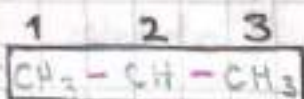


Ejercicio alcanos



propano

 $\begin{array}{c} | \\ \boxed{\text{CH}_3} \text{ metil} \end{array}$

2-metilpropano

No de átomos de carbono	Prefijo
1	met
2	et
3	prop
4	but
5	pent
6	hex
7	hept
8	oct
9	nonil
10	dec

Alcanos lineales (Sufijo ano)

- 1 Metano
- 2 Etano
- 3 Propano
- 4 Butano
- 5 Pentano
- 6 Hexano
- 7 Heptano
- 8 Octano
- 9 Nonano
- 10 Decano

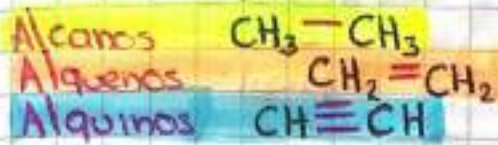
Grupos funcionales:

Alcano = -

Alqueno = =

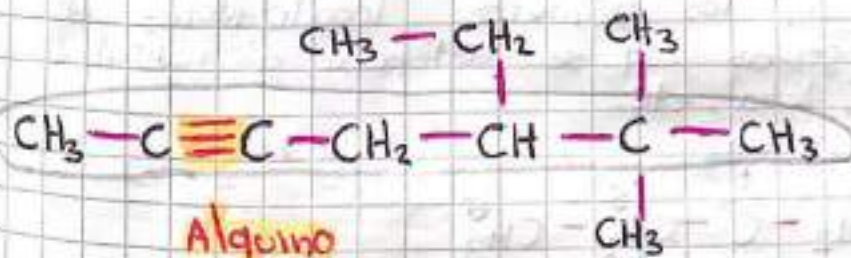
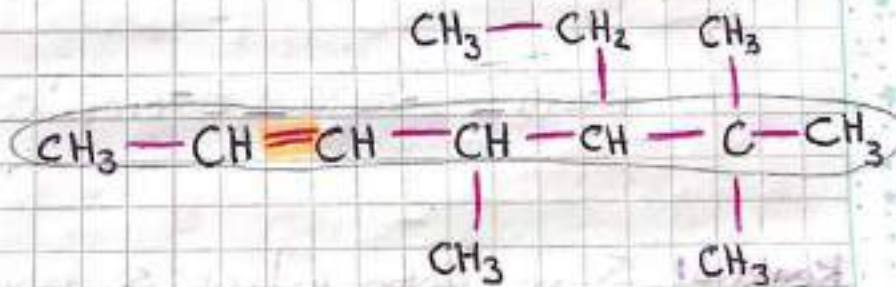
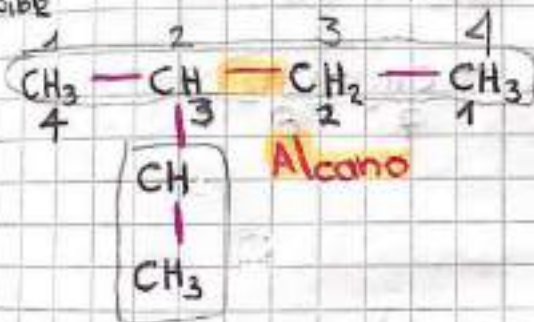
Alquino = ≡

Regla 1 Determinar el hidrocarburo
 Los hidrocarburos alifáticos son compuestos orgánicos constituidos por carbono e hidrógeno cuyo carácter no es aromático.



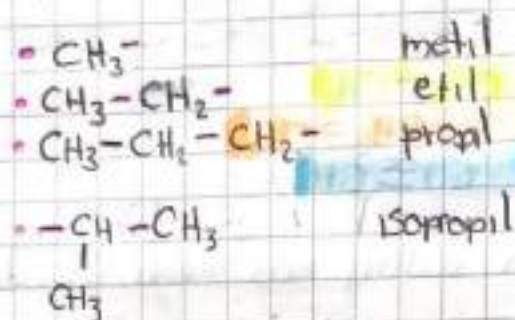
Regla 2 Determinar la cadena mas larga, llamada cadena principal.

Regla 3 Se numeran los átomos de carbono de la cadena principal comenzando por el extremo que tenga más cerca alguna ramificación, buscando que la posible serie de números "localizadores" sea siempre la menor posible

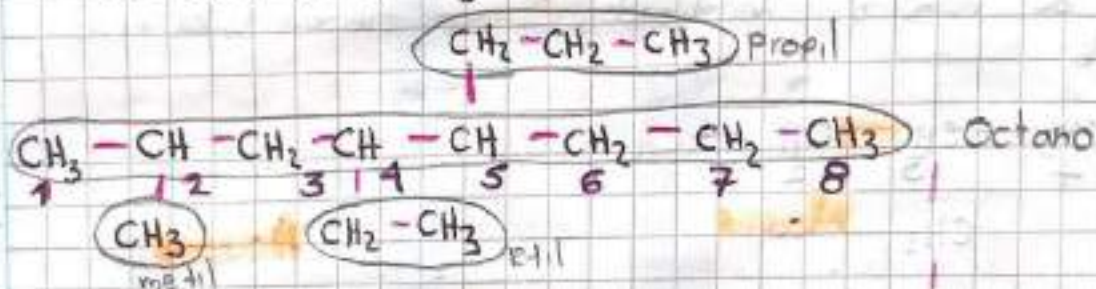


Terminación = il = Sustituyente

Regla 4 Los sustituyentes se nombran cambiando la terminación **-ano** del alcano del cual derivan por **-il**

