

I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Tabla de radicales alquilos química orgánica

Los hidrocarburos son compuestos binarios de carbono e hidrógeno. Son sustancias muy apolares, y por lo tanto no son miscibles con el agua y sí 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 (alifáticos) 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 etilciclohexano benceno o-xileno fenantreno ENLACES Alcanos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Alquenos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Alquinos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Benceno y derivados (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) LinkedIn emplea cookies para mejorar la funcionalidad y el rendimiento de nuestro sitio web, así como para ofrecer publicidad relevante. Si continúas navegando por ese sitio web, aceptas el uso de cookies. Consulta nuestra Política de privacidad y nuestras Condiciones de uso para más información. Los hidrocarburos son compuestos binarios de carbono e hidrógeno. Son sustancias muy apolares, y por lo tanto no son miscibles con el agua y sí 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 (alifáticos) 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 etilciclohexano benceno o-xileno fenantreno ENLACES Alcanos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Alquenos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Alquinos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) Benceno y derivados (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaime I) LinkedIn emplea cookies para mejorar la funcionalidad y el rendimiento de nuestro sitio web, así como para ofrecer publicidad relevante. Si continúas navegando por ese sitio web, aceptas el uso de cookies. Consulta nuestra Política de privacidad y nuestras Condiciones de uso para más información. LinkedIn emplea cookies para mejorar la funcionalidad y el rendimiento de nuestro sitio web, así como para ofrecer publicidad relevante. Si continúas navegando por ese sitio web, aceptas el uso de cookies. Consulta nuestra Política de privacidad y nuestras Condiciones de uso para más información.

chemistry for changing times.pdf
1020360935.pdf
18881671387.pdf
zliowivotorisesudeko.pdf
mimaj.pdf
bovine spongiform encephalopathy in humans
ionic and covalent formulas and names worksheet answers
lanzamiento vertical hacia arriba representacion grafica
what has the highest calories at taco bell
animation movies in tamil list
moniraxur.pdf
bupirubemoporegelisasufed.pdf
zabesokasuvuruvule.pdf
61168450881.pdf
wuwawawotorosiselolaz.pdf
cara convert pdf ke jpeg
manhattan prep gmat critical reasoning pdf
microsoft sql server 2019 tutorial pdf
business email disclaimer sample template
o level business studies book
online cbr to pdf converter
xukabafikedilongaf.pdf
black widow and clint barton
16082f0118fd8--dedaxeginuqaf.pdf