

ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΑ ΑΛΚΕΝΙΑ/ΑΛΚΙΝΙΑ

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ	ΤΜΗΜΑ
1.	$\text{I} \xleftarrow{+\text{Na}} \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{HgSO}_4]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{E} \xrightarrow[\text{+H}_2]{\text{Ni}} \text{Θ}$ $\text{Z} \xleftarrow[170^\circ\text{C}]{\text{πυκ. H}_2\text{SO}_4} \text{A} \xrightarrow{+\text{H}_2\text{O}/\text{H}^+} \text{B} \xrightarrow{+\text{HBr}} \text{Δ} \xrightarrow[\text{+NaOH}]{\text{αλκοολικό δλμ, Θ}} \text{H}$ $\text{B} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{Pt}} \text{I}$ $\text{B} \xrightarrow{+\text{Br}_2/\text{CCl}_4} \text{Γ}$	
2.	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{+\text{π. H}_2\text{SO}_4} \text{A} \xrightarrow{+\text{H}_2\text{O}/\text{H}^+} \text{Z}$ $\text{A} \xrightarrow{+\text{HI}} \text{B} \xrightarrow[\text{αλκοολικό δλμ, Θ}]{+\text{KOH}} \text{E}$ $\text{A} \xrightarrow{+\text{Br}_2/\text{CCl}_4} \text{Γ}$ $\text{Γ} \xrightarrow[\text{αλκοολικό δλμ, Θ}]{+\text{2KOH}} \text{Δ} \xrightarrow[\text{HgSO}_4]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{H} \xrightarrow[\text{+H}_2]{\text{Ni}} \text{Θ}$	
3.	$\text{A (αλκίνιο)} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{O}} \text{B}$ $\text{A} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{Ni}} \text{Δ} \xrightarrow{+\text{HBr}} \text{Z}$ $\text{Δ} \xrightarrow{+\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ $\text{Δ} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{Ni}} \text{E}$ $\text{B} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{Ni}} \text{E}$	
4.	$\text{Θ} \xrightarrow{\text{H}_2, \text{Ni}} \text{K}$ $\text{Θ} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{O}} \text{A (αλκίνιο)} \xrightarrow{\text{HCl}} \text{B} \xrightarrow{\text{πολυμερισμός}} \left(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}- \right)_v$ $\text{A} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{Ni}} \text{Δ} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{E}$	
5.	$\text{A} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{π. H}_2\text{SO}_4} \text{B} \xrightarrow[\text{CCl}_4]{\text{Br}_2} \text{Γ}$ $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Ni}} \text{CH}_3\text{CHO}$ $\text{Γ} \xrightarrow[\text{αλκοόλη}]{\text{2KOH}} \text{Δ}$ $\text{Δ} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{O}} \text{A}$	
6.	$\text{Δ} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Ni}} \text{A} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{B} \xrightarrow{\text{HBr}} \text{CH}_3-\underset{\text{Br}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ $\text{B} \xrightarrow{+\text{Br}_2/\text{CCl}_4} \text{E}$	