

**Química.**

④  $54.94\% \text{ C}$   
 $9.09\% \text{ H}$   
 $36.37\% \text{ O}$

Si  $7.59 \text{ g A}$  en  $300 \text{ g}$   
 benceno  
 $\downarrow T_c = 1.47 \Rightarrow \Delta T_c = 14$   
 $K_c = 5.12$

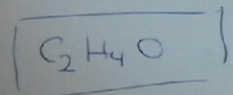
① insoluble en  $\text{H}_2\text{O}$  y en dis. dil. de  $\text{NaHCO}_3$   
 no hay grupo ácido.

② se disuelve en dis.  $\text{NaOH}$  caliente  $\Rightarrow$  comp. orgánico.

$A + \text{NaOH} \rightarrow$  residuo  
 $M_m = 0.932 \text{ NA}$  disuelto en el metanol.

$C = \frac{54.94}{12} = 4.58$  | 2  
 $H = \frac{9.09}{1} = 9.09$  | 4  
 $O = \frac{36.37}{16} = 2.273$  | 1

$P_{exp} = 44$



ante el descenso crioscópico que A produce en benceno obtengo el Pmd A para obtener su molecular.

$\Delta T_c = K_c \cdot m$   
 $1.47 = 5.12 \cdot \frac{7.59}{P_{mdA}}$   
 $0.3$

el Pmd con el  $P_{exp}$   $0.0361 = \frac{7.59}{P_{mdA}} \Rightarrow$

$P_{mdA} = 88.12 \text{ g/mol}$

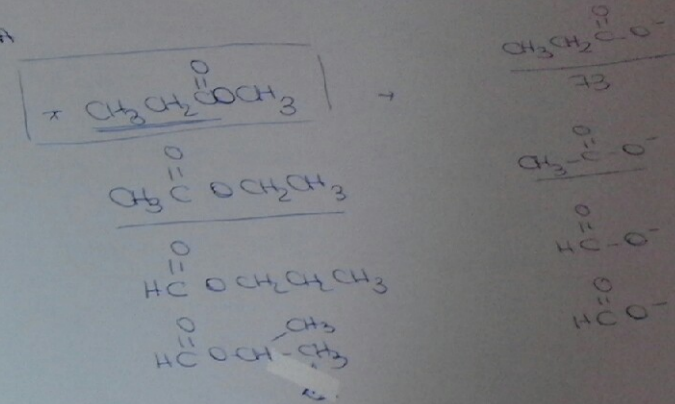
emp n.

$n \Rightarrow n = 2$   $F_{md(A)} \text{ C}_4\text{H}_8\text{O}_2$

$n^\circ$  insat de A  $\frac{4 \cdot 2 + 2 - 8}{2} = 1$  insat ( $\text{C}=\text{O}$ )  
 el ser A insoluble a  $\text{H}_2\text{O}$  y en dis. dil. de  $\text{NaHCO}_3 \Rightarrow$  se trata de un éster

Posibilidades de A

todo apunta a que sea A



obte para obtenerlo

si  $A + \text{NaOH} \xrightarrow{\Delta}$  es una esterificación y de un ácido + alcohol (en forma de carboxilato) Sal.

calculamos la masa de cada una de las partes del ácido de los compuestos obtenidos