

Algunos

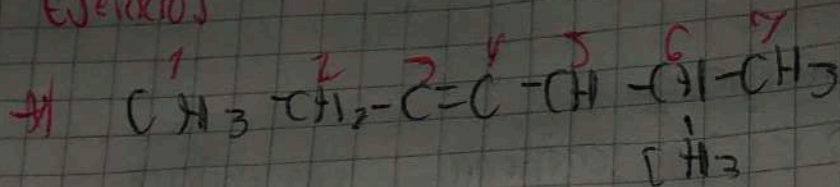
* Hidrocarburos insaturados

→ Se caracterizan por contener un enlace triple

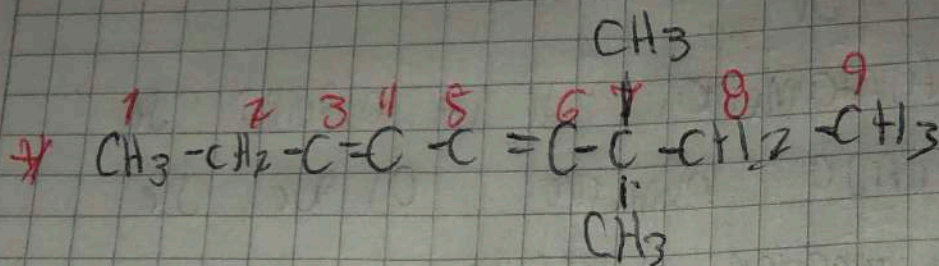
* Los carbonos involucrados en el enlace triple tienen hibridación de

* El nombre fundamental de un alquino se forma con un prefijo numérico al que se le añade la terminación **oalquino**

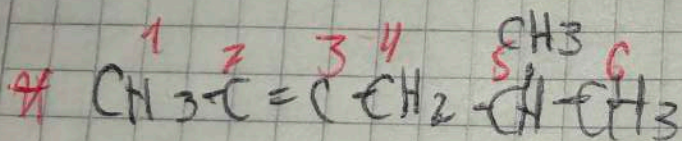
EJERCICIOS



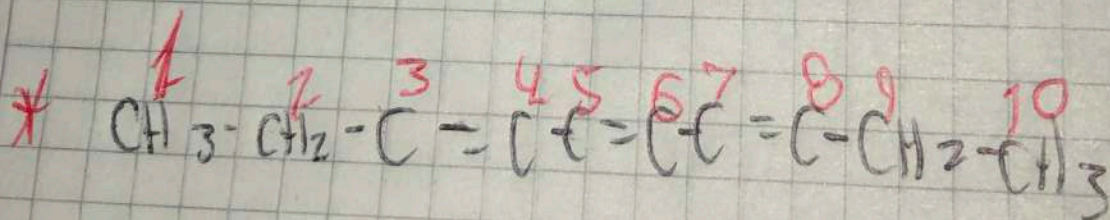
5,6 - dimetil-1-3-hepteno



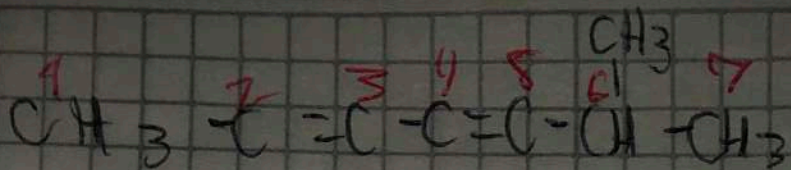
7,7 dimetil-3,5-nonadino



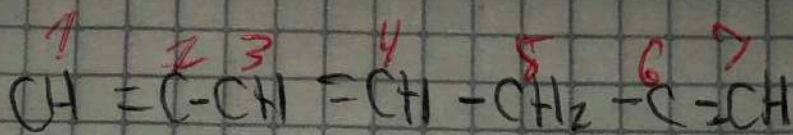
5-metil-2-hexeno



3,5,7 decatrieno



6-metil-2,4-heptadieno



3-hepten-1,6-ino

Nomenclatura

prefijos

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

Regla 1: Determinar el hidrocarburo

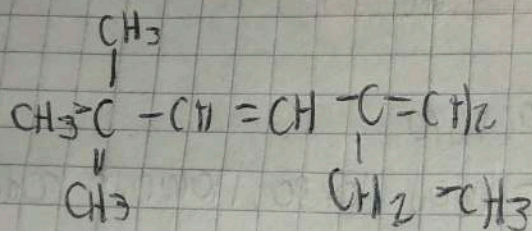
Regla 2: Determinar la cadena más larga, llamada cadena principal.

