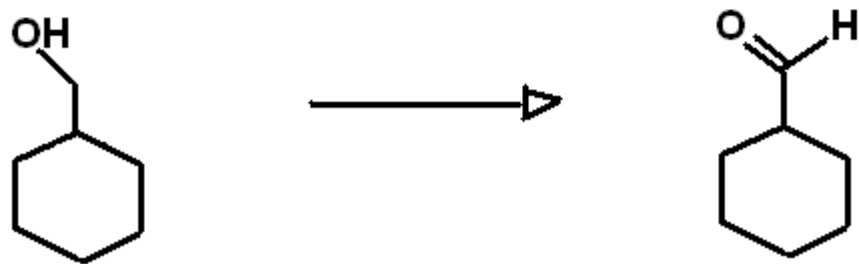
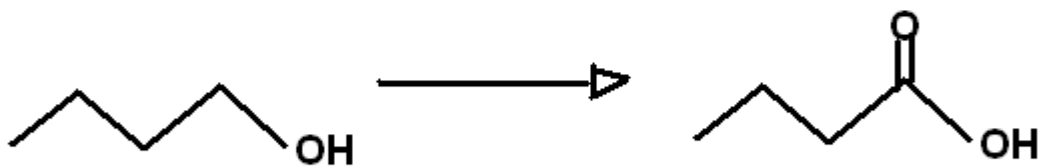
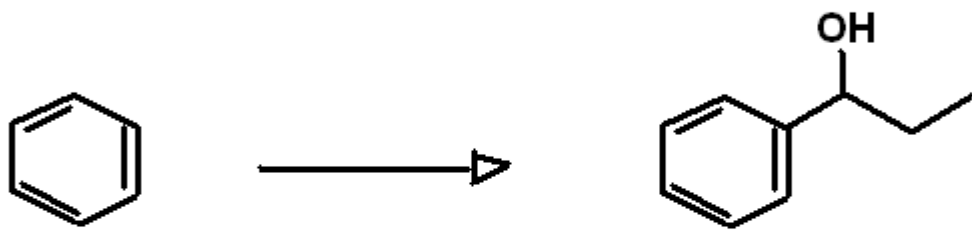
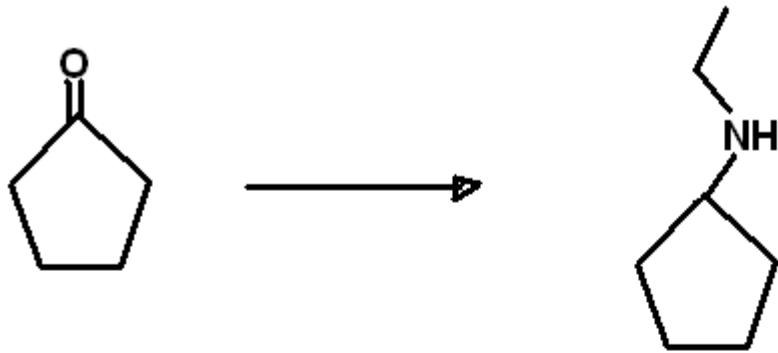


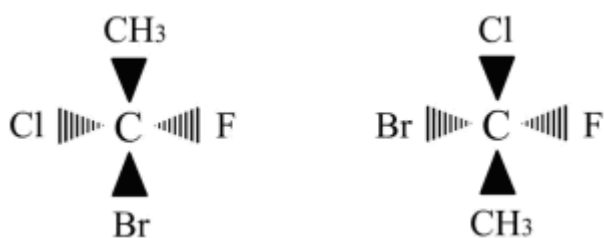
Exámen final de Química Orgánica 63.14  
2do Cuatrimestre 2010 – 21/12/2010

1) Indicar los reactivos necesarios para que se lleven a cabo las siguientes transformaciones. Puede ser que se requiera más de un paso.

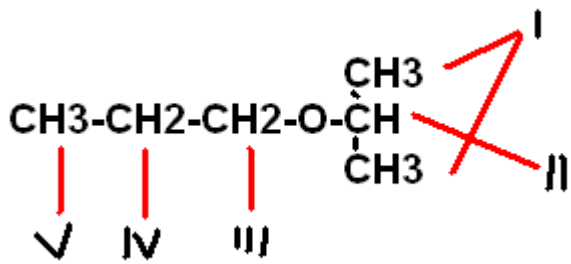


2) La constante de equilibrio para la formación del hidrato de acetona es  $2 \times 10^{-3}$ , que se traduce en una baja proporción de acetona hidratada en solución. ¿Cómo esperaría que fuese el valor de la constante para la hexafluoroacetona, mayor o menor? ¿Por qué?