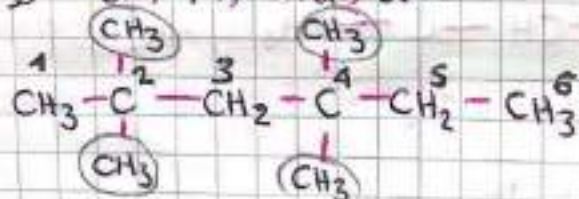


Regla 5 Si un mismo átomo de carbono tiene dos radicales se pone el número localizador delante de cada radical y se ordenan por orden alfabético



4-etil-2-metil-5-propil octano

Regla 6 Si un mismo radical se repite en varios carbonos, se separan los números localizadores de cada radical por comas y se antepone al radical el prefijo "di", "tri", "tetra", etc.

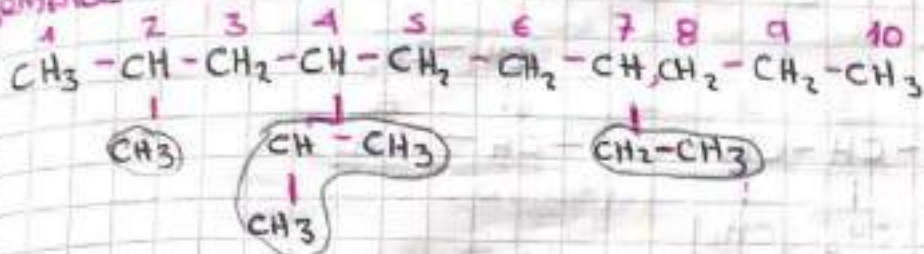


2,2,4,4-tetrametilhexano

se cambia el nombre cuando está en el mismo nivel ONLY

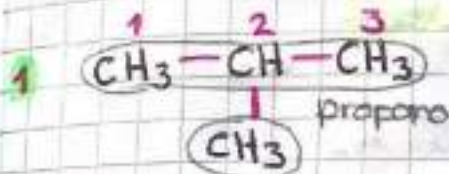
Scribe

Ejemplos:

