

RECUPERATORIO SEGUNDO PARCIAL	
Nombre:	Legajo:
Carrera:	Fecha:

Cada respuesta debe escribirse con tinta azul o negra.

1. **(10 puntos)** De los siguientes compuestos:

- Escribir sus fórmulas estructurales
- Seleccionar aquel en el que todos sus átomos presenten hibridación sp^3 e interaccione entre sí mediante fuerzas de atracción puente hidrógeno.

i. trimetilamina

ii. 1-propanol

iii. Ácido etanoico

2. **(30 puntos)** a. Representar las moléculas siguientes indicando claramente la configuración de cada centro quiral:

(R)-2-cloropentano	(S)-2-metil-3-bromohexano
(S)-1,3-diclorobutano	(R)-2-cloro-1,1,1-trifluoro-3-metilbutano

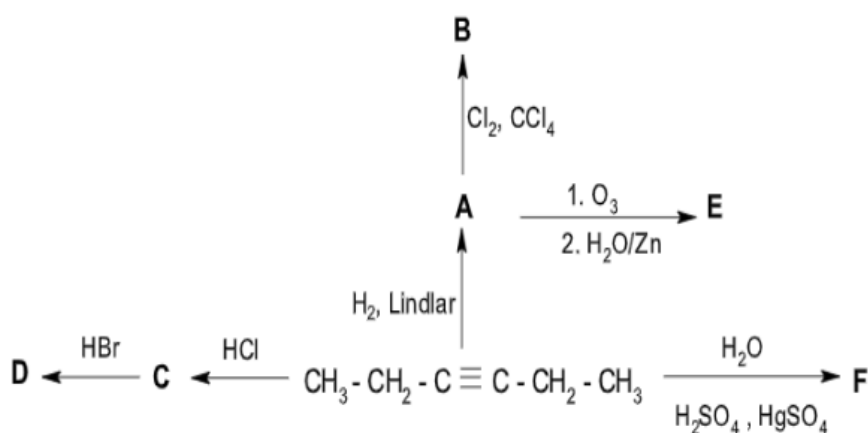
b. Elegir un compuesto y representar un par de enantiómeros

c. ¿Alguno de los compuestos presenta forma meso? Justificar.

3. **(60 puntos)** Dados los compuestos: 2,2,3-trimetilpentano, 3-metil-1-butanol, 2,3-dicloropentano, 3,4-dimetil-2-penteno y ter-butil metil éter.

- (10 puntos)** Escribir las fórmulas estructurales
- (6 puntos)** Elegir dos compuestos que sean isómeros estructurales. Justificar la respuesta escribiendo la fórmula molecular e indicando de qué tipo de isomería se trata.
- (20 puntos)** Escribir la reacción de obtención de todos los posibles productos de monoclорación del 2,2,3-trimetilpentano en presencia de luz o calor representando sus estructuras y nombrándolos. Indicar cuál de ellos corresponde al producto principal y señalar de qué tipo de reacción se trata: sustitución, eliminación o adición.
- (14 puntos)** Dibujar los isómeros geométricos (cis/trans o Z/E) de 3,4-dimetil-2-penteno y nombrarlos, indicando claramente cada estereoisómero. ¿Cuál se esperaría que tenga mayor punto de fusión? ¿Por qué?
- (10 puntos)** Escribir la reacción de combustión completa del 2,2,3-trimetilpentano

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



(30 puntos)

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