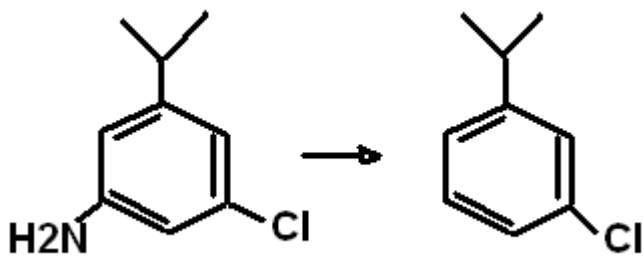
3) ¿Qué relación de isomería (si la hay) guardan las siguientes moléculas? Justifique su respuesta.



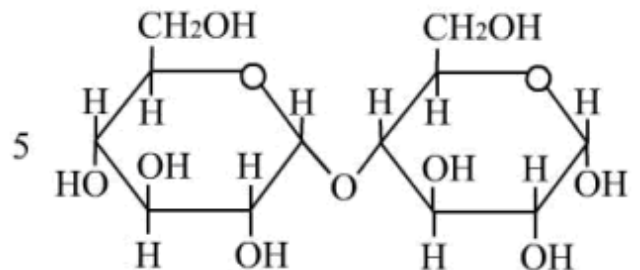
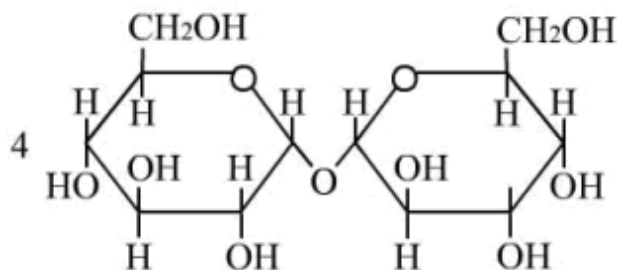
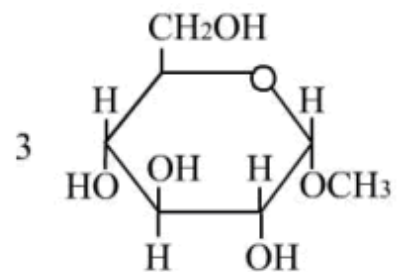
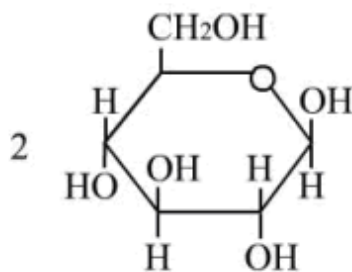
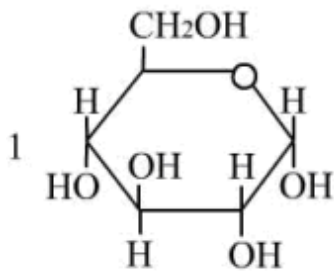
4) ¿Cuál o cuáles H aparecerán como septeto en el espectro RMN del siguiente compuesto? Los H en C I, C II, C III, C IV o C V? Justifique.



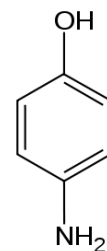
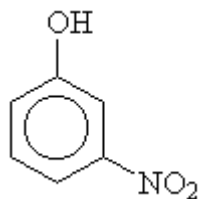
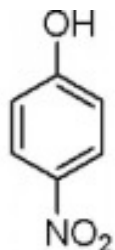
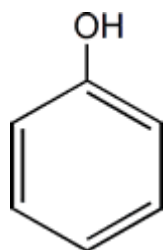
5) ¿Cómo podría llevar a cabo la siguiente transformación?



6) ¿Cuál de los siguientes azúcares mutarrotan en solución acuosa? Justifique. ¿Qué es la mutarrotación?



7) Ordene los siguientes compuestos por su acidez (1 es el más ácido)



8) El kevlar es un polímero que reacciona a la llama y el calor, que se obtiene del ácido tereftálico y el p-diaminobenceno. Forme el polímero indicando su estructura. Señale el grupo funcional que lo caracteriza.