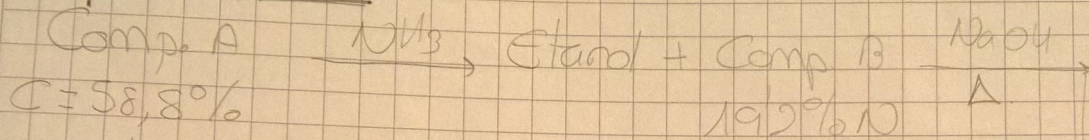
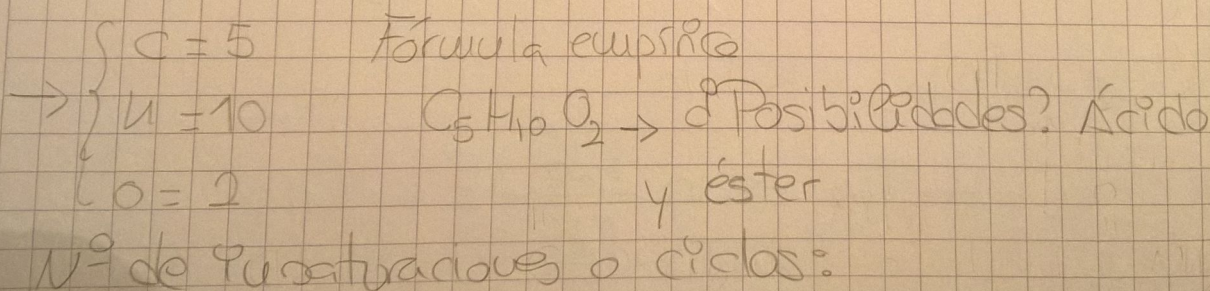
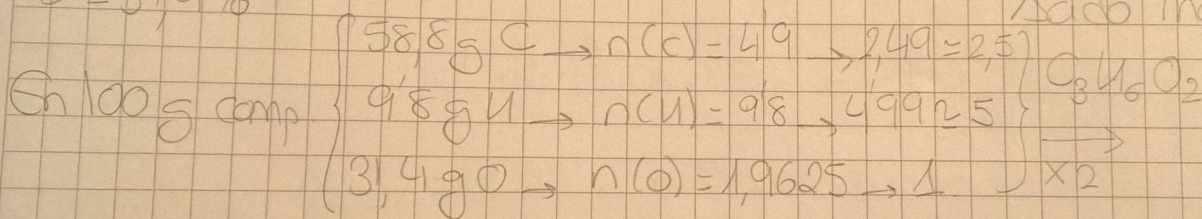


Ejercicio N°4.-



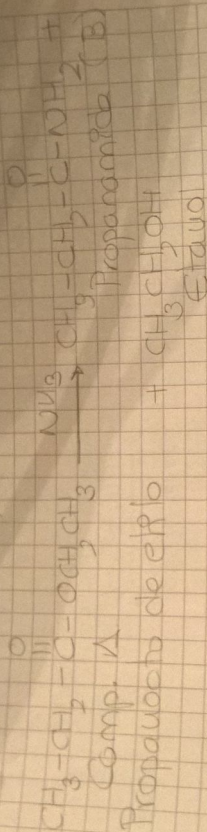
Sal sódica
Acido monobásico



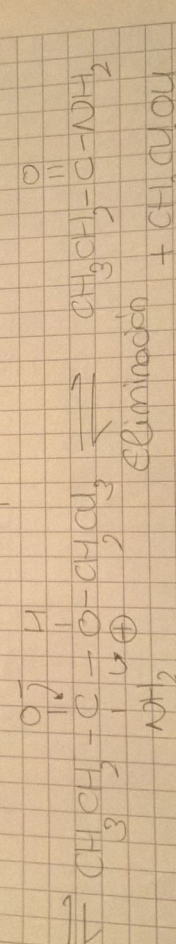
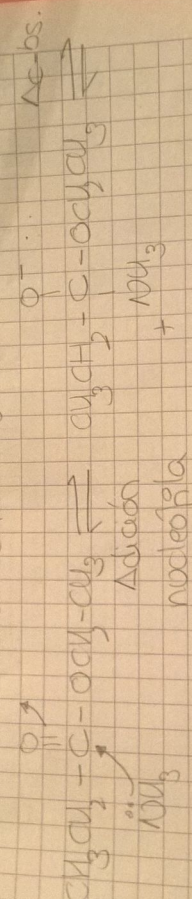
$$N.T.C. = (2 \cdot n - (a + b)) - n \cdot (a + b) \cdot 1 + n \cdot (a + b) \cdot 2 = 2$$

$$= 2 \cdot (5 + 10) - 10 = 10 - 10 = 0 \Rightarrow \Delta C = 0$$

Como la reacción con NH_3 nos da etanol y un compuesto nitrogenado, nos hace pensar en un éster R-COOR' donde R' nos dará el etanol. Por tanto, tendríamos:



El mecanismo de la amonólisis del éster es:

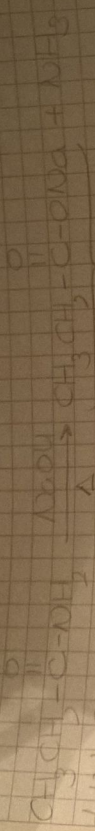


Comprobamos que la proporción cumple el % de Nitrógeno:

$\% N = \frac{Ma(N)}{Mm} \cdot 100 = \frac{14}{73} \cdot 100 = 19,18\% \approx 19,2\%$

¡Correcto!

La reacción del propionato con NaOH es un reacción de hidrólisis, en la que se obtiene una ion orgánico y un anión.



Hidrólisis básica Sal sódica del ácido propiónico que corresponde con el ácido monocarboxílico de fórmula $\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2$.

El mecanismo de esta reacción es:

