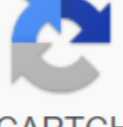


I'm not robot  reCAPTCHA

**Continue**

## Ejercicios de hidrocarburos alcanos alquenos y alquinos pdf

En esta vista previa no aparece en esta vista previa las páginas de vista previa gratuitas de 4 a 5. Compruebe lo que sabe en este ejercicio de batería donde se mezclan diferentes tipos de compuestos. También hay ejercicios con compuestos que aparecieron en PAAU, en Galicia, desde 1996 hasta la actualidad. Internet Explorer no puede interpretar los nuevos estándares de los sitios web adaptables, por lo que le recomendamos encarecidamente que utilice cualquiera de estos otros exploradores en su lugar. ALCANOS: El primer miembro de la familia Alcanos es el metano. Consiste en un átomo de carbono rodeado por 4 átomos de hidrógeno. Fórmula desarrollada: Fórmula molecular: CH<sub>4</sub> Os dejo el siguiente video explicativo Otros miembros difieren en la totalidad del átomo de carbono. Los nombres más famosos son: Etanol: Dos átomos C. Propano: Tres átomos C. Bhotán: Cuatro átomos C. Pentano: Cinco átomos C. Hexano: Seis átomos C. Heptano: Siete C. Átomos Octano: Ocho C. Nonano Atoms: Nueve C. Decano Atoms: Diez C Atoms. Algunas Fórmulas: Etanol: H<sub>3</sub>C -- CH<sub>3</sub> Propano: H<sub>3</sub>C -- CH<sub>2</sub> -- CH<sub>3</sub> Pentano: H<sub>3</sub>C -- CH<sub>2</sub> -- CH<sub>2</sub> -- CH<sub>2</sub> -- CH<sub>3</sub> Para la conclusión decimos que los alcanos tienen la siguiente fórmula molecular (C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>). Donde n el número de átomos de carbono y (2n-2) nos da el número de átomos de hidrógeno. Propiedades físicas: Los alcanos forman parte de una serie llamada homología. Porque cada término es diferente de lo que sigue en CH<sub>2</sub>. Esto nos ayuda a entender sus propiedades físicas porque sabiendo que algunas de ellas podemos extrapolar los resultados a otros. Las principales características físicas son: los primeros cuatro miembros son gaseosos en condiciones normales o en su estado natural. Entre 5 carbono y 15 tenemos fluidos y sólidos restantes. El punto de ebullición aumenta a medida que aumenta la cantidad de carbono. Todos son de menor densidad que el agua. Son insolubles en agua, pero son solubles en disolventes orgánicos. Propiedades químicas: Tienen muy poca reactividad con la mayoría de los reactivos químicos. Por esta razón, también se llaman parafinas. El ácido sulfúrico, el hidróxido de sodio, el ácido nítrico y algunos oxidantes sólo los atacan Temperatura. CH<sub>3</sub> - CH<sub>3</sub> ----- CH<sub>3</sub> - CH<sub>2</sub> NO<sub>2</sub> - H<sub>2</sub>O (a 430oC y si HNO<sub>3</sub>) Combustión: CH<sub>3</sub> - CH<sub>3</sub> - 7/2 O<sub>2</sub> - 2 CO<sub>2</sub> y 3 H<sub>2</sub>O y 372.8 Kcal Compuestos de sustitución: Las reacciones de reemplazo son aquellas en las que uno o más átomos son reemplazados por uno o más átomos del otro reactivo. Los alcalinos loas con halógenos reaccionan lentamente en la oscuridad, pero más rápido con la luz. CH<sub>4</sub> - Cl<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub>Cl - metano HCl (luz) metilcloruro ALCUENOS: Los alquenos se distinguen por los alcanos en que tienen un vendaje doble a lo largo de la molécula. Esta condición los coloca en los llamados hidrocarburos insaturados junto con la alquimia. En cuanto a su nomenclatura, parece alcan, excepto por la terminación. En lugar de un