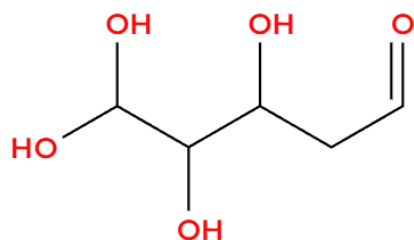
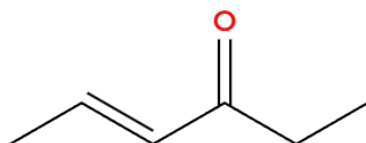
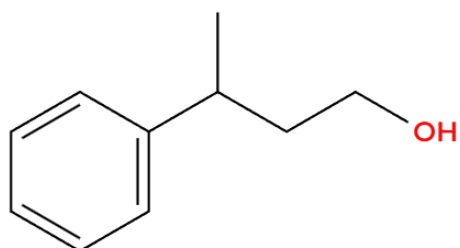




## TEMA: COMPUESTOS OXIGENADOS

1. Identifica y nombra los siguientes compuestos:



2. Clasifica los siguientes compuestos como solubles o insolubles en agua (hacer la estructura) y explica tus razones:

Etanol

Ácido acético

Propanona

Metanol

ácido sulfúrico

hidróxido de sodio

estireno

dimetil eter

soluble	insoluble

3. Plantear las reacciones de Oxidación y Reducción para los siguientes compuestos.

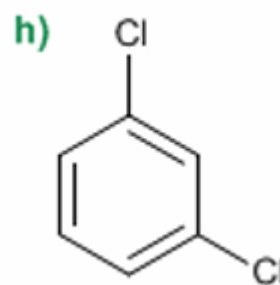
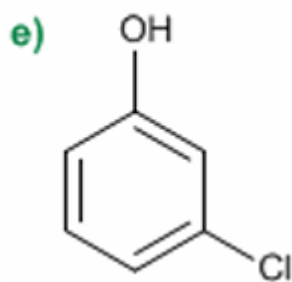
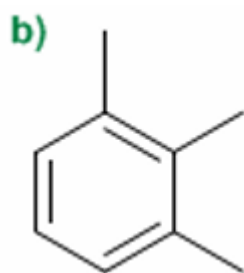
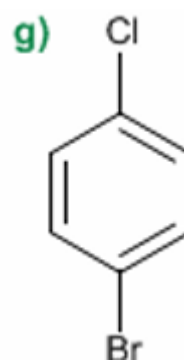
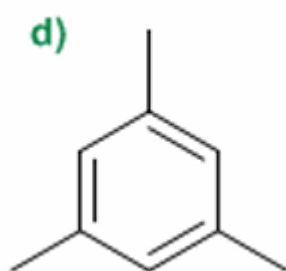
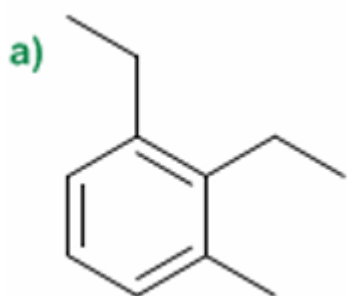
Alcohol butílico +  $\text{CrO}_3/\text{H}_2\text{SO}_4$

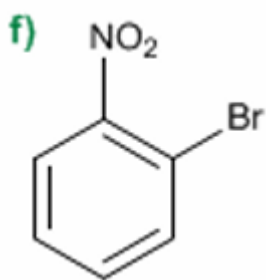
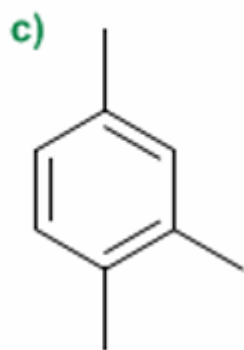
3,5-dimetil Octanal +  $\text{Ag}(\text{NH}_3)_2\text{OH}$

