

## Isomerie

Geben Sie die Strukturformeln sämtlicher Konstitutionsisomere der Summenformel  $C_4H_{10}O$  an und benennen Sie diese jeweils mit einem sinnvollen und eindeutigen Namen! Ordnen Sie Ihre Isomeren jeweils einer organischen Stoffklasse zu!

**Lösung auf der nächsten Seite!**

**Lösung**

<b>Alkohole</b>	
$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{OH}$	Butan-1-ol, 1-Butanol
$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---C---CH}_3 \\   \\ \text{H} \end{array}$	2-Butanol
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{---C---CH}_2\text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$	2-Methyl-1-propanol
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{---C---CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	2-Methyl-2-propanol
<b>Ether</b>	
$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---O---CH}_3$	Methylpropylether
$\begin{array}{c} \text{OCH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{---C---CH}_3 \\   \\ \text{H} \end{array}$	Methylisopropylether, 2-Methoxypropan
$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---O---CH}_2\text{---CH}_3$	Diethylether