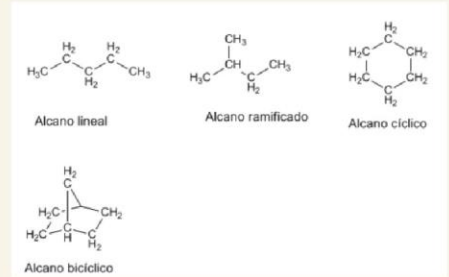


NOMENCLATURA ALCANOS:

Los alcanos son los hidrocarburos (compuestos de C e H) más simples, pueden presentar cadena lineal, ramificada o cíclica.



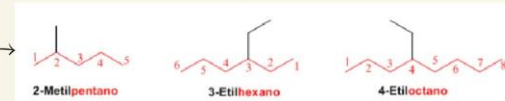
Reglas Para Nombrarlos

Regla 1.- Determinar el número de carbonos de la cadena más larga, llamada cadena principal del alcano.



El nombre del alcano se termina en el nombre de la cadena principal (octano) y va precedido por los sustituyentes.

Regla 2.- Los sustituyentes se nombran cambiando la terminación -ano del alcano del cual derivan por -ilo (metilo, etilo, propilo, butilo).



La numeración de la cadena principal se realiza de modo que al sustituyente se le asigne el localizador más bajo posible.

Regla 3.- Si tenemos varios sustituyentes se ordenan alfabéticamente precedidos por los localizadores.

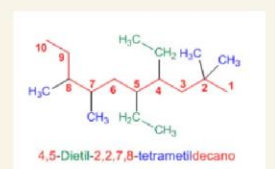


Si varios sustituyentes son iguales, se emplean los prefijos di, tri, tetra, penta, hexa, para indicar el número de veces que aparece cada sustituyente en la molécula.

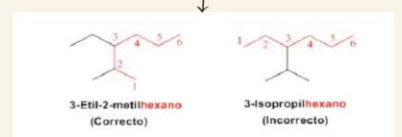
Regla 4.- Si al numerar la cadena principal por ambos extremos, nos encontramos a la misma distancia con los primeros sustituyentes, nos fijamos en los demás sustituyentes y numeramos para que tomen los menores localizadores.



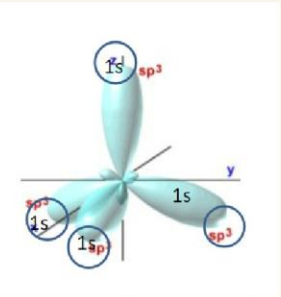
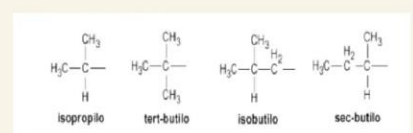
Regla 5.- Si al numerar en ambas direcciones se obtienen los mismos localizadores, se asigna el localizador más bajo al sustituyente que va primero en el orden alfabético.



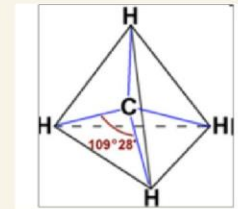
Regla 6.- Si dos o más cadenas tienen igual longitud, se toma como principal la que tiene mayor número de sustituyentes.



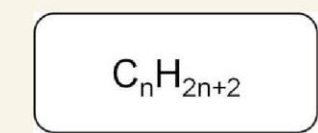
Regla 7.- Existen algunos sustituyentes con nombres comunes aceptados por la IUPAC, aunque se recomienda el uso de la nomenclatura sistemática.