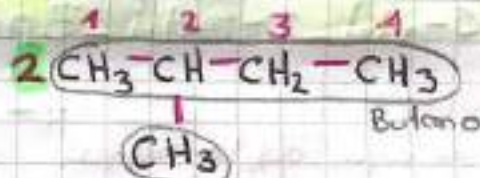


2-etil-4-isopropil-2-metildecano

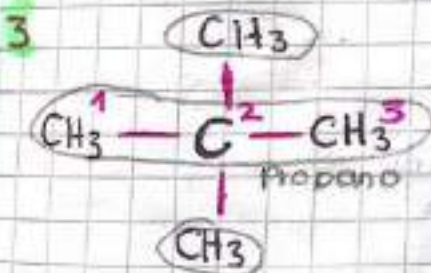
Ejercicios de Alcanos



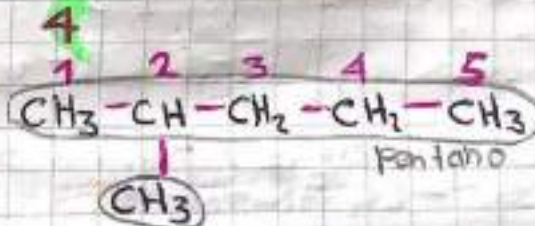
2-metilpropano



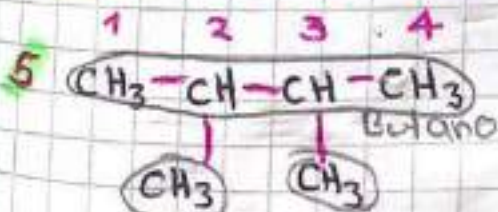
2-metilbutano



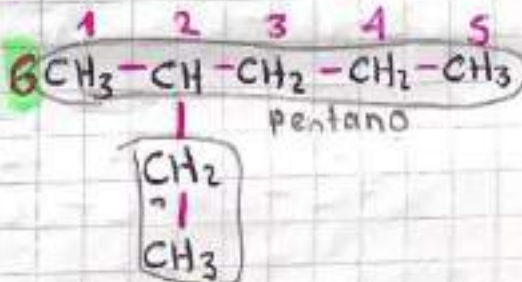
2,2-dimetilpropano



2-metilpentano

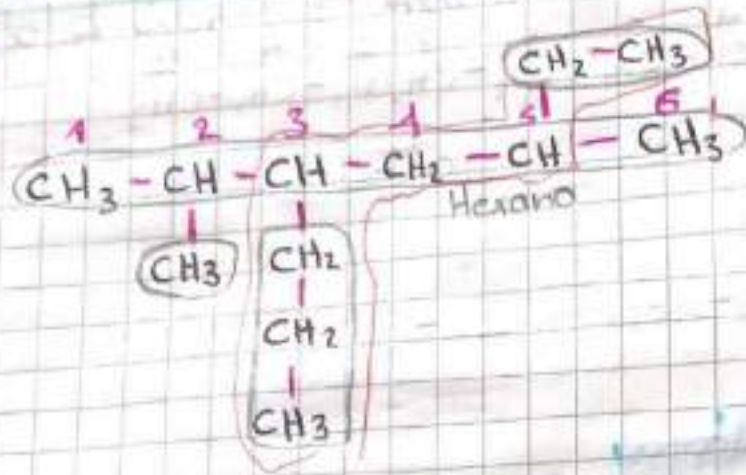


2,3-dimetilbutano



2-etilpentano

7



5-ethyl-2-metil-3propilhexano

Alqueno

Tiene que tener doble enlace
Que el enlace quede cerca del extremo se empieza ahí.

Se nombra desde = mas cerca
Primero se ubican los sustituyentes y luego los enlace y ano eno ino
Se empieza por el que es mas cerca a los extremos

Butadieno hexatrieno heptadieno depende si hay
enlaces di tri

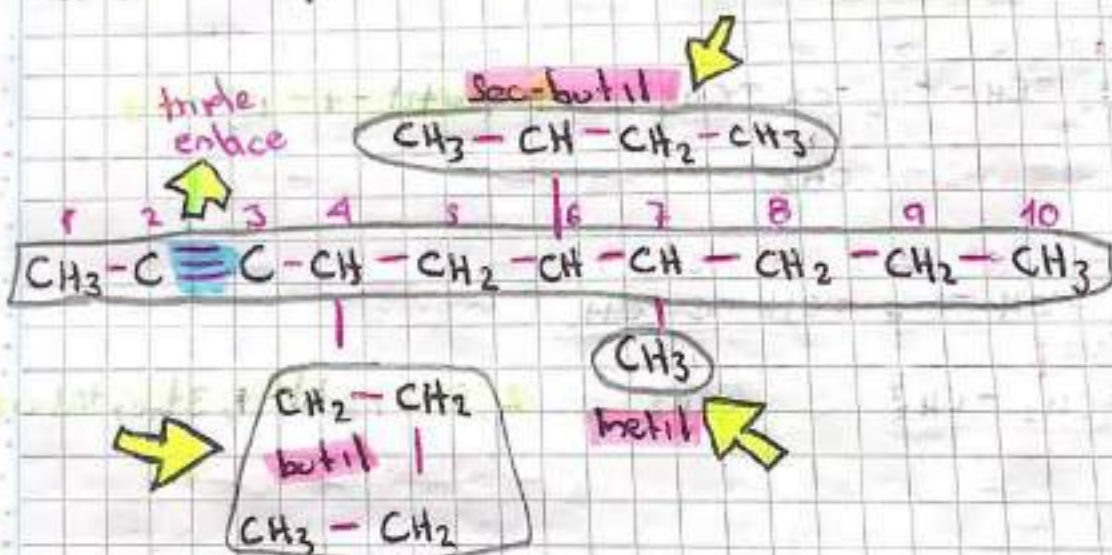
Alquinos

• Se caracterizan por contener un enlace triple
 $-C \equiv C-$

• El nombre fundamental de un alquino se forma con un prefijo numérico al que se le añade la terminación o sufijo **-ino**

Nomenclatura

La nomenclatura de IUPAC, así como los alcanos, sigue una serie de pasos para nombrar a un alquino.



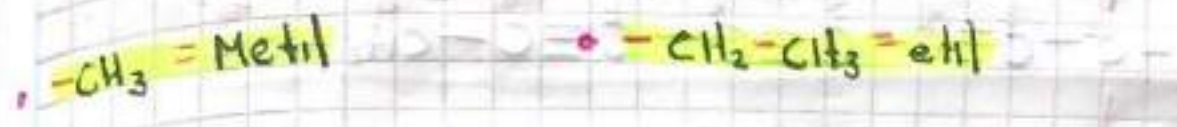
Paso 1: Seleccionar la cadena continua más larga de carbonos que contenga todos o la mayoría de triples enlaces. (puede haber más de 1)

Paso 2: Numerar la cadena empieza por el extremo más cercano al doble

1 2 3 ...

3 Paso: Identificar la posición y el nombre de los radicales alquilo.

Radicales o sustit



Paso 1: Nombrar los radicales en orden alfabético, indicando su posición en la cadena, separado con un guion. Finalizar el nombre con la extensión de la cadena indicando la posición del triple enlace, el prefijo del número de carbonos y terminación -ino

