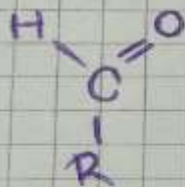
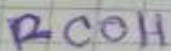


18/05/2021

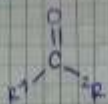
Cetonas

Proposito: Comprender e identificar la función y las características de las cetonas

• La fórmula general de los aldehidos es:

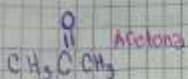


• La fórmula general de las cetonas es:



El primer miembro de la familia de las cetonas es la propana o acetona

(dimetil cetona)



Acetona

CH₃COCH₃ Propanona (acetona)

Propiedades físicas:

Los compuestos de hasta cuatro átomos de carbono forman un puente de hidrogeno con el agua, lo cual los hace completamente solubles en agua. La presencia del grupo carbonilo convierte a los aldehidos y cetonas en compuestos polares.

Propiedades químicas:

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

Métodos de obtención:

Se produce principalmente por oxidación de alcoholes. Los aldehidos y las cetonas se producen por oxidación de alcoholes primarios y secundarios.

Respectivamente

Nomenclatura:

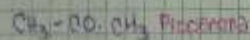
IUPAC

El nombre del hidrocarburo del que procede terminado en -ona; ejemplo: propana.

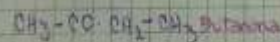
Ejemplo:



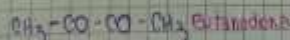
Ciclohexanona



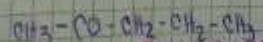
Propanona



Butanona



Butanediona

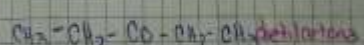
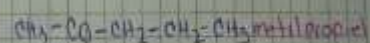
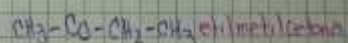
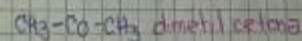
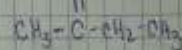


2-pentanona

TRADICIONAL

Citar los dos radicales que están unidos al grupo carbonilo por orden alfabético.

Ejemplo: metilacetona



Ejercicios

