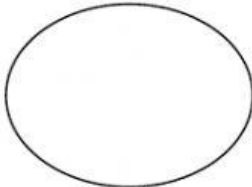




UNIDAD EDUCATIVA PCEI "SEGUNDO TORRES"

EVALUACIÓN PARCIAL 1

Asignatura: QUÍMICA	Calif. 
Estudiante:	
Curso: TERCERO DE BACHILLERATO	
Quimestre: Primero Fecha:	
Docente: Virginia Vera	

"La inteligencia consiste no solo en el conocimiento, sino también en la destreza de aplicar los conocimientos en la práctica." Aristóteles.

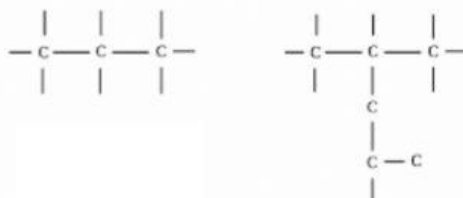
1. Seleccione la respuesta correcta.

- a. Un átomo de carbono forma enlaces..... muy estables, estos pueden ser simples, dobles o triples, lo cual le permite unirse con otros elementos para formar varios compuestos.
- i. Covalentes ii. Iónicos iii. Metálicos
- b. Un carbono secundario es aquel que está unido ay el resto de los enlaces están unidos a otros átomos que pueden ser o no de hidrógeno.
- i. Tres átomos de carbono
ii. Dos átomos de carbono
iii. Cuatro átomos de hidrógeno
- c. Los compuestos orgánicos están formados principalmente por:
- i. C, H, O, N, P, S, F, Cl, Br, y I
ii. C, H, O, N, P, S, F, Al, B, y Y
iii. C, H, O, N, P, S, F, Ca, Ga, y Ta
- d. Los compuestos orgánicos siempre tienen en su estructura:
- i. Azufre ii. Oxígeno iii. Carbono

2. Decida si los compuestos presentados son orgánicos o inorgánicos

- a. CH_3COOH =
b. CaCO_3 =
c. KCN =
d. NH_4Cl =

3. Indique si es una cadena abierta, cerrada o ramificada



- a) ABIERTA
b) RAMIFICADA



UNIDAD EDUCATIVA PCEI "SEGUNDO TORRES"

4. Indique que tipo de enlace covalente unen a los siguientes átomos de carbono



- a) Doble
- b) Triple
- c) simple