Regla 3: Se numeran los átomos de carbono de la cadena principal comenzando por el extremo que tenga más cerca alguna ramificación buscando de lo posible ser de "menores" "localizadores" se c siempre la menor posible

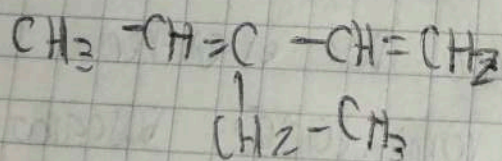
Regla 4: Los sustituyentes se nombran cambiando la terminación -ano del alcano del cual derivan por -il

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

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

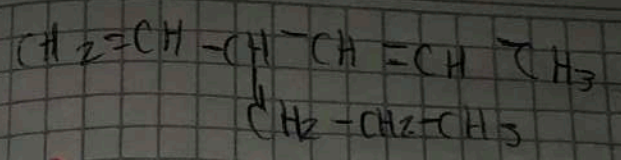


R1 7-etil-5,6-dimetil-1,3-hexadieno

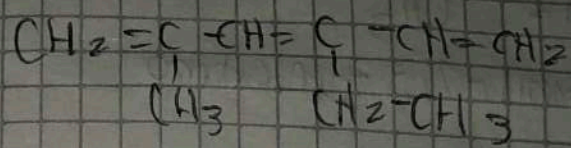


R1 3-etil-1,3-pentadieno

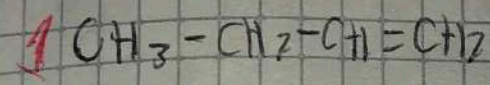
carbono tiene
 cada átomo
 en alfabético
 (ite da)
 los
 por coma
 o "di", "tri",



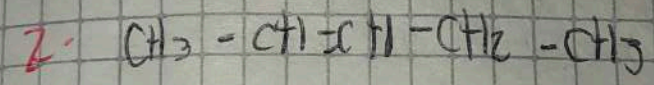
R, 3-propil-1,4-hexadieno



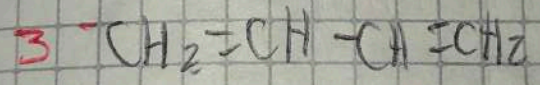
R, 4-etil-2-metil-1,3,5-hexatrieno



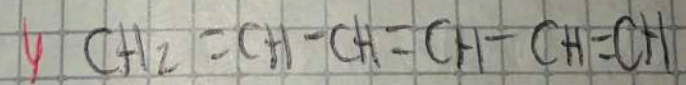
R, 1-buteno



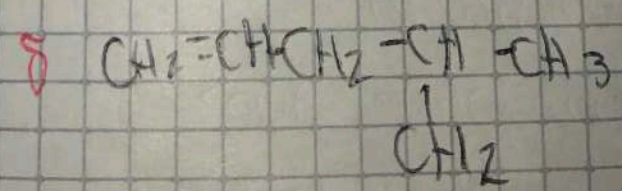
R, Z-penteno



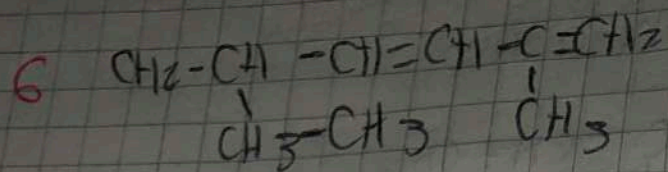
R, 1,3-butadieno



R, 1,3,5-hexatrieno



P1 4-methyl-1-penteno



R 2,5-dimethyl-1,3-heptadieno