Los carbonos de los alcanos presentan hibridación sp^3 .



con ángulo entre sus enlaces de 109° y forman un enlace sencillo denominado σ (sigma)

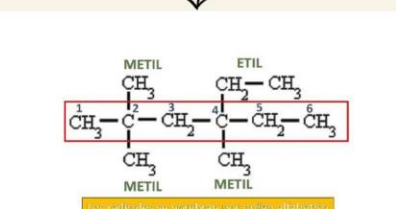
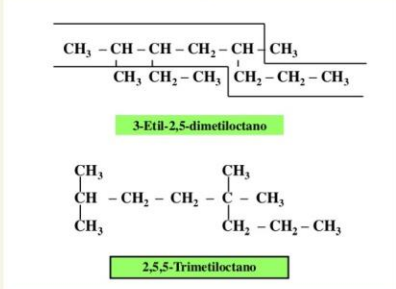
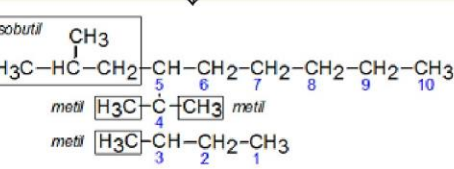


la fórmula general de los alcanos es C_nH_{2n+2}

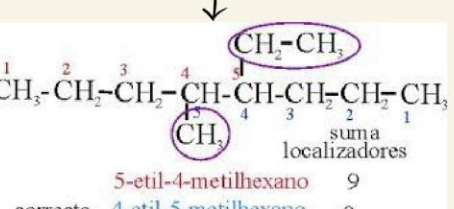
Alcanos acíclicos ramificados

Alcano	Nombre	Radical	Nombre
CH_4	Metano (Me)	$-CH_3$	Metilo
CH_3-CH_3	Etano (Et)	$-CH_2-CH_3$	Etilo
$CH_3-CH_2-CH_3$	Propano (Pr)	$-CH_2-CH_2-CH_3$	Propilo
$CH_3-[CH_2]_2-CH_3$	Butano (Bu)	$-CH_2-[CH_2]_2-CH_3$	Butilo

Ejercicio De Los Alcanos



4-etil-2,2,4-trimetilhexano



PRESENTACION

INSTITUCION: UNIVERSIDAD DEL SURESTE "MATUTINO"
 ASIGNATURA: QUIMICA ORGANICA
 TEMA DEL ENSAYO: INFOGRAFIA DE LOS ALCANOS
 DOCENTE: YENI KAREN CANALES HERNANDEZ
 AUTORES:
 FATIMA GUADALUPE AGUILAR VAZQUEZ
 LICENCIATURA: "NUTRICION"
 FECHA: 31/10/2021

BIBLIOGRAFIA

- <https://bioscientia.jimdofree.com/qu%C3%ADmica/documentos-acad%C3%A9micos/nomenclatura-qu%C3%ADmica/>

- https://www.uaeh.edu.mx/docencia/P_Presentaciones/prepa_ixtlahuaco/2019/5/Alcanos-Quimica-Organica.pdf

http://www.ptolomeo.unam.mx:8080/xmlui/bitstream/handle/132.248.52.100/12329/Alcanos%2Calquenos%2Calquinos_nomenclatura%20y%20propiedades.pdf?sequence=1



