Guía Orientativa de Química Orgánica I

Estudiantes: la siguiente guía deberá realizarse y presentarse a la hora de rendir en la mesa de examen. En donde el/la docente la tendrá en cuenta para hacer uso de ella si la necesitase, se evaluará en forma escrita y presencial.

Docentes: Paola Ortiz-Chino Ana Julia-Gutierrez Susana

Actividades:

- 1. Dado el siguiente compuesto orgánico: CH₃-CH₂-CH=CH-CH₃
- a) Indicar tipo de Hidrocarburo y nombrar
- b) Tipo de hibridación y enlaces en cada Carbono implicado
 - 2. Teniendo las siguientes fórmulas generales de alcanos:
 - a. C₅H₁₂
- b. C₇H₁₆
- A) Representarlos con todas las estructuras conocidas y nombrarlos
- B) Realizar un isómero de cada uno con al menos un radical incluído (diferentes) y nombrar.
- 3. Escribe las estructuras de los siguientes compuestos:
 - a) 4-etil-5-isopropil-3,4,7trimetildecano
 - b) Etil, metil éter
 - c) Butanal
 - d) Ácido -3-etil- pentanoico
 - e) Etanoato de metilo
 - f) 4,4- dimetil-2,3-hexanodiona
 - g) 2-terbutil, 2-hepteno

- h) N-metilpropanamida
- i) Ciclopentilamina
- j) Acido p- nitro benzoico
- k) 1,2-dimetil cilohexano
- l) N, N- dietilpropilamina
- m) 3-bromo-2-cloro-4-etil-5,5dimetiloctano
- n) 4,5-dimetil hexanol
- o) 2-pentinodinitrilo
- 4. Teniendo en cuenta los compuestos del punto anterior, elegir: cetona y el alcohol y trabajar con ellos lo siguiente:
- a) Escribe un isómero de posición, uno de función y uno de esqueleto y nombrarlos.
- b) Explica cuál de ellos tiene mayor punto de ebullición. Justifica