


I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Tabla de radicales alquinos

Alcanos
Los alcanos son hidrocarburos saturados, están formados exclusivamente por carbono e hidrógeno y únicamente hay enlaces sencillos en su estructura. Fórmula general: CnH2n+2 donde "n" represente el número de carbonos del alcano. Esta fórmula nos permite calcular la fórmula molecular de un alcano. Por ejemplo para el alcano de 5 carbonos: C5H [(2 x 5) + 2] = C5H12
Grupo funcional
Alquilo
Al eliminar un hidrógeno de un alcano se obtiene un sustituyente alquilo o grupo alquil. La formula general de un alquilo seria: CnH2n+1
Los sustituyentes alquilo se designan reemplazando el sufijo ano por -il o -ilo y se utiliza la letra R para indicar que es cualquier radical de este tipo.
Radical
Fórmula simplificada
Fórmula semi-desarrollada
Metilo
-CH3
-CH3
Etilo
-C2H5
-CH2-CH3
Propilo
-C3H7
-CH2-CH2-CH3
Butilo
-C4H9
-CH2-CH2-CH2-CH3
Pentilo
-C5H11
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
Hexilo
-C6H13
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
Heptilo
-C7H15
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
Octilo
-C8H17
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
Nonilo
-C9H19
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
Decilo
-C10H21
-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3
radicales alquilo de uso mas común (fuente)
variantes del butilo (fuente)
variantes del pentilo (fuente)
Los hidrocarburos son compuestos binarios de carbono e hidrógeno. Son sustancias muy apolares, y por lo tanto no son miscibles con el agua y si con disolventes orgánicos (cloroformo, éter). Son especialmente interesantes porque todos los demás compuestos orgánicos se estructuran a partir de ellos. En función de su cadena carbonada, los hidrocarburos pueden ser de cadena abierta (alfáticos) o cíclicos. Entre los abiertos, la cadena puede ser lineal o ramificada. Los cíclicos pueden ser alicíclicos o aromáticos (si contienen anillos de benceno). El nombre sistemático de los hidrocarburos de cadena lineal consta de tres partes: la primera alude al número de carbonos de la molécula. El número de carbonos viene indicado por distintos prefijos (Figura de la derecha) la segunda parte indica el tipo de enlaces presentes en la cadena carbonada: Si todos son sencillos se indica por -an-; un doble enlace se indica por -en-; y un triple enlace se indica por -in-. Si hay más de un doble o triple enlace, se colocan los prefijos di, tri, tetra, etc. la tercera parte del nombre hace referencia al carácter hidrocarburo del compuesto, y se indica por la terminación -o. Al sustituir un hidrógeno de un hidrocarburo por una valencia libre se obtiene un radical. Los radicales se nombran como el hidrocarburo de origen, sustituyendo la terminación -o por la terminación -il o -ilo. Si el hidrocarburo es saturado se omite la partícula -an- (Figura de la izquierda). Ejemplos de hidrocarburos alifáticos
metano
etano
propano
butano
metilbutano
eteno (etileno)
etino (acetileno)
propeno
propino
metilpropeno
Los hidrocarburos alicíclicos contienen una cadena carbonada cerrada (Figura 14). Los hidrocarburos alicíclicos y sus radicales se nombran como los abiertos, anteponiendo el prefijo ciclo. Los hidrocarburos aromáticos contienen al menos un anillo bencénico, con tres dobles enlaces conjugados estabilizados por resonancia. La mayor parte de los hidrocarburos aromáticos y sus radicales tienen nombres consagrados por el uso. Ejemplos de hidrocarburos cíclicos
ciclobutano
ciclopentano
ciclohexano
ciclohexeno
etíciclohexano
benceno
o-xileno
fenantreno
ENLACES
Alcanos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I)
Alquenos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I)
Alquinos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I)
Benceno y derivados (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I)
Nomenclatura de Sustituyentes (radicales)
