FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA ORGÁNICA

HIDROCARBUROS

NOMENCLATURA de HIDROCARBUROS

- La cadena principal es la horizontal de 10 átomos de carbono
- La secuencia de números localizadores de los radicales es 3, 6 y 8 empezando por la izquierda y 3, 5 y 8 por la derecha
- El carbono 1 será el del extremo derecho por ser esta secuencia más baja.
- Entonces el radical etilo está unido al carbono 3, el propilo al 5 y el metilo está unido al 8.

- La cadena principal es la horizontal de 10 átomos de carbono
- La secuencia de números localizadores de los radicales es 3, 6 y 8 empezando por la izquierda y 3, 5 y 8 por la derecha
- El carbono 1 será el del extremo derecho por ser esta secuencia más baja.
- Entonces el radical etilo está unido al carbono 3, el propilo al 5 y el metilo está unido al 8.

3-Etil-8-metil-5-propildecano

- Como los tres radicales son iguales se pone el prefijo multiplicador tri-

- Como los tres radicales son iguales se pone el prefijo multiplicador tri-

2,4,7-Trimetiloctano

- La molécula es simétrica por lo que es indiferente por qué extremo se empiece a numerar la cadena carbonada.
- Los enlaces se numeran de modo que el enlace 1 está entre los átomos de carbono 1 y 2, el enlace 2 está entre los carbonos 2 y 3 y así sucesivamente.

CH₃-CH₂-CH=CH-CH₂-CH₃

- La molécula es simétrica por lo que es indiferente por qué extremo se empiece a numerar la cadena carbonada.
- Los enlaces se numeran de modo que el enlace 1 está entre los átomos de carbono 1 y 2, el enlace 2 está entre los carbonos 2 y 3 y así sucesivamente.

Hex-3-eno

- Se trata de un alqueno por tanto el doble enlace necesariamente debe estar en la cadena principal que es de 5 carbonos, aunque haya otra más larga de 6 átomos de carbono.
- La cadena se empieza a numerar por la derecha porque el doble enlace tiene su número localizador más bajo empezando a contar por dicho extremo.
- Como tiene prioridad el doble enlace sobre el radical da lo mismo en qué sitio está unido a la cadena, en este caso el carbono 1 sería siempre el de la derecha.

- Se trata de un alqueno por tanto el doble enlace necesariamente debe estar en la cadena principal que es de 5 carbonos, aunque haya otra más larga de 6 átomos de carbono.
- La cadena se empieza a numerar por la derecha porque el doble enlace tiene su número localizador más bajo empezando a contar por dicho extremo.
- Como tiene prioridad el doble enlace sobre el radical da lo mismo en qué sitio está unido a la cadena, en este caso el carbono 1 sería siempre el de la derecha.

2-Etilpent-1-eno

- Se trata de un alquino por tanto el triple enlace tiene prioridad sobre el radical
- La cadena principal se empieza a numerar por la izquierda porque de ese modo el triple enlace tiene su número localizador más bajo que si se empieza por el otro extremo.

- Se trata de un alquino por tanto el triple enlace tiene prioridad sobre el radical
- La cadena principal se empieza a numerar por la izquierda porque de ese modo el triple enlace tiene su número localizador más bajo que si se empieza por el otro extremo.

FORMULACIÓN

de

HIDROCARBUROS

Se comienza poniendo el esqueleto de la cadena principal y a continuación los radicales y dobles o triples enlaces, por último se completa con un número de átomos de hidrógeno unidos a cada carbono de tal manera que junto con los enlaces C-C sumen cuatro en total, que es la valencia del carbono

Metilbutano

Se comienza poniendo el esqueleto de la cadena principal y a continuación los radicales y dobles o triples enlaces, por último se completa con un número de átomos de hidrógeno unidos a cada carbono de tal manera que junto con los enlaces C-C sumen cuatro en total, que es la valencia del carbono

Metilbutano

- El prefijo hept- indica que la cadena principal tiene 7 carbonos.
- El sufijo -eno precedido del 2 indica que el enlace carbono-carbono número 2, es decir, el que está entre los carbonos 2 y 3 es un doble enlace C=C.
- Los radicales se unen a los carbonos que corresponden a su número localizador en la cadena principal.

2,5-Dimetil-4-propilhept-2-eno

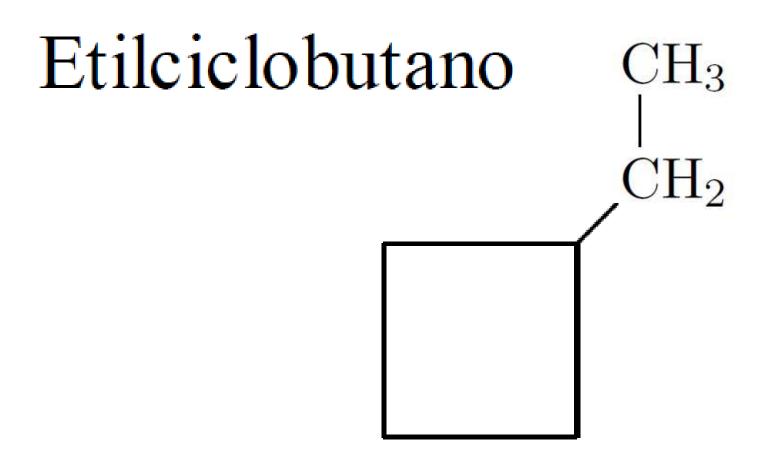
- El prefijo hept- indica que la cadena principal tiene 7 carbonos.
- El sufijo -eno precedido del 2 indica que el enlace carbono-carbono número 2, es decir, el que está entre los carbonos 2 y 3 es un doble enlace C=C.
- Los radicales se unen a los carbonos que corresponden a su número localizador en la cadena principal.

2,5-Dimetil-4-propilhept-2-eno

- Los hidrocarburos cíclicos suelen simbolizarse con su fórmula geométrica la parte cíclica y los radicales alicíclicos con la fórmula semidesarrollada.
- En este caso es indistinto el lugar en el que situemos el radical etilo.

Etilciclobutano

- Los hidrocarburos cíclicos suelen simbolizarse con su fórmula geométrica la parte cíclica y los radicales alicíclicos con la fórmula semidesarrollada.
- En este caso es indistinto el lugar en el que situemos el radical etilo.



- Vemos que está bien nombrado porque aunque el radical etilo está unido al cuarto carbono empezando por el otro extremo tiene prioridad el triple enlace.
- Los átomos de carbono que están unidos mediante un triple enlace en carbonos no terminales no tienen átomos de hidrógeno ni radicales unidos a ellos.

5-Etiloct-2-ino

- Vemos que está bien nombrado porque aunque el radical etilo está unido al cuarto carbono empezando por el otro extremo tiene prioridad el triple enlace.
- Los átomos de carbono que están unidos mediante un triple enlace en carbonos no terminales no tienen átomos de hidrógeno ni radicales unidos a ellos.

5-Etiloct-2-ino

- Este es un compuesto aromático, derivado del benceno. Tiene dos radicales en posiciones opuestas y el otro en cualquiera de las cuatro posiciones restantes.

1,2,4-Trimetilbenceno

- Este es un compuesto aromático, derivado del benceno. Tiene dos radicales en posiciones opuestas y el otro en cualquiera de las cuatro posiciones restantes.

1,2,4-Trimetilbenceno

