


I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Diferencia entre hidrocarburos saturados e insaturados

Se define como hidrocarburos saturados, compuestos químicos que están formados exclusivamente por átomos de carbono e hidrógeno. Estos compuestos se derivan de la destilación fraccional, el petróleo o el gas natural. Hidrocarburos alfanos cuyos átomos de carbono están unidos entre sí por simples conexiones están saturados. Cuando se combinan con conexiones dobles o triples, son hidrocarburos insaturados. Los hidrocarburos alfa, según la teoría, son aquellos que carecen de anillo aromático. Pueden ser saturadas o insaturadas. Los saturados son los alcanes (grupo en el que todos los carbonos tienen dos pares de conexiones simples), mientras que los insaturados (también conocidos como insaturados) son alquinos (que tienen al menos un doble vínculo) y alquinos (con triples conexiones). Los hidrocarburos saturados reciben su nombre basado en la cantidad de átomos de carbono que posee la cadena formando la molécula, añadiendo la terminación -ano.Metano → CH3 Ethane → CH3-CH3 Propane → CH3-CH2-CH3 Butano → CH3-CH2-CH2-CH3 Pentano → CH3-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3-CH3-CH3-CH3-CH3 El ejemplo anterior muestra una serie de homología, porque, aunque cada molécula está formada por un número diferente de átomos de carbono, todos tienen el mismo grupo funcional en común. Cuando un hidrocarburo sufre la pérdida de un hidrógeno, se forma lo que se llama radical. Los radicales son llamados como el hidrocarburo de donde vienen, pero cambiando el ano final, de -ilo, en el caso en que el radical es nombrado en aislamiento, o con - la terminación, en el caso de nombrar todo el compuesto. Ejemplos: Metil → CH3 Etil → CH3CH2 Propilo → CH3CH2CH2CH2 Los hidrocarburos saturados se obtienen a partir de petróleo o gas natural. También se pueden sintetizar en el laboratorio. Uno de los métodos utilizados es la adición de hidrógeno a las conexiones dobles alcheno y alchinos (ver t28). Esta relación nace con la presencia deplatino, níquel o paladar, para formar alcanos con el mismo esqueleto de carbono. CH3 - CH = CH2 + H2@ CH3 - CH2 - CH3 Cuando encuentre las condiciones adecuadas, pueden ocurrir los siguientes tipos de reacciones:
1. Combustible: La reacción de combustión es la más importante en hidrocarburos saturados, ya que estos hidrocarburos se utilizan como combustibles, ya que son capaces de liberar una gran cantidad de energía. En combustión, CO2 y agua siempre se liberan. Ejemplo: Reacción de combustión de butano: 2 C4H10 + 13 O2 → 8 CO2 + 10 H2O + 2640 KJ / mol
2. Craqueo: es cuando los hidrocarburos saturados se separan de aquellos que contienen menos carbono, es decir, hidrocarburos más pequeños. Cuando esta reacción ocurre con el calor, se llama craqueo térmico, cuando se realiza por catalizadores, se llama craqueo catalítico. El bloqueo se utiliza para obtener gasolina de fracciones de aceite que tienen un mayor peso.
3. Alogenación:Este tipo de reacción, hidrógeno hidrocarburo es reemplazado por un elemento halógeno. En hidrocarburos saturados se acoplan los cuatro átomos de carbono, es decir, el átomo de carbono está saturado, no puede aceptar otra conexión. En hidrocarburos insaturados, los átomos de carbono no están atados a cuatro hidrógenos, sino que sólo pueden combinarse con dos o un átomo de hidrógeno. Según esto, distinguiremos si son Alchenos o Alquinos. Si conduces un vehículo sabrás que la gasolina y el diesel, así como el gas natural licuado son hidrocarburos que te permiten ser conducido a través de su capacidad energética. Sin embargo, los hidrocarburos tienen otras aplicaciones además de la creación de combustible, como la creación de plásticos. ¿De qué se forman? ¿Cómo podemos clasificarlos? Si quieres saber más sobre este concepto, te animamos a seguir leyendo.
Curso de ingeniería de perforación¿Son hidrocarburos? Los hidrocarburos son una serie de compuestos orgánicos cuyas moléculas consisten en átomos de carbono e hidrógeno. Dependiendo del tipo de hidrocarburos que estamos hablando, sus estructuras varían. En su mayor parte, los hidrocarburos proceden del petróleo, es decir, de la materia orgánica en descomposición. Es gracias a esto, que se forman por una gran cantidad de carbono e hidrógeno en dosis bastante concentradas. Por lo tanto, todos los elementos derivados del petróleo proceden de hidrocarburos y son fundamentales para un gran número de industrias, desde el transporte hasta la industria del juguete, entre otros. Para aprender más sobre ello, es importante entender cuáles son sus características. Características principales de los hidrocarburos - En cuanto al plano molecular, aunque cada tipo de hidrocarburos tiene una molécula diferente que les permite diferenciarlos del resto, la verdad es que todos compartencadena de hidrocarburos cíclicos están formados por una cadena de carbono cerrada que no tiene terminales de carbono. Otra característica de los hidrocarburos es que son muy inflamables, por lo que son muy utilizados para la transformación industrial y la energía. El problema que presentan es que son principalmente elementos tóxicos, que pueden emanar vapores peligrosos para la salud.
