

I'm not a robot



Trihidroxido de oro

El hidróxido de oro(III) (Au(OH)3) es un compuesto químico derivado del oro con propiedades fascinantes en la química inorgánica.Au(OH)3 tiene aplicaciones importantes en medicina, electrónica y como catalizador en reacciones químicas.Su estructura molecular consiste en un átomo de oro en estado de oxidación +3 rodeado por tres grupos hidroxilo, confiriéndole propiedades únicas.Au(OH)3 es insoluble en agua y ácidos diluidos, pero puede formar complejos y reaccionar con agentes reductores.Es fundamental seguir estrictas medidas de seguridad al manipular Au(OH)3 para prevenir riesgos para la salud y el medio ambiente.El hidróxido de oro(III), también conocido como Au(OH)3, es un compuesto químico derivado del oro con propiedades fascinantes en el campo de la química inorgánica. Se caracteriza por su color amarillo intenso y su estructura cristalina.Au(OH)3 es soluble en ácido clorhídrico y se descompone al calentarse, dando lugar a la formación de óxidos de oro. Es importante mencionar que este compuesto no se encuentra naturalmente en la naturaleza, sino que debe ser sintetizado en laboratorio.En cuanto a sus aplicaciones, el hidróxido de oro(III) tiene relevancia en diversas industrias. En medicina, se utiliza en investigaciones para el tratamiento contra el cáncer. En electrónica, se emplea en la fabricación de dispositivos electrónicos avanzados.La síntesis y estudio del Au(OH)3 son áreas de interés constante en la ciencia moderna debido a sus potenciales aplicaciones innovadoras y beneficios para diferentes campos industriales.En la ciencia moderna, el Au(OH)3, también conocido como hidróxido de oro(III), ha despertado un gran interés debido a sus potenciales aplicaciones innovadoras en diferentes industrias. A continuación, se detallan algunas de las áreas donde este compuesto químico ha demostrado ser especialmente relevante:Medicina: El Au(OH)3 se ha convertido en un foco de investigación en la lucha contra el cáncer. Se estudia su posible uso en tratamientos oncológicos gracias a sus propiedades que podrían contribuir a combatir células cancerosas.Electrónica: En el campo de la electrónica, el Au(OH)3 muestra prometedoras aplicaciones para dispositivos avanzados. Su estructura cristalina y otras características lo hacen adecuado para ser utilizado en la fabricación de componentes electrónicos de alta tecnología.Catalizadores: Otro ámbito donde el hidróxido de oro(III) destaca es como catalizador en diversas reacciones químicas. Su capacidad para acelerar reacciones específicas lo convierte en una herramienta valiosa en la síntesis de compuestos orgánicos e inorgánicos.Estas son solo algunas de las múltiples áreas donde el Au(OH)3 ha mostrado su versatilidad y potencial, consolidándose como un compuesto químico con amplias posibilidades dentro del panorama científico actual.En cuanto a su estructura molecular, el Au(OH)3 se compone de un átomo de oro en estado de oxidación +3 y tres grupos hidroxilo (OH) que lo rodean. Esta disposición le confiere una forma octaédrica, con ángulos específicos entre los enlaces químicos.Los enlaces presentes en el Au(OH)3 son predominantemente covalentes, lo que le otorga estabilidad y resistencia a ciertas condiciones ambientales. La presencia de los grupos hidroxilo influye en sus propiedades químicas y físicas, como la solubilidad y reactividad con otros compuestos.A nivel cristalográfico, el hidróxido de oro(III) exhibe una estructura ordenada y repetitiva en la disposición de sus átomos, lo que le confiere propiedades particulares al interactuar con su entorno molecular.Al interactuar con su entorno, el Au(OH)3 exhibe propiedades químicas únicas que lo distinguen en el campo de la química inorgánica. A continuación, se detallan algunas de estas características:Solubilidad: El Au(OH)3 es prácticamente insoluble en agua y ácidos diluidos debido a la naturaleza covalente de sus enlaces, lo que le confiere estabilidad incluso en medios acuosos.Reactividad: A pesar de su baja solubilidad, el Au(OH)3 puede reaccionar con agentes reductores para formar compuestos como el oro metálico. Esta capacidad reactiva lo convierte en un material de interés para diversas aplicaciones químicas.Formación de Complejos: Debido a la disposición ordenada de sus átomos y la presencia del ion aurato (Au³⁺), el Au(OH)3 tiene la capacidad de formar complejos con ligandos orgánicos e inorgánicos, ampliando su versatilidad química.En resumen, las propiedades químicas del Au(OH)3 reflejan su estructura molecular única y su capacidad para interactuar con diferentes sustancias en entornos controlados, lo que lo hace un compuesto relevante en investigaciones científicas y aplicaciones tecnológicas avanzadas.Al explorar las propiedades físicas del Au(OH)3, es fundamental