**INSTITUCION: UNIVERSIDAD DEL SUREESTE
"MATUTINO"**

ASIGNATURA: QUIMICA ORGANICO

TEMA DEL ENSAYO: EJERCICIOS

**DOCENTE: YENI KAREN CANALES
HERNANDEZ**

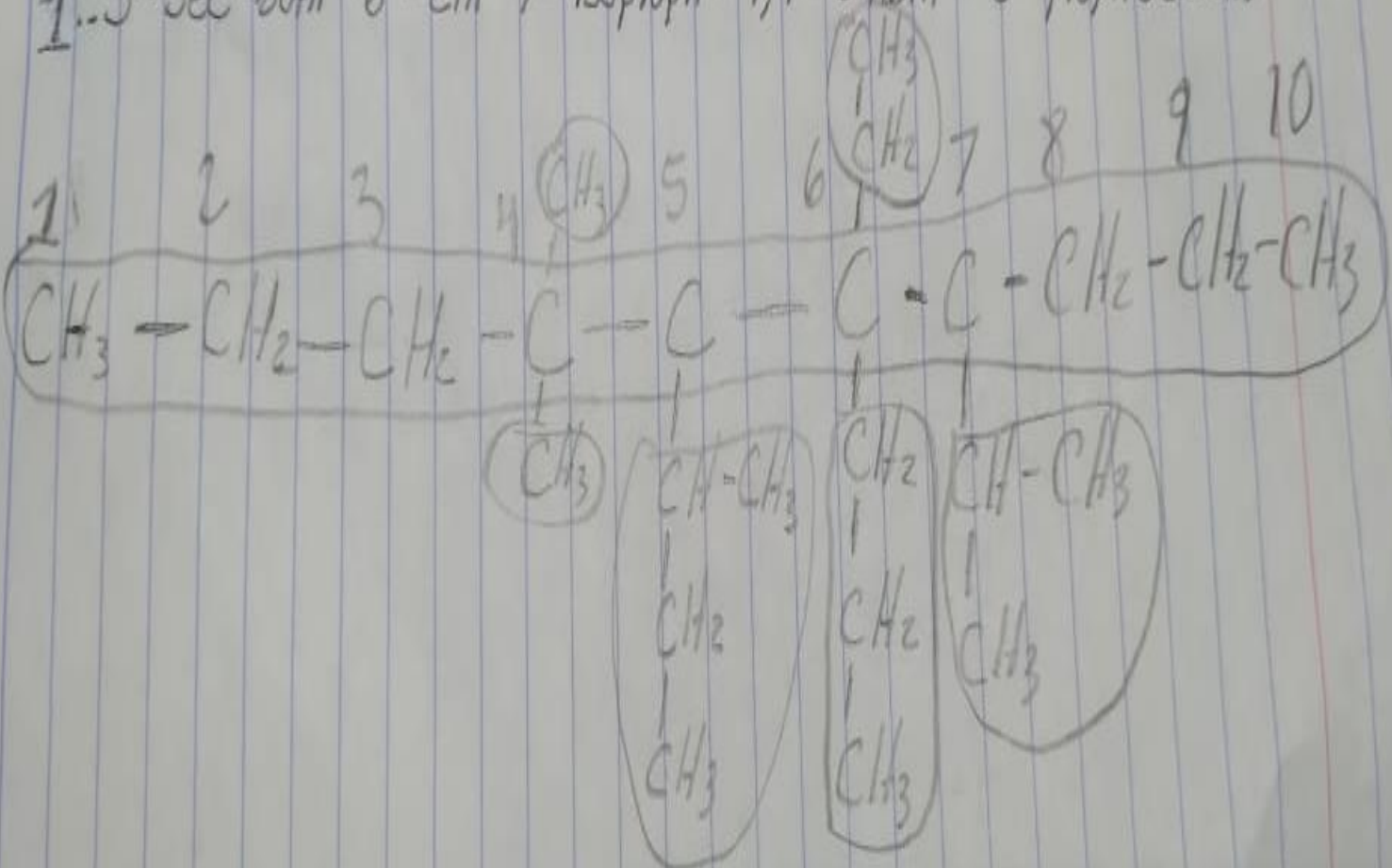
GRADO Y GRUPO: PRIMERO CUATRIMESTRE

**AUTORES:
FATIMA GUADALUPE AGUILAR VAZQUEZ**

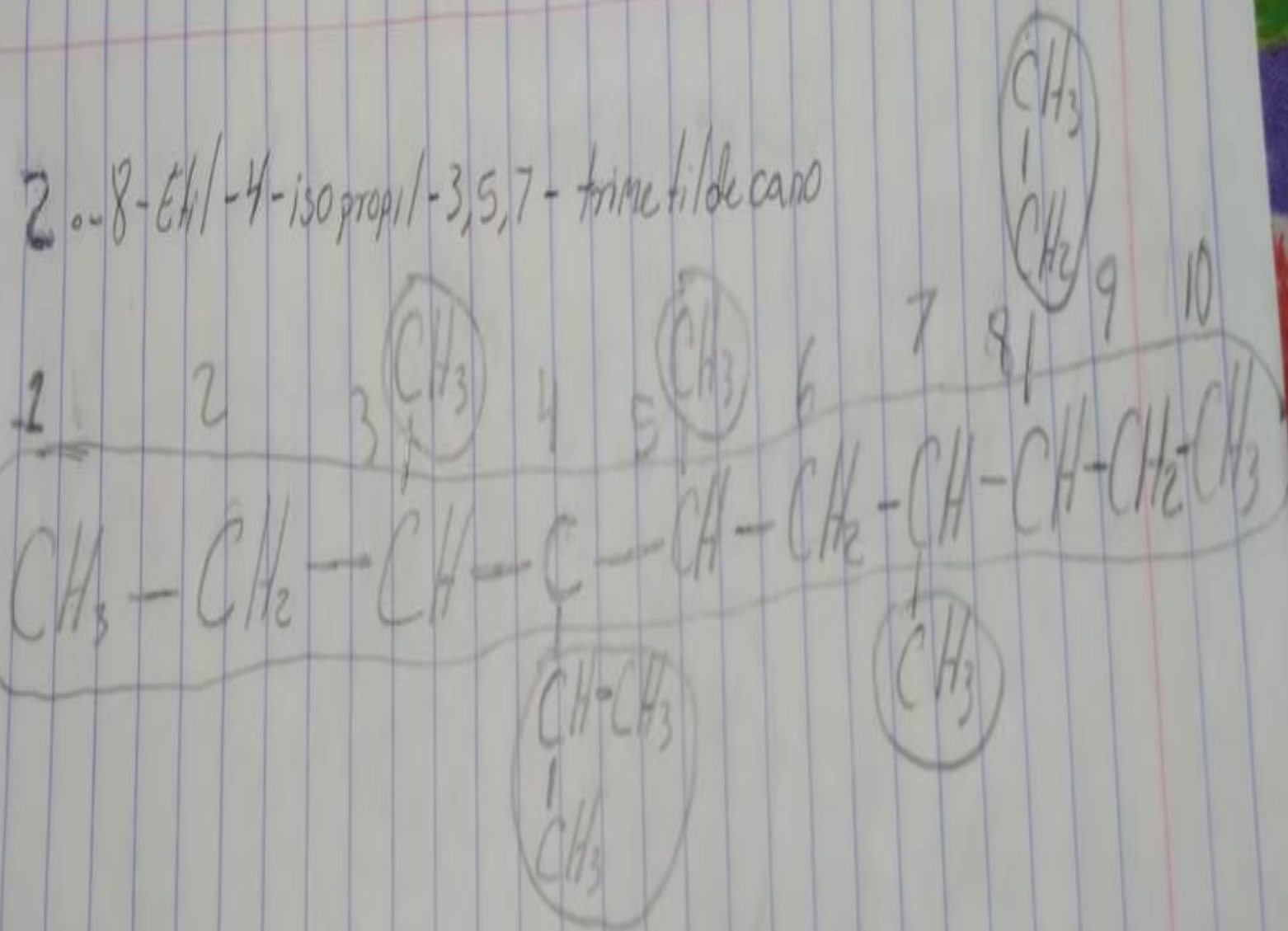
**LUGAR Y FECHA: TAPACHULA, CHIAPAS; 31
DE OCTUBRE DE 2021**

EJERCICIOS

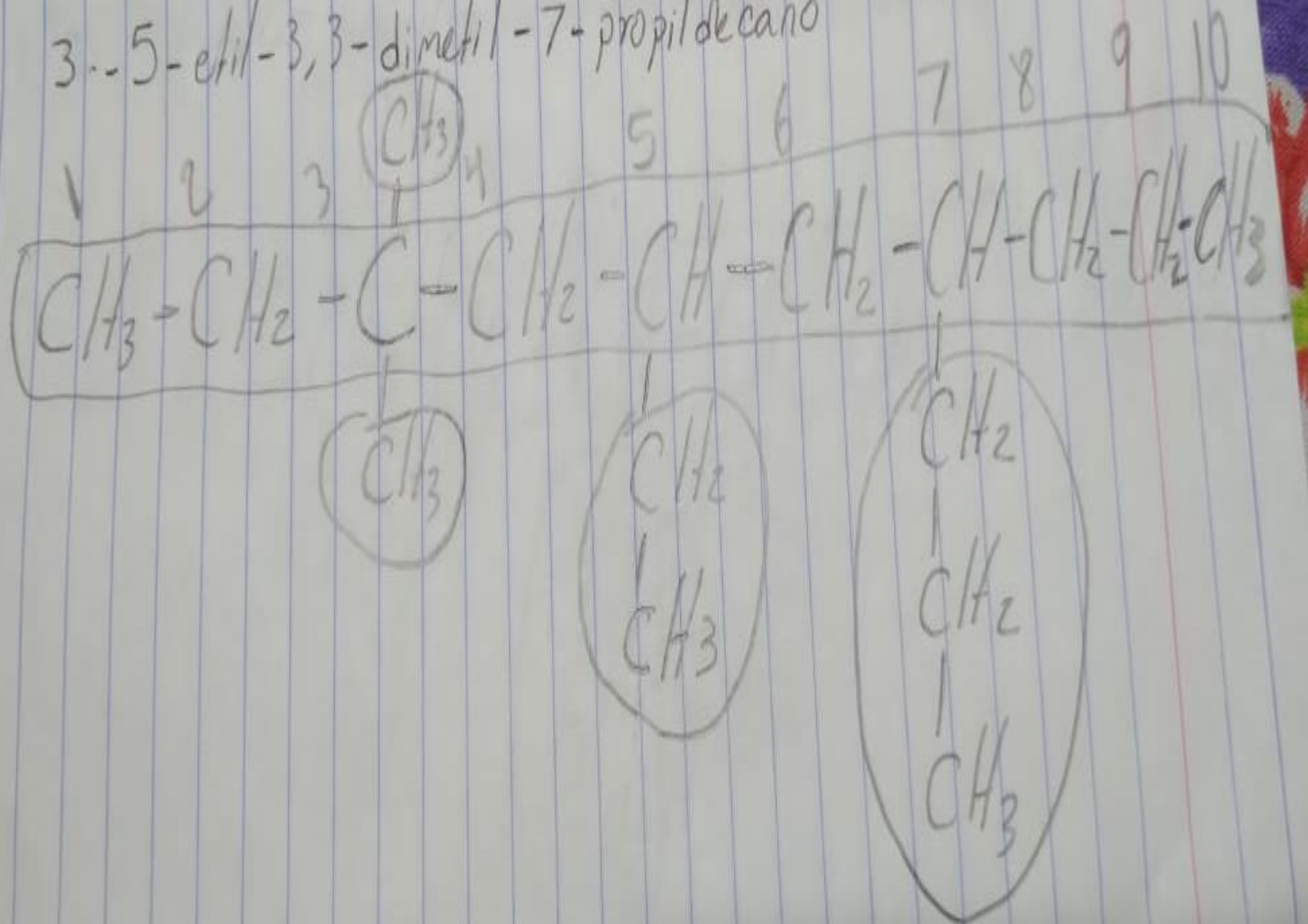
1. 5-sec-butil-6-etil-7-isopropil-4,4-dimetil-6-propildecano



