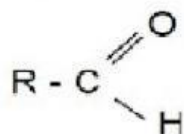


QUÍMICA ORGÁNICA II

ALDEHÍDOS

Son compuestos que se caracterizan por tener el grupo **carbonilo (C=O)** en el extremo de la cadena unido a un radical y a un hidrogeno.

Su grupo funcional es:



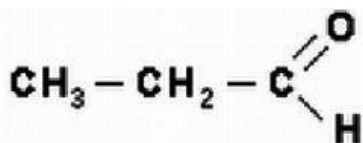
Aldehído

Conozcamos un poco más de los aldehídos

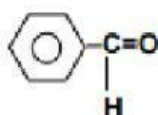
Resuelve:

En los aldehídos, "R" puede ser una cadena representada de tres formas.

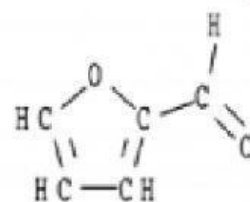
Une la fórmula con el nombre que lo representa.



propanal



Bencenocarbaldehído



Furfural

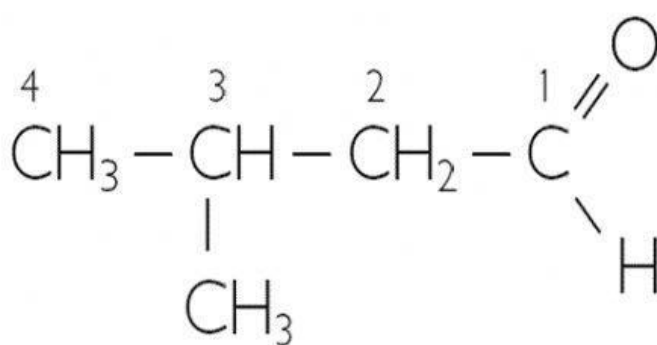
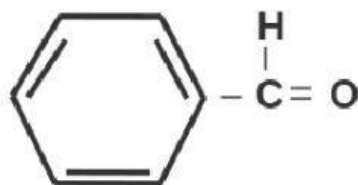
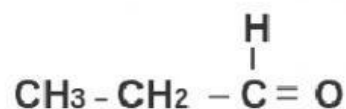
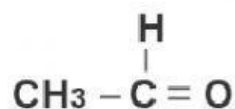
Aldehído aromático

Aldehído heterocíclico

Aldehído alifático



A continuación se presenta la fórmula condensada, escribe el nombre de cada uno según la IUPAC.





Algunos aldehídos de mayor importancia:

Une con una línea el aldehído con su característica principal.

Metanal

Líquido aceitoso con olor a almendras.

Etanal

Olor almendras amargas, soluble en alcohol y éter.

Benzaldehído

Inflamable, poco viscoso, miscible en agua.

Furfural

Veneno, soluble en agua, olor picante.



Pruebas para diferenciar un aldehído de una cetona.

Escribe el nombre cada una de las pruebas donde se utilizan los siguientes compuestos:

Ag_2O , en amoníaco

Prueba de:

CuSO_4 , y $\text{C}_3\text{H}_4\text{ONa} (\text{COOH})_3$

Prueba de:

Clorhidrato de p-rosanilina con H_2SO_3

Prueba de:

Una sal de cobre en solución de hidróxido de sodio al 10%,
Estabilizada con tartrato doble de sodio y potasio.

Prueba de:

