

# Structural Formulas of Alkenes & Alkynes

## Honors Chemistry

<p>1. Propyne</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	<p>2. 2-hexyne</p> $\begin{array}{c}   & &   &   &   \\ -\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}- \\   & &   &   &   \end{array}$
<p>3. 3-octene</p> $\begin{array}{c}   &   &   &   &   &   &   &   \\ -\text{C}-\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}- \\   &   &   &   &   &   &   &   \end{array}$	<p>4. 1-butene</p> $\begin{array}{c}   &   &   \\ \text{C}=\text{C}-\text{C}-\text{C}- \\   &   &   \end{array}$
<p>5. 3-heptyne</p> $\begin{array}{c}   &   &   &   &   &   \\ -\text{C}-\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}- \\   &   &   &   &   &   \end{array}$	<p>6. 2-butyne</p> $\begin{array}{c}   & &   \\ -\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}- \\   & &   \end{array}$
<p>7. 2-ethyl-2-pentene</p> $\begin{array}{c} \text{H} & \text{CH}_2\text{CH}_3 & & \text{H} & \text{H} \\   &   & &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   & &   &   &   \\ \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$	<p>8. 2-methyl-1-butene</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 & &   &   \\   & &   &   \\ \text{C}=\text{C}-\text{C}-\text{C}- \\   & &   &   \end{array}$

