


I'm not robot  reCAPTCHA

[Continue](#)

17261023994 24139848.266667 100018703256 77858921595 14134593506 81087690600 77037802.222222 18080817.304878 63030849.931034 65981828.142857 17963532.1 21795934.909091 12372189.472973 6906495.5384615 3707958574

El gran número de compuestos orgánicos y la complejidad de los mismos, hace imposible que cada uno de ellos tenga un nombre específico, por ello fue necesario sistematizar su nomenclatura y formulación. Para evitar confusiones, la nomenclatura de los compuestos orgánicos se basa en las recomendaciones de la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC). Se darán unas normas generales de nomenclatura para todos los compuestos orgánicos, así como unas reglas más específicas de nomenclatura de los hidrocarburos, por ser los compuestos del carbono más básicos.

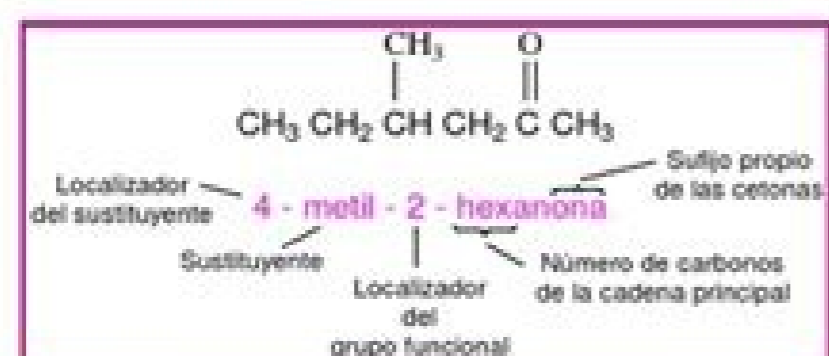
Formulación y Nomenclatura Orgánica: Principales normas generales de la IUPAC para la Nomenclatura de los Compuestos Orgánicos. Principales reglas específicas para la Nomenclatura de los Hidrocarburos.

Para nombrar sin ambigüedad los compuestos orgánicos se ha desarrollado una nomenclatura sistemática. Las normas de esta Nomenclatura Orgánica han sido elaboradas por la Comisión de Nomenclatura de la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada, conocido como **Sistema IUPAC** que se basa en una serie de reglas muy sencillas que permiten nombrar cualquier compuesto orgánico a partir de su fórmula desarrollada, o viceversa. Esta es la **"Nomenclatura sistemática"**. Además existe la **"Nomenclatura vulgar"**, que era el nombre por el que se conocían inicialmente muchas moléculas orgánicas, y que hoy día está aceptada.

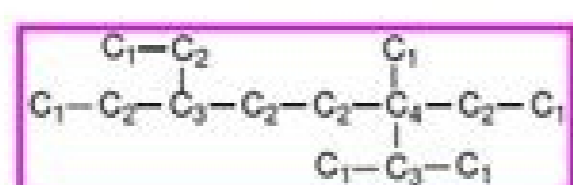
Nomenclatura Orgánica:
Reglas generales para la denominación sistemática de un compuesto orgánico.

Sistema IUPAC:
Recomendaciones de la Comisión de Nomenclatura de la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada, para la nomenclatura de los compuestos orgánicos.

De acuerdo con estas normas, se considera una raíz, generalmente de origen griego, y unos sufijos que se corresponden, en general, con los grupos funcionales respectivos. En líneas generales, la **Nomenclatura de un Compuesto Orgánico**, como se indica en el ejemplo, consta de las siguientes partes: i) **el nombre de la cadena carbonada principal**, indicando el número de átomos de carbono mediante el prefijo correspondiente; ii) **el grupo funcional propio del compuesto**, expresado mediante un sufijo característico. Cuando es necesario, se antepone un número localizador que indique la posición en la molécula; iii) **los sustituyentes** o ramificaciones de la cadena principal y su número localizador.



Los átomos de carbono existentes en las cadenas carbonadas se clasifican en: primarios, C₁, secundarios, C₂, terciarios, C₃ y cuaternarios, C₄, según estén unidos, respectivamente, a uno, dos, tres o cuatro átomos de carbono.



DIFERENCIAS ENTRE COMPUESTOS ORGÁNICOS E INORGÁNICOS



3. Enjuague los tubos de ensayo del paso anterior y coloque nuevamente las mismas cantidades, pero en lugar de hexano adicioneles 1 ml de benceno a cada tubo de ensayo.
4. En una capsula de porcelana coloque 0,5 g de almidón someta al calor.

1. Coloque 0,5 g de parafina en una capsula de porcelana y en la otra 0,5 g de cloruro de sodio.
2. Coloque las 2 capsulas en el reverbero y caliéntelas.

5. Enjuague los tubos y coloque nuevamente en el primer tubo 0,25 g de cloruro de sodio, en el segundo 0,25 g de vaselina, en el tercero 0,25 g de bicarbonato de sodio, en el cuarto tubo 0,25 g de ácido benzoico y en el quinto tubo añada 0,5 ml de etanol, agregue a cada tubo 2,5 ml de hexano.

6. Lave las capsulas repita el proceso con vaselina en una capsula y en la otra bicarbonato de sodio, tome nota de lo observado.
7. Tome 5 tubos de ensayo, numérelos y coloque en el primer tubo 0,5 gr de cloruro de sodio, en el segundo 0,5 g de vaselina, en el tercero 0,5 g de bicarbonato de sodio, en el cuarto tubo 0,5 g de ácido benzoico y en quinto tubo añada 0,5 ml de etanol, después a cada tubo adicionele 5 ml de agua

