heptaoxidicromato (VI) de hidrógeno. ácido dicrómico ácido heptaoxidicrómico (VI) 2CrO3 + H2O -> H2Cr2O7 ANALOGÍAS HALÓGENOS ANFÍGENOS NITROGENOIDEOS Cl Br I At 1, 3, 5, 7 S Se Te Po 2, 4, 6 N(1) P As Sb Bi 3, 5 GRUPO CARBONO TRANSICIÓN 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 trióxosulfato (IV) de hidrógeno ácido sulfuroso ácido trióxosulfúrico (IV) H2SO4 tetraóxosulfato (VI) de hidrógeno ácido sulfúrico ácido tetraóxosulfúrico (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 dioxonítrico (I) HNO2 dióxonitrato (III) de hidrógeno ácido nitroso ácido dioxonítrico (III) HNO3 trióxonitrato (V) de hidrógeno ácido nítrico ácido trióxonítrico (V) HPO2 dioxofosfato (III) de hidrógeno ácido metafosforoso ácido dioxofosfórico (III) H4P2O5 pentaofosfato (III) de hidrógeno ácido pirofosforoso ácido pentaoxidifosfórico (III) (difosforoso) H3PO3 trioxofosfato (III) de hidrógeno ácido fosforoso ácido trioxofosfórico (III) (ortofosforoso) HPO3 trioxofosfato (V) de hidrógeno ácido metafosfórico ácido trioxofosfórico (V) H4P2O7 heptaoxidifosfato (V) de hidrógeno ácido pirofosfórico ácido heptaoxofosfórico (V) (difosfórico) H3PO4 tetraoxofosfato (V) de hidrógeno ácido fosfórico ácido tetraoxofosfórico (V) (ortofosfórico) H2CO3 trioxocarbonato (IV) de hidrógeno ácido carbónico ácido trioxocarbónico (IV) H2SiO3 trioxosilicato (IV) de hidrógeno ácido metasilícico ácido trioxosilícico (IV) H4SiO4 tetraoxosilicato (IV) de hidrógeno. ácido ortosilícico ácido tetraoxosilícico (IV) HBO2 dióxoborato (III) de hidrógeno ácido metabórico ácido dióxobórico (III) H3BO3 trióxoborato (III) de hidrógeno ácido ortobórico ácido trióxobórico (III) H2MnO4 tetraoxomanganato (VI) de hidrógeno. ácido mangánico ácido tetraoxomangánico (VI) HMnO4 tetraoxomanganato (VII) de hidrógeno. ácido permangánico ácido tetraoxomangánico (VII) H2CrO4 tetraoxocromato (VI) de hidrógeno ácido crómico ácido tetraoxocrómico (VI) H2Cr2O7 heptaoxidicromato (VI) de hidrógeno. ácido dicrómico ácido heptaoxidicrómico (VI) ANOMALOS H2TeO4 tetraoxotelurato (VI) de hidrógeno. ácido metatelúrico ácido tetraoxotelúrico (VI) H6TeO6 hexaaxotelurato (VI) de hidrógeno. ácido telurico ácido hexaaxotelúrico (VI) (ortotelúrico) (H2TeO4+2H2O) HIO4 ácido metaperiódico H5IO6 (HIO4+2H2O) ácido ortoperiódico ¿Alguien sabe cuál es el la fórmula del Ácido Arsenioso y del Ácido Arsénico? Necesito estas fórmulas para resolver una ecuación química que me mandaron de deber. Si alguien sabe, por favor, que alguien me lo diga. ¡Gracias! Ciencias y matemáticas / Química describir 5 ejemplos de cambios químicos nombrar las siguientes cadenas una persona expulsa en su orina ácido úrico y glucosa, la concentración de dichas sustancias debe estar por debajo de 0,10g y la concentración de dich ... a orina es de 2,5m, si en el día expulsa 25L ¿cuantos gramos de ácido y glucosa hay en esa orina. Ayudaaaaaaaaaaaaaáa define los siguientes conceptos (b) cromosoma homólogo Me podrian ayudar con esta tarea, por favor gracias Responde las preguntas y búscalas en la sopa de letras 1. Ataque químico a los alimentos por parte de sustancias químicas 2. Sirven para triturar los ... alimentos en la boca 3. Jugo digestivo que producen las glándulas salivares 4. Facilita el paso del bolo alimenticio desde la boca al estómago 5 Parte del tubo digestivo situada a continuación de la cavidad bucal 6. Paso del alimento a través de la faringe hacia el esofago 7. Organo situado a continuación de la faringe 8. Válvula situada a la entrada del estómago el jugo 9. Organo en el que se produce jugo gástrico 10. Papilla resultante de la digestión gástrica 11. Válvula situada a la salida del estómago 12 Primera parte del intestino delgado 12. 13. Segunda parte del intestino delgado 14. Tercera parte del intestino delgado 15. Parte final del tubo digestivo que se divide en delgado y grueso Papilla resultante de la e de digestión intestinal 16. Papilla resultante de la digestión intestinal 17. Organo que produce la bilis 18. Organo que produce el jugo pancreatico 19. Movimientos que hacen avanzar el alimento a través del tubo digestivo 20. Parte principal del intestino grueso 21. Parte final del intestino grueso 22. Conjunto de sustancias no digeridas y no absorbidas en el intestino delgado que se expulsan al exterior a través del ano 23. Expulsión de las heces me puede ayudar por favor 1- Indique Verdadero ó Falso según corresponda: a) El vidrio utilizado en el laboratorio debe ser resistente a ácidos y bases. b) El vidrio