



T-tablica	
<p>Molekulska formula: <b>CH<sub>4</sub>O</b></p> <p>Ime alkohola: <b>metanol</b></p> <p>Strukturna formula:</p> <p>Sažeta strukturna formula: <b>CH<sub>3</sub>OH</b></p> <p>Svojstva:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- bezbojna i otrovna tekućina</li> <li>- lako hlapljiva i zapaljiva</li> <li>- dobro se miješa s vodom</li> <li>- dobro se miješa s organskim tekućinama</li> <li>- gori plavičastim plamenom</li> </ul> <p>Jednadžba kemijske reakcije dobivanja:</p> $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \xrightarrow[\text{katalizator}]{\Delta} \text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ <p>Jednadžba kemijske reakcije gorenja:</p> $2 \text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + 3 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{CO}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	<p>Molekulska formula: <b>C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O</b></p> <p>Ime alkohola: <b>etanol</b></p> <p>Strukturna formula:</p> <p>Sažeta strukturna formula: <b>CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH</b></p> <p>Svojstva:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- bezbojna i otrovna tekućina</li> <li>- lako hlapljiva i zapaljiva</li> <li>- dobro se miješa s vodom</li> <li>- dobro se miješa s organskim tekućinama</li> <li>- gori narančastim plamenom</li> </ul> <p>Jednadžba kemijske reakcije dobivanja:</p> $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{katalizator}]{\Delta} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ <p>Jednadžba kemijske reakcije gorenja:</p> $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l}) + 3 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{CO}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$