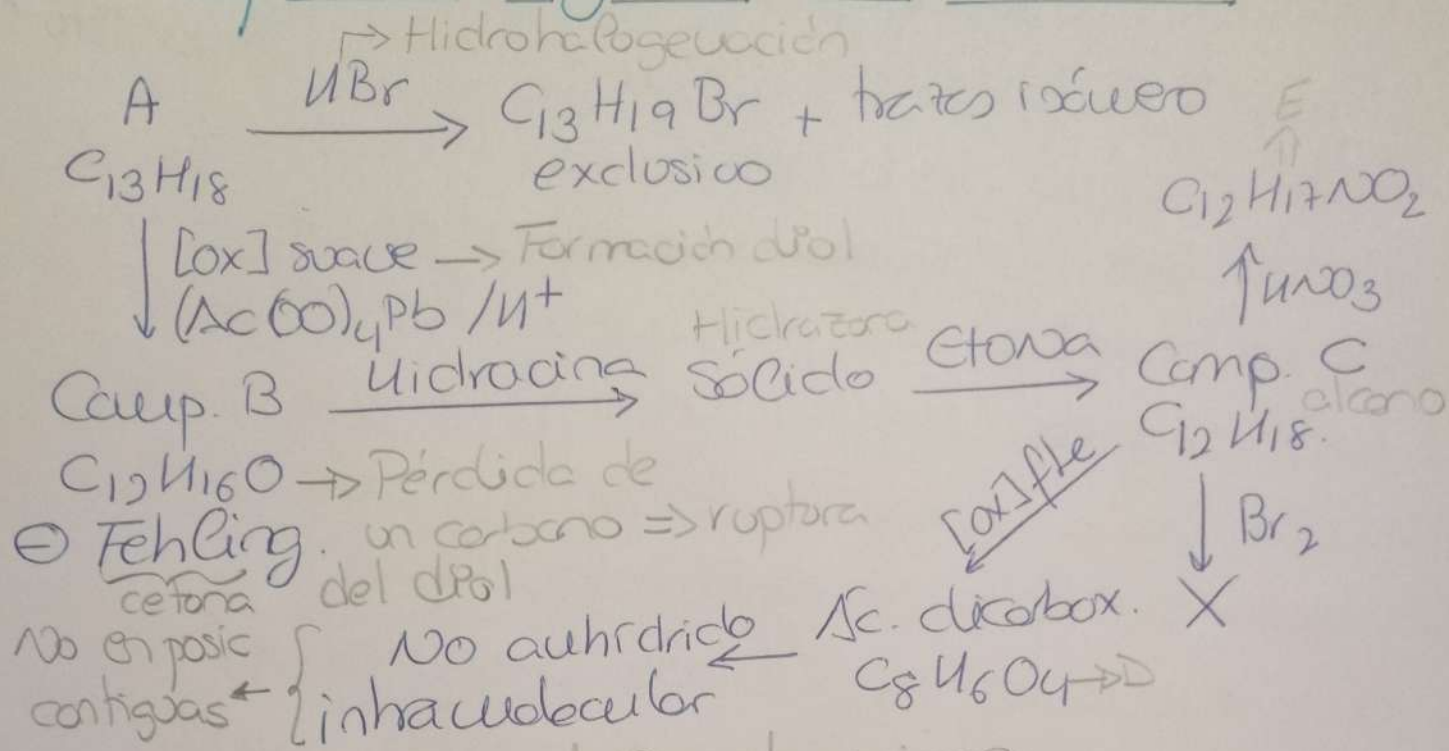


Ejercicio Orgánica Foro Doceutes.-



Calculamos el ω° de saturaciones

$$\omega. I = \frac{(2 \cdot n^\circ \text{C} + 2) - \text{H} - \text{X} + \text{N}}{2}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{A} = (2 \cdot 13 + 2) - 18 / 2 = 5 \\ \text{B} = (2 \cdot 12 + 2) - 16 / 2 = 5 \\ \text{C} = (2 \cdot 12 + 2) - 18 / 2 = 4 \\ \text{D} = (2 \cdot 8 + 2) - 6 / 2 = 6 \\ \text{E} = (2 \cdot 12 + 2) - 17 + 1 / 2 = 5 \end{array} \right.$$

