

Sólo segundo parcial: preguntas 6,7,8,9, y 10

1.

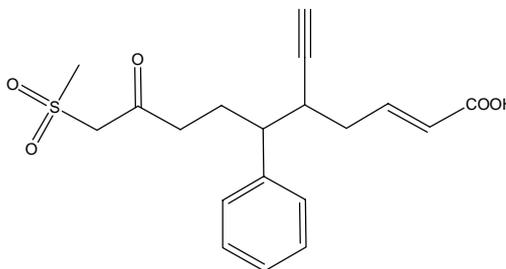
a. Define el concepto de disolución saturada y supersaturada

b. Dibuja la estructura tridimensional del amoniaco e indica que hibridación presenta el átomo de oxígeno

c. Define el concepto de ion central y ligando

2.

a. Identifica los diversos grupos funcionales en la siguiente estructura



b.- Define el concepto de actividad óptica y pon un ejemplo

3.

a. Define el concepto de polaridad de enlace y polaridad de molécula con la ayuda de un ejemplo

- b. Determinar el número de oxidación del cloro en el clorato potásico y del cromo en el anión dicromato

- c. Suponiendo que un núcleo emite una partícula α indicar en que se transforma

- 4. Indica cual es el fundamento del proceso de cambio iónico y ponga un ejemplo de su aplicación

- 5.
 - a. Escribe los equilibrios químicos que participan en la desinfección de aguas con cloro

 - b. ¿por qué no se usa el ozono para la desinfección en las redes de distribución urbana?

- 6.
 - a. Define el concepto de proceso radiativo y no radiativo

 - b. En que se diferencian las reacciones fotoquímicas de las reacciones químicas convencionales

9.

a. Explica brevemente el funcionamiento de los catalizadores empleados en los escapes de los motores de explosión

b. ¿Por que no se puede usar la gasolina con aditivos de plomo?

10.

a. ¿A qué se debe que un alto porcentaje de los productos orgánicos tóxicos sean organoclorados?

b. ¿Cuántos tipos de insecticidas organofosforados conoces?

c. Pon un ejemplo de contaminante organico persistente y otro de contaminante organico volátil

- d. Dibuja el esquema general de formación de compuestos policlorodibenzofuranos e indica cual es su origen