Hidrocarburos alifaticos y aromaticos

I'm not robot
reCAPTCHA
Continue

Un diagrama de hidrocarburos alifáticos. Los hidrocarburos alifáticos son compuestos orgánicos, compuestos de carbono e hidrógeno, cuyo carácter no es fragante. Los compuestos alfaicos acíclicos más simples son los alcalinos, grupos lineales de hidrocarburos de la fórmula CH3-(CH2)n-CH3. Si la cadena de alifofato está cerrada en el anillo, el compuesto se denomina hidrocarburo alíclico o hidrocarburo alyfático cíclico. De estos, los más fáciles son los cicloalcanos. Utilizado para estudiar y evaluar el método analítico, se ha considerado como compuestos, representantes de esta familia orgánica n-hexan, n-heptan, n-octano y n-nonane. Sin embargo, este método de análisis se puede aplicar a compuestos de la misma familia como n-pentan, n-dean, etc. Acetileno. El método de identificación de hidrocarburos alifáticos (n-hexano, n-heptano, n-octano, n-nonane) en el aire - Método activo de asorptación/cromatografía de gases es un método adoptado por el Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT). El método adoptado es un método utilizado en INSHT, que ha sido sometido a un protocolo de verificación por organizaciones oficiales competentes en el ámbito de la normalización de los métodos analíticos, o ha sido adoptado como método recomendado por asociaciones profesionales dedicadas a la investigación y evaluación de riesgos de agentes químicos, así como los métodos recomendados por la UE o basados en métodos ampliamente conocidos y evaluados por expertos en este tipo de análisis de reacciones. Véase también Hidrocarburos alcán, Alkes y Alknos Aroma aromático cicloalcanco de la nomenclatura de hidrocarburos ccíclicos de benceno: No192596 Multimedia: Compuestos alifáticos derivados de hidrocarburos de carbono binario y compuestos de hidrógeno. Son sustancias muy apolares, y por lo tanto no cometen un error con el agua y sí con disolventes orgánicos (cloroformo, éter). Son particularmente interesantes porque todos los demás compuestos orgánicos están estructurados a partir de ellos. Dependiendo de su cadena carbonatada, los hidrocarburos pueden ser de cadena abierta (alifática) o cíclica. Entre líneas abiertas puede ser lineal o ramificado. Los cíclicos pueden ser alicílicos o aromáticos (si contienen anillos de benceno). El nombre sistemático de los hidrocarburos de cadena lineal consta de tres partes: la primera se refiere a la cantidad de carbono en la molécula. La cantidad de carbono está indicada por diferentes prefijos (en la imagen derecha), la segunda parte indica el tipo de eslabones presentes en la cadena carbonatada: Si todos son simples, se indica -an-; double link se especifica -en - y el enlace triple se especifica -in-. Si hay más de un compuesto doble o triple, los prefijos di, tres, tetra, etc. se colocan un tercio del nombre se refiere a la naturaleza de los hidrocarburos del compuesto, y terminando - o. Reemplazando el hidrógeno de la valencia libre de hidrocarburos, se obtiene un radical. Los radicales se llaman hidrocarburos de origen, reemplazando el final - o - yl o - il final. Si el hidrocarburo está saturado, la partícula -an- (imagen izquierda) se baja. Ejemplos de hidrocarburos alifáticos son el butano de propano metano y el etileno metilbutan (etileno) etileno (acetileno) propin propin propin methylpropen Alicclic hidrocarburos contienen una cadena carbonatada cerrada (Figura 14). Los hidrocarburos alicílicos y sus radicales se denominan ciclo de prefijo abierto y de pre-distribución. Los hidrocarburos aromáticos contienen al menos un anillo benzico, con tres enlaces conjurados dobles estabilizados por resonancia. La mayoría de los hidrocarburos aromáticos y sus radicales tienen nombres fijos para su uso. Ejemplos de hidrocarburos cíclicos ciclobón ciclogonanesan cicloxano etilciclolexane benceno benceno o-xileno fenaniente LINKS Alcanos (grupo de archivos PDF grupo de síntesis orgánica grupo de la Universidad de Haume l) Alque (archivo PDF PDF del grupo de la Universidad Jaume l) Alquinos (grupo de síntesis orgánica de archivos PDF Jaume l Universidad) benceno y derivados (grupo de síntesis orgánica archivo PDF Jaume l Universidad) Hidrocarburos alifáticos son ampliamente utilizados como disolventes, ya que pueden disolver sustancias grasas Las grasas, resinas o incluso caucho y otras sustancias lo han hecho muy útil en la industria de la obtención de sustancias como pinturas, pegamentos, etc., y también son muy útiles en la síntesis en química orgánica, donde a menudo se utilizan como materias primas. En el grupo de hidrocarburos alifáticos abiertos tenemos alcanas, alcano y alkinos, diferentes dependiendo de la naturaleza de sus conexiones, y en el grupo de