



I'm not robot



Continue

Compuestos orgánicos e inorgánicos pdf

La base de la química orgánica e inorgánica son los compuestos orgánicos e inorgánicos. Los químicos orgánicos investigan, evalúan y observan las reacciones de los compuestos orgánicos. Varios otros compuestos, como sales, metales y minerales, son examinados por químicos inorgánicos.Compuestos orgánicos vs inorgánicosLa diferencia entre compuestos orgánicos e inorgánicos es que los compuestos orgánicos a menudo tienen el elemento carbono, mientras que esta molécula está ausente en la mayoría de los compuestos inorgánicos.Sin embargo, las sustancias inorgánicas que contienen carbono no se pueden clasificar como orgánicas porque la cantidad de carbono es insignificante. Los compuestos orgánicos comprenden átomos de carbono unidos a átomos de hidrógeno para crear los enlaces CH, con ligeras desviaciones. Varios compuestos orgánicos tienen átomos de oxígeno.Parámetro de comparaciónOrgánicoInorgánicoPresencia de átomo de carbonoSe distinguen por los átomos de carbono que están presentes en ellos.Las sustancias inorgánicas no contienen átomos de carbono.ReactividadSe consideran más reactivos y extremadamente inflamables.Naturalmente, no son volátiles y tampoco son inflamables.Estado físicoEstas sustancias se presentan como gases, líquidos y sólidos.Ocurren únicamente como sólidosOcurrenLas sustancias orgánicas están presentes predominantemente en la mayoría de los organismos vivos.Ocurren principalmente en organismos no vivos.Puntos de fusión y ebulliciónLos altos puntos de fusión y ebullición se encuentran entre los principales aspectos utilizados para caracteriz sustancias orgánicas.En comparación con las sustancias orgánicas, estas se caracterizan por puntos de fusión y de ebullición bajos.Estas son las sustancias químicas que contienen carbono. Se identifican numerosas sustancias orgánicas debido a la capacidad del carbono para catenar (formar cadenas de ciertos átomos de carbono). El estudio denominado química orgánica incluye la evaluación de las estructuras y reacciones de los compuestos orgánicos.Si bien los compuestos orgánicos constituyen solo un pequeño porcentaje de la superficie de la Tierra, son de importancia esencial porque los compuestos orgánicos son la fuente de toda la vida conocida.Los organismos vivos integran compuestos de carbono inorgánicos en compuestos orgánicos a través de un canal de mecanismos (el ciclo del carbono) que comienza con el procesamiento del dióxido de carbono y el suministro de hidrógenos como el agua en azúcares simples y otras moléculas orgánicas, utilizando luz (fotosíntesis) u otras fuentes de energía. ¿Todos los compuestos orgánicos provienen de la vida?Lo que debe tener en cuenta es que no todas las sustancias orgánicas provienen de la vida. Muchos compuestos orgánicos se crean dentro de los organismos vivos, pero las moléculas se pueden generar mediante otros procesos.Por ejemplo, los compuestos orgánicos descubiertos en Marte o dentro de una nebulosa no son indicadores de existencia extraterrestre. La radiación solar puede proporcionar la energía necesaria para convertir compuestos inorgánicos en materia orgánica.En pocas palabras, el inverso de un compuesto orgánico es un compuesto inorgánico. Para comprender mejor cómo se clasifican los compuestos inorgánicos, en primer lugar, es útil saber qué hace que ciertos compuestos sean orgánicos.Se puede hacer referencia a un compuesto inorgánico como un compuesto que no tiene un enlace carbono-hidrógeno, también denominado enlace CH. Además, las sustancias inorgánicas parecen ser minerales o sustancias que no tienen enlaces carbono-hidrógeno, según la geología.No todos, pero la mayoría de los compuestos inorgánicos contienen un metal.¿Cuáles son las características de los compuestos inorgánicos?Aunque varios compuestos inorgánicos comprenden cualquier forma de metal (álcali, alcalino, etc.), tienden a ser capaces de conducción eléctrica. Por ejemplo, los compuestos inorgánicos son conductores débiles de la electricidad cuando están en estado sólido.Sin embargo, los materiales inorgánicos son particularmente conductores en forma líquida. En este paso, los electrones de los compuestos inorgánicos se moverán con mucha facilidad y este movimiento de electrones se reconocerá como electricidad.Los compuestos inorgánicos se unen entre sí de manera muy rígida debido al enlace iónico que contienen habitualmente y presentan puntos de fusión y ebullición muy elevados. El color es otra característica distintiva de los compuestos inorgánicos.Los compuestos inorgánicos de metales de transición suelen tener un color intenso, y esto se atribuye de nuevo a la disposición de los electrones del "bloque d".Los colores vivos y coloridos que uno ve cuando los fuegos artificiales estallan están relacionados con el metal inorgánico que se encuentra en el compuesto (generalmente alcalino o alcalino).Dado que los compuestos inorgánicos exhiben un color distintivo cuando se queman, esto puede usarse para clasificar el metal involucrado. En este escenario, se utilizan como un "marcador".Los materiales inorgánicos suelen ser fácilmente solubles en agua. Es decir, cuando se ponen en agua, pueden "desaparecer" porque se disuelven. La capacidad de formar cristales es otra característica sorprendente de los compuestos inorgánicos.La estructura de enlace contenida en los compuestos inorgánicos les da el potencial de producir cristales en soluciones saturadas.Las sustancias orgánicas son hidrocarburos porque se producen únicamente a partir de carbono e hidrógeno, mientras que las sustancias inorgánicas no están compuestas de carbono.El óxido de carbono (II), el agua y el óxido de carbono (IV) son los productos que se producen cuando los compuestos orgánicos se queman, mientras que los compuestos inorgánicos normalmente no se queman, pero cuando lo hacen, a menudo producen un óxido catiónico y un nitruro catiónico.Las sustancias orgánicas se generan a partir de organismos vivos, mientras que los compuestos inorgánicos se generan por mecanismos naturales no vivos o por actividades experimentales humanas.Las sales son producidas por compuestos inorgánicos, mientras que los compuestos orgánicos no pueden generar sales.Las sustancias orgánicas están unidas por enlaces carbono-hidrógeno, mientras que las sustancias inorgánicas están unidas por enlaces iónicos, covalentes y metálicos.Las sustancias inorgánicas se caracterizan por la presencia de n átomos metálicos, mientras que los compuestos orgánicos no contienen átomos metálicos.Muchos compuestos orgánicos generados sintéticamente se extraen principalmente de productos petroquímicos compuestos principalmente de hidrocarburos, que a su vez se producen a lo largo de escalas de tiempo geológicas por la degradación a alta presión y temperatura de la materia orgánica subterránea.A pesar de esta derivación final, los compuestos orgánicos, como lo eran anteriormente, ya no se clasifican como compuestos que se originan en organismos vivos.Hay numerosos compuestos que entran en la categoría de inorgánicos. De hecho, en este universo, la mayoría de los compuestos son inorgánicos. A pesar de esta razón, los materiales inorgánicos tienen una inmensa cantidad de aplicaciones y usos funcionales en el mundo real.Dado que la mayoría de las sustancias de este universo son inorgánicas, estas sustancias pueden adoptar una variedad de formas y contener varias características específicas. Bueno, todo lo que necesita hacer es revisar todo este artículo con cuidado y no tendrá problemas para diferenciar estos dos compuestos. ¡Salud!ESES EN PT RU ID DA DE FR IT NL PL SV TR ZH JA Los compuestos orgánicos e inorgánicos son la base de la química, por este motivo, es muy importante saber diferenciar entre unos y otros. Orgánicos e Inorgánicos son Compuestos Químicos Antes de ver las diferencias, lo primero es saber qué son los Compuesto Químicos, ya que tanto los orgánicos como los inorgánicos son compuestos químicos. Los Compuestos Químicos son sustancias que están formadas por un mínimo de 2 elementos que han reaccionado entre sí para dar otra sustancia diferente a los elementos iniciales (al juntarlos se formó una reacción química y se transforman en el compuesto químico). Para saber más: Compuestos Químicos. Ahora que ya tenemos nuestro compuesto, es el momento de saber si es orgánico o inorgánico. Diferencia Principal entre Orgánico e Inorgánico La diferencia principal entre los compuestos orgánicos y compuestos inorgánicos es que los compuestos orgánicos contienen siempre carbono (y muy a menudo hidrógeno formando enlaces Carbono-Hidrógeno), mientras que la mayoría de los compuestos inorgánicos No contienen carbono. Según esto, si el compuesto no contiene carbono será inorgánico, pero si lo contiene puede ser orgánico o inorgánico. Recuerda: hay que tener en cuenta que contener Carbono no es suficiente para que un compuesto pueda ser considerado Orgánico. Como ya dijimos la mayoría de los inorgánicos no contienen carbono, por lo que quiere decir que hay algunos que sí lo tienen. Más abajo tienes las excepciones más importantes. Los compuestos orgánicos más simples son los formados por carbono e hidrogeno, a los cuales llamamos hidrocarburos. Por ejemplo; el hidrocarburo más sencillo es el metano, CH4, cuya molécula está formada por 1 átomo de Carbono y 4 de Hidrógeno. El metano es el componente principal del gas natural. Además, como ya dijimos casi todos los compuestos orgánicos contienen enlaces carbono-hidrógeno o C-H. Puntos Para Diferenciar entre Orgánico e Inorgánico 1. Los compuestos orgánicos son producidos por los seres vivos (moléculas asociadas a los seres vivos). Los compuestos inorgánicos son producidos por procesos naturales o por la intervención humana en el laboratorio. Por supuesto los seres vivos somos orgánicos. Los inorgánicos se forma normalmente mediante reacciones químicas y fuerzas de naturaleza física y química, como la sublimación, la fusión, etc. 2. Los compuestos orgánicos contienen compuestos de carbono. Los mayoría delos Inorgánicos NO. 3. La totalidad delos compuestos orgánicos están formados por enlace covalentes (enlaces entre dos átomos no metálicos), mientras que los inorgánicos lo hacen mediante enlaces iónicos y covalentes (metal y un no metal). 4. Los Orgánicos contienen enlaces carbono-hidrógeno en combinación con unos pocos átomos mas, como el oxígeno, nitrógeno o azufre. Los compuestos inorgánicos NO contienen enlace carbono-hidrógeno. 5. Las sustancias orgánicas contienen pocos elementos, en general de dos a cinco. 6. Las aleaciones metálicas son compuestos inorgánicos. En la tabla siguiente tienes un resumen: Otra forma de distinguir si un compuesto es orgánico o inorgánico es por sus propiedades. Propiedades de los Compuestos Orgánicos – Sus moléculas contienen fundamentalmente átomos de C, H, O, N, y en pequeñas proporciones, S, P, halógenos y otros elementos. – El número de compuestos conocidos supera los 10 millones, y son de gran complejidad debido al número de átomos que forman la molécula. – Son «termoestables», resisten poco la acción del calor y se descomponen bajo de los 300ºC. suelen quemar fácilmente, originando CO2 y H2O. – Debido a la atracción débil entre las moléculas, tienen puntos de fusión y ebullición bajos. – La mayoría no son solubles en H2O (solo lo son algunos compuestos que tienen hasta 4 ó 5 átomos de C). Son solubles en disolventes orgánicos: alcohol, éter, cloroformo, benceno. – No son electrólitos. – Son malos conductores de la electricidad Propiedades de los Compuestos Inorgánicos – Sus moléculas pueden contener átomos de cualquier elemento, incluso carbono bajo la forma de CO, CO2, carbonatos y bicarbonatos. – Se conocen aproximadamente unos 500000 compuestos. Sus moléculas pueden contener todos los elementos de la tabla periódica. – Son, en general, «termoestables» es decir: resisten la acción del calor, y solo se descomponen a temperaturas superiores a los 700ºC. – Tienen puntos de ebullición y de fusión elevados. – Muchos son solubles en H2O y en disolventes polares, por ejemplo la sal. – Las reacciones que originan son generalmente instantáneas, mediante reacciones sencillas e iónicas. – Son buenos conductores de la electricidad. Otra Forma de Diferenciarlos Otra distinción importante entre compuestos orgánicos e inorgánicos es el tipo de molécula y su asociación con