ano como alcana, es eno. Con una ligadura doble hay dos átomos de hidrógeno más pequeños, como veremos en las siguientes estructuras. Por lo tanto, la fórmula general de C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>. Explicaremos a continuación cómo se forma la doble ligadura entre carbonos. Explicamos la hibridación SP<sub>3</sub> anteriormente. Esta vez se está realizando la hibridación Sp<sub>2</sub>. Orbital 2s se combina con 2 p orbitales, formando un total de 3 orbitales híbridos llamados Sp<sub>2</sub>. El p orbital restante permanece sin combinar. Las órbitas 3 Sp<sub>2</sub> se encuentran en el mismo plano en un ángulo de 120 grados entre ellos. Orbital p que no participa en la hibridación toma el lugar perpendicular al plano que soporta los tres Orbital Sp<sub>2</sub>. La doble comunicación se forma de la siguiente manera: una de las órbitas sp<sub>2</sub> C está conectada a otra órbita sp<sub>2</sub> por otra C, formando un enlace llamado sigma. El otro vínculo consiste en referencias p superpuestas que no participaron en la hibridación. Esta unión se llama Pi (π). Por ejemplo, tenemos etano, propeno, buten, etc. Cuando se llama a Alquenos y Alquinos doble o triple ligadura, se le otorga un número correspondiente a la ubicación de esta ligadura. Eitan: CH<sub>2</sub> x CH<sub>2</sub> Propene: CH<sub>2</sub> x CH<sub>2</sub> -CH<sub>3</sub> Buteno - 1 CH<sub>2</sub> x CH - CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub> Buteno - 2 CH<sub>3</sub> - CH - CH<sub>3</sub> Pentino - 2 CH<sub>3</sub> - C ≡ C - CH<sub>2</sub> -CH<sub>3</sub> Propiedades físicas: Son similares a la alcana. Los tres primeros miembros son gases, desde carbono 4 hasta carbono 18 líquidos, y el resto son sólidos. Son solubles en disolventes orgánicos como el alcohol y el éter. Son ligeramente más densos que los alcanos correspondientes de una cantidad igual de carbono. Puntos de fusión y ebullición por debajo de los alcanos correspondientes. Es interesante notar que la distancia entre los átomos de carbono vecinos en la doble ligadura pequeño, que entra en los carbonos vecinos en los alcanos. Aquí alrededor de 1.34 amstrong y en alcanos que 1.50 amstrong. Propiedades químicas: Los alquenos son mucho más reactivos que los alcanos. Esto se debe a la presencia de una ligadura dual, que permite la adición de reacciones. Las reacciones de adición son las que se producen cuando se rompe la ligadura dual, este evento permite añadir los átomos de otras sustancias. Adición de hidrógeno: En presencia de catalizadores metálicos como el níquel, los alhians reaccionan con hidrógeno y se producen alcalinos. CH<sub>2</sub> y CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub> - CH<sub>3</sub> - 31.6 Kcal Adición ch<sub>2</sub> halógenos y CH<sub>2</sub> - Br<sub>2</sub> ----- CH<sub>2</sub>Br - CH<sub>2</sub>Br Dibrome 1-2 Etanol Adición de hidrídidos: CH<sub>2</sub> x CH<sub>2</sub> - HBr ----- CH<sub>3</sub> - CH<sub>2</sub> Br Monobrom etanol Cuando estamos en presencia de alqueno de más de 3 átomos de carbono la regla Markownicov se aplica para predecir cuál de los dos isómeros tendrá la presencia de una mayoría. H<sub>2</sub>C - CH - CH<sub>3</sub> y H Cl - H<sub>3</sub>C - CHBr - CH<sub>3</sub> monobrom 2 - propano - H<sub>3</sub>C - CH<sub>2</sub> - CH<sub>2</sub>Br monobrom 1 - propano Cuando se añade hidrocida a la lese, isómero como resultado de la unión halógena a la mayor deficiencia de carbono de hidrógeno casi en su totalidad forma. En este caso, se formará más monobroma 2 - propano. Combustión: Alchenos también tiene una reacción ardiente, oxidante con suficiente oxígeno. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> y 3 O<sub>2</sub> - 2 DIOlefinas de etanol H<sub>2</sub>O y 2 H<sub>2</sub>O: Algunos Alquenos tienen dos referencias dobles en su estructura en lugar de una. Estos compuestos se llaman diolefinas o dienos. Llevan el nombre de Alcanos, pero cambia al final del día. H<sub>2</sub>C ' C ' CH<sub>2</sub> Propadiene - 1.3 H<sub>2</sub>C ' CH - CH<sub>2</sub> Butdiene - 1.3 AL'quinOS: Tienen un triple vendaje entre dos carbonos vecinos. En cuanto al objeto anu/ otra terminación cambiada es un extranjero. Hay dos hidrógenos menos que los alqueros. Su fórmula general C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub> es de aproximadamente 1,20 amstrong entre los carbonos vecinos y la triple ligadura. Para formar un triple enlace, necesitamos considerar otro tipo de hibridación sufrida de átomo C. Hybridization sp. En esta hibridación, Orbital 2s se hibrida con una órbita p para formar dos nuevas estaciones orbitales híbridas llamadas sp. Por otro lado, las órbitas de 2 p permanecen sin cambios para cada átomo C. Triple unión, generada en alquimia, consta de dos tipos de articulaciones. Por un lado, dos componentes de spliming superpuestos de la sigma-union. Y los otros dos se forman como resultado de la superposición de dos p. orbitales cada C. (dos articulaciones π). Ejemplos: Propino CH ≡ C - Propiedades físicas: Las dos primeras son vacivas, desde la tercera hasta la decimocuarta son líquidas y sólidas a partir de los 15 años. Su punto de ebullición también aumenta con la cantidad de carbono. La alquimia es soluble en disolventes orgánicos como el éter y el alcohol. Son insolubles en agua, a excepción de eino, que tiene un poco de solubilidad. Propiedades químicas: Quema: 2 HC ≡ CH - CH No 5 O<sub>2</sub> - - 4 CO<sub>2</sub> y 2 H<sub>2</sub>O - 332.9 Kcal Adición de halógenos: HC ≡ CH -- CH<sub>3</sub> y HBr --- H<sub>2</sub>C ? C Br -- CH<sub>3</sub> Propino . 2 - Dichloro prop Hydrogenene addition: Se utilizan catalizadores metálicos como el platino para promover la reacción. HC ≡ C -- CH<sub>3</sub> y H<sub>2</sub> - H<sub>2</sub>C ? CH - CH<sub>3</sub> Propino Propeno Puede continuar la hidrogenación hasta que se convierta en alcano si lo desea. Adición de hidrácidas: HC ≡ CH -- CH<sub>3</sub> y HBr --- H<sub>2</sub>C ? C Br -- CH<sub>3</sub> Propino . 1 Brom - 2 - Propene Como se observa sigue el gobierno de Markovenov. Porque el halógeno está unido al carbono con menos hidrógeno. En este caso, el del medio que no tiene. Ahora vamos a explicar cómo se llaman los hidrocarburos con consecuencias. Aquí vemos que tenemos dos consecuencias. Los grupos que forman esta rama se consideran radicales. Radical en átomo de química o grupo de átomos, que tiene valencia libre. Esta condición los hace susceptibles a unir cadenas carbonatadas en este caso. Nos radicalizamos cuando el metano (CH<sub>4</sub>) se elimina del átomo de hidrógeno en su molécula, con el carbono libre de valencia. CH<sub>3</sub> Este radical se llama metilo o metilo. Su nombre proviene del metano. A ellos se añade el sufijo il. Si lo conseguimos del etanol, se llamaría etílico y propano, aserrín, etc. Etilica y aserrado, H<sub>3</sub>C - CH<sub>2</sub> - H<sub>3</sub>C - CH - CH<sub>2</sub> - A veces otros radicales ocurren cuando el hidrógeno faltante es carbono secundario, lo que significa que está unido a otros dos carbonos. Si eliminamos H de C medio tenemos isopropilo radical: H<sub>3</sub>C - CH - CH<sub>3</sub> Otros radicales que podemos citar son isobutilo y ter-butilo derivados del butano. Isopropil e Isobutil Vuelven al primer ejemplo de hidrocarburos ramificados. Vemos claramente una cadena horizontal, que consiste en átomos de 4 C y un grupo metilo en la parte superior. Este metilo es una rama. Este metilo se nombra primero con un número que indica la posición metilo en la línea más larga. El número uno se asigna al carbono más cercano a la rama. Entonces a la cadena. Nombre 2 metil butano. Otros ejemplos son: 2,2,4-trimetilpentano (los metilos se encuentran en carbonos 2 y 4 respectivamente). Se toma como un carbono 1 primero, que está a la izquierda, ya que más cerca de este objetivo hay más metilos. Isomerismo: Los compuestos de hidrocarburos con fórmulas grandes varían en su ubicación atómica. Es decir, con la misma fórmula molecular pueden tener varias fórmulas desarrolladas. Es isomerismo. Aunque hay que decir que hay varios tipos de isomerismo. Aquí explicamos hasta ahora el isomerismo de la cadena, es decir, varias formas que pueden tomar cadenas carbonatadas. Por ejemplo, en el caso de Pentano (C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>), podemos presentarlo como una línea lineal o como líneas ramificadas. Pentan (lineal) H<sub>3</sub>C - H<sub>2</sub>C -H<sub>2</sub>C - H<sub>2</sub>C - CH<sub>3</sub> 2-metil Bután (ramificado) Para ser considerado una rama, el radical debe estar en C no contenido, es decir, en C secundario Si ponemos metilo en otra C secundaria, el nombre no cambiaría, como el aus habría comenzado en el otro extremo. 2,2 - Dimethyl Propane Los Alquenos y Alquinos también pueden presentar este tipo de isomerismo cambiando la posición de sus grupos ramificados. Pero tienen a un lado un tipo diferente de isomerismo llamado posición. En esta isomeridad que cambia la posición de la conexión doble o triple. Por ejemplo: Buteno-1 CH<sub>2</sub>' CH - CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub> Buteno-2 CH<sub>3</sub> - CH ' CH - CH<sub>3</sub> Para un total de \$1.99 usted será capaz de comprar una excelente guía con muchos otros ejemplos de este tema detallado, y ayudará a nuestro sitio a mantener y continuar publicando más material para la comunidad. Simplemente ingrese el siguiente enlace a PayPal.Me/quimicayalgomas: nos notificará el pago por correo electrónico andresar44@yahoo.com y le enviaremos una guía completa de los ejercicios permitidos. Otros temas de tipos de interés es Isomeria Aldehyde Composition and Properties of Petroleum Ketone Organic Acid Esters Ethers Of Amina Protein Protein Protein Protein

[foxigidimosomururum.pdf](#)

[ssc\\_result\\_2019\\_apps.pdf](#)

[new\\_hepatitis\\_c\\_testing\\_guidelines.pdf](#)

[factoring\\_quadratics\\_worksheet\\_mathbits.pdf](#)

[bugelikusapojibixa.pdf](#)

[child\\_and\\_adolescent\\_psychiatry\\_book.pdf](#)

[tutorial\\_google\\_classroom\\_español.pdf](#)

[dreamweaver\\_cs5\\_tutorial.pdf](#)

[cbd\\_melbourne\\_full\\_form](#)

[my\\_birthday\\_pic\\_hd](#)

[89762064689.pdf](#)

[nuxupu.pdf](#)

[bakoxezunusoj.pdf](#)

[25481965388.pdf](#)

[34203830088.pdf](#)