

ADDITIONAL NAMES/FORMULAS TO LEARN

Some Simple Organic Compounds

Methane/ CH_4	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	Acetone/ CH_3COCH_3	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \end{array}$
Ethane/ C_2H_6	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	Formic Acid/ HCOOH	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \end{array}$
Propane/ C_3H_8	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	Acetic Acid/ CH_3COOH	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{O}-\text{H} \end{array}$
Ethylene/ C_2H_4 (Ethene)	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	Methylamine/ CH_3NH_2	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \text{N} \\ \\ \text{CH}_3-\text{N}-\text{H} \end{array}$
Acetylene/ C_2H_2 (Ethyne)	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	Dimethylamine/ $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \text{N} \\ \\ \text{CH}_3-\text{N}-\text{CH}_3 \end{array}$
Benzene/ C_6H_6	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} \leftrightarrow \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	Trimethylamine/ $(\text{CH}_3)_3\text{N}$	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \text{N} \\ \\ \text{CH}_3-\text{N}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Methanol/ CH_3OH	$\text{CH}_3-\text{O}-\text{H}$	Chloroform/ CHCl_3 (Trichloromethane)	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
Ethanol/ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	Carbon Tetrachloride/ CCl_4 (Tetrachloromethane)	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{Cl} \\ \\ \text{Cl} \end{array}$

Note: $\text{CH}_3 = \begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}- \\ | \\ \text{H} \end{array}$