

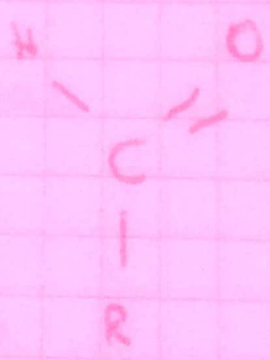
- 2 2,3 dimetil - p...
- 3 2-etil - butanal
- + propional
- 5 4-metil - 2 - pentanal
- 6 2-etil - 3 - metilpentanal

48 mayo 2021

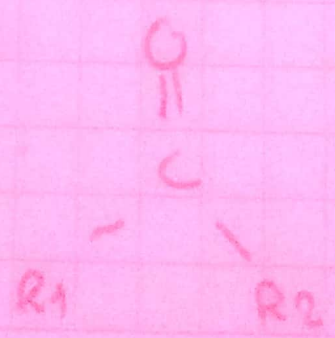
Cetonas

son compuestos caracterizados por la presencia del grupo $C=O$ en posición intermedia generalmente

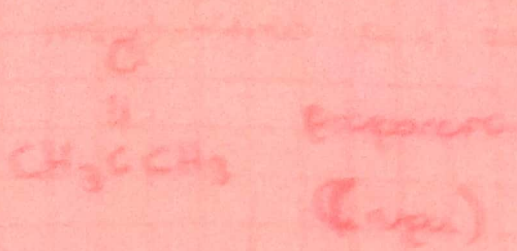
La fórmula general de los aldehídos es: $RCOH$



Fórmula general de las cetonas es: $RCOR$



El primer miembro de la familia de los cetonos es la propanona o acetona (dimetilcetona).



Propiedades físicas:

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

Propiedades químicas:

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

Se obtiene principalmente de la oxidación de alcoholes.

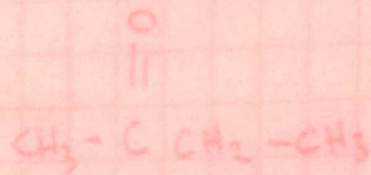
Usos:

• Disolvente para lacas y resinas

• Disolventes orgánicos

• Perfumes

Nomenclatura tradicional
Tradicional. Citar los dos radicales que están unidos al grupo carbonilo por orden alfabético y a continuación la palabra cetona. ejemplo metiletilcetona

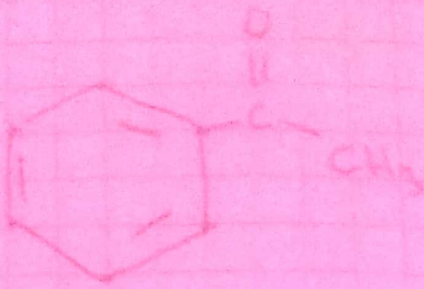


IUPAC

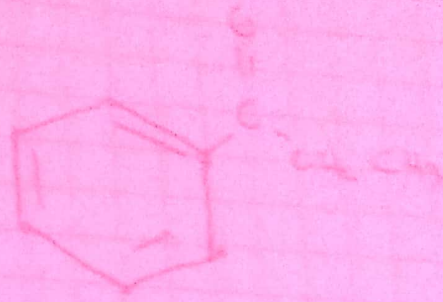
El nombre del hidrocarburo del que procede termina en -ona

Ej. propano + propanona

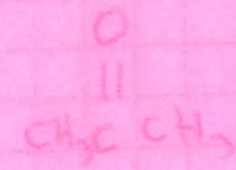




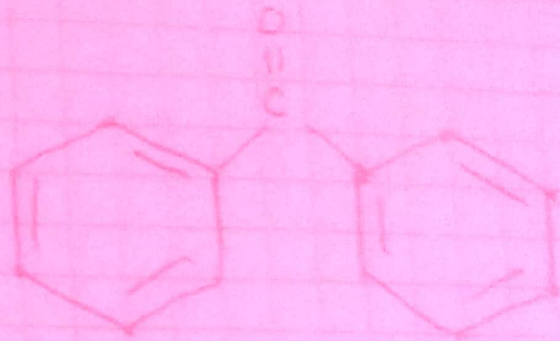
fenil metil cetona



Etil fenil cetona



Acetona



Solució

7. propanona

2. metil etil cetona

3. 2-pentanona

4. 3-pentanona

5. 2-metil-3-pentanona

6. 3-etil-2-pentanona

7. 4-penten-2-ona

8. 3-metil-2,5-hexanediona