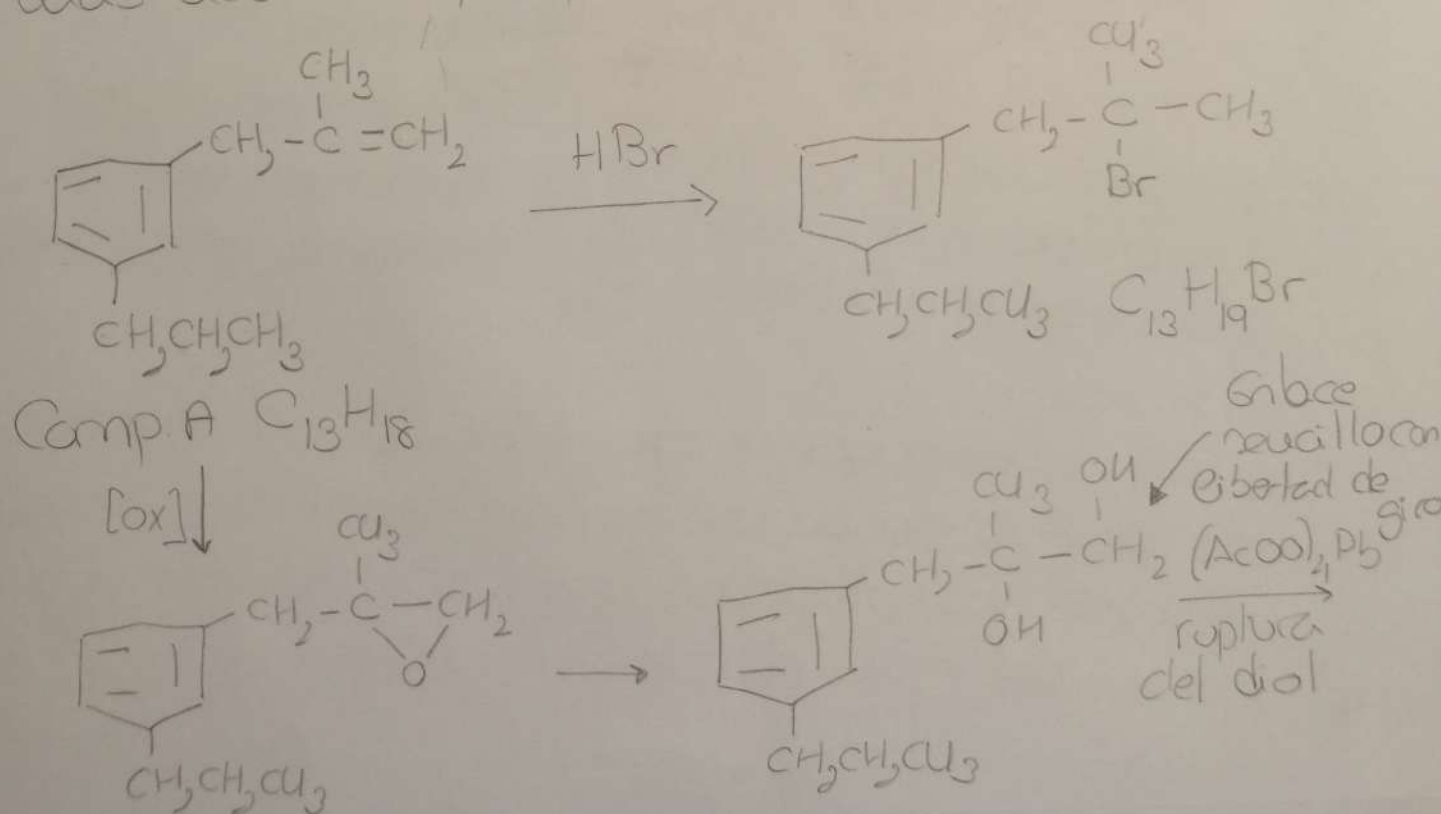
Que el compuesto A tenga 5 saturaciones nos hace pensar en la presencia de un doble enlace y en un anillo aromático. El doble enlace concuerda con la hidrohalogenación y que se obtenga un compuesto casi de fuerza exclusiva, nos lleva a que la adición debe realizarse siguiendo el reglo de Markovnikov.

