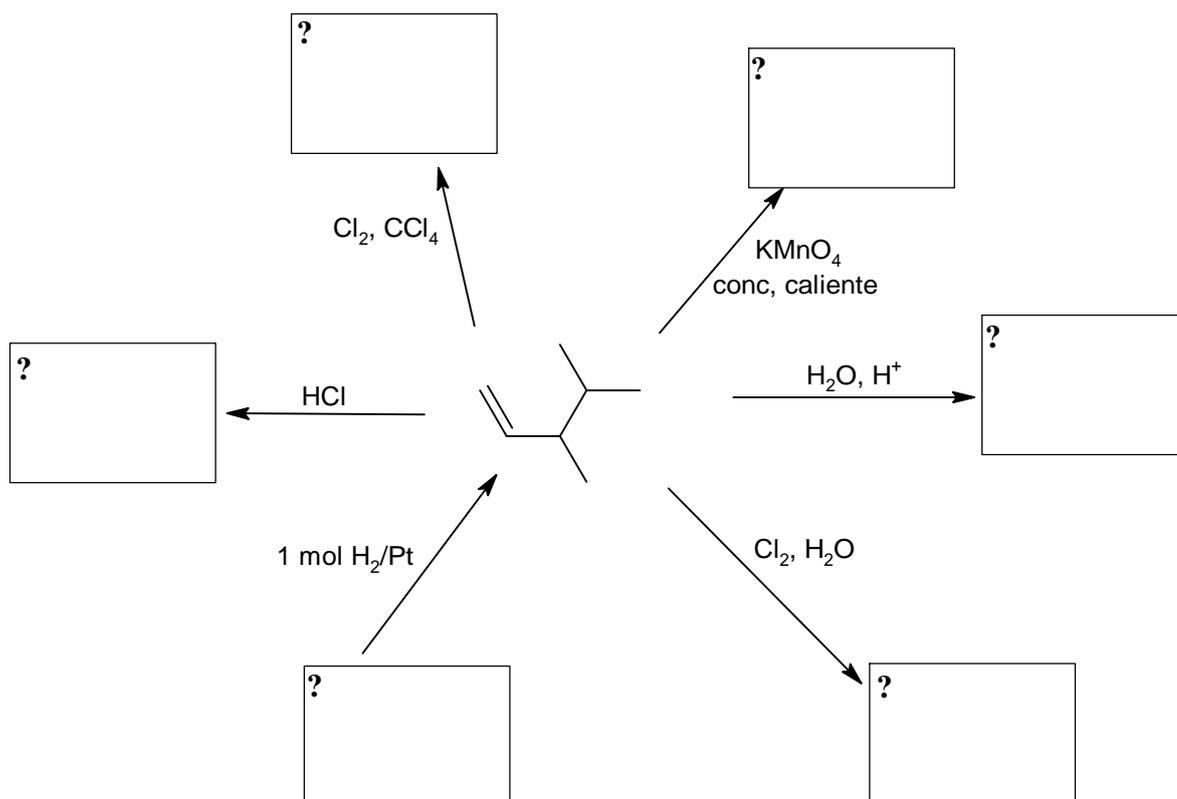


MODELO TERCER PARCIAL	
Nombre:	Legajo:
Carrera:	Fecha:

Cada respuesta debe escribirse en el recuadro correspondiente, con tinta azul o negra.

1. Completar el siguiente esquema de reacciones, representando las estructuras y nombrando reactivos y productos.

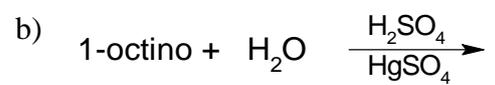


2. Desarrollar todos los pasos para una posible síntesis de laboratorio del siguiente compuesto, partiendo de benceno. Usar todos los reactivos alifáticos e inorgánicos que sean necesarios. Suponer que es posible separar un isómero *para* de una mezcla *orto-para* en forma pura.

Bromuro de p-bromobencilo

3. Completar las siguientes reacciones, formulando y nombrando reactivos y productos.

a) Haluro de alquilo \longrightarrow 1-metilciclohexeno



4. Resolver

I) ¿Cuál tiene mayor reactividad en la sustitución electrofílica aromática, benzaldehído o anilina? Justificar brevemente la elección.

II) ¿Cuál de los siguientes hidrocarburos tendrá una mayor temperatura de ebullición? Justificar.

- a) 1-octeno b) 1-hexeno c) cis-2-buteno d) *trans*-2-buteno

5. Para cada consigna subrayar el compuesto que posee la propiedad enunciada.

a) El hemiacetal			
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)_2$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{OCH}_3$
b) El de mayor pKa			
1-butanol	2-metil-2-propanol	2-butanol	2-metil-1-propanol
c) El compuesto de mayor punto de ebullición			
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
d) El compuesto no quiral que es isómero de función del éter etílico			
butanal	2,3-butanodiol	2-butanol	1-butanol

6. Formular las reacciones propuestas, nombrar los compuestos orgánicos empleados y los productos mayoritarios obtenidos.

a)	$\text{?} \xrightarrow[\text{Por ozonolisis}]{} \text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}-\text{CH}_3$
b)	propanona + $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$, seguido de $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$
c)	Obtención de un ácido de 6 átomos de carbono y ópticamente activo, a partir del correspondiente alcohol
d)	2-metilbutanal + Reactivo de Fehling \rightarrow
e)	1-pentino + $\text{H}_2\text{O}/\text{H}^+/\text{Hg}^{+2} \rightarrow$