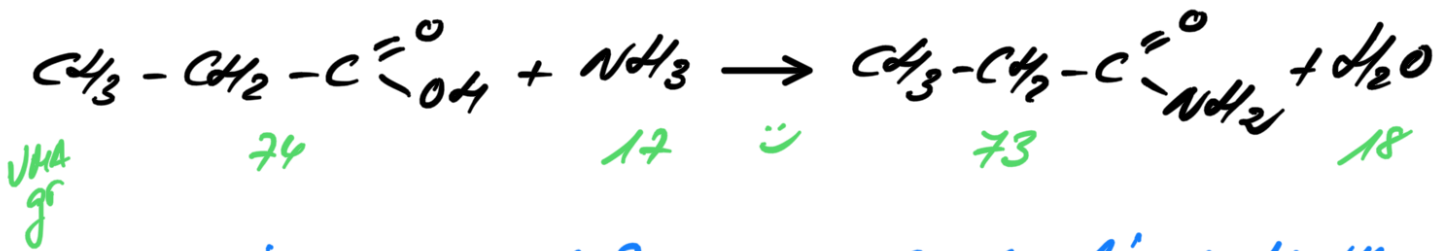


EJERCICIO FQ1BE2537:



¿propanamida? con 0,5 l de solución 1,2 M NH_3
Rt del 20%

$$M = \frac{g/Mm}{l \text{ solución}} \Rightarrow 1,2 = \frac{g/17}{0,5} \Rightarrow g_{\text{NH}_3} = 10,2 \text{ g}$$

$$10,2 \text{ g NH}_3 \frac{73 \text{ g amida}}{17 \text{ g NH}_3} = 43,8 \text{ g amida}$$

$$\text{Rt: } 20\% \Rightarrow 43,8 \cdot 0,2 =$$

$$= 8,76 \text{ g de amida}$$