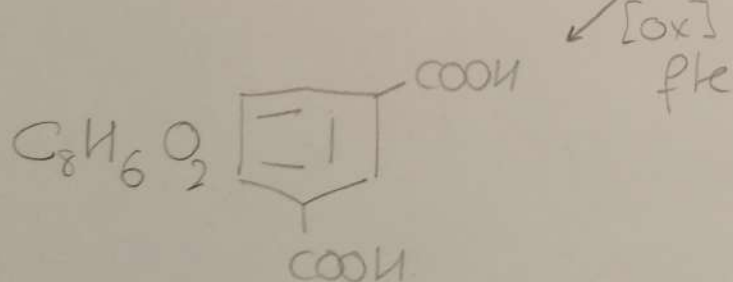
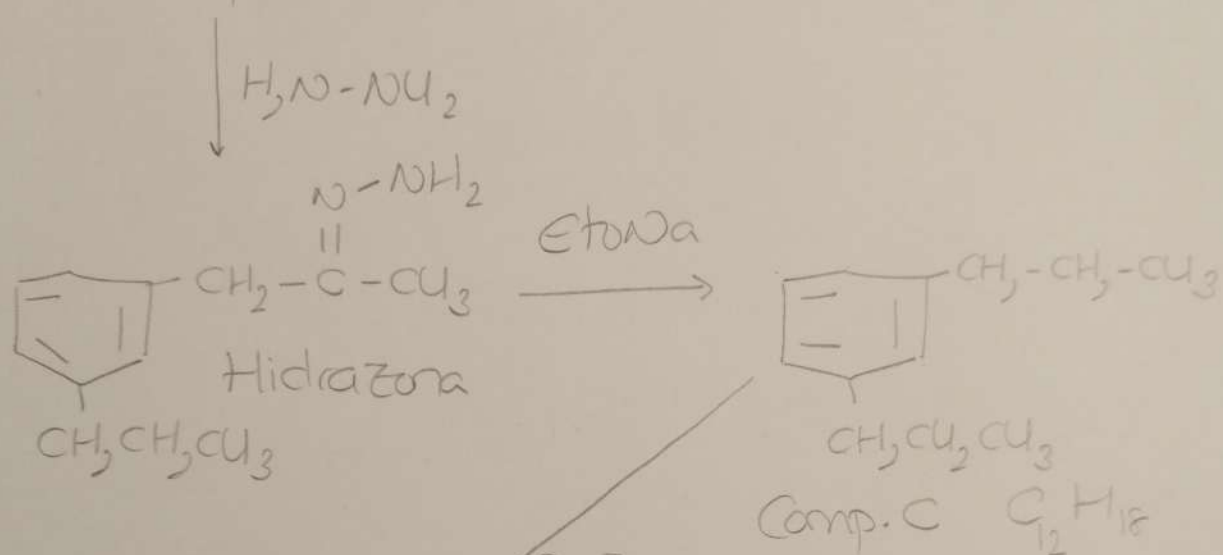
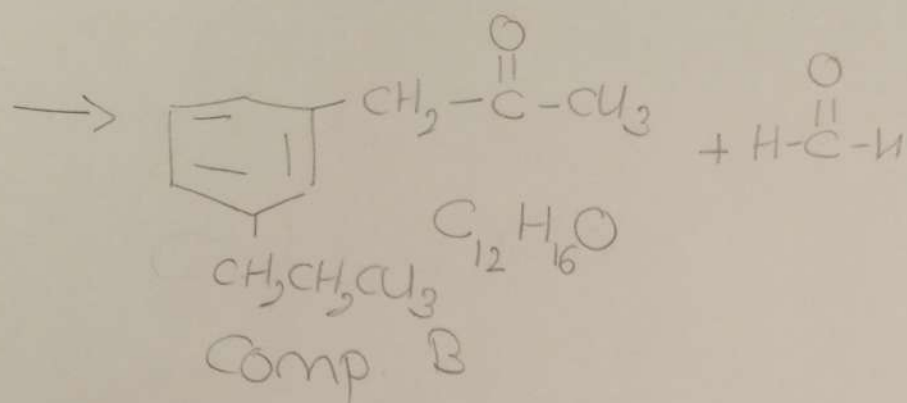
Además, la reacción de epoxidación del alqueno presente en A es quimiosselectiva; es decir, reacciona mejor con los alquenos más sustituidos. La apertura del epóxido da un alcohol aya

Oxidación conduce a una cetona, ya que da negativa la prueba de Fehling.

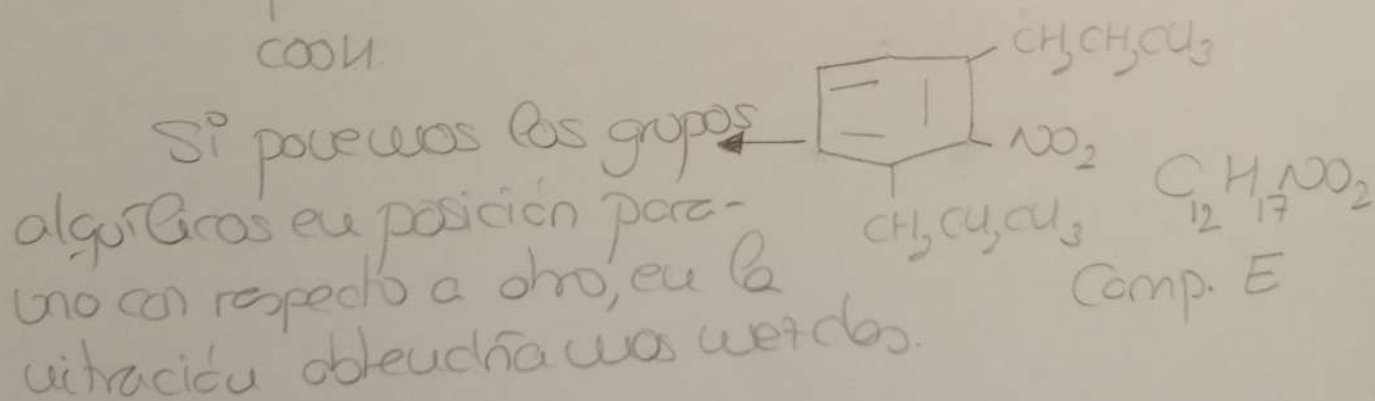
La reacción de la cetona con hidrazina forma una hidrazona cuyo calentamiento hace que se reduzca completamente a alcano (Reducción de Wolff-Kishner), lo que concuerda con que no adicione $\text{Br}_2 \Rightarrow$ No tenemos dobles enlaces en los radicales alquílicos.

Los radicales alquílicos presentes en el compuesto C son activantes débiles y orto/para-dirigentes. Teniendo en cuenta además que el ácido dicarboxílico que se obtiene por oxidación de los carbonos laterales no pueden deshidratarse (no están en posiciones contiguas), la propuesta más acertada para el compuesto A es:





HNO_3



Si ponemos los grupos
 algunos en posición par-
 uno con respecto a otro, en la
 estructura obtenida nos ayuda.