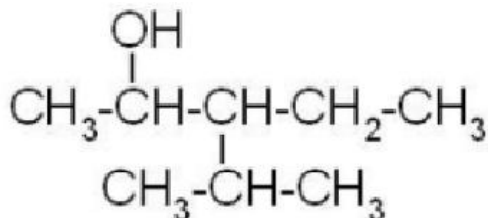


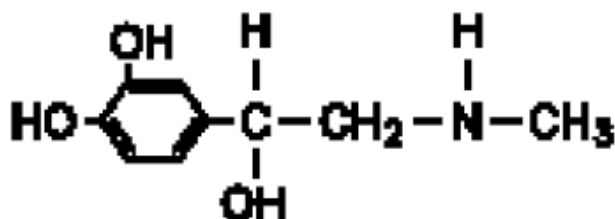
## Grupos Funcionales: Alcohol-Fenol-Eteres

1. El nombre de la siguiente estructura es:

- A. etil-metil-pentanol
- B. 4-metil-3-etil-2-pentanol
- C. 3-etil-4-metil-2-pentanol
- D. 3-isopropanol-2-metil-pentano



2. La siguiente es la representación de la molécula de la adrenalina



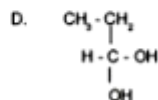
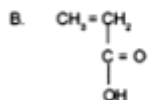
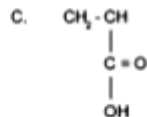
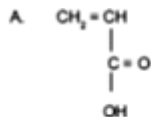
De acuerdo con ésta, se puede establecer que las funciones orgánicas presentes en la adrenalina son

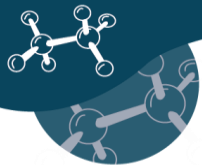
- A. fenol, alcohol y amina
- B. Alqueno, alcano, alcohol y amida
- C. cicloalcano, Alqueno y amida
- D. fenol, alcohol, amina y Ester

Conteste las preguntas 3 y 4 de acuerdo a la siguiente información



3. si el compuesto R es un compuesto saturado, es posible que su estructura se represente como:

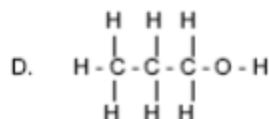
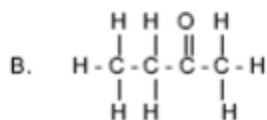
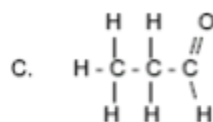
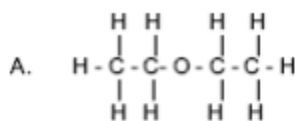




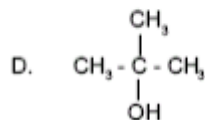
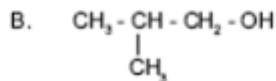
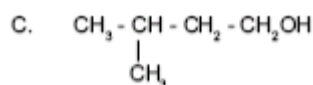
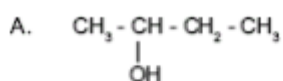
4. si se reemplaza el compuesto P por un compuesto J para llevar a cabo la reacción con el hidrogeno, la formula molecular del nuevo compuesto R obtenido es  $C_5H_8O_2$ . De acuerdo con esto es válido afirmar que J que tiene

- A. 4 átomos de carbono
- B. 6 átomos de hidrogeno
- C. 6 átomos de carbono
- D. 5 átomos de hidrogeno

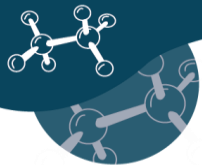
5. la función orgánica alcohol se caracteriza por presentar un átomo de hidrogeno unido a un átomo de oxígeno y este unido a un átomo de carbono por medio de enlaces sencillos. De acuerdo con lo anterior, la estructura que representa un alcohol es



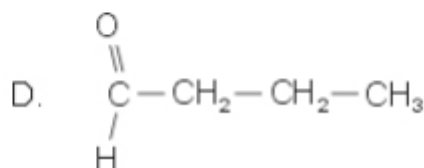
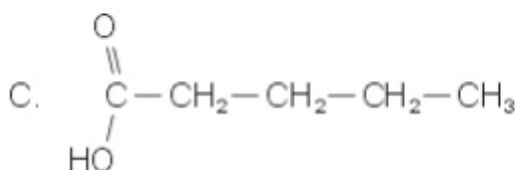
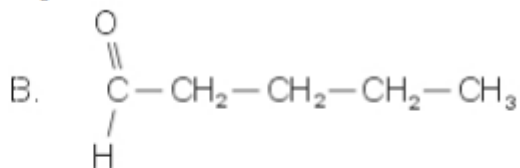
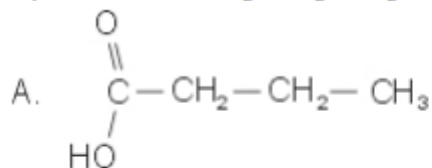
6. Cuando dos o más compuestos tienen formulas moleculares idénticas, pero diferentes fórmulas estructurales, se dice que cada una de ellas es isómero de los demás. De los siguientes compuestos no es un isómero del butanol



7. Dependiendo de la cantidad y concentración del oxidante, los alcoholes primarios se oxidan hasta su correspondiente aldehído o ácido carboxílico; los alcoholes secundarios se oxidan a cetona y los alcoholes terciarios no se oxidan. Cuando se oxidan completamente el



1 - pentanol  $\text{HO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$  se obtiene



8. Dependiendo de la cantidad y concentración del oxidante, los alcoholes primarios se oxidan hasta su correspondiente aldehído o ácido carboxílico; los alcoholes secundarios se oxidan a cetona y los alcoholes terciarios no se oxidan.

Un alcohol se oxida y se obtiene el siguiente compuesto  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{CH}_3$