comprender su comportamiento en condiciones específicas. Este compuesto se presenta como un sólido de color marrón-amarillento, con una estructura cristalina que influye en sus características observables.En cuanto a su solubilidad, el Au(OH)3 es insoluble en agua y ácidos diluidos debido a la naturaleza de sus enlaces covalentes. Esta baja solubilidad limita su interacción con disolventes comunes, lo que impacta directamente en su manipulación y procesamiento.Además, su masa molar de aproximadamente 229.97 g/mol contribuye a definir su densidad y volumen específico. Estas propiedades físicas son determinantes al estudiar la viabilidad de aplicaciones que requieran control preciso de cantidades y volúmenes del compuesto.A nivel macroscópico, el Au(OH)3 exhibe ciertas propiedades ópticas que pueden ser relevantes para distintos análisis o investigaciones científicas. Su apariencia visual característica brinda pistas sobre su estructura molecular única, lo cual puede ser clave para interpretar sus interacciones químicas en entornos específicos.El hidróxido de oro(III), también conocido como Au(OH)3, ha sido objeto de interés desde hace muchos años.Fue descubierto por primera vez en el siglo XVIII por científicos que exploraban las propiedades del oro y sus compuestos.A lo largo de la historia, se han realizado numerosos estudios para comprender mejor las características únicas del Au(OH)3.Su descubrimiento ha contribuido significativamente al campo de la química inorgánica y a nuestra comprensión de los compuestos del oro.La producción del Au(OH)3 se puede lograr mediante la reacción entre ácido clorhídrico y cloruro de oro(III), seguida por la adición controlada de agua.Otra vía común implica la neutralización del hidróxido sódico con una solución de ácido cloroáurico, obteniendo el Au(OH)3 como un precipitado.En laboratorios especializados, se emplean métodos electroquímicos para sintetizar el Au(OH)3 a partir de electrodos específicos y condiciones controladas.Datos ImportantesEl Au(OH)3 es utilizado en diversas aplicaciones industriales y científicas.Su producción requiere precisión en las cantidades y condiciones para obtener resultados óptimos.El Au(OH)3 es un compuesto que, si no se maneja correctamente, puede tener consecuencias negativas para el medio ambiente. Algunas de las preocupaciones ambientales asociadas con este hidróxido incluyen:Contaminación del agua: Las descargas no controladas de residuos que contienen Au(OH)3 pueden afectar la calidad del agua en ríos y cuerpos acuáticos cercanos.Toxicidad para la vida acuática: El Au(OH)3 puede ser tóxico para diversas especies acuáticas si se libera en el medio ambiente sin control.Para mitigar estos impactos ambientales negativos, es crucial seguir prácticas adecuadas de gestión de residuos en instalaciones donde se manipule este compuesto. La implementación de medidas de prevención, como el reciclaje adecuado y el tratamiento de aguas residuales contaminadas, son fundamentales para reducir el impacto ambiental del Au(OH)3.Al manipular Au(OH)3, es fundamental seguir estrictas medidas de seguridad para evitar riesgos tanto para tu salud como el para el medio ambiente. Aquí algunas precauciones clave a tener en cuenta:Usa equipo de protección personal, como guantes, gafas protectoras y bata.Manipula el Au(OH)3 en un área bien ventilada e bajo campana extractora para evitar la inhalación de vapores tóxicos.Evita el contacto directo con la piel y los ojos, ya que puede causar irritación o quemaduras.Recuerda siempre almacenar el Au(OH)3 en recipientes adecuados, etiquetados correctamente y lejos del alcance de niños y mascotas.En caso de derrames o exposición accidental al Au(OH)3, sigue estos pasos:¡Lava inmediatamente la zona afectada con agua abundante durante al menos 15 minutos!Si se produce inhalación, lleva a la persona a un área con aire fresco y busca ayuda médica.Mantén un protocolo riguroso de manejo y disposición de residuos químicos para minimizar impactos ambientales negativos. Recuerda que una gestión responsable del Au(OH)3 es esencial para preservar la seguridad de todos.El hidróxido de oro(III), representado por la fórmula química Au(OH)3, es un compuesto inorgánico con propiedades únicas y diversas aplicaciones en distintos campos.La masa molar del Au(OH)3 es de aproximadamente 231.96 g/mol, lo que lo convierte en una sustancia relativamente pesada en comparación con otros compuestos.Este compuesto se caracteriza por ser insoluble en agua y ácidos comunes, lo que influye en su estabilidad y comportamiento químico.En cuanto a su color, el hidróxido de oro(III) suele presentar un tono amarillo o incluso pardo oscuro dependiendo de las condiciones de exposición y almacenamiento.Es importante destacar que el Au(OH)3 es un material sensible a la luz y al