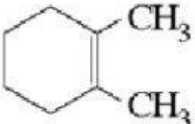


IE MANUEL J BETANCUR

NOMENCLATURA COMPUESTOS ORGANICOS

NOMBRE _____ GRADO _____ FECHA _____

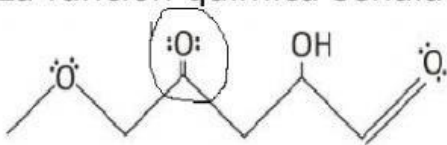
1. COMPLETA LA TABLA CON LA RESPUESTA CORRECTA

COMPUESTO	FUNCIÓN QUÍMICA	NOMBRE
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $		
		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array} $		
$ \begin{array}{c} \text{HO} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array} $		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{NH}_2 \end{array} $		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array} $		
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{O}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $		
$ \text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 $		
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}=\text{CCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $		

$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2 \qquad \qquad \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}$		
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{O} \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{C}-\text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		

SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

La función química señalada en el compuesto siguiente es:



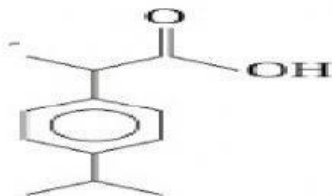
- A. alcohol B. aldehído C. cetona D. éter

La relación correcta entre el compuesto y la función química es:

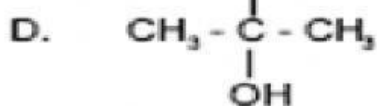
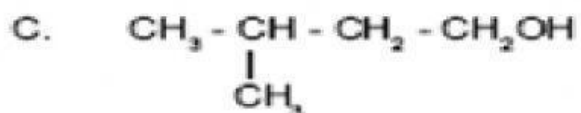
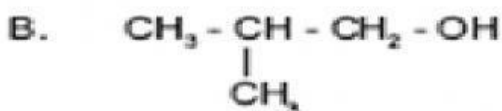
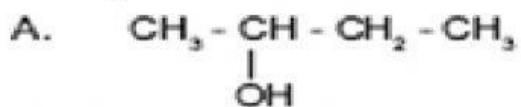
	CH₃ - CH₂OH	CH₃ - CO - CH₃	CH₃ - CHO
A	Acido	Aldehído	Ester
B	Alcohol	Cetona	Aldehído
C	Alcohol	Éter	Acido
D	Amina	Alcohol	Cetona

El ibuprofeno es un analgésico común. La relación que guardan las dos ramas en el anillo de benceno en ibuprofeno es:

- A. Orto
B. Meta
C. Trans
D. Para



Cuando dos o más compuestos tienen fórmulas moleculares idénticas, pero diferentes fórmulas estructurales, se dice que cada una de ellas es isómero de los demás. De los siguientes compuestos no es isómero del butanol ($C_4H_{10}O$)



Los grupos funcionales presentes en la molécula de aspirina son:

- A. cetona y ácido carboxílico.
- B. éter, cetona y ácido carboxílico.
- C. éster y ácido carboxílico.
- D. éster y aldehído.

