

CURSO DE CAPACITACIÓN PARA AUXILIAR DE FARMACIA AÑO 2024

CLASE DE CONSOLIDACIÓN DE MÓDULO I

QUÍMICA GENERAL Y ORGÁNICA

PREGUNTAS DE SELECCIÓN ÚNICA:

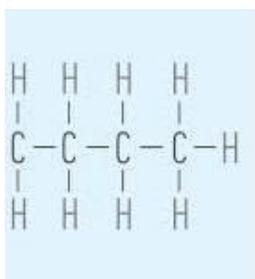
- 1. El cloro es un gas de color verdoso que forma una molécula diatómica: en este caso lo podemos clasificar como:**
 - a) Elemento simple- atómico
 - b) Elemento simple -molecular.
 - c) Sustancia compuesta- molecular
 - d) Elemento metálico.

- 2. El ácido sulfúrico presenta la siguiente fórmula: H_2SO_4 y se compone de átomos de Hidrógeno, azufre y oxígeno, ¿cómo se puede clasificar desde el punto de vista químico?**
 - a) Elemento químico aislado.
 - b) Elemento simple -molecular.
 - c) Sustancia química compuesta
 - d) Elemento metálico con enlace iónico.

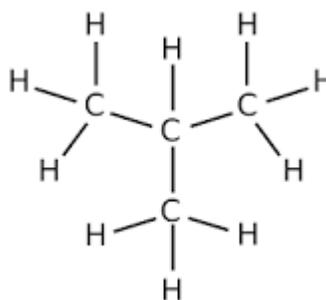
- 3. Cuando usted prepara una disolución de sal común (cloruro de sodio) – formula NaCl en 1000 ml (1 litro de agua), obtiene una mezcla homogénea, ¿Qué característica identifica al soluto dentro de esta disolución?**
 - a) El soluto es siempre líquido.
 - b) El soluto se encuentra en mayor proporción en la mezcla.
 - c) El soluto se distribuye en el volumen del disolvente.
 - d) El soluto es siempre líquido en la mezcla.

farmacia nos piden preparar una disolución de NaCl en una concentración de 10 ppm (partes por millón

4. Usted comienza a trabajar en un recetario magistral y le solicitan preparar una solución de acriflavina que esté en la concentración 2 ppm (partes por millón). ¿Cómo preparará esta disolución?:
- Pesar 2 mg de acriflavina y disolver en 1000 mL de agua..
 - Pesar 2g de acriflavina y disolver en 1000 mL de agua..
 - Pesar 2000 mg de acriflavina y disolver en 1000 mL de agua..
 - Pesar 2 mg de acriflavina y disolver en 100 mL de agua..
5. Los siguientes compuestos orgánicos se denominan butano y metilpropano y su fórmula general es C_4H_{10} :



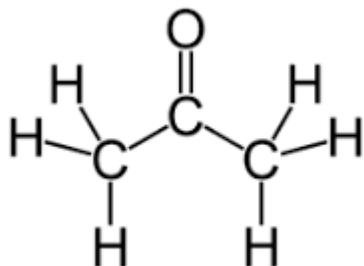
Butane
 C_4H_{10}



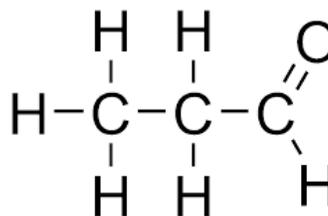
Metilpropano

De acuerdo a los tipos de isomería estudiados: ¿Qué tipo de isómeros son estos compuestos

- Isómeros de posición
 - Isómeros de cadena.
 - Isómeros ópticos.
 - Isómeros de función.
6. Los siguientes compuestos orgánicos se denominan propanona y propanal, a continuación presentamos su fórmula:



Propanona

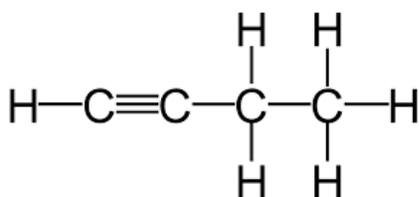


Propanal

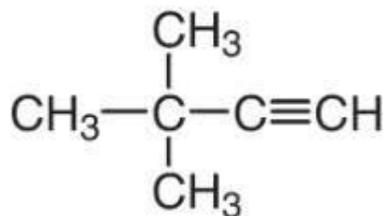
De acuerdo a las tipos de isomeria estudiados: ¿Qué tipo de isómeros son estos compuestos

- a) Isómeros de posición
- b) Isómeros ópticos.
- c) Isómeros de función.
- d) Isómeros de cadena.

7. Los siguientes compuestos orgánicos se denominan 3 butino y butino:



2- butino



3,3 DIMETIL-1-butino

De acuerdo a las tipos de isomeria estudiados: ¿Qué tipo de isómeros son estos compuestos

- a) Isómeros de posición y cadena
- b) Isómeros de posición y función.
- c) Isómeros de posición únicamente.
- d) Isómeros de función por cambios en el grupo OH.

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA EN QUÍMICA GENERAL

Como se nombran las siguientes sustancias químicas:

- a) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ _____
- b) FeO _____
- c) $\text{Fe}_2 \text{O}_3$ _____
- d) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ _____
- e) HCl _____
- f) Fe_2S_3 _____

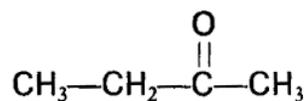
EJERCICIOS DE NOMENCLATURA EN QUÍMICA ORGÁNICA

a) **CH₃-NH₂** _____

b) **CH₃ -CH₂-OH** _____

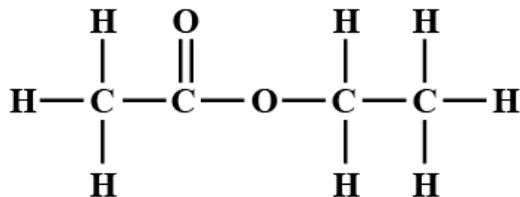
c) **CH₃ -O-CH₃** _____

d)



QUIMICAENASA.COM

e)



f)

