

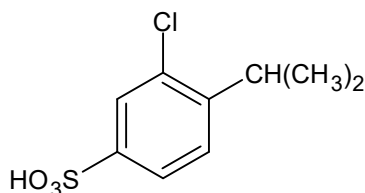
TERCER PARCIAL	
Nombre:	Legajo:
Carrera:	Fecha:

Cada respuesta debe escribirse con tinta azul o negra.

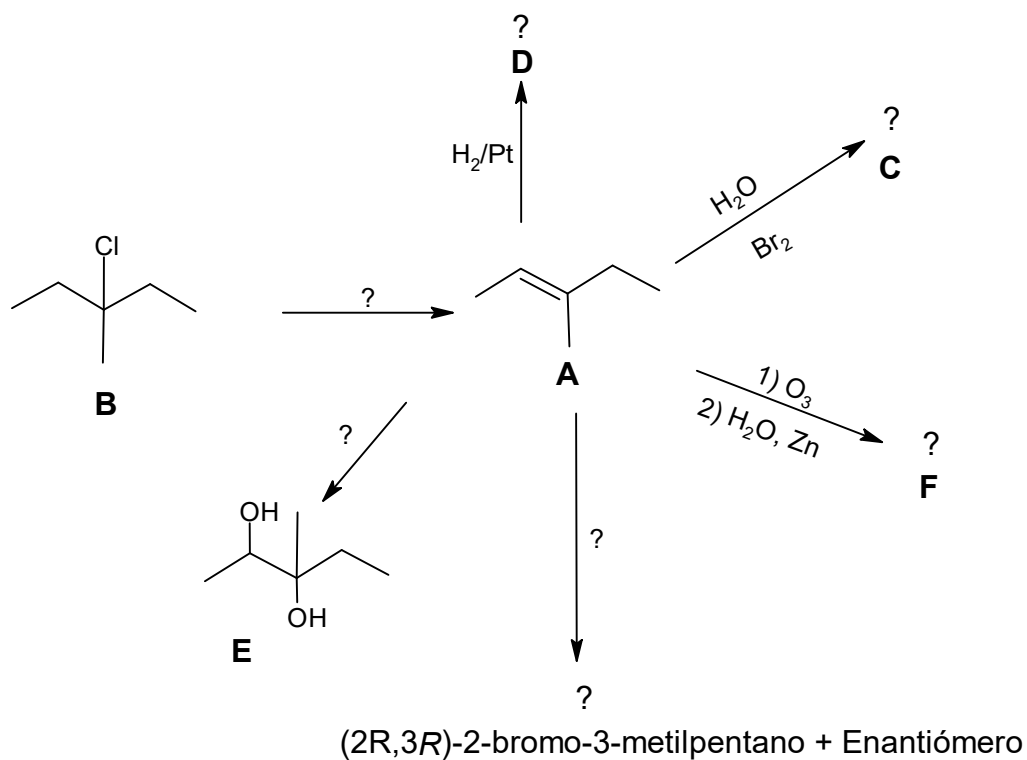
1. Para cada consigna subrayar el compuesto que posee la propiedad enunciada.

a) El grupo amino, en una reacción de sustitución electrofílica aromática es:			
Activante y director orto-para	Desactivante y director orto-para	Activante y director meta	Desactivante y director meta
b) En compuestos aromáticos, el sustituyente que dona electrones por efecto inductivo:			
-COOH	-OH	-Cl	-CH ₃
c) El compuesto que no presenta isomería geométrica:			
CH ₃ CH=CH-C ₂ H ₅	H ₂ C=CH-C ₂ H ₅	Cl-CH=CHCH ₃	Cl-CH=CH-Cl
d) El de menor pK _b			
N-metilanilina	Anilina	p-toluidina	p-bromoanilina