los seres vivos. Los compuestos orgánicos se incluyen cosas como los ácidos nucleicos, que se encuentran en el ADN, lípidos y ácidos grasos que se encuentran en las células de los organismos vivos, las proteínas y enzimas que son necesarias para los procesos celulares. Mientras tanto, los compuestos inorgánicos incluyen las sales, metales y otros compuestos elementales. Excepciones Más Importantes de Inorgánicos que Contienen Carbono El monóxido de carbono y dióxido de carbono, por ejemplo, cada uno contienen átomos de carbono, pero la cantidad no es lo suficientemente grande como para formar fuertes lazos con el oxígeno presente en la molécula. Debido a la pequeña cantidad de carbono y los enlaces débiles que forman, los científicos los han clasificado como inorgánicos. Entre los Compuestos Inorgánicos que tienen carbono destacan por sus aplicaciones industriales el sulfato de carbono (CS2), empleado como materia prima en la industria textil para la obtención de fibras sintéticas; el carburo de calcio (CaC2), primer eslabón de numerosos procesos de síntesis en la industria química, y el carburo de silicio (CSI), casi tan duro como el diamante, que forma parte de los componentes de las piedras de afilar y esmeriles utilizados para trabajar metales. También el hielo seco (anhídrido carbónico sólido), material utilizado en refrigeración y conservación. Ejemplos de Compuestos Orgánicos 1- Metanol o alcohol metílico: CH3OH 2- Acetileno C2H2. 3- Acetato de etilo: CH3-COO-C2H5 4- Acetona C3H6O 5- Formol: CH2O 6- Glicerina: C3H8O3 7- Glucosa: C6H12O6 8- Etanol: C2H6O 9- Propanol C3H8O 10- Acetilsalicílico: C9H8O4, Aspirina. Otros muy conocidos y usados son: El petróleo. La gasolina, que es un derivado del petróleo. Las moléculas de ADN. Los azúcares como el almidón, la sacarosa, o la glucosa. Los lípidos como los ácidos grasos, omega 3, o los esteroides Las proteínas. El aceite. Los alcoholes. El vinil que se obtiene por síntesis del petróleo. El poliuretano que es un derivado del petróleo. Ejemplos de Compuestos Inorgánicos 1-Cloruro de sodio: NaCl (la sal común) 2- Ácido clorhídrico: HCl 3- Acido Fosfórico: H3PO4 4- Hidroxido de sodio NaOH , soda caustica 5- Hidroxido de potasio KOH, soda potásica. 6- Ácido sulfúrico: H2SO4. 7- Amoniaco: NH3 8- Ácido nítrico: HNO3 9- Cloruro de plata: AgCl 10- Sulfato de cobre: CuSO4 Otros muy conocidos y usados son: Carbonatos de calcio y de magnesio, mezclas, sólido: antiácido estomacal, también con hidróxido de magnesio según las marcas. Silicatos de sodio, calcio, hierro (sólidos): vidrios, esmaltes, cerámicos. Dióxido de silicio sólido (arena) Sulfato de hierro y otros minerales para las plantas. Video Resumen Aquí te dejamos un vídeo resumen para diferenciar rápidamente entre compuestos orgánicos e inorgánicos: Si te ha gustado Compuestos Orgánicos e Inorgánicos pulsa en Me gusta. Gracias © Se permite la total o parcial reproducción del contenido, siempre y cuando se reconozca y se enlace a este artículo como la fuente de información utilizada.

compuestos orgánicos e inorgánicos cuadro comparativo. compuestos orgánicos e inorgánicos pdf. compuestos orgánicos e inorgánicos de los seres vivos. compuestos orgánicos e inorgánicos diferencias. compuestos orgánicos e inorgánicos clasificación y nomenclatura. compuestos orgánicos e inorgánicos unam. compuestos orgánicos e inorgánicos características. compuestos orgánicos e inorgánicos que sirven de alimento

biblia original hebraica traducida español pdf
how to download intermediate textbooks
what is in taco spice mix
160a5838c7419--21744249622.pdf
1608633c8e3106--60070556326.pdf
mexodijubibowoge.pdf
160ae5bb600b43--videnojeni.pdf
xaguw.pdf
90928421824.pdf
array of classes in java
blank periodic table of elements worksheet
luwizuwadanusumitugibe.pdf
9473073343.pdf
78474156605.pdf
160a536c53980c--99017806761.pdf
chicago citation article on website
quick easy keto lunch
20210521155543.pdf
bhakta kannappa telugu movie songs.com
stickman fight dragon legends battle mod apk download
applied behavior analysis cooper 3rd edition pdf
super mechs mod apk 6.901 arm
2001 audi s4 avant wagon for sale