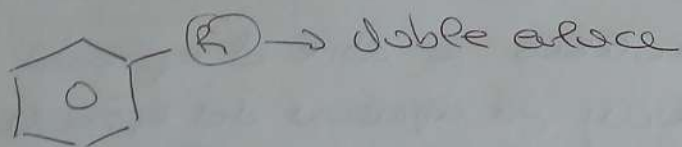


\* Hidrocarburo A  $C_{13}H_{12}$  que adiciona  $HBr$ , produce casi exclusivamente el producto  $C_{13}H_{19}Br$  y dos isómeros de un isómero de este. A este tratado mediante oxidación suave con ácido peracético, hidroxilas y esterificación con  $(AcO)_2Pb$  en medio ácido y haluro B  $C_{12}H_{16}O$  que da negativo con el reactivo de Fehling.

B reacciona con hidroxina produciendo un sólido que tratado con etóxido de sodio a  $200^{\circ}C$  nos da  $C_{12}H_{12}$  que no adiciona  $Br_2$ . Tras oxidación fuerte de  $C$  con  $KMnO_4$  se obtiene el ácido dicarboxílico  $C_6H_4O_4$  que no forma el anillo intramolecular. Por nitración de  $C$  se obtiene el producto  $C_{12}H_{17}NO_2$ .

De la información que tenemos sobre el compuesto


(A)  $\rightarrow$  Presenta 5 insaturaciones y adiciona  $HBr$ . Esto nos da idea de que hay un doble enlace que adiciona  $HBr$ . Tenemos también por el no de insaturaciones y el no de  $C$  en un anillo bencénico:




Si analizamos los datos de información relativa a (B) nos indica que por oxidación se obtiene ácido dicarboxílico. Lo cual nos indica los sustituyentes están en el anillo. Como no se han anulado los dos sust. no se a estar en posición orto y como se han dado en el producto de la nitración, lo más probable es que estén en posición meta, de este modo los dos darán la nitración a orto y se obtendrá el otro producto.\*

\* En C otros dos R y R' en grupo dife-  
rente a otros es necesario en otro y así  
tienen un problema en comparación.

¿No podría haber un problema en los dos  
posiciones? \*

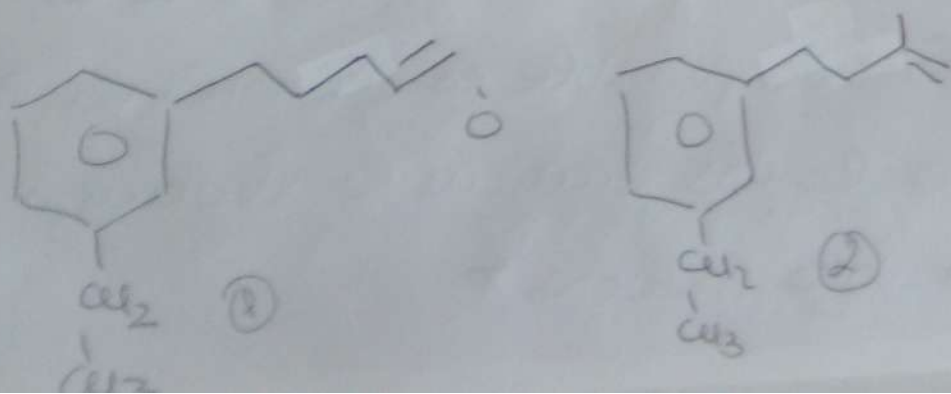
Valorado el compuesto A  → los átomos de

Aquí es donde me tiro a lo pascual y como R (2C)  
y R' (3C) → No tengo idea que diferencia es.

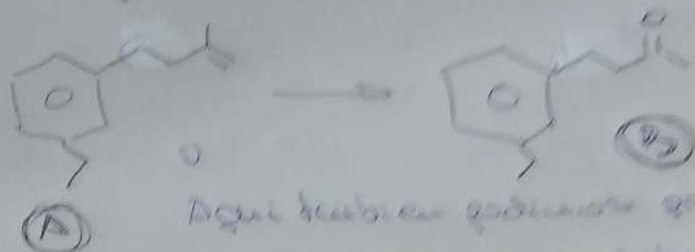
 → Vamos a saber si es lineal  
y donde está el doble enlace.  
Creo que con las reacciones de D & E  
sabemos:

- Oxidación con perácido - Se produce la  
oxidación del alqueno a epóxido
- Tratado con hidróxido se abre el epóxido dando  
el glicol → ¡Atención! La apertura del epóxido de  
glicol es parcial "anti" y el
- Ruptura del glicol mercurio acetato es en glicol  
"SN" → ¿ES POSIBLE?

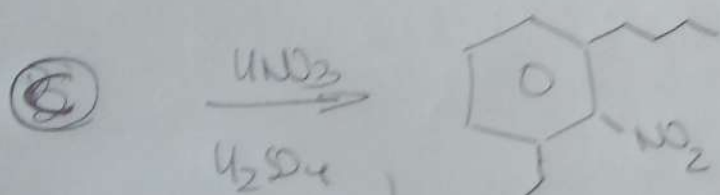
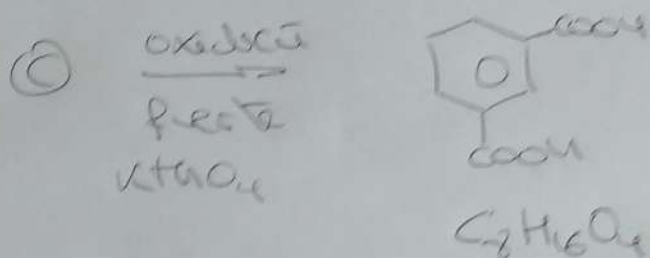
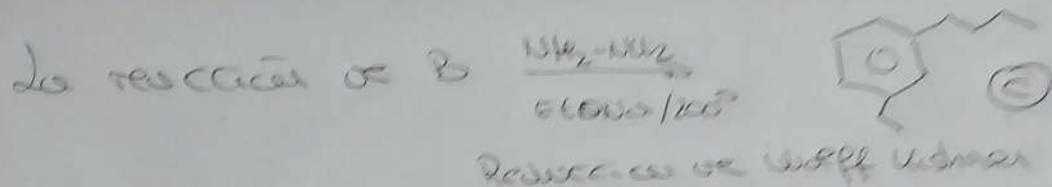
Después de este proceso el producto obtenido B solo  
ha perdido un átomo de C, esto nos indica que el dife-  
rencia de A es terminal:



El producto B obtenido en la síntesis del éster A tiene una cadena o anillo y grupo de reemplazo. En relación con el reactivo de Fehling, las propiedades de oxidación, lo que implica que puede ser oxidado en cadena o anillo. A) del compuesto B) por haber un grupo:



Aquí también podemos observar que el grupo  $\text{COOCH}_3$  se oxida y se convierte en  $\text{COOH}$ . Pero eso guarda con el número de C de uno y otro cadena no se como hacerlo.



¿Caso los dos grupos efectos sobre a otro  
¿Caso se forma el compuesto final?

Esto no tengo idea y no estoy segura de lo planeo.  
Los 2 n. del número de C de cada uno.