

CETONAS

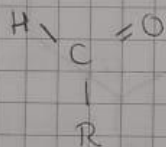
Comprender e identificar la función y características de las cetonas

CETONAS

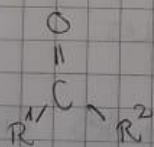
Las cetonas: son compuestos caracterizados por la presencia del grupo

CARBONILO ($C=O$) en posición intermedia generalmente.

La fórmula general de los aldehídos es: $RCOH$



La fórmula general de las cetonas es: $RCOR$



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.

NOMENCLATURA:

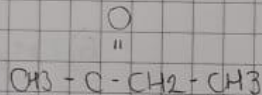
Para nombrar los cetonos tenemos dos alternativas:

IUPAC

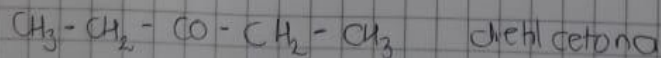
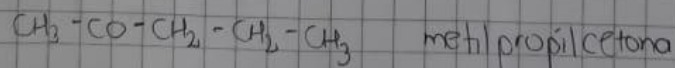
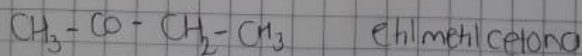
El nombre del hidrocarburo del que procede terminando en -ona; ejemplo: propano \rightarrow propanona

TRADICIONAL

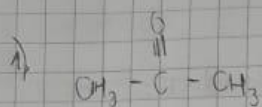
Citar los dos radicales que están unidos al grupo carbonilo por orden alfabético y a continuación la palabra cetona; ejemplo: metiletilcetona



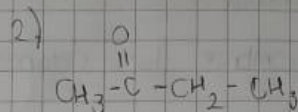
Citar dos radicales que están unidos al grupo carbonilo por orden alfabético y a continuación la palabra cetona; ejemplo metiletilcetona



EXERCICIOS

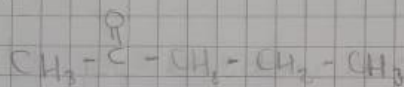


a) dimetil acetona

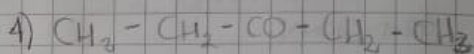


b) Etil Metil Cetona

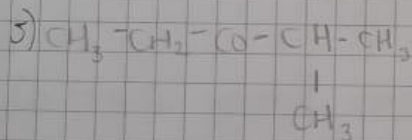
3)



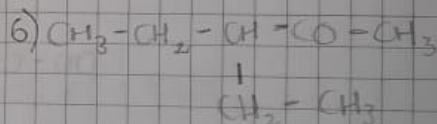
a) 2-Pentanona



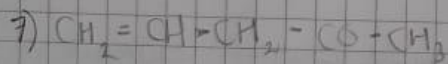
c) 3-Pentanona



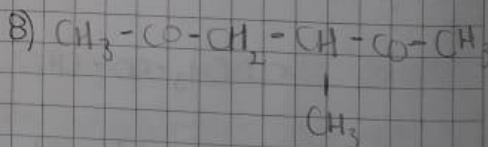
a) 2-metil-3-pentanona



c) 3-etil-2-pentanona



b) 4-penten-2-ona



b) 3-metil-2,5-hexanediona