

### Quiz (Nomenclature of Alkanoic Acid)

Compound	IUPAC name
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{CH}_3 \quad \text{O} \\    \quad   \quad    \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \\    \quad   \quad    \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\    \quad   \\  \text{CH}_3 \quad \text{H}  \end{array}  $	
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \\    \quad   \quad // \quad \backslash \\  \text{Cl} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{OH}  \end{array}  $	
$(\text{CH}_3)_3\text{CCOOH}$	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHBrCHBrCOOH}$	
$\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	
$\text{CCl}_3\text{CCl}_2\text{CCl}_2\text{COOH}$	
$\text{HOOCCH}_2\text{CBr}_2\text{COOH}$	

## Suggested Answer

Compound	IUPAC name
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{CH}_3 \quad \text{O} \\    \quad   \quad    \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\    \quad   \\  \text{H} \quad \text{H}  \end{array}  $	<b>methylpropanoic acid</b>
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \\    \quad   \quad    \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\    \quad   \\  \text{CH}_3 \quad \text{H}  \end{array}  $	<b>butanoic acid</b>
$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{H} \\    \quad   \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \\    \quad   \quad // \quad \backslash \\  \text{Cl} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{OH}  \end{array}  $	<b>3-chloropropanoic acid</b>
$(\text{CH}_3)_3\text{CCOOH}$	<b>dimethylpropanoic acid</b>
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHBrCHBrCOOH}$	<b>2,3-dibromohexanoic acid</b>
$\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	<b>Pentane-1,5-dioic acid</b>
$\text{CCl}_3\text{CCl}_2\text{CCl}_2\text{COOH}$	<b>Heptachlorobutanoic acid</b>
$\text{HOOCCH}_2\text{CBr}_2\text{COOH}$	<b>2,2-dibromobutane-1,4-dioic acid</b>