Ácido propanoico +  $\text{LiAlH}_4$

2,4-dietil octanol + NaBH<sub>4</sub>

4. Nombra los siguientes estructuras





5. Establezca al menos 4 diferencias entre el benceno , el ciclo hexano y ciclohexeno

nombre	benceno	ciclohexano	ciclohexeno
estructura			
características			
diferencias	<ul style="list-style-type: none"> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> <li>• .</li> </ul>

--	--	--	--

6. completar la siguiente tabla

	Acido 3,7-dimetil-6-oxo- 2-propildec-4-enoi co	5-cloro-4-etil-2-is opropil-3-metilhe ptan-1,6-diol	2,6-dibromo-4,5-di metil-3-(2-hidroxietil )-7-oxo-8-propilund ecanamida
ESTRUCTURAL			
DESARROLLADA			
SEMI DESARROLLADA			
GENERAL			
GRUPO FUNCIONAL			

7. Plantear dos moléculas con mínimo 8 carbonos y 3 radicales para los siguientes grupos funcionales

alcohol

sulfonado

cetona

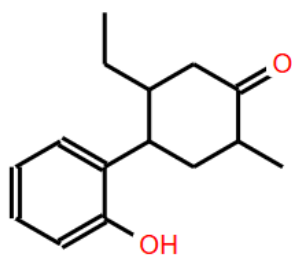
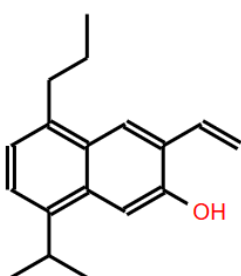
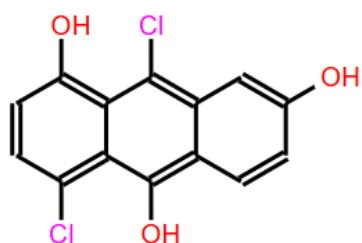
alcohol

aldehido

ester

eter

8. nombrar las siguientes estructuras-



### Preguntas por competencia

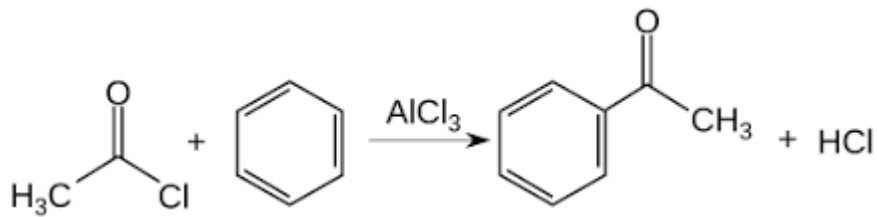
9. En el análisis elemental de un compuesto orgánico se estableció que existe la siguiente relación entre los átomos de carbono e hidrógeno que lo conforman: por cada átomo de carbono en una molécula del compuesto hay 2 de

hidrógeno. De acuerdo con el análisis, es probable que la fórmula del compuesto sea:

- A) CH<sub>4</sub> B) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> C) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> D) CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>

Justificación:

**Responder la pregunta 10 basados en las siguientes estructuras**



10. Los compuesto anteriores hacen referencia a la reacción de

- A) Combinación  
B) Adición  
C) Eliminación  
D) Sustitución

JUSTIFICACION: (planterar un ejemplo y como se llama la reacción)

▶ CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA  Diagrama de Moeller y Regla de...

▶  Configuración Electrónica  [ FÁCIL Y RÁPIDO ] | QUÍMICA |

▶ ¿Qué debo saber sobre los enlaces químicos?

▶  ¿QUE SON LOS ENLACES QUÍMICOS? | Tipos de enlaces: Iónico, ...

▶  Tipos de Enlaces Químicos. Iónico, Covalente y Metálico

Señor padre de familia: Firme este taller sólo cuando compruebe que ha sido desarrollado totalmente

Firma: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_