



Trabajo práctico Evaluativo

Nombre y Apellido:

Fecha:

Nombre y Apellido:

Criterios de Evaluación: Se descontará por cada uno de los siguientes aspectos como máximo total 1 punto.

- Ortografía: a partir del séptimo error (siete errores o más).
- Interpretación y cumplimiento de consigna en lo formal.
- Coherencia y precisión en la redacción.
- Uso de vocabulario específico y conocimiento disciplinar.
- Presentación (sin tachaduras ni enmiendas).
- Honestidad intelectual.

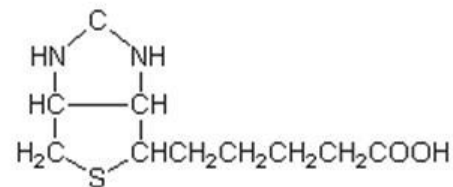
1. Clasifica como verdadero o falsa cada una de las siguientes proposiciones.

- Los ácidos carboxílicos presentan solubilidad dependiendo del largo de la cadena.
- Para nombrar un compuesto oxigenado se elige la cadena más larga, independientemente que contenga el grupo funcional.
- En alcoholes y cetonas se debe colocar un número que indique la ubicación del grupo funcional.
- Los ésteres se obtienen por deshidratación de carboxilos.

2. Algunos compuestos orgánicos muy conocidos son; propanona, ácido acético, etano, acetona y fenol. ¿cuántos de estos compuestos se clasifican como aromáticos?

3. La biotina (Vitamina B7) es una vitamina hidrosoluble del complejo B, analiza su estructura e identifica los grupos funcionales que se pueden reconocer:

- a- Carbonilo secundario, amina secundaria y grupo carboxilo
- b- Alcohol primario, amina primaria y grupo carboxilo
- c- carbonilo secundario, amina terciaria y amina secundaria.
- d- Carbonilo secundario, éster y amina secundaria.
- e- Carbonilo primario, amina secundaria y grupo carboxilo.



Biotina

4. Referido a aldehídos y cetonas, todas las proposiciones siguientes son correctas excepto una:

- Sus moléculas no se asocian mediante uniones puente de hidrogeno.
- Producen preferentemente reacciones de adición a nivel del grupo carbonilo.
- Se diferencian por su poder reductor en medio alcalino.
- Al incorporar dos átomos de hidrogeno por molécula se convierte en alcoholes.
- La formula molecular del compuesto de cuatro átomos de carbono es distinta según se trate de aldehído o cetona.

5. Los ácidos orgánicos poseen carácter ácido por que el grupo carboxilo:

- Es capaz de liberar hidrógenos.
- Produce oxhidrilos en solución acuosa.
- Es capaz de ceder electrones
- Permite liberar hidrógenos de la cadena carbonada.

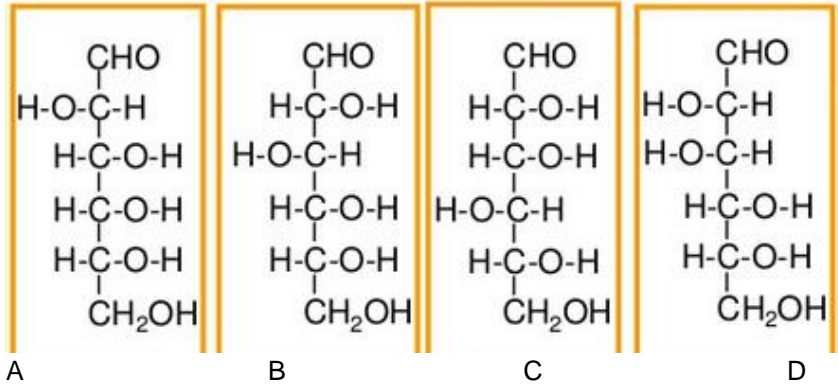


- En solución acuosa posee un pH mayor a 7.

6. Mencione y realice tres ejemplos de compuestos que presenten los distintos grupos funcionales trabajados.

7. Observa las siguientes estructuras y responde:

i- ¿Cuál es la estructura de la glucosa? ¿por qué?

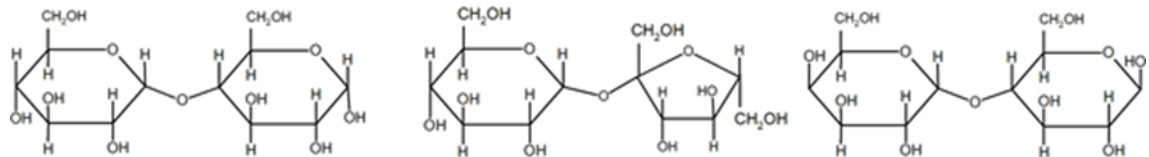


ii- Realice la representación de cíclica de la glucosa.

iii- Explique la ciclación de la glucosa. (movimiento de electrones, nombre del enlace que ocurre para poder producirse dicha ciclación, etc.)

8. Los disacáridos trabajados en clases son: maltosa, lactosa, sacarosa. En base a ello indica:

a. ¿Cuál de las siguientes imágenes es la maltosa? Resalte



b. ¿cuáles son los monosacáridos que forman la maltosa?

9. Explique mediante ejemplo como ocurre la formación de hemiacetales.

10. Polisacáridos.

i- ¿Cómo es posible el polisacárido? Explique

ii- Según lo trabajado, ¿cuáles alimentos podría nombrar que contienen polisacáridos?