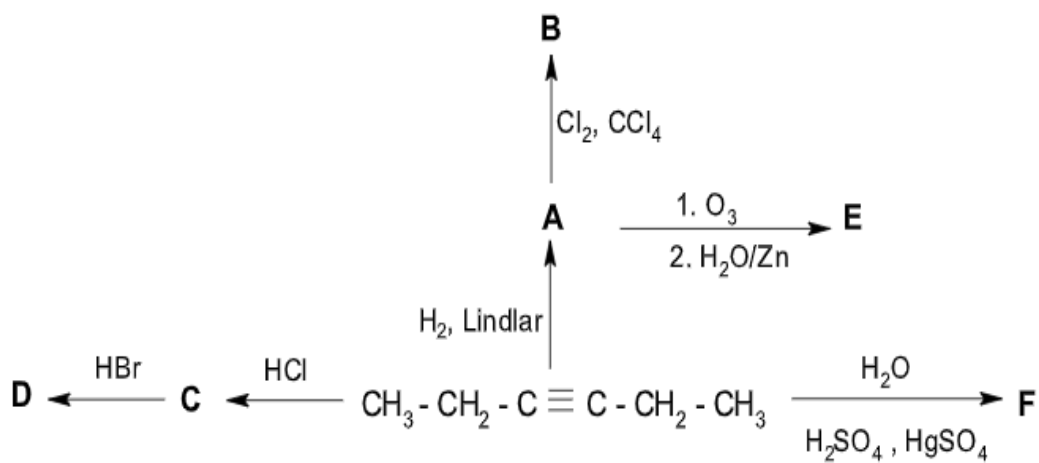
2. Desarrollar todos los pasos para una posible síntesis de laboratorio del siguiente compuesto, partiendo de benceno, nombrando reactivos y productos orgánicos. Usar todos los reactivos alifáticos e inorgánicos que sean necesarios. Suponer que es posible separar un isómero *para* de una mezcla *orto-para*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



3. Completar el siguiente esquema de reacciones. Nombrar los compuestos A, B, C, D, E y F.



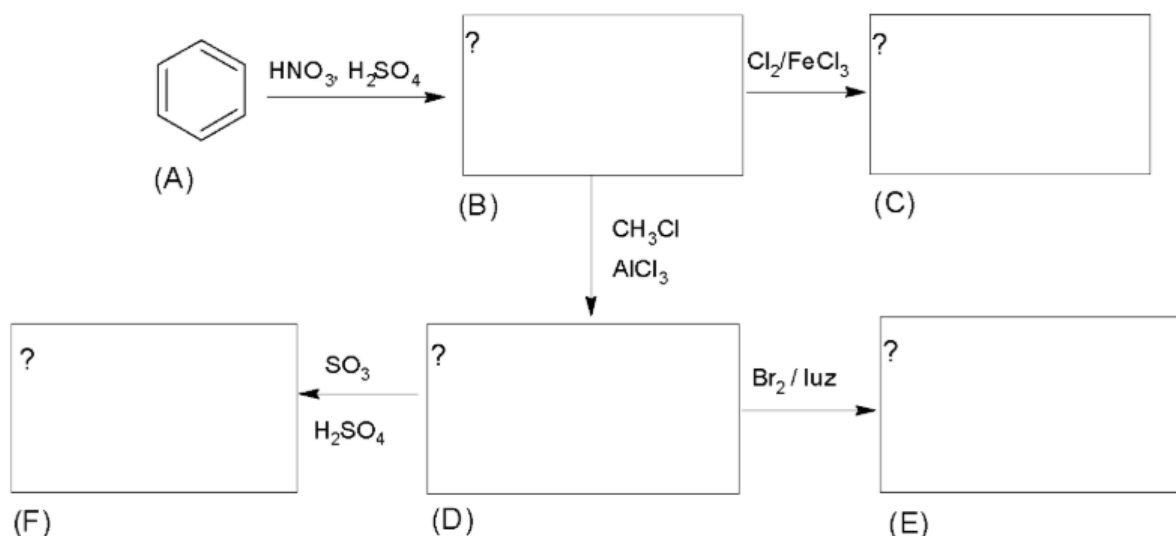
1. Completar el siguiente esquema de reacciones, representando las estructuras y nombrando reactivos y productos.



(30 puntos)

2. a) Completar la siguiente secuencia de reacciones. En caso de haber más de un producto posible, dar el mayoritario

(30 puntos)



- b) Nombrar los siguientes compuestos:

(A)

(D)

(B)

(E)

(C)

(F)

4. Formular las reacciones propuestas, nombrar los compuestos orgánicos empleados y los productos mayoritarios obtenidos.
- Deshidratación de un alcohol secundario ópticamente activo, de 5 átomos de carbono. Representar la estructura del reactivo mediante una proyección de Fischer e indicar la nomenclatura estereoquímica completa (configuración R o S) del centro quiral.
 - Síntesis de ácido m-bromobenzoico a partir de benceno. Considerar que se pueden separar los isómeros obtenidos en los diferentes pasos.
 - Obtención de n-butilamina a partir del haluro de alquilo de 3 carbonos.