

## Zusammenfassung „Kohlenwasserstoffe“

	Alkane	Alkene	Alkine
Strukturmerkmale	<ul style="list-style-type: none"> <li>- kettenförmig</li> <li>-</li> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>- bestehen aus C- und H-Atomen</li> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>-</li> <li>- Dreifachbindung zw. C-Atomen</li> </ul>
Name	Octan		
Strukturformel		$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} = \text{C} & \\ & / & \diagdown \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$	
Summenformel			$\text{C}_2\text{H}_2$
Typische Eigenschaften	<ul style="list-style-type: none"> <li>- benzinartiger Geruch</li> <li>- farblos</li> <li>- flüssig</li> <li>- brennbar</li> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> <li>-</li> </ul>
Verwendung	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>-</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-</li> <li>-</li> </ul>
Oxidation			
Substitution mit Chlor		/	/
Bilder			

