

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ
<p>1.</p> <p> <math>\text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Ni}} \text{A} \xrightarrow[\text{170}^\circ\text{C}]{\text{π. H}_2\text{SO}_4} \text{B} \xrightarrow[\text{CCl}_4]{\text{Br}_2} \text{Γ} \xrightarrow{\text{2KOH}} \text{αλκοόλη} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3\text{CHO}</math>  <math>\text{Γ} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Δ}</math>  <math>\text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{HgSO}_4, \text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3\text{CHO}</math> </p>	<p> <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">ακετυλένιο</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">αιθανόλη</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">1,2-διβρωμοαιθάνιο</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">αιθυλένιο</span> </p>
<p>2.</p> <p> <math>\text{Z} + \text{Δ} \rightarrow \text{ενδιάμεσο} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Θ} + \text{Mg(OH)Br}</math>  <math>\text{Θ} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Ni}} \text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{B} \xrightarrow{\text{HBr}} \text{Γ (κύριο προϊόν)}</math>  <math>\text{B} \xrightarrow{\text{Br}_2/\text{CCl}_4} \text{E}</math>  <math>\text{Γ} \xrightarrow{\text{Mg}} \text{Δ}</math>  <math>\text{E} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Θ}</math>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">Θ <math>\Rightarrow</math> 2-μεθυλο-3-πεντανόλη</span> </p>	<p> <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">1-προπανόλη.</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">προπένιο.</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">2-βρωμοπροπάνιο.</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">1,2-διβρωμοπροπάνιο</span>  <span style="border: 1px solid black; padding: 2px;">προπανάλη.</span> </p>

