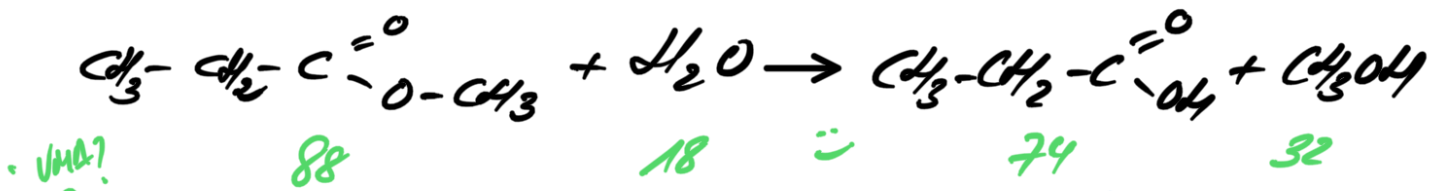


EJERCICIO FQ1BE2536:

¡JUSTADA!



REACCIÓN DE HIDRÓLISIS

i metanol con <sup>900ml</sup> 0,9 litros de propanoato  
 de  $d = 0,8 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$  75% en masa  
 con 300  $\text{cm}^3$  de agua

¿LIMITANTE / EXCESO?

$$900 \text{ ml} \frac{0,8 \text{ g de } d}{1 \text{ ml de } d} \frac{75\% \text{ Solu } d}{100 \text{ g de } d} = 540 \text{ g Propanoato}$$

$$300 \text{ ml agua} = 300 \text{ g de agua}$$

$$540 \text{ g Propanoato} \frac{18 \text{ g de } \text{H}_2\text{O}}{88 \text{ g Propanoato}} = 110,45 \text{ g de } \text{H}_2\text{O}$$

$$300 \text{ g de } \text{H}_2\text{O} \frac{88 \text{ g Propanoato}}{18 \text{ g de } \text{H}_2\text{O}} = 1466,67 \text{ Propanoato}$$

Copio el limitante: **LIMITANTE, NO TENGO TANTO**

$$540 \text{ g Propanoato} \frac{32 \text{ g Metanol}}{88 \text{ g Propanoato}} = 196,36 \text{ g}$$

196,36 g Metanol