ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ	
ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ

$$\left.\begin{array}{l} CH_2=CH_2 \xrightarrow{HCl} A \xrightarrow[\text{αιθέρας}]{+Mg} B \\ \qquad\qquad\qquad\qquad\qquad\qquad + \\ CH_3C\equiv CH + H_2O \xrightarrow[HgSO_4]{Hg,\ H_2SO_4} \Gamma \end{array}\right] \longrightarrow \Delta \xrightarrow{+H_2O} E \xrightarrow[170\ ^\circ C]{\pi.\ H_2SO_4} Z$$

CH_3-CH_2-Cl

CH_3-CH_2-MgCl

$CH_3-CH_2-C(CH_3)_2-OMgCl$

$CH_3-CH=C(CH_3)-CH_3$

$CH_3-CH_2-C(CH_3)_2-OH$

$CH_3-C(=O)-CH_3$

Αλκένιο (A) $\xrightarrow{+HCl}$ B $\xrightarrow[\text{αιθέρας}]{+Mg}$ Γ

+

Αλκίνιο (Δ) + H_2O $\xrightarrow[H_2SO_4]{Hg,HgSO_4}$ E

$\longrightarrow \Theta \xrightarrow{+H_2O} C_5H_{12}O$ (K) $\xrightarrow[H_2SO_4]{+KMnO_4} \Lambda$

K $\xrightarrow[170\ ^\circ C]{\pi.\ H_2SO_4,}$ M

$CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-OMgCl$

$CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-OH$

$CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)=O$

$CH_3-C(CH_3)=CH-CH_3$

$CH_3-CH(CH_3)-Cl$

$CH_3-CH(CH_3)-MgCl$

$CH_3-CH=O$

$CH\equiv CH$

$CH_3-CH=CH_2$