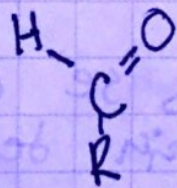


2-ethyl-3-methyl-pentanal

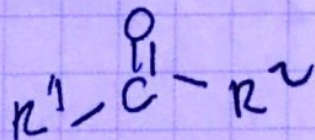
Cetonas

Son compuestos caracterizados por la presencia del grupo carbonilo (C=O) en posición intermedia generalmente

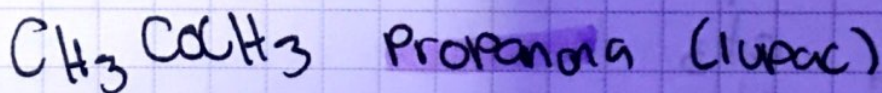
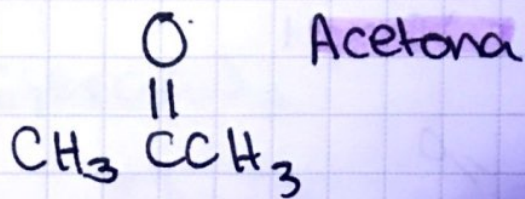
La fórmula general de los aldehídos es:
RCHO



La fórmula general de las cetonas es:



El primer miembro de la familia de las cetonas es la Propanona (o acetona) (dimetil cetona)



Propiedades Físicas

La presencia del grupo carbonilo convierte a los aldehídos y cetonas en compuestos polares.

Los compuestos de hasta cuatro átomos de carbono forman puente de hidrógeno con el agua, lo cual los hace completamente solubles en agua. Igualmente son solubles en solventes orgánicos.

Propiedades Químicas:

Los aldehídos y cetonas se comportan como ácidos debido a la presencia del grupo carbonilo; esto hace que presenten reacciones típicas de adición nucleofílica.

Nomenclatura

Para nombrar los cetonas tenemos dos alternativas:

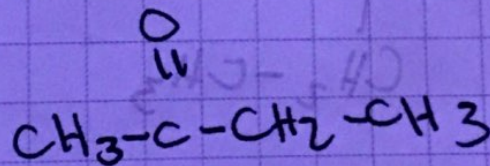
IUPAC

El nombre del hidrocarburo que precede terminado en -ona; ejemplo:

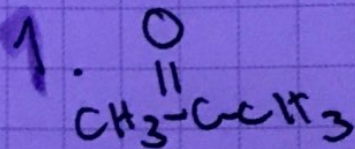
Propano — propanona

Tradicional

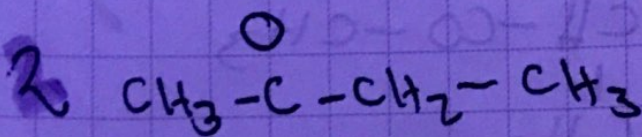
Citar los dos radicales que están unidos al grupo carbonilo por orden alfabético y a continuación la palabra cetona; ejemplo: metileticetona



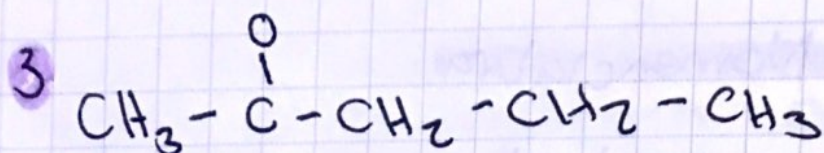
Ejercicios



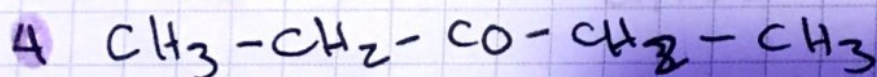
propanona



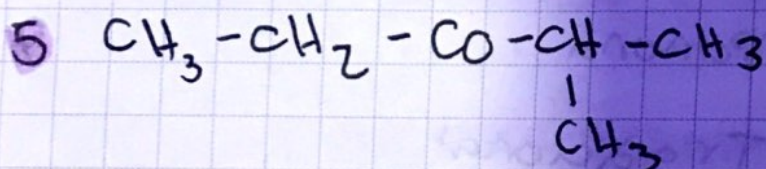
etil metil cetona



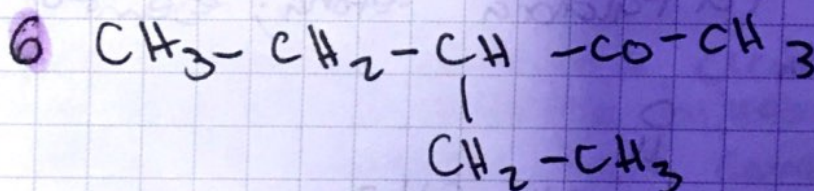
2-pentanona



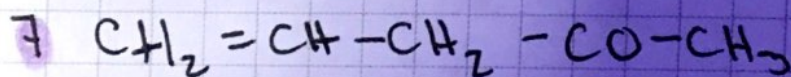
3-pentanona



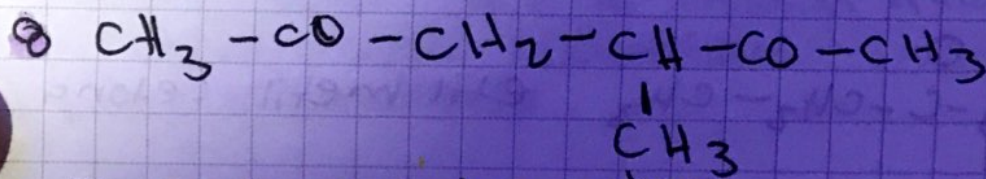
2-metil-3-pentanona



3-etil-2-pentanona



4-penten-2-ona



3-metil-2,5-heptanediona