

# Structural Formulas of Alkanes

## Honors Chemistry

<p>1. Propane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<p>2. Octane</p> $  \begin{array}{c}    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad    \end{array}  $
<p>3. 2-methylbutane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \\    \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<p>4. 3-ethylhexane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \\    \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $
<p>5. Cyclopentane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<p>6. Cycloheptane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $
<p>7. 2-methylbutane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \\    \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<p>8. 1,3-methylhexane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{H} \quad \text{H} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $
<p>9. 2,4-dichloropentane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{Cl} \quad \text{H} \quad \text{Cl} \\    \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<p>10. 3,3-dibromoheptane</p> $  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{Br} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\    \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{Br} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $