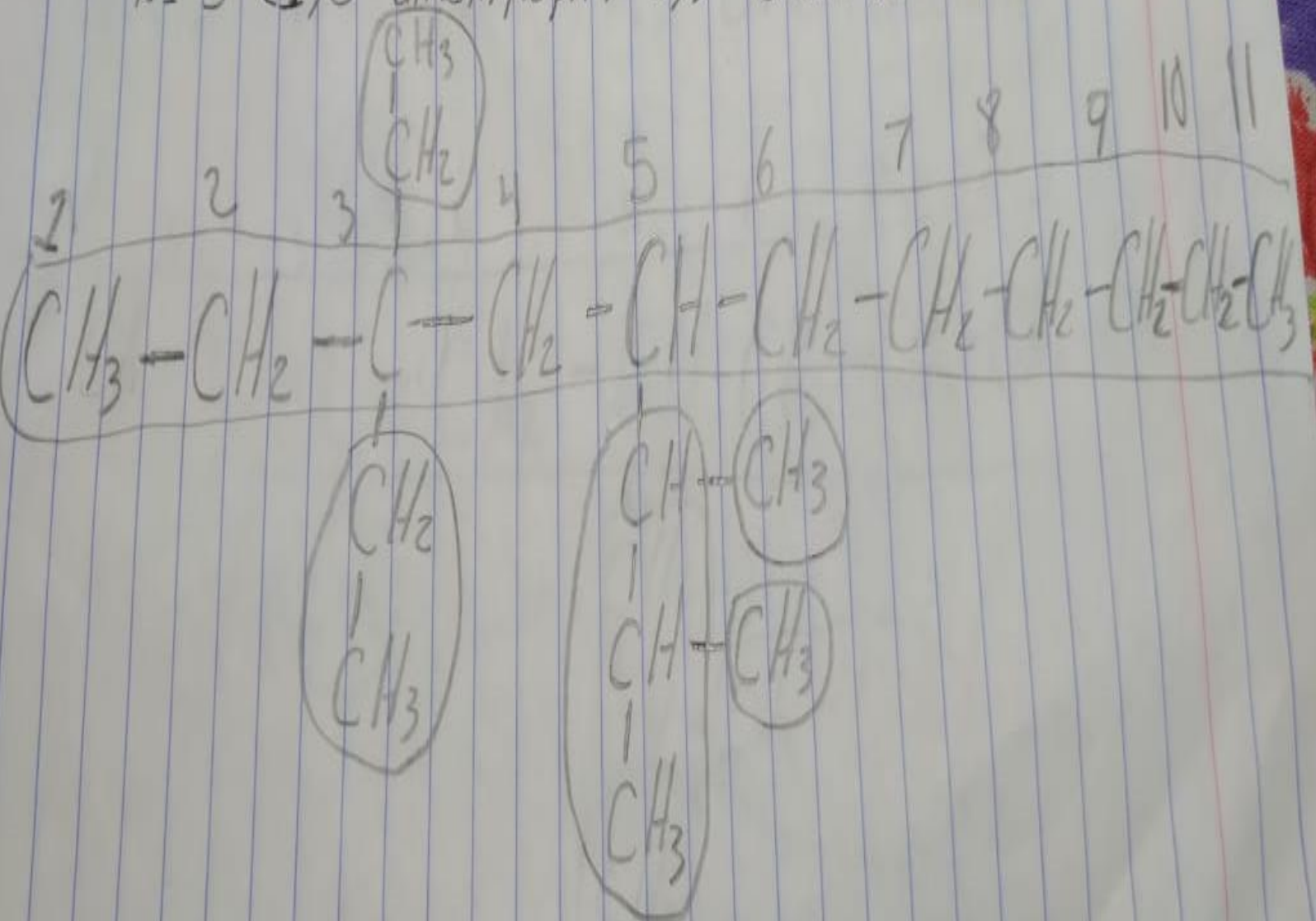
2. 8-Etil-4-isopropil-3,5,7-trimetildecano



