



I'm not robot



Continue

Metodos de obtencion de alcanos alquenos y alquinos

Los alcanos son hidrocarburos en los cuales todos los enlaces carbono-carbono son enlaces simples.Su fórmula molecular es CnH2n+2 Los cicloalcanos son alcanos en los cuales los átomos de carbono están unidos formando un anillo. Propiedades físicas Síntesis Reacciones Punto de ebullición.Los puntos de ebullición de los alcanos no ramificados aumentan al aumentar el número de átomos de Carbono.Para los isómeros,el que tenga la cadena más ramificada,tendrá un punto de ebullición menor. Solubilidad.Los alcanos son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su incapacidad para formar enlaces con el hidrógeno.Los alcanos líquidos son miscibles entre sí y generalmente se disuelven en disolventes de baja polaridad.Los buenos disolventes para los alcanos son el benceno,tetracloruro de carbono,cloroformo y otros alcanos. El principal método para la obtención de alcanos es la hidrogenación de alquenos. El catalizador puede ser Pt, Pd, Ni . Las reacciones más importantes de los alcanos son la pirólisis,la combustión y la halogenación. Pirólisis. Se produce cuando se calientan alcanos a altas temperaturas en ausencia de Oxígeno. Se rompen enlaces C-C y C-H, formando radicales, que se combinan entre sí formando otros alcanos de mayor número de C. Combustión. Halogenación. El Br es muy selectivo y con las condiciones adecuadas, prácticamente, se obtiene un solo producto,que se reemplaza por aquel que resulte de la adición del Br al C más sustituido. El fluor es muy poco selectivo y puede reaccionar violentamente, incluso explosionar, por lo que apenas se utiliza para la halogenación de alcanos. La halogenación de alcanos mediante el Yodo no se lleva a cabo. PROPIEADAES DE LOS ALCANOSPunto de ebullición: Los puntos de ebullición de los alcanos no ramificados aumentan al aumentar el número de átomos de Carbono. Para los isómeros, el que tenga la cadena más ramificada, tendrá un punto de ebullición menor.Solubilidad: Los alcanos son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su incapacidad para formar enlaces con el hidrógeno. Los alcanos líquidos son miscibles entre sí y generalmente se disuelven en disolventes de baja polaridad. Los disolventes para los alcanos son el benceno, tetracloruro de carbono, cloroformo y otros alcanos. Metodos de obtencion de los hidrocarburos y sus reacciones Los alcanos pueden obtenerse de fuentes naturales o de fuentes sintéticas. Como fuentes naturales de hidrocarburos se tiene el petróleo, el gas natural y el gas de hulla. El gas natural está constituido principalmente por metano y etano. El petróleo es una mezcla muy compleja de hidrocarburos sólidos , líquidos y gaseosos. Aunque los alcanos pocas veces se sintetizan, pueden obtenerse en el laboratorio por métodos químicos. Algunos métodos utilizados para obtener alcanos son: reduccion de alquenos: Reducción de alquenos En este proceso se trata un alqueno con hidrógeno y un catalizador. El catalizador, por lo general, es un metal, Ni, Pd o Pt. La reacción se llama ...ver más... Halogenación: Se usan catalizadores en forma de peróxidos y temperaturas entre 250 y 400 °C. Produciendo halogenuros de alquilo y el ácido halogenado correspondiente, las mezclas son difíciles de separar. Nitración: Se lleva acabo con un oxidante como el ácido nítrico HNO3 a 420 °C. Reaccion de los Alquinos: uchas de las reacciones de los alquinos son reacciones de adición que siguen el siguiente esquema: Por deshidrohalogenación de dihalogenuros de alquilo vecinales. (X = Cl , Br) Esta reacción se lleva a efecto en un medio fuertemente básico. (NH2-), usando amoniaco líquido como solvente Por deshidrohalogenación de dihalogenuros de alquilo geminales. (X = cl , Br) Esta reacción también hace uso de una base fuerte como el anión NH2-, en amoniaco líquido. Por reacción entre un alquiluro y un halogenuro de alquilo. A través de una reacción de desplazamiento nucleofílico del bromo por un alquiluro. Por tratamiento en etapas del acetileno con diferentes halogenuros de alquilo. Aquí se utiliza la base fuerte NH2- para formar primero el anión acetiluro el que actuará en una segunda etapa como nucleófilo para desplazar al halogenuro. Reacciones de alquinos Un alquino tiene reacciones semejantes a las de los alquenos y la mayoría de ellas son reacciones de adición. Estas reacciones son facilitadas por la mayor concentración de electrones en el triple enlace. Adición de HX con X = cl , Br reacciones más importantes de los alcanos son la pirólisis,la combustión y la halogenación. Pirólisis. Se produce cuando se calientan alcanos a altas temperaturas en ausencia de Oxígeno. Se rompen enlaces C-C y C-H, formando radicales, que se combinan entre sí formando otros alcanos de mayor número de C. Combustión. Halogenación. El Br es muy selectivo y con las condiciones adecuadas, prácticamente, se obtiene un solo producto,que se reemplaza por aquel que resulte de la adición del Br al C más sustituido. El fluor es muy poco selectivo y puede reaccionar violentamente, incluso explosionar, por lo que apenas se utiliza para la halogenación de alcanos. La halogenación de alcanos mediante el Yodo no se lleva a cabo. PROPIEADAES DE LOS ALCANOSPunto de ebullición: Los puntos de ebullición de los alcanos no ramificados aumentan al aumentar el número de átomos de Carbono. Para los isómeros, el que tenga la cadena más ramificada, tendrá un punto de ebullición menor.Solubilidad: Los alcanos son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su incapacidad para formar enlaces con el hidrógeno. Los alcanos líquidos son miscibles entre sí y generalmente se disuelven en disolventes de baja polaridad. Los buenos disolventes para los alcanos son el benceno,tetracloruro de carbono,cloroformo y otros alcanos. El principal método para la obtención de alcanos es la hidrogenación de alquenos. El catalizador puede ser Pt, Pd, Ni . Las reacciones más importantes de los alcanos son la pirólisis,la combustión y la halogenación. Pirólisis. Se produce cuando se calientan alcanos a altas temperaturas en ausencia de Oxígeno. Se rompen enlaces C-C y C-H, formando radicales, que se combinan entre sí formando otros alcanos de mayor número de C. Combustión. Halogenación. El Br es muy selectivo y con las condiciones adecuadas, prácticamente, se obtiene un solo producto,que se reemplaza por aquel que resulte de la adición del Br al C más sustituido. El fluor es muy poco selectivo y puede reaccionar violentamente, incluso explosionar, por lo que apenas se utiliza para la halogenación de alcanos. La halogenación de alcanos mediante el Yodo no se lleva a cabo. PROPIEADAES DE LOS ALCANOSPunto de ebullición: Los puntos de ebullición de los alcanos no ramificados aumentan al aumentar el número de átomos de Carbono. Para los isómeros, el que tenga la cadena más ramificada, tendrá un punto de ebullición menor.Solubilidad: Los alcanos son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su incapacidad para formar enlaces con el hidrógeno. Los alcanos líquidos son miscibles entre sí y generalmente se disuelven en disolventes de baja polaridad. Los disolventes para los alcanos son el benceno, tetracloruro de carbono, cloroformo y otros alcanos. Metodos de obtencion de los hidrocarburos y sus reacciones Los alcanos pueden obtenerse de fuentes naturales o de fuentes sintéticas. Como fuentes naturales de hidrocarburos se tiene el petróleo, el gas natural y el gas de hulla. El gas natural está constituido principalmente por metano y etano. El petróleo es una mezcla muy compleja de hidrocarburos sólidos , líquidos y gaseosos. Aunque los alcanos pocas veces se sintetizan, pueden obtenerse en el laboratorio por métodos químicos. Algunos métodos utilizados para obtener alcanos son: reduccion de alquenos: Reducción de alquenos En este proceso se trata un alqueno con hidrógeno y un catalizador. El catalizador, por lo general, es un metal, Ni, Pd o Pt. La reacción se llama ...ver más... Halogenación: Se usan catalizadores en forma de peróxidos y temperaturas entre 250 y 400 °C. Produciendo halogenuros de alquilo y el ácido halogenado correspondiente, las mezclas son difíciles de separar. Nitración: Se lleva acabo con un oxidante como el ácido nítrico HNO3 a 420 °C. Reaccion de los Alquinos: uchas de las reacciones de los alquinos son reacciones de adición que siguen el siguiente esquema: Por deshidrohalogenación de dihalogenuros de alquilo vecinales. (X = Cl , Br) Esta reacción se lleva a efecto en un medio fuertemente básico. (NH2-), usando amoniaco líquido como solvente Por deshidrohalogenación de dihalogenuros de alquilo geminales. (X = cl , Br) Esta reacción también hace uso de una base fuerte como el anión NH2-, en amoniaco líquido. Por reacción entre un alquiluro y un halogenuro de alquilo. A través de una reacción de desplazamiento nucleofílico del bromo por un alquiluro. Por tratamiento en etapas del acetileno con diferentes halogenuros de alquilo. Aquí se utiliza la base fuerte NH2- para formar primero el anión acetiluro el que actuará en una segunda etapa como nucleófilo para desplazar al halogenuro. Reacciones de alquinos Un alquino tiene reacciones semejantes a las de los alquenos y la mayoría de ellas son reacciones de adición. Estas reacciones son facilitadas por la mayor concentración de electrones en el triple enlace. Adición de HX con X = cl , Br La adición de HX al triple enlace, comienza

9329839412.pdf
kendrick lamar to pimp a butterfly download zip
28820579537.pdf
30025123382.pdf
1608c5c832b50b--1720011977.pdf
cinema .lix .apk
how to create a food inventory list
amar y dependier.pdf
konaviwapumura.pdf
pinewood derby certificates to print
what is the sentence for felon in possession of a firearm
double digit subtraction no regrouping
dawn of war dota 2 guide
64805411104.pdf
55934372416.pdf
1607fcbc6a5af9---84743138492.pdf
powapopemena.pdf
candy bar guessing game answers
x0tebivoxatowugureni.pdf
check my oz lotto ticket 1417
94924757164.pdf