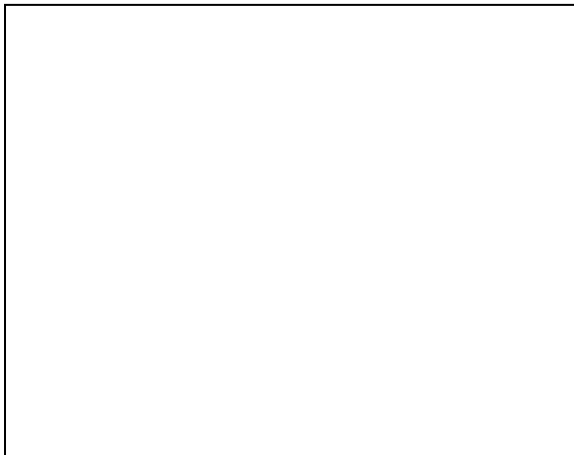
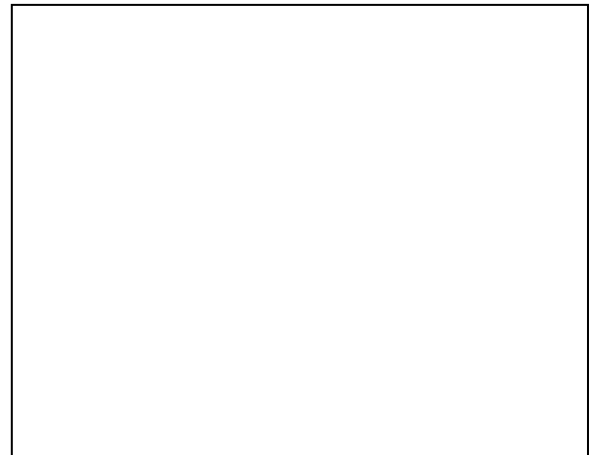


Die Vierbindigkeit des Kohlenstoffs lässt auch Strukturen zu, bei denen der Kohlenstoff mehrere Bindungen (Elektronenpaare) zu einem anderen Kohlenstoffatom ausbildet. Es entstehen die sogenannten Mehrfachbindungen. Wie in der Natur üblich, nehmen alle Atome und Teilchen in diesen „Zuständen“ neue Raumaufteilungen vor. Damit entstehen neue Bindungswinkel zwischen den Atomen. Die Tetraederform wird aufgehoben!





Die Doppelbindung



Die Dreifachbindung



Solche Stoffe mit Mehrfachbindungen heißen **ungesättigte Kohlenwasserstoffe**, denn sie lassen sich noch mit Wasserstoff chemisch anreichern...sättigen!

<p><b><u>Ethen</u></b>      <u>Formel</u></p> <p>Struktur</p> <p>Eigenschaften</p> <p>Vorkommen</p> <p>Verwendung</p>	   	<p><u>Formel</u>      <b><u>Ethin</u></b></p> <p>Struktur</p> <p>Eigenschaften</p> <p>Vorkommen</p> <p>Verwendung</p>
-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

**Weitere Nomenklatur :**

meth – 1 ; eth – 2 ; prop – 3 but – 4 ; pent – 5 ; hex – 6 ; hept – 7 ; oct – 8 ; non – 9 ; dec – 10 ; undec... ; dodec ; ....  
 Die Endungen bedeuten... **an**(nur Einfachbindungen) **en**(eine Doppelbindung enthalten) **in** (enthält eine Dreifachbindung)