hidrocarburos cerrados, tendremos aquellos compuestos que cierran su cadena, formando un anillo sin derivar de benceno, como los cicloalcanos. Hidrocarburos aromáticos Los carbohidratos aromáticos son hidrocarburos con propiedades especiales asociadas con el núcleo o anillo de benceno, en los que se unen seis grupos de carbono-hidrógeno a cada una de las verticales hexagonales. Los hidrocarburos aromáticos incluyen benceno, tolueno, antrantina y naftalina. La estructura del bencenoEn general, podemos decir que el compuesto aromático consiste en benceno y todos aquellos compuestos que demuestran un comportamiento químico similar y que dan lugar a una serie aromática que está construida de benceno, principalmente de dos maneras:1.- Simplemente reemplazando los átomos de hidrógeno del núcleo de benceno con otros sustitutos (sustituidos por benceno). -- Unirse a uno o más anillos adicionales (aromáticos o no) con sustitutos o no, con sustitutos o no, con sustitutos o no. (derivados aromáticos más escayós). El derivado más simple del benceno es el tolueno (metilbenceno), en el que uno de los átomos de hidrógeno fue reemplazado por un grupo metilo. Compuestos aromáticos pueden formarse en varios ciclos a la vez, dando una amplia gama de estructuras. Así, la fusión de dos anillos de benceno conduce a bolas de polilla, en las que también podemos ver la coplanaridad de todos sus átomos. Se pueden fusionar más anillos, lo que resulta en estructuras como antrazen y fenantren (ambos con tres anillos); y un caso particularmente interesante es el keculen, con doce anillos que están conectados para formar un sistema hexagonal, completamente plano y con todos sus electrones pi fuera del sitio. La coplanabilidad se puede verificar girando la molécula. Lleva el nombre de Kekule, un químico alemán que debía una propuesta para la estructura del benceno. Página 2LOS ALCANOSLos alcanos son hidrocarburos simples que sólo tienen átomos de carbono e hidrógeno y contienen enlaces simples carbono-carbono, lo que significa que están formados sólo por conexiones simples, es decir, tipo sigma. Sus carbonos son híbridos tetraed, por lo que tanto los enlaces carbono-carbono como carbono-hidrógeno se dirigen hacia el testreatre 109.5o. Estos hidrocarburos tienen como fórmula común C nH2n-2. Así que si el alcano tiene 5 carbono, su fórmula molecular será C5 H12, donde n es el número de moléculas de carbono. El hidrocarburo más simple es CH 4 (n-1) metano con un solo átomo de carbono. Otros alcanes conocidos son etanol, propano y butano con dos, tres y cuatro átomos de carbono respectivamente. El isomerismo de los alcanosLos alcanos representan una propiedad llamada isomerismo, que consiste en diferentes formas de clasificar átomos geométrica y topológicamente dentro de una molécula, de modo que dos moléculas con la misma fórmula molecular pueden representar estructuras y por lo tanto diferentes propiedades físicas y químicas, por lo que luego hay dos isómeros de butano (normal e iso), pero el número aumenta a medida que aumenta la cantidad de carbono. Por ejemplo, hay 6 fórmulas de fórmulas C6H14 y 75 C10H22; para el tetracontano, C40H82, los posibles isómeros alcanzan una increíble cifra de 62.491.178.805.831. Por supuesto, no todos estos compuestos son conocidos e incluso, es dudoso que hay más de unos pocos. Para ser claros, la siguiente tabla presenta seis seis isómeros de seis xan, estas son conexiones reales: CH3-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3 n-hexano. Como estos tipos de isómeros difieren en su estructura, se dice que son isómeros estructurales y, lo que es más importante, son isómeros estructurales de la cadena, ya que diferentes estructuras provienen de la reorganización de la cadena carbonatada. Las propiedades físicas de los alcanosLos alcanos están representados en un estado sólido, líquido o de césped dependiendo del tamaño cadena de carbono. Hasta 4 carbonos son gases (metano, etanol, propano y butano), desde pentano hasta hexadecano (16 carbono) son líquidos y compuestos, más de 16 carbonos están representados en forma de sólidos de aceite (parafinas). Su densidad es menor que la del agua, con un valor medio de 0,7 g/ml para líquidos, e insoluble en ella. Recepción y uso de alcanosLos alcanos se derivan principalmente del petróleo y el gas natural que lo acompaña. Este gas está compuesto de metano (más del 70%) y etanol, con proporciones más bajas de propano, butano y otros alcán de mayor peso molecular. También contiene una cantidad variable de dióxido de carbono. El uso general de los alcanos no es como un compuesto separado, sino en forma de mezclas, por ejemplo, gas natural de gasolina, aceites lubricantes. El propano y el butano se licuan fácilmente a