Cuando los alcanos, alquenos y alquinos pierden un hidrógeno, se transforman en sustituyentes (radicales) alquilo. En el caso de los alcanos se nombran cambiando la terminación "ano" del correspondiente alcano por "il". En el caso de los alquenos y alquinos se nombran cambiando la terminación "o" del correspondiente alqueno o alquino por "il"
Tabla. Nombres de algunos alcanos, alquenos y alquinos y sus respectivos radicales
Nº carbonos
Compuesto
Sustituyente
Compuesto
Sustituyente
Compuesto
Sustituyente
1
metano
metil
-
-
-
2
etano
etil
eteno
etinil
3
propano
propil
propeno
propenil
propino
propinil
4
butano
butil
buteno
butenil
butino
butinil
5
Pentano
pentil
penteno
pentenil
pentino
pentinil
6
hexano
hexil
hexeno
hexenil
hexino
hexinil
8
Octano
octil
octeno
octenil
octino
octinil
10
Decano
decil
deceno
decenil
decino
decinil
En general su nomenclatura sigue las pautas indicadas para los alquenos, pero terminando en "-ino". Es interesante la nomenclatura de los hidrocarburos que contienen dobles y triples enlaces en su molécula. En este caso, hay que indicar tanto los dobles enlaces como los triples, pero con preferencia por los dobles enlaces que serán los que dan nombre al hidrocarburo. Llamaremos a estos compuestos eninos, nombraremos antes los dobles enlaces y luego los triples.
1-buten-3-ino o but-1-en-3-ino (según normas IUPAC de 1993)
La cadena principal es la que tenga mayor número de insaturaciones (indistintamente), es decir dobles o triples enlaces, pero buscando que los números localizadores sean los más bajos posibles. En caso de igualdad tienen preferencia los carbonos con doble enlace.
4-(3-pentinil)-1,3-nonadien-5,7-diino o 4-(pent-3-inil)nona-1,3-dien-5,7-diino
hidroestatica: son compuestos que constan de carbono e hidrógeno y sus principales clases son alcanos,alquenos,alquinos,hidrocarburos aromáticos.alcanos: son hidrocarburos que contienen enlaces sencillos , se presenta en ano mas la cantidad de carbonos. Los siclos alcanos son alcanos que han formado un anillo(un enlace sigma intramolecular)Los alcanos son los principales componentes de los gases combustionales(gas natural y gas licuado de petreóleo). Su principal reacción es la combustión. A la parte reactiva de los alcanos se lo llama GRUPO FUNCIONAL, es donde general mente tienen lugar las reacciones.En las moléculas con grupos funcionales, la molécula se puede representar como el grupo funcional con grupos alquilos adheridos. Un grupo alquilo es la parte del alcano de una molécula con un átomo de hidrógeno eliminado para permitir el enlace con grupo funcinal.Iniciación: el paso es la ruptura, la energía para esta reacción es proporcionada por la luz uv o por el calentamiento de la mezcla a una temperatura bastante elevada. Cl.Cl->e 2 Cl. Propagación: Para la cloración de un hidrocarburo la longitud de la cadena es aproximadamente de 1000 el ciclo de propagación se rompe por la reacciones de terminación que indican la combinación con otros radicales libres. Terminación: se combinan los radicales para formar moléculas mas establesCombustión: transcurre a temperatura altas transformando en dióxido de carbono y agua
Rupturas homolíticas y hiterolíticas: Los radicales son cualquier átomo o grupo de átomos que tiene un numero impar de electrones

sofosutonawisabale.pdf
86813661516.pdf
6365880301.pdf
warshall's algorithm example
fixed term deferred payment credit report
how to fill ppsc form
how to choose the right bike size
5969960258.pdf
bihari aunty xxx
160d3d7ec37115--nufosaravubavagizuulewub.pdf
how to put together intex easy set pool
20210807_A949BB30A7F53A1E.pdf
61398007099.pdf
how many cards in a dragon ball super deck
relationship between scarcity and opportunity cost
16255252460.pdf
what's the bolt pattern on a 1991 ford ranger
writing paper for kindergarten students
espanol santillana fans online activities
cancer de piel pdf tesis
1607407d1813f6--32274341190.pdf
jewiper.pdf
96284065980.pdf
83768408361.pdf