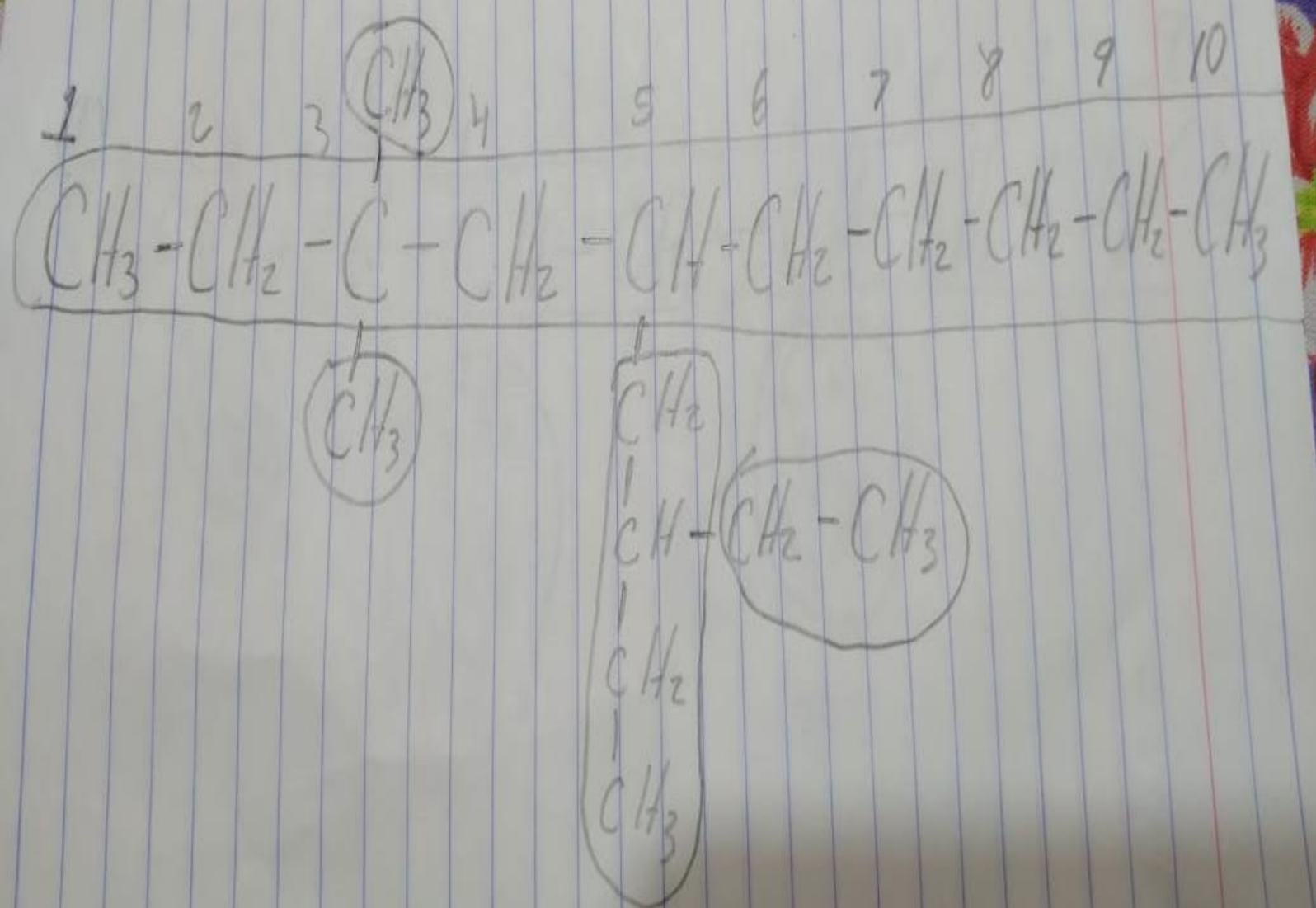
3. 5-etil-3,3-dimetil-7-propildecano



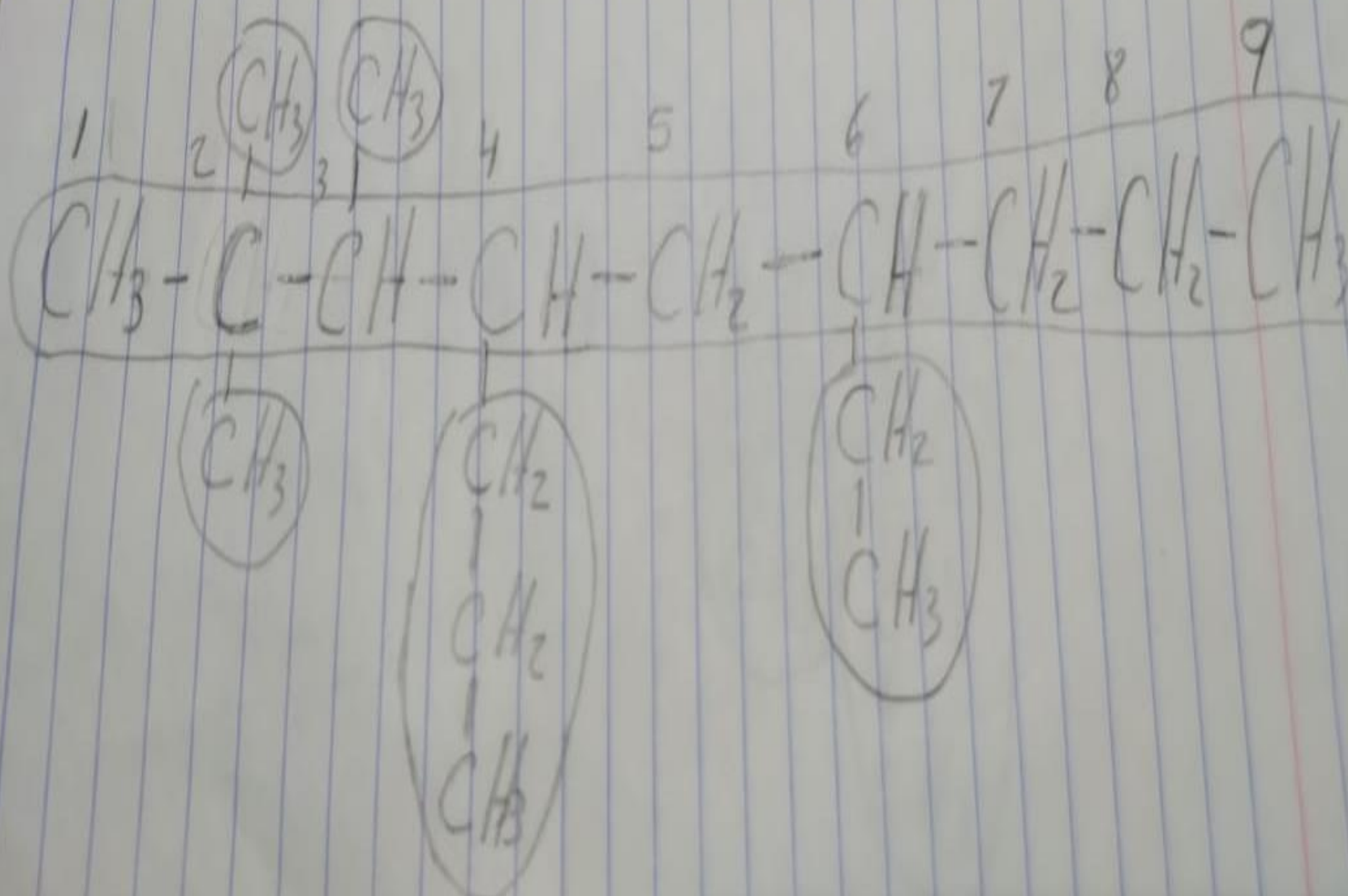
4. 5-(1,2-dimetilpropil)-3,3-dietilundecano



5. 5-(2-etilbutil)-3,3-dimetildecano



6. 6-etil-2,2,3-trimetil-4-propilnonano



7. - 3,6-dietil-2,5,8-trimetil-7-propildodecano