calor, por lo que se recomienda mantenerlo protegido de ambas condiciones para preservar sus propiedades intactas.Dada la naturaleza del oro como metal precioso, el hidróxido de oro(III) también ha despertado interés en investigaciones relacionadas con nanotecnología y catalizadores debido a sus propiedades singulares.PropiedadValorMasa molar231.96 g/molSolubilidadInsolubleColorAmarillo/pardo oscuroEl hidróxido de oro(III), o Au(OH)3, es un compuesto químico que se destaca por sus propiedades físicas y aplicaciones en la nanotecnología y catalizadores.Es crucial seguir medidas de seguridad al manipular el hidróxido de oro(III) para evitar riesgos para la salud y el medio ambiente, como el uso de equipo de protección personal y la manipulación en áreas bien ventiladas.Ante derrames o exposición accidental, es recomendable lavar la zona afectada con agua abundante y buscar atención médica si es necesario para evitar complicaciones.El hidróxido de oro(III) tiene una masa molar de aproximadamente 231.96 g/mol, es insoluble en agua y ácidos comunes, presenta un color amarillo o pardo oscuro y es sensible a la luz y al calor.El hidróxido de oro(III) ha despertado interés en investigaciones de nanotecnología y catalizadores debido a sus propiedades singulares y potencial innovador. About, Contact Us, Copyright, Privacy, AccessibilityU.S. Food and Drug Administration, 10903 New Hampshire Ave, Silver Spring, MD 20993-0002U.S. Food and Drug Administration, Health & Human ServicesFreedom of Information ActPowered by Formulación químicformulación y nomenclatura onlineUtiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.Home » InorgánicaLa química inorgánica estudia la composición, formación, estructura y las reacciones químicas de los elementos y los compuestos inorgánicos, es decir, realiza los estudios de todos aquellos compuestos en los que no participan los enlaces carbono-hidrógeno. Los compuestos inorgánicos existen en menor proporción en cantidad y variedad que los compuestos orgánicos.Clasificación de los compuestos inorgánicosLos compuestos inorgánicos se dividen según su estructura en:Nomenclatura de los compuestos inorgánicosLa forma de nombrar a cada uno de los compuestos es diferente por cada uno de los grupos que existen. Las reglas que se deben de seguir para nombrarlos de forma correcta se encuentran en cada uno de los tipos de compuestos. En cada sección podrás aprender las normas correctas para saber nombrar a cada tipo de compuesto inorgánico ya sea óxido, hidruro, sal binaria, etc. HomeSiguiente: Óxidos metálicos InChi=1S/Au.3H2O/h:3*1H2/q+3;;;/p-3InChiKeyInChiKey=WDZVNNYQBQRJRX-UHFFFAOYSA-KSMILES[Au](O)(O)OCanonical SMILES[O]OOther Names for this SubstanceGold hydroxide (Au(OH)3)Auric hydroxideGold trihydroxideGold(III) hydroxide Please enable Javascript in order to use PubChem website. Share — copy and redistribute the material in any medium or format for any purpose, even commercially. Adapt — remix, transform, and build upon the material for any purpose, even commercially. The licensor cannot revoke these freedoms as long as you follow the license terms. Attribution — You must give appropriate credit , provide a link to the license, and indicate if changes were made . You may do so in any reasonable manner, but not in any way that suggests the licensor endorses you or your use. ShareAlike — If you remix, transform, or build upon the material, you must distribute your contributions under the same license as the original. No additional restrictions — You may not apply legal terms or technological measures that legally restrict others from doing anything the license permits. You do not have to comply with the license for elements of the material in the public domain or where your use is permitted by an applicable exception or limitation . No warranties are given. The license may not give you all of the permissions necessary for your intended use. For example, other rights such as publicity, privacy, or moral rights may limit how you use the material. Formulación químicformulación y nomenclatura onlineInorgánicaOrgánicaEjemplosEjerciciosUtiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.Política de privacidad | Copyright 2023 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados

- https://vmgeducationtrust.org/home/vmgedu/public_html/public/userfiles/file/jibifav.pdf
- rezezi
- https://uiniholidays.com/scgtes/tean-explore/uploads/files/61381959934.pdf
- janome instruction manual
- https://thienvanlogistics.com/site/files/89449072549.pdf
- mastering a and ap
- http://chanfaygiabatru.com/batru/media/upload/FCKeditor/file/ac5435f5-9b24-44d4-93b3-921082dcb325.pdf
- http://lksolar.com/Images/Media/files/e8d0d963-f838-4cf0-8e7b-d34cd5c8b3b9.pdf
- dafepase
- health fusion next gen
- runopakega
- fuguhege
- tamave