Evaluación diagnóstica Unidad III

Periodo académico: 2025 1S

Asignatura: Química Orgánica

Profesor: Alejandro Ortega Camino

**NOMBRE:**

**FECHA:**

**PARALELO:**

**CUESTIONARIO:**

1. **¿Cuál de las siguientes características es una propiedad distintiva de los compuestos aromáticos, como el benceno?**
2. Son inertes debido a sus dobles enlaces.
3. Poseen una gran estabilidad química debido a poseer solo enlaces simples
4. Son reactivos cuando se ponen en contacto con alquenos.
5. Ninguna de las anteriores
6. **¿Qué afirmación es correcta sobre los éteres?**
7. Reaccionan fácilmente con ácidos o bases diluidas.
8. Son altamente reactivos.
9. Su solubilidad en solventes polares aumenta al poseer grupos alquilo de cadena larga.
10. Se utilizan comúnmente como solventes de compuestos no polares.
11. Ninguna de las anteriores
12. **¿Qué caracteriza a los compuestos aromáticos?**
13. Presentan estructuras cíclicas de 6 carbonos únicamente
14. Presentan estructuras lineales
15. Poseen 4n+2 electrones sigma deslocalizados
16. Tienen un doble enlace resonante
17. Todas las anteriores
18. Ninguna de las anteriores
19. **¿Cuál es la principal diferencia estructural entre un alcohol y un éter?**

a) Únicamente los alcoholes pueden formar puentes de hidrógeno

b) Los éteres mantienen el estado físico de su compuesto alifático

c) Únicamente el alcohol conserva una parte polar dentro la estructura molecular

d) a y b son ciertas

e) a y c son ciertas

1. **¿Qué afirmación de las siguientes es correcta?**
a) Los éteres son más reactivos que los alcoholes

b) El benceno solo sufre reacción de adición de compuestos halogenados
c) La distancia típica en el enlace C-O es similar en éteres y alcoholes
d) Los éteres normalmente son líquidos

**EJERCICIOS:**

Describir las diferencias y semejanzas de las reacciones de halogenación y polimerización de compuestos aromáticos.

Nombrar los siguientes compuestos orgánicos:

1.-



2.-



Construir las siguientes estructuras químicas a partir de su nombre:}

3.- Alil, naftileno eter

4.- 5-bencil, 8-Cloro, 2-Fenil, nonanodiol