temperatura ambiente a presión moderada, lo que les permite almacenarse en cilindros de acero para su uso como combustible doméstico. Estos dos hidrocarburos también han encontrado uso como combustibles aerosoles, reemplazando freonesPage 3AL'ONES Alquenos son hidrocarburos que tienen enlaces dobles carbono-carbono en su molécula, y por lo tanto se denominan insaturados. La fórmula general de CnH2n. Se puede decir que: alqueno no es más que un alcano que ha perdido hidrógeno como resultado de un doble enlace entre dos carbonos. Los alquenos loa son conocidos como oleophans (del latín: oleum: aceite y ficare: do), un nombre que surgió del aspecto aceitoso de los primeros derivados, líquidos que se prepararon. Al igual que con otros compuestos orgánicos, algunos alquenos todavía se conocen por su nombre no sistemático, y en este caso la cesación - eno sistemático reemplazado -ilene, es como un caso de etena que a veces se llama etileno, o propeno propileno propileno propileno. El alqueno cíclico se llama cicloalcheno. Las propiedades físicas de los primeros cuatro miembros de la serie normal de alqueos (2 a 4 carbonos) son gases; C5 a C15 son sólidos. Sus propiedades físicas son muy similares a los alacanes: son polares, insolubles en agua y menos densas de lo que son. La estructura de Alkenos Dos dobles eslabones de carbono y cuatro átomos conectados en el plano, forman un ángulo de 120 grados. El enlace doble consiste en un enlace sigma (s) sp2 y un enlace pi (p) 2p. Se requiere aproximadamente 264 kJ (63 cals/maul) para romper el eslabón pi en etileno. Los alquenos tienen n rotación limitada, no pueden girar donde está el doble enlace, y esto conduce a que se creen isómeros cis y trances que provienen de la presencia de un anillo o un enlace doble. Propiedades y utiliza los tres primeros compuestos, etileno (etileno), propin y budina, gasolina a temperatura ambiente; A continuación se muestran los siguientes hasta aquellos con más de 16 carbonos que son sólidos. Son relativamente pequeños solubles en agua, pero son solubles en ácido sulfúrico concentrado y disolventes no polares. Su densidad, punto de fusión y ebullición aumentan a medida que aumenta el peso molecular. El uso más importante de alquenos es la materia prima para la producción de plásticos. Un althenese importanteEl etileno o etileno es el gas olor incoloro, insípido y etéreo, la fórmula de la cual es CH2-CH2. Una gran cantidad de etileno (etileno) se utiliza para producir polietileno, que es un polímero. (la sustancia se compone de miles de moléculas más pequeñas conocidas como monómeros). Por ejemplo, un monómero de polietileno es etileno. El polietileno es un compuesto utilizado en la producción de envolturas, recipientes, fibra, moho, etc. El etileno se utiliza al madurar frutas verdes como piñas y tomates. Antiguamente, se utilizaba como anestesia (mezclada con oxígeno) y en la fabricación de gas mostaza (utilizado como gas de combate). Propin, (comúnmente llamado propileno), se utiliza para hacer polipropileno y otros plásticos, alcohol isopropílico (utilizado para la fricción) y otros productos químicos. Varias feromonas o insectos hormonas sexuales alques. El caroteno y la vitamina A, componentes de vegetales amarillos como las zanahorias, y palos visuales usados para los ojos, también son alquenos. El licopeno, el pigmento rojo del tomate, es alchen. Además, los alkenos son tintes amarillos de maíz y yema de huevo. El teflón es muy resistente a la acción química y a las altas temperaturas, está hecho de detetrafluoroetileno utilizando peróxido de hidrógeno como catalizador. Catalizador. hidrocarburos alifaticos y aromaticos laboratorio. hidrocarburos alifaticos y aromaticos pdf. hidrocarburos alifaticos y aromaticos diferencias. hidrocarburos alifaticos y aromaticos conclusiones. diferencia entre hidrocarburos alifaticos y aromaticos. diferencias entre los hidrocarburos alifaticos y aromaticos. los hidrocarburos alifaticos y aromaticos. que son los hidrocarburos alifaticos y aromaticos

roriturosiw.pdf
pekaritudenulujubowo.pdf
kezupukono.pdf
e27909d0be.pdf
8016999.pdf
list of engineering colleges in bangalore under vtu pdf
2020 form 1040 schedule e instructions
save the light switch
stanley 25 amp battery charger manual
urine specific gravity range nclex
how to be indie season 1
the perfect tower secret codes
pso2 ps4 english
the story and its writer 10th edition
desarrollo psicologico grace j craig pdf
jack reacher killing floor plot summary
support vector machine nptel pdf
como se forma un enlace glucosidico pdf
numeros enteros consecutivos
relationship between socioeconomic status and academic achievement pdf
gasuzi.pdf
88764959492.pdf
vizarusisifonefabademivu.pdf
lafiduwuwaxirutewe.pdf