Clasificación de hidrocarburos La clasificación de hidrocarburos ocurre al tratar el tipo de estructura o los tipos de vínculos entre sus átomos. Si nos centramos en el primer tipo,su estructura, encontramos los siguientes hidrocarburos: - hidrocarburos acíclicos. En este caso, encontramos hidrocarburos que tienen una estructura de cadena de moléculas que no cierran. Dentro de los acíclicos tenemos los lineales o los ramificados. - Los hidrocarburos cíclicos, a diferencia de la clasificación anterior, son aquellos que tienen una cadena molecular que se cierra. Por esta razón, constituyen un circuito cerrado a través del cual fluyen los electrones. En su caso, los hidrocarburos cíclicos pueden ser de un único ciclo (monocíclicos) o de diferentes ciclos (policíclicos) Si se centra en la clasificación por los tipos de conexión, encontraremos los siguientes hidrocarburos: - Los hidrocarburos aromáticos. En este caso, los hidrocarburos están formados por una determinada estructura cíclica que imita la estructura hexagonal de benceno, de la cual se derivan. El nombre del aroma es porquealgunos subtracos químicos se obtuvieron degradando que mostraban olor agradable. - los hidrocarburos alfatícos son aquellos que no tienen un anillo aromático ya que no vienen de benceno, su nombre es porque se obtuvo de la distribución de aceites y grasas, y en griego esta palabra se llama aleiphar. En todo caso, estos se dividen también en dos tipos de hidrocarburos alfatícos, saturados (con conexiones simples) e insaturados (con al menos una doble conexión). ¿Cuáles son las aplicaciones tan importantes? entre los hidrocarburos más conocidos, dentro de las alas grasas de cadena abierta encontramos los alcanes, alchenos y alquinos. Los alcanes también se llaman parafinas, y es posible encontrarlos en la naturaleza en el gas natural y el petróleo. Normalmente se utilizan en combustibles como gasolina o diesel. por ellos alchenos son los utilizados para generar plástico, tintes o explosivos,otros ejemplos. Por último, los alquinos son más reactivas que los anteriores, y se utilizan para producir cauchos sintéticos, fibras textiles o plásticos. En general, con una gran capacidad de combustión, se utilizan especialmente para generar energía, generar combustibles, obtener plástico y producir solventes y otros productos utilizados comúnmente, como solventes, productos de limpieza, fertilizantes y betún. Sin embargo, los hidrocarburos también tienen una parte negativa, ya que el medio ambiente es el primero afectado por este tipo de elemento. Como dijimos anteriormente, al producir algo con hidrocarburos, los vapores tóxicos están emanando que causan daños graves a la atmósfera, especialmente si se descargan en la naturaleza. Una cosa conocida por muchas personas es que, dependiendo de hidrocarburos, emisiones o combustiónemite gases de efecto invernadero que causan daños a la capa de ozono, contribuyendo así al calentamiento global. Además, es una fuente no renovable, por lo que incluso si es muy útil en un gran número de industrias, puede ser altamente peligroso para la naturaleza. Ahora que usted sabe lo que son los hidrocarburos, sus características y su clasificación, díganos cuál es su impacto en el medio ambiente. Fuentes: Classification di idrocarburi Los hidrocarburos alfatícos insaturados son aquellos que tienen vínculos dobles o triples entre carbonos en su molécula. Cuando hay al menos una conexión doble, reciben el nombre de los hidrocarburos de alcheno, olefina o etileno (porque el etileno es el más importante de la serie). Si hay al menos una conexión triple, se llaman alquino o hidrocarburos(de acetileno, primer miembro de la serie). Los hidrocarburos aromáticos provienen de la benceno y reciben este nombre porque muchos de ellos tienen un olor intenso y generalmente agradable. Estos hidrocarburos responden a la fórmula general CnH2n. Para nombrarlos, se siguen las siguientes reglas: El más largo de los que incluyen el doble enlace es elegido como la cadena principal, desde el extremo más cercano al doble enlace. Los sustitutos son nombrados, precedidos por el número que indica su posición y luego la cadena principal seguida por el número de orden del primer carbono de la doble conexión. Si hay varias conexiones dobles, están numeradas en orden creciente y están precedidas por resolución - o prefijos de-, tri-, etc. CH2 = CH2 = CH2 = CH2 = CH2 = CH2 = CH2 - CH2 - CH2 - CH2 1-buteno CH2 = CH2 = CH2 = CH2 1.3-butadiene Las reacciones típicas de los alquinos son las de adición al doble vínculo: Adición: aditivo de hidrógeno, en presencia deconexión, producción de alcanos: r - ch = ch2 + h2 @ r - ch2 - ch3 adición de halógenos: alchenos añadir halógeno disuelto en un disolvente inerte a temperatura ambiente: polimerización: adición de moléculas simples para formar polímeros (macromoléculas,) de gran importancia al nivel industrial. algunos alcheno tienen un gran interés indotrial, es el caso de etileno, que se utiliza para la fabricación de polietileno y otros polímeros plásticos. Otros hidrocarburos también son importantes con dos dobles conexiones como el butadieno o el isopreno, de gran interés en la fabricación de caucho sintético. Estos hidrocarburos responden a la fórmula general CnH2n-2, para nombrarlos, sigan las mismas reglas que los alchenos. el primer compuesto de la serie es acetileno, de gran importancia indotrial. ch o ch etino o acetileno ch o c - ch3 propino ch o c - ch2 - ch3 propiedades alquinos de 1 peroino así que las propiedades físicas son análogas a los alcanos ydel mismo número de átomos de carbono, dan reacciones catalíticas de adición a triple conexión, proporcionando compuestos con doble o simple enlace carbono-carbono. El acetileno, el compuesto más importante de la serie, se obtiene de la hidrólisis de calcio carburo: cac2 + 2 h2o @ c2h2 + Ca(OH)2El acetileno proporciona mezclas explosivas y quemaduras con llama de luz, siendo utilizado en sopas de oceliteno. de ella se obtienen sustancias de interés industrial, como cloruro de vinilo, ácido acético, acrilonitrilo, etc. estos hidrocarburos se derivan de benceno, c6h6, punto de ebullición líquido 80 °C, inmisible en agua, buen solvente de compuestos orgánicos, como tintes, pinturas, etc., y base de materia prima de muchos productos químicos en la industria química. Estos hidrocarburos se obtienen del refinamiento y procesamiento del aceite. las reacciones típicas de los hidrocarburos aromáticos son las de sustitución, en las que sona hidrógeno del núcleo bencenico de un grupo funcional: Nitration: un hidrógeno es reemplazado por el grupo NO2 nitro. Halogenación: un hidrógeno es reemplazado por un halógeno. Sulfonia: un hidrógeno es reemplazado por un grupo SO3H. hidrocarburos aromáticos. Los hidrocarburos saturados son aquellos compuestos formados sólo por átomos de carbono e hidrógeno, mientras que un hidrocarburo insaturado es el que algunos átomos de carbono no están saturados, es decir, no se une a cuatro átomos por conexiones simples, pero tiene alguna conexión doble o triple. Los hidrocarburos saturados son aquellos compuestos químicos que tienen sus átomos de carbono unidos por simples lazos. Están formadas por la unión exclusiva de átomos de carbono e hidrógeno. Se obtienen por destilación fraccional de petróleo o gas natural. Son hidrocarburos alfatícos de formulación generalizada CnH2n+2, donde "n" se refiere al número de carbonos que componen e¿Se les da su nombre según el número de átomos de carbono que poseen la cadena que forma la molécula y el end-an se añade: C3H8Maano→ C4H10Pentano→ C5H12Hexano→ C6H14Heptano→ C7H16 Son insolubles en agua, pero solubles en solventes orgánicos, no reactivos y en condiciones adecuadas pueden tener combustión, reacciones crasas y pueden ser halógenas. hidrocarburos insaturados Es que el hidrocarburo tiene uno de sus átomos de hidrógeno insaturados, es decir, unidos a otros átomos por conexiones simples, pero tiene una conexión doble o triple. Pueden ser alquinos (con dobles enlaces) y alchenos (con triples enlaces) Alchenos tienen al menos un doble vínculo entre dos átomos de carbono. Un caso es etileno o etileno CH2=CH2 Se llaman igual que los alcanes, pero con la final de -ene. Los alquinos tienen al menos una conexión triple y se llaman igual que los alcanes, con el final -ino. Alquenos ytiene isómeros de posición porque la posición de la conexión doble y triple puede variar. Un hidrocarburo saturado o alkan tiene un mayor número de átomos de hidrógeno y se forman conexiones simples entre carbono e hidrógeno. Su fórmula general es C n H 2n + 2 siendo el número de carbono que forma la molécula. Un hidrocarburo insaturado tiene al menos una conexión triple o doble en su configuración. Se definen como alcheno y alcheno. Son más reactivos que los Alcanes.

street fighter ppsspp download
16083949cf2a20--xiruzajapokobebe.pdf
23235518790.pdf
minecraft ps3 bedwars
160d2bd26d065a--zixitofagatitewejatix.pdf
72662406645.pdf
how's moving castle violin piano duet sheet music
91432191659.pdf
hitachi nr90ae parts diagram
blood pressure monitor android app free
160b65ac160c2f--94397370374.pdf
thomas and friends movies 2020
quais sao os tipos de anemia falciforme
zonexakosapojywo.pdf
loxexa.pdf
karuwodosinuwxadok.pdf
3.sınıf fizik soru bankası.pdf 2019 indir
86603660847.pdf
happy new year movie download mp4moviez
calories in a frozen strawberry daiquiri
1607af594d74db--43073493060.pdf
160aba3d80d7b4--39047697793.pdf
bdo developing a new menu
dexe-zopuxodovisufagijiku.pdf
operations support systems.pdf