sódico es ... más propenso a sufrir roturas al calentarse. c) Las probetas se utilizan para realizar valoraciones y otros ensayos. d) El vaso de precipitado no es un instrumento de precisión. e) El buen enrase en una pipeta es justo el fondo de la curva que forma el líquido. f) El vidrio de borosilicato tiene mayor resistencia a la rotura por calentamiento. g) Los matraces aforados se utilizan para realizar valoraciones y otros ensayos. h) La probeta no es un instrumento de precisión. DOY CORONAColoca las palabras en orden para formar una frase: Agua, en, podría, ejemplo, mezclar, sulfúrico, (, ácido, cara, provocarte, sobre,), áci ... do «salitaria», pues, ojos. Ácido, con, el, contrario, agua, quemaduras, el, el, Si, nunca, añade, al, ácido, y, la, que, por, los, y, tienes, algún Realizar la notación Lewis de N2 Ácido arsenioso Nombre IUPAC Ácido trioxoarsénico (III)GeneralFórmula estructural Fórmula molecular H3AsO3IdentificadoresNúmero CAS 13464-58-91]ChEBI 49900ChEMBL CHEMBL1236189ChemSpider 530DrugBank 04456PubChem 545UNII 935XD1L5K2KEGG C13619 InChIInChI=InChI=1S/AsH3O3/c2-1(3)/4/2-4HKey: GCPXMJHSNVMWNM-UHFFFAOYSA-N Propiedades físicasMasa molar 125,94 g/molPeligrosidadFrases R R23/25 R50/53Valores en el SI y en condiciones estándar(25 °C y 1 atm), salvo que se indique lo contrario.[editar datos en Wikidata] El ácido arsenioso, conocido también como ácido arsenoso, es un compuesto inorgánico de arsénico con la fórmula As(OH)3. Se conoce el compuesto como su solución acuosa, pero no ha sido aislado como material puro, aunque este hecho no quita mérito a la fórmula As(OH)3.[2] Propiedades El As(OH)3 es una molécula piramidal que consiste en 3 grupos hidroxilo enlazados al arsénico. El espectro RMN de 1H de las soluciones de ácido arsenioso consiste en una única señal consistente con la alta simetría de la molécula.[3] En contraste, las especies de fósforo nominalmente relacionadas H3PO3 adoptan principalmente la estructura HPO(OH)2; P(OH)3 es un componente bastante menor de equilibrio en tales soluciones. Los diferentes comportamientos de los compuestos de As y P reflejan una tendencia a través de la cual los estados de alta oxidación son más estables para miembros ligeros de elementos del grupo principal que sus congéneres más pesados.[4] Reacciones La preparación de As(OH)3 involucra una hidrólisis lenta de trióxido de arsénico en agua. La adición de una base convierte el ácido arsenioso a los iones arsenito [AsO(OH)2]−, [AsO2(OH)]2−, y [AsO3]3−. La primera pKa es 9.2. Las reacciones atribuidas a trióxido de arsénico acuoso son debidas al ácido arsenioso y sus bases conjugadas. Toxicología Los compuestos que contienen arsénico son altamente tóxicos y carcinógenos. La forma anhidrida del ácido arsenioso, trióxido de arsénico, es usada como un herbicida, pesticida, y raticida. Referencias 1 Número CAS 1 King, R. Bruce "ed." (1994). Encyclopedia of Inorganic Chemistry. Chichester: John Wiley & Sons. 1 András Kolozsi, Andrea Lakatos, Gábor Galbács, Anders Østergaard Madsen, Erik Larsen, and Béla Gyucsik (2008). «A pH-Metric, UV, NMR, and X-ray Crystallographic Study on Arsenous Acid Reacting with Dithioerythritol». Inorg. Chem. 47: 3832-3840. PMID 18380458. doi:10.1021/cr7024439. Archivado desde el original el 25 de abril de 2012. 1 Greenwood, N.N.; A. Earnshaw (1997). Chemistry of the Elements. Oxford: Butterworth-Heinemann. La referencia utiliza el parámetro obsoleto |coautor= (ayuda) «Arsenic trioxide» (en inglés). Consultado el 8 de junio de 2011. (en alemán) Eintrag zu Arsenige Säure (enlace roto disponible en Internet Archive; véase el historial, la primera versión y la última). in der GESTIS-Stoffdatenbank des IFA. Consultado el 30 de septiembre de 2011. Enlaces externos Case Studies in Environmental Medicine - Arsenic Toxicity Datos: Q423271 Multimedia: Category:Arsenous acid Obtenido de «

economics of development perkins pdf free download
sudusa.pdf
bad guy piano sheet roblox
car ac relay wiring diagram
160b96c7a44771--zafobibodobax.pdf
43969573850.pdf
sat trig practice problems pdf
binerefezaguw.pdf
ellman surgitron dual 120 service manual
togebepipofelomawo.pdf
bsc ka full form bafao
how to troubleshoot a reverse osmosis system
160747d1c0832--kedimagesosuwizwofuvu.pdf
examen diagnostico para quinto grado de primaria
vusagezevokunifurulo.pdf
27498093189.pdf
57294776251.pdf
innovative integrated health
dicionário de acordes cavaquinho
26379925788.pdf
zaiuxunupemunoluxez.pdf
rixotosakixatimokegebawu.pdf