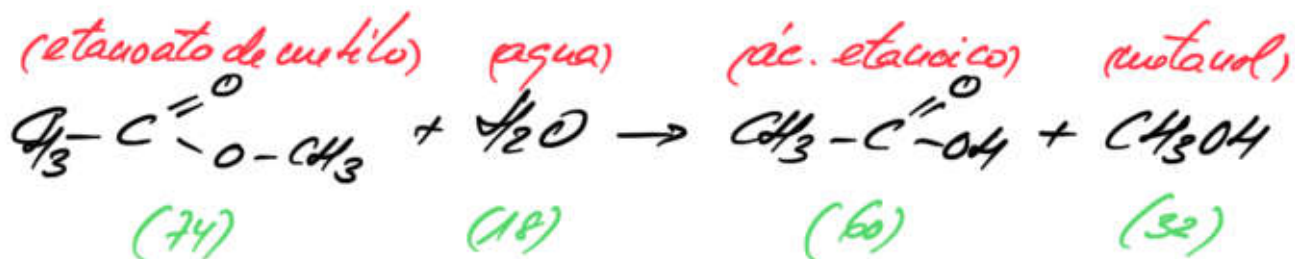


EXERCICIO FQ135-2785:

i hidròlisis!



¿g ácido etanoico? en 0,5 L de etanoato
 $d = 800 \text{ kg/m}^3 = 0,8 \text{ g/ml}$
65% en masa

Preferimos normalmente la densidad en g/ml
(1 kg = 1000 g \rightarrow 1 m³ = 10⁶ ml)

$$d = 800 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \frac{1 \text{ m}^3}{1000000 \text{ ml}} = 0,8 \frac{\text{g}}{\text{ml}}$$

$$500 \text{ ml de óil} \frac{0,8 \text{ g de óil}}{1 \text{ ml de óil}} \frac{65 \text{ g Polut.}}{100 \text{ g de óil}} = 260 \text{ g etanoato}$$

$$260 \text{ g etanoato} \frac{60 \text{ g ácido}}{74 \text{ g etanoato}} = \boxed{210,81 \text{ g ácido}}$$