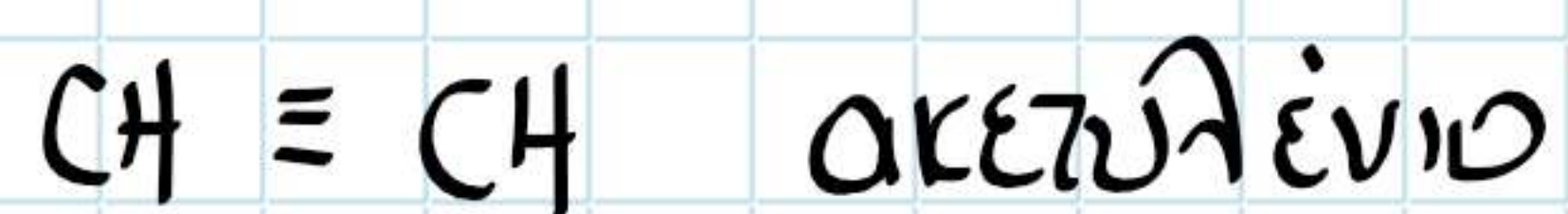
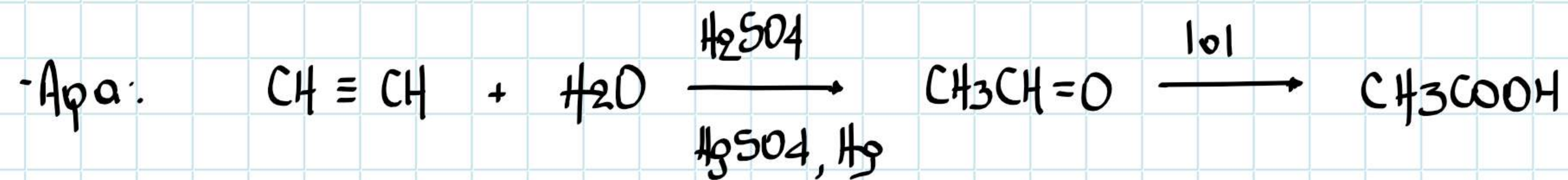


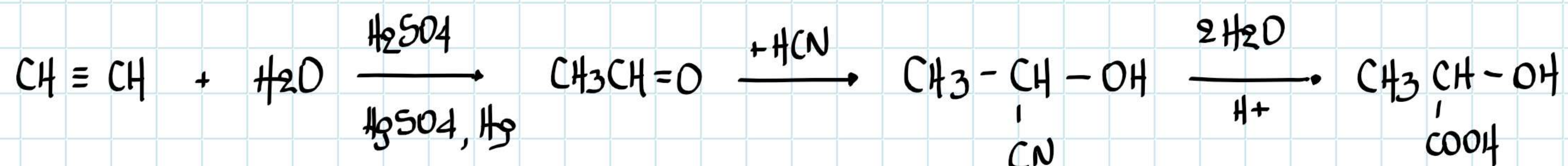
Άσκηση 4.8.



α) οξικός οξύ: CH_3COOH



β) γαλακτικός οξύ: $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{COOH}$



Άσκηση 4.9.

α) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$: Na_2CO_3 ✓ παράγεται CO_2
 $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$: x

β) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$: Br_2/CCl_4 x
 $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$: ✓ το αποχρωματίζει

γ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$: KMnO_4 x
 $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{COOH}$: ✓ το αποχρωματίζει

Άσκηση 4.10.

(κρασί)



(75%)

$\rho_{\text{αιθαν.}} = 0,8 \text{ g/mL}$

Στα 100mL Διτος περιέχ. 11,5 mL $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

Στα 1000mL Διτος $x = 115 \text{ mL } \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

$\rho_{\text{αιθαν.}} = \frac{m_{\text{αιθ.}}}{V_{\text{αιθ.}}} \Rightarrow 0,8 = \frac{m_{\text{αιθ.}}}{115} \Rightarrow m_{\text{αιθ.}} = 92 \text{ g}$